JOSÉ ERNO TAGLIEBER

PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA PARA O ENSINO DE PRIMEIRO GRAU

Campinas - SP Abril - 1978

JOSÉ ERNO TAGLIEBER

PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA PARA O ENSINO DE PRIMEIRO GRAU

Dissertação apresentada à Universidade Estadual de Campinas como exigência parcial para obtenção do grau de Mestre em Ensino de Ciências e Matemática.

Orientador: Prof. Dr. UBIRATAN D'AMBROSIO

Campinas - SP. . abril - 1978

Ā Loni Martina Karina Kelly

<u>Í N D I C E</u>

| Re | sumo | · · · · · · · · · · · · · · · · · · · |
|-----|-----------|--|
| Ab | stract . | |
| l. | Introduç | ão |
| 2. | 0 Ensino | de Ciências: Seu significado e seus objetivos 0: |
| 3. | 0 Suport | e Legal do Ensino de Ciências do 1º grau 12 |
| 4. | 0 Ensino | de Ciências: O seu Suporte Teórico |
| 5. | A Formaç | ão do Professor de Ciências e Matemática 46 |
| 6. | Proposiçã | ão de um Modelo de Prática de Ensino de Ciências e |
| - | Matemátic | ca |
| 7. | Metodolo | gia do Experimento |
| 8. | Os resul | tados |
| 9. | Discussão | 0 |
| 10. | Conclusõe | es e Sugestões |
| 11. | Bibliogra | afia |
| 12. | Anexos . | |
| | Nº 01 - 1 | Enquete dos alunos das quatro primeiras fases do Cur |
| | | so de Licenciatura de Ciências da UFSC 136 |
| | Nº 02 - I | Enquete para os professores das quatro primeiras fa- ses do Curso de Licenciatura de Ciências da UFSC 137 |
| | | Pré-Pós-teste dos alunos-mestres |
| | | Pré-Pos-teste dos alunos de lo grau |
| | | Escala de Flanders-Hough: "An Observational System |
| | | for Classroom Instructional Analysis" 169 |
| | | Matriz de Flanders-Hough |
| | Nº 07 - N | Mini-projeto: Estado Experimental de Valência. Rea- |
| | · - 9 | ções Químicas e Formação de moléculas 178 |
| | Nº 08 1 | Mini-projeto: Conceito de Ácido e de Base 193 |
| | Nº 09 - N | Mini-projeto: Identificação de grupos de alimentos . 19: |
| | Nº 10 - N | Mini-projeto: Digestão de Alimentos 213 |
| | Nº 11 - N | Mini-projeto: Equações de 2º grau 219 |
| | Nº 12 - I | Ficha de Avaliação de Aula (da Prática de Ensino) 230 |
| | Nº 13 - 1 | Ficha de Avaliação de Projetos 23 |
| | Nº 14 - 3 | Texto: Resolução de Problemas 233 |
| | | Texto: Projetos de Aprendizagem 239 |

- Às autoridades da Universidade Federal de Santa Catarina,
- Ao Programa de Expansão e Melhoria do Ensino (PREMEN),
- A Direção do Instituto de Matemática, Estatística e Ciência da Computação,
- Ao Dr. Ari de Souza, Delegado da Unidade Coordenadora Regional de Ensino de Florianópolis,
- À Professora Marina Rute de Oliveira Andrade, Diretora da Escola Integrada Simão José Hess,
- Aos Professores Gilda Pareja e Sebastião de Amorim, Professores de Estatistica da Universidade Estadual de Campinas SP.
- À Professora Tania N. Piacentini Vieira, pela Revisão dos Textos,
- Ao Palmeron Mendes pelas críticas e discussões das idéias e textos,
- Às monitoras Maria Leonor Del Rei Souza e Rita de Cassia Malagoli pela dedicação e esforço na aplicação dos Instrumentos,
- À Iracema Gomes de Oliveira, pela dedicação e esmero na datilografia do Relatório Final,
- À todos que de alguma forma contribuiram no desenvolvimento da dissertação,

Nosso agradecimento.

RESUMO

A formação do homem depende atualmente em grande parte do que aprendeu na escola. Mas esta, na maioria dos casos, não está preparada para tal função, principalmente quando se trata da escola de 1º grau que tem como objetivo principal a formação global do cidadão.

Novas técnicas, estratégias e metodologias de ensino es tão sendo pesquisadas sem contudo se chegar a uma solução mais, definitiva. Por outro lado, o ensino de Ciências e de Matemática é considerado como a sementeira das vocações científicas e técnicas que o país em desenvolvimento tanto necessita para implementar seu progresso. Para um ensino efetivo e eficaz neces sita-se também de professores preparados para aplicar uma metodologia que favoreça o surgimento dessas vocações. Muitos autores são de opinião que essa metodologia de ensino deveria tomar em consideração as estratégias da metodologia científica.

No presente estudo, trabalhando em formação "pre-service" de professores de Ciências e de Matemática, procurou-se orientar os alunos-mestres para que usassem mais da influência indireta através dos métodos de projetos de resolução de proble mas.

Chegou-se à conclusão que os alunos-mestres de desempenho mais alto usaram mais da influência indireta e também obtiveram de seus alunos um rendimento escolar mais alto.

ABSTRACT

Man's training today depends largely on what he learned in school. But the school, in most cases, is not prepared for such a function, especially as regards Brazilian primary schools, whose main objective is the total education of the individual. New techniques, strategies, and methodologies of teaching have been sought, yet no definite solution has been found.

On the other hand, the teaching of sciences and mathematics is considered the nursery of the scientific and technical vocations that a developing country needs so much to implement its progress. For an effective and efficient teaching one needs also teachers who are prepared to apply a methodology that aids the emergence of these vocations. Many authors are of opinion that this methodology of teaching should take the strategies of scientific methodology into consideration.

In the present study, working with pre-service training of teachers of science and mathematics, we tried to advise the student-teachers to use more indirect influence through the methods of projects and of solutions of problems. We arrived at the conclusion that the student-teachers with the best performance had used more indirect influence and that they also obtained the highest schievement with their pupils in class.

As discussões e controversias em torno do ensino/aprendizagem crescem dia a dia. Muito se tem dito e escrito neste sentido, porem, não há ainda um consenso de pontos de vista sobre o que deve ser considerado o ensino/aprendizagem/educação. Uns categoricamente a falência da escola como instituição de outros a querem transformar em máquina de moldar as mentes. Parece que dois fatores influiram bastante para criar este tumulto. O primeiro é representado pela influência de um Robert Kohl em "The open classroom", de um Kozol em "Death at an Early Age", de um Ivan Illich em "Deschooling Society", de um Charles Silberman "The Crisis in the Classroom", e de outros; o segundo fator é representado pelos relatórios de instituições norte-americanas bre a educação naquele país, tais como, a) o Relatório Coleman ou da Igualdade de oportunidades Educacionais, que analisa o problema do aproveitamento e desempenho escolares e classe social, preparado pela "U.S. office of Educacion", b) o relatório o "Isolamento Racial nas Escolas Públicas" (1967), que analisa o problema da educação das crianças negras, preparado pela Comissão Norte-Americana de Direitos Civis, c) o relatório sobre a "Igualdade de Oportunidades Educacionais" - Seminário da Universidade de Harvard - editado por Mosteller and Moynihan em 1972, d) o relatorio "A Study of our Nation's Schools" que confirma as pais conclusões do relatório Coleman da U.S. Office of Education, publicado em 1972, e) e finalmente o relatório "Inequality" Christopher Jenk, mais radical do que o de Coleman e que conclusões drásticas como: "A sorte e a personalidade explicam ' mais as diferenças de renda do que a educação"

^{*} Apud Netto, Samuel Pfrom - em conferência pronunciada no IV Encontro Regional de Setores Envolvidos na Formação de Recursos Humanos para a Educação - Maio/1975 - São Carlos - SP.

Naturalmente isto dimensiona a realidade Norte-Americana, mas não se deixa de ter as suas marcas no pensamento educacional brasileiro, uma vez que este bebe daquela fonte. Não poucos educadores brasileiros importaram estas ideias e estão a disseminá-las. "A admiração e a leal dade à 'alma Mater', aliadas à falta de oportunidade para um exame crítico e global da problemática socio-educacional do país levaram-nos à adoção da filosofia e, consequentemente, da estrutura da pos-graduação americana" (D'Ambrosio 1977 pag. 9). O que D'Ambrosio diz da pos-graduação pode-se, provavelmente, dizer de toda a educação. Entretanto, não se pode esquecer que a realidade bra sileira e outra, as suas origens são outras, a sua história,o seu desenvolvimento e, principalmente, os seus valores culturais dimensionados de acordo com indicadores e quantificadores, que partem de premissas e hipóteses que se enraizam em um passado em um inconsciente social bem diverso. Não se pode comparar o ensino brasileiro com o do seu vizinho do norte. Não há termos de comparação. Existem, no entanto, lêis gerais de desenvolvimento validas para qualquer cultura. Os brasileiros têm que encontrar o seu caminho de desenvolvimento, dentro das suas características. Os erros de alhures devem servir quando muito de parâmetro de "co mo não se deve fazer". O certo é que "a maior riqueza de uma ção não está na terra, na água ou no ar, mas na possibilidade de oferecer igualdade de oportunidades para que as crianças e jovens possam desenvolver-se adequadamente de acordo com suas potenciali dades "(Melchior 1976). Isto quer dizer em outras palavras que o capital físico e material será um bom instrumento para o desenvol vimento e progresso da nação se manipulado por um capital humano bem formado. E ainda mais, "o 'Massachusetts Institute of Technology' ao pesquisar a contribuição dos meios materiais e para a melhoria da renda da nação, chegou à conclusão de que cerca de 1/6 dessa melhoria é devida ao aumento dos meios materiais (capital). Os restantes 5/6 representam a qualidade da mão-de- obra, o capital humano, que tudo indica depende, quase exclusiva mente, da Educação" (Arena Apud Parra 1973 pag. XI).

A realidade brasileira, como país em emergência, com uma população predominantemente jovem, com um número de escolas relativamente pequeno, e professores — muitas vezes leigos ou com forma ção deficiente — apresenta não poucas dificuldades para atingir o desenvolvimento e o ideal democrático. Dentro do esforço para superar as dificuldades daí advindas, o Brasil deve considerar com acuidade o desenvolvimento da educação. Pelos padrões atuais, o de senvolvimento e a educação são dois fatores inseparáveis no caminho do progresso. Recursos maciços serão exigidos para saltar as etapas do desenvolvimento, e preparar hoje os professores necessários para amanhã, com uma tecnologia avançada, para um ensino em novas dimensões e em novos domínios.

A escola brasileira atual, ao que parece, está cada vez mais defasada, cada vez mais longe da realidade para a qual devería preparar o brasileiro de hoje e de amanhã. As razões para este fenômeno poderiam ser enumeradas como segue:

- A busca da cultura ainda não é um fato dentro da sociedade. Busca-se muito mais o título, o "papel" do que propriamente o saber como tal. Isto tem reflexos desastrosos sobre o processo ensino-aprendizagem. De acordo com Azevedo (1974) este fenômeno é decorrente do fator histórico das origens da sociedade brasileira.
- A pressão econômica exercida sobre o aluno que é obriga do a colaborar, desde cedo, com a família. A educação passa a ser considerada como um elemento secundário dentro do processo social por não apresentar um produto final imediato, o que pode ser uma explicação para o pouco apoio de muitos líderes dos mais diversos setores da sociedade. Mas, "estudos mostraram a existência de uma relação muito íntima entre a educação e o desenvolvimento dos povos. Verificou-se, por exemplo, que nos países mais desenvolvidos a renda per capita é mais elevada, enquanto que, nos países menos desenvolvidos, a renda per capita baixa é acompanhada de uma baixa escolaridade "(Parra, 1973 pág. XI). Gana investe 50% de seu orçamento em educação. E o Brasil? "Os balanços expressam uma di-

minuição do rîtmo do investimento em educação" (Melchior, 1976). Na análise sobre a política de investimentos educacionais este mesmo autor afirma que: "A educação deveria estar submetida ao sabor da conjuntura econômica". E ainda: "A estrutura econômica é forte onde houver educação". É certo que sempre existem interesses múltiplos num país, mas ninguém pode negar que a educação tem sido, para a maioria dos povos, um interesse social permanente. Talvez no dia em que houver uma consciência mais clara da importância e do valor da educação como fator de desenvolvimento e sus tentáculo da democracia, maiores e melhores recursos financeiros ou materiais serão canalizados para este setor.

- A rapida expansão do ensino basico realizou-se sem o de vido cuidado de implementar o sistema escolar em suas necessidades fundamentais de espaço, de professores habilitados, de equipamentos e, principalmente, de uma filosofia educacional adequada as condições brasileiras.
- A escola brasileira "não elegeu a criatividade por não achar que isso seja de interesse social" (Campos, 1977), tornando sua atividade extremamente monotona e maçante para a criança e des ta forma inibindo as suas potencialidades e as mais raras qualidades, que provavelmente seriam as mais úteis não so para o individuo mas também para a sua sociedade.
- A não-profissionalização do professor. É um paradoxo. Mas, no Brasil, na prática, todos têm o direito de ensinar, embora na maioria dos casos, não se tem idéia de como ensinar para não dizer o que ensinar. Como diz Campos(1977) hoje cada vez mais sente-se necessidade do professor tornar-se mais técnico e mais profissional, no futuro talvez se dirá: "Engenheiro Institucional". Um outro aspecto convém lembrar aqui. A imposição ou o modismo dos mitos e anti-mitos pedagógicos (Goldberg, 1975), tais como, planejamento, objetivos comportamentais, avaliação por objetivos etc., que desviam a ação do professor de sua tarefa. Ao longo da história da educação brasileira, vê-se que todas as reformas se esvairam em face deste problema. Em uma análise das causas que de terminam este insucesso, poder-se-ia inferir que o objetivo prin-

cipal das reformas nunca chegou a ser alcançado porque a relação do binômio professor-aluno não chegou a ser modificada. Dentro de qualquer reforma de ensino sistematizado esta relação parece ser essencial e todo o restante pode ser considerado secundário. E is to, os legisladores e políticos parecem não compreender ou talvez não lhes interessa.

1.3.

Em Santa Catarina o quadro educacional apresenta mais ou menos esses mesmos sintomas, agravados por outros de conotação lo cal, já estudados em parte, no seu aspecto quantitativo de docentes (Rodrigues 1974) *. Neste ano Santa Catarina teve 831 professores de Ciências do primeiro grau dos quais apenas 18 tinham licenciatura plena e 93 licenciatura curta. E portanto,83,3% de leigos no ensino de ciências de primeiro grau. Este dado quantitativo pode ser considerado um bom indicador por falta de outro mais específico - do aspecto qualitativo do ensino de ciências do estado.

Ainda no aspecto qualitativo, a situação parece não se afigurar nada melhor. Não existem dados em relação a este aspecto. Mas o depoimento de 56,8% dos professores da UFSC, das quatro primeiras fases do Curso de Licenciatura em Ciências de 1º Grau (Matemática, Biologia, Física e Química) indicaram numa enquete que a maioria dos alunos que entraram na Universidade, pelo Concurso Vestibular Único e Unificado, tiveram, desde 1971, uma significativa queda de nível de conhecimentos (Anexo). Isto parece ser um denominador comum do aspecto qualitativo do ensino-aprendizagem nesta região.

Um outro indicador do nível de Ensino de Ciências pode ser considerado a quantidade de laboratórios de ciências para o ensino de primeiro grau existente nos colégios e escolas estaduais. O Instituto Estadual de Educação, colégio modelo do Estado e

^{*} FORMAÇÃO DO MAGISTÉRIO PARA O PRIMEIRO GRAU (5ª a 8ª séries) EM LICENCIATURA DE CURTA DURAÇÃO EM SANTA CATARINA - RJ. -1974 - PUC - Tese de Mestrado.

o maior em número de alunos (cerca de 8 mil), possuía até julho de 1976 uma única sala de laboratório de química para quarenta alunos. É muito provável que os outros colégios estaduais não tenham uma sala ambiente sequer montada. Não se quer com isto afirmar que para a eficiência do ensino de ciências seja imprescindível o laboratório, mas é um meio muito importante na consecução dos objetivos do ensino de ciências. Não se quer aqui também discutir mérito da sala ambiente para a disciplina matemática.

Desde 1970 várias entidades de ensino superior no Estado criaram cursos de licenciatura em ciências e matemática. Isto sig nifica que daqui a alguns anos o aspecto quantitativo de docentes deverá estar suprindo as necessidades do Estado. Vale a pena lembrar aqui o esforço por parte do PREMEN (Programa de Expansão e Melhoria do Ensino) em promover cursos especiais para a formação de professores de ciências e matemática para o 19 grau.

É talvez o momento de pensar na melhoria do nível qualita tivo dos professores de ciências que são lançados no mercado.

2. O ENSINO DE CIÊNCIAS: SEU SIGNIFICADO E SEUS OBJETIVOS

2.1.

Para cidadãos de um país em emergência, para membros de uma comunidade que aspira a um desenvolvimento tecnológico-industrial, visando o usufruto que a ciência e a tecnologia prometem,o Ensino de Ciências é fundamental. Poder-se-ia até afirmar que,jun to com a Comunicação, o Ensino de Ciências, na atualidade, é fator essencial para a manutenção do avanço do progresso. Dificilmente pode haver progresso na área tecnológica-industrial se os individuos nela envolvidos não estiverem devidamente preparados. O conhecimento científico é um fator necessário para o desenvolvimento integral do individuo e da comunidade. E a educação científica é, portanto, uma das questões chaves desse processo.

Por outro lado, nenhum indivíduo sozinho pode abarcar todo o conhecimento produzido pela Ciência e Tecnologia, mas, como parte integrante de uma comunidade progressista, necessita ter o máximo de conhecimentos científicos a fim de interagir com esta mesma comunidade e usufruir plenamente o bem-estar advindo do progresso e desenvolvimento do país.

Podemos deduzir daí que o Ensino de Ciências, no que tange à formação do cidadão, tem seus imperativos talvez não nos con teúdos em si, mas nos processos a serem desenvolvidos no duo para o pleno desabrochar de suas potencialidades, e assim,ser mais útil a si a sua comunidade. Dentro desta perspecti e va Abraham Blum (1975) considera: "a ciência uma ferramenta vez mais poderosa no desenvolvimento das nações(...) o desenvolvi mento é um processo complexo e a Ciência faz parte dele. Entretan to a Ciência se torna relevante para o desenvolvimento quando os indivíduos têm consciência da importância em sua suas desenvolvem atitudes vidas positivas relação Ciência como uma ferramenta para o desenvolvimento". Depreende-se daí, que o conhecimento científico deve levar no seu um conteúdo profundamente humano e social. No dizer de Bretch"...

a unica motivação para fazer Ciência é ajudar a humanidade. É satisfazer às necessidades do homem. Diriamos, ainda segundo Bretch, que o objetivo prioritário do conhecimento científico especializa do é a melhoria da qualidade de vida de nosso semelhante" (Apud D'Ambrosio, 1977 pag. 40).

Levando isto para a educação, ou melhor para o ensino, a base de execução será então o ambiente e cultura local. Como diz Poper: "Em tudo aquilo em que mergulhamos e em tudo aquilo que fazemos, somos herdeiros de todo o passado e não há meio que possibilite, por mais que desejamos, uma desvinculação desse passado. Isso atribui uma irretorquível importância à tradição. É nela que precisamos principiar, ainda que seja para dar-lhe combate" (Apud Magee, 1974 pág. 75). Poper nega com isso a simples e pura aculturação. Em outras palavras o progresso e o desenvolvimento, para se rem eficazes e paralelamente promover o indivíduo e a sociedade, o processo deve partir da base cultural anterior, como diz o proprio Poper, através de tentativa e eliminação de erro (Apud Harré, 1976).

2.2.

O Ensino de Ciências no 1º Grau deveria ter como meta principal a integração dos indivíduos na sua comunidade e no seu mejo ambiente, para que o homem se possa situar no seu mundo. É talvez o que Einstein quis afirmar quando escreveu: "O homem procura de um modo que lhe seja adequado, plasmar para si uma imagem do mundo, clara e simples e vencer assim o medo da existência, esforçan do-se por substituí-lo numa certa medida por esta imagem" (Apud Moles, 1971 pág. 129). O cientista, talvez mais do que qualquer outro profissional pode compreender a complexidade crescente da vida moderna e tentar superar esta tensão reorganizando a sua "Weltanschauung" - modelo do mundo de que fala Einstein - no seu sentido global e integrado, que cada um interioriza a cada instante. No contexto do Ensino de Ciências e a formação do homem-cidadão, equivale dizer que o importante é dar oportunidade ao indiví

duo de reorganização constante de seu modelo à medida que novos e lementos surgirem no seu cenário. Ao que parece, novamente, o essencial não é o conteúdo em si, mas a forma de organizar este mes mo conteúdo, e principalmente, quando esta reorganização implica na liberdade individual. "Ao inves deste acumulo de conteúdo (ensino teórico) deve-se dar enfase ao desenvolvimento de atitudes científicas * em relação a problemas e de metodologia de coleta de informações... " "D'Ambrosio pag. 40). Mas, todo homem está inserido no seu contexto social. Daí as duas faces do modelo de cada um, a face do individual, do singular, que deve ser respeitado, por um lado, e por outro, a face social, ligada quase sempre a uma comunidade sobre o qual o primeiro se assenta e nele está cluido. É de se esperar que quanto mais conhecimento o individuo tenha, mais rigoroso seja o seu modelo do mundo, e, portanto, mais adaptado ao seu meio, isto é, apresente uma atitude científica mais rigorosa. Não é sem razão que Papert vê no ensino mais um es forço para aprender as operações do matemático, do que da "Matemá tica" (Apud Piaget, 1974). A formação da atitude científica torna se assim a meta mais desejavel no ensino de ciências, uma vez que esta é um dos poucos caminhos que facilitam uma permanente amplia ção de conhecimentos do indivíduo e sua integração no meio social.

2.3.

Como um segundo escopo, conseqüência do primeiro, o Ensino de Ciências no 1º Grau deveria ser o despertar das vocações e o fa tor de desenvolvimento das potencialidades de futuros cientistas e técnicos, dos quais o país tanto necessita para seu desenvolvimento. Está claro que no primeiro grau não há lugar para especializações de espécie alguma, mas deveria funcionar como a sementei ra de todas as profissões. Não só os futuros técnicos ou cientistas devem ser preparados desde cedo, por serem um potencial de ca pacidades, mas porque toda criança deve ser objeto de cuidados es peciais da educação (Declaração dos Direitos do Homem da ONU). O ensino das ciências desde a idade mais precoce parece ser um dos

caminhos do progresso e do desenvolvimento. Assim é que vários países desenvolvidos e em emergência, liderados pela UNESCO/OEA estão a desenvolver metodologias e novos materiais de ensino de ciências para a educação básica, como: "African Primary Science Program (APSP-USA), o Ghana Association of Science Teacher's Project Integration (GAST: PSI), o Integrated Science Curriculum Project, o Japão, o Naturwissenschaftlicher Unterricht in der Grundschule (NUG), da Alemanha, o Nuffield Secondary Science, da Inglaterra, o Israel Elementary Science Project, de Israel (MATAL) e muitíssimos outros projetos cuja finalidade última é a educação científica em massa visando crescimento intelectual e material de toda população, para assim chegar a melhores níveis de vida.

2.4.

No Brasil, também estão sendo feitas muitas tentativas no sentido de melhorar o nível de aprendizagem no ensino de ciências, em todos os graus. O primeiro passo foi, provavelmente, a criação da Sociedade Brasileira para o Progresso da Ciência, (SBPC), 1948. Embora não tenha uma ligação mais estreita com o ensino, des de cedo os cientistas e educadores sentiram a sua importância. Vá rios programas foram estabelecidos entre os quais o " Cientistas de Amanhã" que visa criar uma tradição de pesquisa entre os vens e futuros cientistas. Um segundo passo importante criação, em 1950, do Instituto Brasileiro de Educação, Ciência e Cultura (IBEC), complementado posteriormente pela Fundação para o Desenvolvimento do Ensino das Ciências (FUNBEC), e em 1966, dos Centros de Ciências que deram um importante impulso no ensino ciências no Brasil, através da tradução e adaptação de livros tex tos estrangeiros de boa qualidade pedagógica, treinamento de professores e produção de recursos didáticos para implementar o ensi no. Numa segunda etapa de atividades, estes mesmos centros passaram a criar seus proprios projetos de ensino como também dar Cur sos de Licenciatura de Curta Duração em convênio com ou centros de educação, para habilitar o pessoal docente.

Ressalta-se, aqui, um terceiro passo que foi a criação do Projeto Especial para o ensino de ciências do Programa de são e Melhoria do Ensino (PREMEN/MEC)que a partir de 1972 ciou a maioria das atividades dos Centros, garantindo-lhes segurança e continuidade, como também fomentou a criatividade de cien tistas e professores universitários, no sentido de uma busca novos materiais e metodos mais adequados as condições brasileiras, para a melhoria do ensino, principalmente do Ensino de Ciências. O apice da atuação deste projeto parece estar na criação dos Cursos de Pos-Graduação em Ensino de Ciências e Matemática, em nível de Mestrado, em convênio UNICAMP/MEC/OEA que deverá até 1980 formar 80 mestres ou especialistas, com afinalidade de liderar um ensino de ciências mais inovador e assim chegar mais rapidamente a níveis mais satisfatórios no processo ensino-aprendizagem no campo da Ciência e em consequência diminuir o intervalo entre o nível cultural e o nivel tecnológico que o país está necessitando para prosseguir no seu desenvolvimento. O presente estudo é resul tante das metas estabelecidas por este curso.

3. SUPORTE LEGAL DO ENSINO DE CIÊNCIAS DO 1º GRAU

3.1.

Os educadores brasileiros desde ha vários anos estão a se preocupar com a formação do homem-cidadão, promovendo debates, seminarios, jornadas, etc., propondo modificações no sistema ora em andamento. É assim que o modelo licenciado/bacharel, luxo, ro dizer de Chagas (Parecer 853/71) herdado da influência européia nosso ensino, recebeu seu primeiro golpe no Parecer 81/65 introdução da "Licenciatura Polivalente", em Ciências, com duração de três anos, em vez de três mais um. A justificativa seguinte: "Teriamos dessa forma uma espécie de professor poliva lente que se justificava sob vários aspectos: em primeiro lugar o professor ginasial não ha de ser um especialista: em segundo gar, do ponto de vista pedagógico formativo, o ideal seria que no primeiro ciclo o mestre pudesse ocupar-se de mais de uma discipli na; finalmente porque viria contribuir para resolver a professores" (Parecer 81/65). Mais adiante acrescenta: "Dessas Licenciaturas, é a de Ciências, sem dúvida, a que se apresenta em carater prioritario, não somente em face de sensível falta de pro fessores neste setor, como também em virtude da natureza peculiar da disciplina Ciências Físicas e Biológicas, à qual se liga a Ini ciação às Ciências (...) que se destina a dar ao adolescente primeira visão crítica do mundo (...) exige um tipo de professor com formação global e não um puro especialista". Pode-se sentir a qui a preocupação do legislador, no caso o professor Newton Sucu pira, em promover antes de mais nada o indivíduo como membro de u ma sociedade, do que promover a Ciência em si, o pesquisador. Esta filosofia transparece em quase todos os demais documentos rela tivos ao ensino.

3.2.

Com o advento da Lei 5692 de agosto de 1971 e sua necessa ria interpretação através do Parecer 853/71, onde o ensino de 19 e 29 graus recebe uma estruturação em um "Núcleo Comum" e "Parte

diversificada", a explicação na Indicação 22/73, diz: "cabe desen volver uma escolarização simultaneamente contínua e terminal em que os estudos se escalonem do mais para o menos amplo, ou de menos para o mais específico e aos conteúdos gerais se associem os de formação especial, para configurar uma educação integral tanto quanto possível, isenta de "dualismos". E continua: "Pretende-se an tes com realismo, delinear um esquema operacional em que, incorporando os avanços gradualmente registrados no envolver da experiên cia escolar brasileira, o preparo de professores seja um espelho das novas condições de que as Leis nº 5.540 de 28/11/1968 e 5.692 de 11/08/1971, são mais efeito do que propriamente causa."

De acordo com o Parecer 853/71 tanto o "núcleo comum" como a parte especializada podem ser programadas em sequência de atividades, áreas de estudo e disciplinas... Nas atividades, as aprendizagens desenvolver-se-ão antes sobre experiências colhidas em situações concretas do que pela apresentação sistemática dos conhecimentos; nas áreas de estudo, formadas pela integração de conteúdos afins, consoante um entendimento já tradicional - as situações de experiência tenderão a equilibrar-se com os conhecimentos sistemáticos; e nas disciplinas, sem dúvida as mais específicas, as aprendizagens se farão predominantemente sobre conhecimentos sistemáticos".

O Parecer 853/71 é insistente quando fala da progressão dos conteúdos, relacionados com o amadurecimento natural do educando e o desenvolvimento lógico do processo de ensino-aprendizagem, e reconhece que a integração representa sobretudo uma questão de método a traduzir-se em programas ou, em última análise, se rá um problema de professores.

3.3.

Quanto aos objetivos gerais do "núcleo comum" o Parecer 853/71 é claro: visa principalmente a preparação do aluno para a vida, para o trabalho, e para o exercício consciente da cidadania. A parte de formação especial, "por sua vez, terá o objetivo de

sondagem de aptidões e iniciação para o trabalho, no 1º grau, e de habilitação profissional no segundo grau". Mais especificamente o Ensino de Ciências pretende o "desenvolvimento do pensamento lógico e vivência do método científico sem deixar de pôr em relevo as tecnologias que resultam de suas aplicações".

As metas propostas pelo parecer supra-citado, no que se refere à Matemática e às Ciências Físicas e Biológicas, "têm a fun ção de tornar o educando capaz de explicar o meio próximo e remoto que o cerca e de atuar sobre ele, desenvolvendo para tanto o espírito de investigação, invenção e iniciativa, o pensamento lógico e a noção da universalidade das leis científicas e matemáticas". E mais adiante continua: "não basta o cumprimento dos objetivos das matérias, entendidas em si mesmas e em seus conteúdos o brigatórios para que se conclua o processo pedagógico. É necessário também que os conhecimentos, experiências e habilidades se transmudem em atitudes e capacidades harmônicas entre si, individualmente significativas e socialmente desejáveis".

Sente-se em todas estas citações a influência das correntes psicológicas da aprendizagem dando o suporte científico à legislação. É por assim dizer a corrente doutrinária que deve orientar o professor na sua tarefa docente. Este, é portanto, o tipo de ensino que os legisladores pretendem que se dê ao homem brasileiro. Resta a questão: como será a formação do professor para este tipo de ensino?

3.4.

Não basta prever com rigor e minúcia o modo como se deve realizar uma determinada ação; é necessário que o executor compre enda as regras e tenha capacidade e condições para executá-las. As sim, o que a legislação brasileira prevê, com bastante detalhamen to, como deveria ser o processo ensino-aprendizagem, é quase um i deal a ser alcançado. Mas, como pretende preparar os professores suficientemente numerosos e eficientes para a consecução deste ideal?

A resposta pode-se encontra-la, ao menos parcial, na Indi cação 22/73, que da as linhas gerais para formulação de uma política mais orgânica e realista de preparo do magistério. Fundamentada na Lei nº 5.692 de 11/08/71 e no Parecer 853/71, propõe cialmente cinco níveis de professores, que, segundo o relator vem apresentar duas características: continuidade nos níveis cres centes e terminalidade específica para cada nível. Regulamentados, existem hoje, três niveis: o do magistério para a la a a da séries do 1º grau; a licenciatura de curta duração para 5ª. à 8ª. séries do 1º grau; e a licenciatura para o 2º grau; podendo as universidades criar novos cursos mediante a aplicação do art. 18 5.540/68 e do Parecer nº 44/72 para ajustar o preparo dos professores de acordo com as necessidades regionais ou locais. E propõe ainda que se tome em consideração o princípio da polivalência, em dois sentidos: o vertical que decorre de cursos planejados segundo o disposto no art. 23 da Lei nº 5.692 de 11/08/1971 com modali dades diferentes" quanto ao número e duração e a polivalência horizontal resultantes de uma globalidade decrescente em que, o nível da licenciatura de 1º grau prepara o "docente de atividade" e "areas de estudo" e daí por diante, num jogo discriminativo de habilidade se forme o mestre de disciplinas (Indicação nº 73). O relator ainda chama a atenção para a inconveniência de separar o como ensinar de o que ensinar.

A indicação 23/73 previu cinco licenciaturas para a forma ção de professores de "educação geral" no ensino de 1º e 2º graus, entre os quais a licenciatura de ciências, integrada no primeiro grau, é dividida em quatro ou mais habilidades no segundo grau.

O principio orientador continua, com o Parecer 853/71, do global para o específico, do mais para o menos amplo, onde a ideia de integração do conhecimento é o suporte para uma diversificação que já não se faça em detrimento do conjunto. Apud relator do parecer: "a interdisciplinaridade da pesquisa acabou por dar ênfase à totalidade e esmaecer as fronteiras que dividiam a Ciência tradicional (...) o ensino integrado constitui o passo imediato e ló gico no desenvolvimento educacional. Esse novo passo dependerá, em

grande parte, do magistério com o qual possamos contar: de sua or rientação até onde é possível e principalmente o tipo de professor que durante sejamos capazes de formar" (Indicação 46/74).

O relator propõe, quanto à concentração de matérias para as licenciaturas, o mesmo esquema proposto para o ensino de 1º e 2º graus: Uma parte comum e a outra diversificada. A parte comum tem como objetivo, com uma apresentação tanto quanto possível abrangente do universo científico, oferecer uma base sólida para prosseguimento de estudos com vistas a uma habilitação específica na parte diversificada. E, quando o alcance atingido apenas a cur ta duração, ela deverá constituir-se num núcleo suficiente ao pre paro do professor polivalente que lecionará "ciências" como uma á rea de estudo no ensino de 1º grau. Assim o relator pretende tornar o currículo contínuo no que tange à progressão de níveis e, ao mesmo tempo, terminal no que se refere à especificidade de cada nível.

Quanto à sua orientação metodológica, a licenciatura deverá estar decalcada também sobre a metodologia prognosticada para o ensino de 19 grau. E assim afirma que: "deverão focalizar-se os conceitos fundamentais, os fenômenos básicos e suas interrelações, aspectos especiais de metodologia como aplicação do Método Científico, relações teóricas e práticas com outras ciências, contribuições para o bem-estar da Humanidade e importância atual para o progresso sócio-econômico" (Indicação 46/74).

3.5.

O que realmente ha de inovador na proposição da Indicação 46/74 do prófessor Chagas é a idéia de instrumentar o futuro mestre para a sua atividade profissional. "... o que se pretende é in fundir ao aluno-mestre a vivência do método científico em si mesmo e como objeto de ensino". E portanto, a instrumentação não será uma disciplina à parte, mais deverá estar inserida nas demais disciplinas, mais como um aspecto didático que deverá desabrochar na formação da atitude científica e que todos os professores do

curso deverão assumir. Como afirma o relator: "O fulcro de todo o curso hã de ser o método Científico, não como uma sucessão rígida de passos formais, porém como uma inspiração de todas as horas que leve à indispensãvel atitude científica ou dela possa emrgir" (In dicação 46/74). Esta forma de agir leva-nos, antes de mais nada, para uma Ciência a se fazer do que a uma forma exaustivamente acabada da Ciência (Moles 1972). Pois a metodologia científica implica em uma contínua busca e seleção de novos fatos, de novas ideias, experiência ou soluções (Gagné 1975 - Brunner 1972).

Parece que é através de uma ação planificada e coordenada que o colegiado da Licenciatura em Ciência pode atingir esta meta e a Prática de Ensino de Ciências como ápice das disciplinas de profissionalização deverá estar impregnada deste espírito e terá a Instrumentação como base para qualquer crítica ou orientação da ação docênte do aluno-mestre.

Estas são, portanto, as linhas mestras que de agora em diante devem reger o ensino de ciências no Brasil e que resultou na tão discutida Resolução 30/75 que regulamenta a Licenciatura em ciências, modelo a ser implantado sistematicamente a partir de 1978.

4. O ENSINO DE CIÊNCIAS: O SEU SUPORTE TEÓRICO

4.1.

A atividade humana, geralmente, não é um conjunto de ações desconexas. O mais comum é encontrar atrás das atividades uma estrutura de idéias mais ou menos coerentes e que serve para expres sar a unidade do pensamento. Esta unidade, esta coerência dos atos é que se denomina filosofia. Dela emanam as regras para formu lar os objetivos, as técnicas de planejamento, da execução e de controle de qualquer atividade, seja de forma implícita, seja explícita. É por isso que Piaget conceitua a filosofia como "um estorço de coordenação de valores no sentido mais amplo, e procura situar os valores do conjunto dos outros fins humanos" (Piaget, 1970 pág. 57). Ora, como não existe uma única forma de conceber ou executar qualquer atividade, é possível, então, a existência de várias filosofias.

Por muito tempo a ideia diretora de toda ação humana era: so se pode conhecer o mundo nos limites da matéria e energia. É a ideia mecanicista. Uma outra ideia que está tomando vulto, hoje, embora tenha sua origem em Protágoras (Séc. III A.C.). "O homem é a medida de todas coisas" (Moles, 1971 pág. 7). O que quer dizer, o que importa, em última análise, é o homem, suas relações psicosociais, seu bem-estar, aqui e agora. No presente estudo procurase relacionar estes dois enfoques. O primeiro, porque é o ponto de partida de toda discussão, o "status quo", e o segundo, o ponto de chegada, uma provável solução para os problemas do homem atual e ao mesmo tempo uma tentativa de dar coerência às ideias e estabelecer as regras da reflexão antes a partir da ação pedagógica. (Furter 1966).

4.2.

Definidos os objetivos do ensino de ciências e de matemática para o 1º grau, como também a legislação vigente, na qual se observa uma tendência humanista, resultado, talvez, da conscienti zação e do consequente posicionamento do homem no seu meio, pretende-se agora discutir algumas ideias relativas à tendência normativa da Ciência e da educação.

"A passagem sucessiva em menos de cinquenta anos de 'ciência do certo' à 'ciência do provável' e, a seguir, bem recentemen te, à 'ciência do percebido', resume uma evolução do espírito cien tífico que ultrapassa largamente o quadro da própria Ciência" (Moles 1971 pag. 7). A política, a econômia, as artes, a educação, etc. estão sofrendo mudanças de enfoque. Ha trinta anos Kilpatrick (1942), afirmava: a filosofia da educação precisa mudar muito para atender a nova ordem das coisas. E hoje mais do que nunca a necessidade desta mudança se faz sentir. Pode-se até afir mar que existe uma verdadeira corrida em busca de novos e mais eficientes caminhos para o homem viver, e viver cada vez melhor. É possível que a filosofia mecanicista ceda seu lugar a uma filosofia de vida que atenda melhor as necessidades do homem como ser e como especie. A utilização do mecanicismo, pela ciência e como re gra básica de vida, conduziu a consequências desastrosas, algumas quase irremediaveis: mais pobreza, mais fome, mais incompreensão entre os homens, maior distância entre os diversos grupos sociais e se isso não bastasse, trouxe a poluição, a degeneração do meioambiente pondo em perigo todas as formas de vida.

O mecanicismo com sua característica de linearidade não conseguiu dominar a complexidade do mundo físico-biológico, trans mitindo uma noção fragmentária da visão do mundo. Este efeito se faz sentir através da super-especialização dos cientistas. Se com isto a Ciência ganha em profundidade, perde em extensão, em visão global dos problemas e do mundo. Faz-se também sentir o mesmo efeito na educação apresentando ao educando desde cedo um mundo ex tremamente analítico que poucas vezes ele consegue entender. O ho mem sente cada vez mais a necessidade de uma revisão global de seu modo de viver, de pensar, de agir, da filosofía, enfim. Ora, toda esta ambiência de idéias, de reflexões perspectivas que estão ligadas a esta época, parecem desembocar numa filosofía onde o homem, novamente, tem seu lugar predominante, não como um lugar ido

latrico, mas como um nicho ecológico, definido pela intersecção das multiplas interdependências da comunidade em perfeito equilibrio dinâmico.

4.3.

Um novo elemento normativo deverá entrar em jogo. Até aqui, a Física desempenhava este papel. Mas, hoje, em qualquer ati vidade humana, o ângulo da psicologia é amplamente destacado, fato que ressalta e caracteriza o homem em relação ao seu meio. Pois, é possivelmente o único ser consciente destas relações. No contexto da Ciência o ato do cientista começa ser mais valorizado do que o conteúdo trabalhado. O rigor científico muitas vezes deixa de ter sentido, em função do bem estar do indivíduo.

Levar estas ideias para a educação gera implicações consideraveis no sentido de uma necessaria mudança na metodologia em pregada. Com a libertação da vontade, da autonomia do aluno, o pe dagogo deverá descobrir novos métodos, novas técnicas de ensino, para que o aluno possa desenvolver sua criatividade, e sua potencialidade. A heurística parece ser um dos caminhos, pois parte do interior do indivíduo a busca de soluções para seus reais problemas. "Nunca é demais insistir na diferença entre a 'ciência formalizada', a dos tratados, dos cursos, das publicações, e a 'ciência em vias de se fazer', os processos heurísticos do raciocínio e da criação intelectual... o que nos interessa, aqui, precisamen te são os processos de criação do pensamento que se passam no espírito do cientista e que têm portanto um aspecto essencial" (Moles 1971 pag. 36). O processo criativo ao que parece é igual ou ao menos semelhante para todos os tipos de criatividade. Isto está de acordo com a afirmação de Moles que diz: "A demarche do cientista aproxima-se notavelmente da do artista, ela se baseia na gratuidade que é ao mesmo tempo disponibilidade perante o fato científico e liberdade de ação" (Op. cit. p. 30). Em contra-posição K. Popper nega qualquer importância à psicologia em relação à atividade científica, uma vez que as hipoteses ou teorias científicas transcendem os limites de individualidade do cientista que

as estabelece. Tendem a ser conceitos universais. É claro, o valor científico independe do valor de seu autor. Mas, o processo, o caminho percorrido pelo cientista para chegar à hipótese, à teo ria depende dos processos psicológicos, dos "insights" de um determinado cientista. Este aspecto parece ser importante nos métodos heurísticos e por isso muito bem destacado por Moles. A gratuidade e a liberdade das tomadas de decisão do cientista são fatores decisivos para a avaliação da utilidade temporal e local da pesquisa. O cientista é livre para escolher o tipo e forma de seu estudo, mas para ter um valor social este estudo deve resolver al gum problema de sua comunidade, ou ao menos tornar a vida melhor. O valor da ciência depende então de sua capacidade de promoção social, de-forma direta ou indireta. Num país em desenvolvimento como o nosso isto é uma questão de justiça social.

4.4.

Se a filosofia desempenha um papel tão importante na coerência das ideias e na política científica, certamente estas mesmas funções em relação à educação. Pierre Furter diz que o papel da filosofia é definir uma unidade e de impor uma unificação à ação pedagógica. Isto quer dizer que as regras da fi losofia determinam a planificação, execução e controle de quer ação pedagógica, através de uma reflexão que vai situar o pe dagogo na totalidade do problema e o faz tomar consciência das re lações entre seu eu e seus atos, entre as intenções e consequências dos atos, enfim, entre o pensamento e ação. A filosofia da e ducação deve ser crítica e dar origem à qualidade tão necessária ao pedagogo: levar à atitude de pesquisa, de dúvida, a critérios cada vez mais rigorosos. E junto com P. Furter pode-se afirmar : "A filosofia, a reflexão não é necessária à vida, mas é imprescin divel quando quero tornar-me mais humano" (op. cit. pag. 29). É o traço característico do homem como ser.

Entre os filósofos da educação que mais se destacaram e ainda hoje exercem grande influência na atividade pedagógica, no ocidente, está sem dúvida J. Dewey (1859-1952). "Educação, diz e-

le, não é preparação, nem conformidade, é vida, e vida é viver, é desenvolver-se, é crescer" (Apud Teixeira, 1975 pág. 31). A primeira idéia que se pode tirar desta afirmação é que a educação de ve ser um processo dinâmico, por isso mesmo é um processo enão um método. Este eventualmente pode ser estático, mas o processo não. A segunda ideia é a individualidade do processo. Niguém pode viver pelo outro. A vida é um processo intransferível. A terceira idéia é a gradualidade do processo. Aprende-se sempre mais, em profundidade e extensão, assim como a vida estabelece sempre mais relações com seu meio. Uma quarta ideia é a educação permanente. Como se vê esta ideia não é nova. Dewey já a via como a forma efetiva de educação.

Anísio Teixeira (1975) em "Esboço da Teoria de Educação de J. Dewey" sistematiza as ideias do filósofo-pedagogo em cinco itens:

- 1º "So se aprende o que se pratica". Aprende-se a partir da ação, mas o conteúdo transcende à ação. Esta é apenas o início da aprendizagem. Esta regra, se assim é possível chamá-la, é o provável fundamento e razão do aparecimento dos laboratórios, salas ambientes, aulas práticas etc. do ensino intuitivo, criador...
- 2º "A intenção de que aprender tem muita importância". A prende-se através da atividade consciente, por isso no ato de a prender deverão estar presentes na consciência do sujeito a evoca ção do passado, a ideia do presente e a perspectiva para o futuro. Aqui parece estar implícita a ideia da motivação intrinseca que o professor deve facilitar ao aluno.
- 3º "Aprende-se por associação". Não se ensina apenas co mo não se aprende apenas biologia, química, física, matemática etc., ensina-se e aprende-se, também, um gosto ou um desgosto pela disciplina. Observe-se, por exemplo o condicionamento negativo no en sino de matemática em escolas de 1º ou 2º grau...
- 4º "Cada ato de aprendizagem é constituído de pelo menos três partes: a idéia, a atitude e o ideal". O conjunto destes

três elementos formam o objetivo da atividade pedagógica.

- 5º "Toda atividade deve ser integrada à vida". Isto é, adquirida em uma experiência real, onde o que se faz tenha algum lugar e função na vida quotidiana. A atividade escolar deve ser significativa, deve despertar o interesse do aluno pela aprendiza gem.

De maneira geral, estes axiomas, se assim é possível chamá-los, ainda hoje continuam sendo aplicados. E toda ambiência de ideias pedagógicas atuais tem o seu respaldo nestes princípios de Dewey.

A educação é uma tarefa que continuamente está a se fazer, não se completa na maturidade, na fase de adulto, mas é uma vida progressiva, uma vida em constante ampliação, em constante interação e ascenção. Tal desenvolvimento progressivo e permanente constitui a essência da vida (Teixeira 1975). Dewey já se antecedeu aqueles pensadores que põe na razão de tudo no proprio homem, na sua felicidade, no seu bem estar. É o que justifica o trabalho científico e educacional.

4.5.

Outro aspecto de embasamento teórico do presente estudo são as teorias de aprendizagem. Não é objetivo descrevê-las ou discuti-las aqui. Pretende-se apenas levantar algumas idéias em apoio a uma metodologia de ensino de ciência e matemática mais efetiva. É opinião de J. Kilpatrik (1977) que as teorias de aprendizagem não podem servir para a prática pedagógica; é necessário su plementá-las por outros conhecimentos e técnicas. A razão não é muito simples, ou elas são incompletas ou muito gerais. Quase todos os educadores sentem estas dificuldades. As teorias formais de vem sofrer uma necessária transformação em tecnologias. Existem relativamente poucos trabalhos neste sentido no Brasil, ou quando existem, falta também a necessária qualificação profissional para aplicação das mesmas.

As teorias de aprendizagem, de acordo com Bigge (1975), podem ser agrupadas de maneira geral em três categorias segundo o aspecto que enfatizam ou lhes da consistência.

4.5.1.

As teorias da disciplina mental

Os mentalistas acham que o homem ao nascer tem uma capacidade intelectual em potencial que poderia ser simbolizado pela "tā bua rasa" onde tudo pode ser impresso. O fundamento educacional, de acordo com Wolff, é a idéia de que as faculdades mentais, percepção, imaginação, memória e razão pura se desenvolvem com o er xercício e a repetição - lei do uso e desuso de Lamarck - isto da implicações metodológicas como os extensos exercícios de matemática, de problemas de física, química etc., que ainda hoje são empregados nas escolas de todos os níveis.

Os mentalistas têm em Johann Friedrih Herbart um de seus maiores expoentes. "Herbart e seus seguidores estavam convencidos de que o processo de aprendizagem se efetua por meio de uma série ordenada de etapas que todos mestres devem seguir: preparação e a presentação, comparação e abstração, generalização, e aplicação." (Bigge, 1975 p. 61). Mas ao longo do tempo, criticas veementes fo ram feitos ao sistema de Herbart e que podemser resumidas assim : a) O sistema leva à compreensão, mas não à reflexão; em nenhum mo mento o aluno é induzido a criar algo por si; b) a atividade altamente teórica, embora o professor faça alguma demonstração-apresente novos materiais - em laboratório, daí os antigos museus de história natural, - o aluno vê, escuta, mas não participa da a tividade da experiência; c) O sistema é uma doutrinação, as verda des são eternas e assim devem ser apreendidas. Pode-se então, con cluir que o nível de aprendizagem é a memorização verbal-factual. Muitos professores ainda estão, hoje, empregando este metodo.

4.5.2.

As teorias fisicalistas ou comportamentalistas do condi-

cionamento estímulo-resposta (E--->R).

São também conhecidos como behavioristas. As ideias mestras das teorias são extraídas dos princípios da mecânica: açãoreação, ou da causa e efeito, aplicados muitas vezes de modo bastante simplista. Trabalham apenas com elementos externos ao indivíduo, embora não desconheçam os fatores internos enquanto o sujeito aprende, por não serem passíveis de observação e medição, justificam os behavioristas. A base de todo controle está no comportamento observável. Neste contexto o homem, o aprendiz, pode ser reduzido à condição de autônomo programável. E por extensão pode-se inferir que o homem é um produto do seu meio.

Skinner é um dos representantes máximos dos fisicalistas. Dentre as suas idéias em relação à aprendizagem destaca-se o condicionamento operante. "A essência da aprendizagem não é a manutenção do estímulo, é a modificação da resposta. Esta deve ser reforçada cada vez que ela ocorra corretamente" (Bigge 1975 p.123). Nota-se aqui a idéia de "feedback" ou retro-alimentação que vai do estímulo de reforçamento à resposta prêvia. Este "feedback" serve de controle ou avaliação do professor. Para Skinner e outros fisicalistas o homem é neutro e passivo, os seus comportamentos podem ser descritos em termos mecanicistas seqüências. Para eles a psicologia é a "ciência do comportamento".

Da aplicação desta teoria de aprendizagem resultam diversos métodos e técnicas de ensino: instrução programada, máquinas de ensino, computador, cursos programados individualizados, ensino modularizado, etc. Os princípios que regem tais metodologias são geralmente os mesmos, tais como: pequenos passos, comunicação por escrito, ritmo próprio, feedback imediato e contigüidade de estímulos. Como conseqüência destas tecnologias no ensino brasileiro tem-se: a redação comportamental dos objetivos de ensino e os testes objetivos empregados na avaliação. Na expressão de M. A. Golberg (1975) os objetivos comportamentais e testes objetivos tornaram-se muitas vezes verdadeiros mitos.

Os métodos instrucionais baseados na teoria de Skinner não raras vezes obtém sucesso. Mostram-se muito eficientes no aspecto

de instrução, doutrinação, treinamentos, porem, são postos em dúvida quanto ao aspecto formativo. Esta é uma das principais criticas. O mérito de Skinner é portanto ter descoberto principios de aprendizagem decorrentes da ação do meio externo.

4.5.3.

As teorias cognoscitivas do campo da Gestalt ou psicologia da forma têm o seu enfoque nas modificações psicológicas do indivíduo, enquanto aprendiz, interagindo com seu meio, incluindose aqui as outras pessoas. O ato de aprender é determinado pelo "insight" - ou organização das estruturas mentais com a apreensão de novos elementos (Piáget 1974) - ou reorganização do campo psicológico com a entrada de novos elementos (K. Lewin). Em ambos os casos as modificações ocorrem de acordo com os princípios da lógica. Vários autores se destacaram no desenvolvimento dessas teorias.

A - Jean Piaget

Em verdade Piaget não formulou nenhuma teoria de aprendizagem. É possível não ser muito ortodoxo classificá-lo neste grupo, mas, suas contribuições em muito influiram na melhoria da metodologia de ensino.

Para se compreender Piaget é necessário fazer três considerações preliminares: 1º Como biologista, formulou os seus principais conceitos a partir dos modelos da Biologia; 2º Grande parte do referencial psicológico foi retirado da Gestal que na época teve grande desenvolvimento, principalmente na Alemanha; 3º O fato de ter estudado a gênese das atividades mentais trouxe muitos subsídios para a metodologia de ensino, particularmente nos graus mais elementares.

De acordo com Piaget o desenvolvimento intelectual segue as mesmas leis do desenvolvimento biológico, como também se desenvolve a partir das mesmas. Através de suas experiências estabe leceu quatro fasesde desenvolvimento intelectual. O ponto de partida destas operações intelectuais são, de acordo com ele, as ações, movimento, as percepções, sensações, ou então o sensório-motor,

"Esta fase leva à construção de esquemas de ação destinadas a ser vir de substruturas às estruturas das fases posteriores" (Piaget 1970). Pelos dois anos em diante as estruturas mentais evoluem pa ra formas simbólicas ou semióticas. Isto é, as formas passam gradativamente a ser substituídas por símbolos, sinais diferenciados, jogos e a própria linguagem. Aos sete a oito anos co meçam a surgir novas modificações, agora ja bem mais complexas, através de interiorizações, coordenações e descentralizações cres centes que conduzem à reversabilidade operatória, o que permite a realização de análises, classificações, medidas, etc., mas sempre a partir do concreto. "Daí a inutilidade dos discursos, aulas expositivas nas classes de 1º grau" (Piaget 1970). Aos 11 - 12 anos todo esse processo evolutivo desemboca nas operações formais como uma nova forma de raciocínio independente dos fatos concretos. Mas aqui vale apenas lembrar que "os esquemas de ação desenvolvidos não desaparecem quando o sujeito entra na etapa seguinte, e nem tam pouco há necessidade de sua mobilização. Não é porque estamos tra tando com adolescentes ou adultos que podemos dispensa-los totalmente de tocar, sentir, manipular, explorar, enfim os objetos "(Parra 1973 p.66). Esta regra é muito importante para prática pedagógica, uma vez que nela se encontra a razão das salas ambientes, la boratórios, audiovisuais, como toda tecnologia educacional.

Mas, para entender melhor o que Piaget propõe na sua Epis temologia Genética, deve-se considerar ainda o que se poderia cha mar de fisiologia da aprendizagem. Se de um lado se apoiou nos conceitos de estrutura e evolução biológicas para explicar as estruturas e transformações psicológicas, da mesma forma usou dos conceitos da fisiologia para explicar o funcionamento das estruturas psicológicas. Aqui cabe ressaltar os conceitos:

- 1º "Estruturas-mãe: algébricas ou de operações diretas e inversas, de ordem ou de classificação (têm por objeto as relações), topológicas (fundadas sobre noções de proximidade, contigüi dade e limite), que funcionam à semelhança do genótipo da genética e que para se manifestar necessitam do concurso do meio-ambiente físico, surgindo então o fenótipo, aspecto observável de um ca

rater qualquer. Este carater não surge de uma vez so, senão grada tivamente, dentro dos limites que o ambiente impõe. O desenvolvimento das estruturas-mãe ocorre dentro do mesmo modelo, respeitada a transposição de nível, onde o lar, a escola, a sociedade funcionam como estimuladores e limitadores ambientais.

- 2º A assimilação, a acomodação, e a equilibração três conceitos tirados da fisiologia e que genericamente explicam a interação do ser com seu meio. A assimilação, diz Piaget, é a in tegração de novas estruturas as ja existentes", mas, poder-se-ia complementar, que ao assimilar o organismo realiza transformações dos elementos de tal forma que seja possível incorporá-los nas es truturas existentes a fim de realizar novas funções. "Todo conhecimento contem sempre e necessariamente um fator fundamental de as similação, o unico a conferir significação ao que epercebido ou con cebido" (Piaget 1973 pág. 14). A acomodação corresponde às modificações que o ser sofre de acordo com as exigências do meio. É uma adaptação ao meio. A equilibração ou função de auto-regulação é ca pacidade que o ser possui em estabilizar-se quando os fatores genéticos e ambientais entrarem em oscilação, ou como queira, quando as estruturas-mãe ou as ja desenvolvidas de receberem do por assimilação de novos elementos, surgem, por acomodação, novas extruturas, mais estáveis e mais complexas que as anteriores. Esta estabilidade é devida à capacidade de equilibração. "Toda assimilação vem acompanhada pela acomodação, são dois mecanismos in dissociáveis, e equilibração é a relação entre a assimilação meio ão organismo e a acomodação deste aquele" (Piaget 1973 p.154).

Então fica claro que para Piaget o conhecimento ocorre num jogo interativo de fatores internos e estímulos do meio,o que se identifica de um lado com a Gestalt, pois explica o que acontece internamente com as percepções e por outro se aproxima dos fisica listas, pois explica a função dos estímulos ambientais.

B - Kurt Lewin

Assim como Skinner, Lewin utilizou-se dos princípios da

Física como também de conceitos da Geometria para formular sua te oria. Enquanto o primeiro se deteve nos fenômenos externos,o gundo procurou a interação do fenômenos externos e internos do in divíduo. Assim a "psicologia do campo" tem sua origem no conceito de campo magnético. Sabe-se que a configuração do campo magnético muda a qualquer alteração de direção, sentido, intensidade, entra da ou saída de forças. Lewin transpôs este modelo de campo para a psicologia onde a percepção ou concepção de novas estruturas, mudanças de motivação geram uma reorganização total do campo psicológico. O conceito de campo implica em pelo menos dois outros con ceitos: a topologia relacionado com espaço, denominado por Lewin por "espaço vital" ou ambiente psicológico, palco onde ocorrem to das as percepções; este conceito geométrico permite considerar num dado momento - aqui e agora - todos os elementos (estruturas) con tidos dentro de um certo limite e ao mesmo tempo traz consigo uma conotação de estática. Entretanto o campo psicológico e mente dinâmico e por isso muito mais proximo do conceito magnetismo lhe empresta, pois, alem das propriedades geometricas, inclui a propriedade vetorial, dando-lhe uma direção, um sentido, uma intensidade e um ponto de aplicação. "Com o emprego do concei to topológico e vetorial, Lewin representou a realidade psicológi ca de acordo com as relações de uma pessoa com seu ambiente psico lógico" (Bigge 1975 p.219). É o próprio Lewin explica: "Os concei tos topológicos e vetoriais combinam a força de análise de precisão conceitual, a utilidade de dedução e o ajuste à gama total de: problemas psicológicos, numa forma tal que, na minha opinião, faz superiores a qualquer outro instrumento conceitual da psicolo gia" (Apud Bigge 1975 p. 221). Se Piaget com seu modelo idéia mais clara a respeito do ato de aprender, Lewin mostra a ex tensão, intensidade e o sentido do mesmo.

As implicações imediatas do modelo psicológico da Gestalt no planejamento da aprendizagem que devem ser consideradas são a individualidade, a intencionalidade, a interatividade, a continuidade dos constructos.

Embora o professor possa ajudar ao seu aluno a chegara um

insight, é o aluno em última análise quem realiza todas as operações para tal fim. "Em qualquer momento, dos espaços vitais contí nuos e justapostas de uma pessoa, ela poderá, até certo ponto escolher a direção da continuação dos constructos" (Bigge 1.975 249). Ora, se a pessoa pode escolher é porque ela é livre, isto é, uma ação individual. Mas junto com a individualidade do comportamento dos indivíduos existe uma outra propriedade, até certo ponto decorrente, que é a intencionalidade. Nisto segue de Dewey: "O indivíduo deve ter a intenção de aprender". Em consequên cia os processos intelectuais se veem profundamente influenciadas pelas metas, e as atividades de aprendizagem, incluindo a formação de hábitos, têm orientação em relação às metas (Op. cit.249). A intencionalidade da psicologia do campo cognoscitivo significa, então, que um indivíduo atua de tal modo que possa alcançar metas - satisfazer suas necessidades ou desejos - na forma mais ra pida e fácil que considere ou creia possível, nas condições existentes.

. Ao lado das propriedades acima descritas, a interativida de, que parece ser oposta à individualidade, é na realidade un meio de comunicação entre as necessidades das pessoas, ou metas percepções no espaço vital. Existe um contínuo fluxo de ções. Ou como diz Bigge "Nem o organismo, nem o ambiente, por sos, constituem o fator principal; em vez deles, uma pessoa e seu ambiente interatuam simultaneamente e participam na percepção, cors tituem uma 'Interação Simultânea Mútua' "(Op. cit. p. 246). Se interatividade se processa em sentido horizontal, a continuidade significa que os espaços vitais de uma pessoa não são discretas e se prolongam nos espaços vitais de outras pessoas. Tal acontece nas experiências ou atividades escolares. Esta ideia se aproxima muito do conceito de empatia ou interação de Rogers. Mas vale ressaltar, aqui, a interpretação desta continuidade por parte de cada pessoa ainda é um processo individual e particular. Um outro sentido de continuidade é o sentido temporal vertical espaços vitais: embora haja modificações profundas dos espaços vi tais no decorrer do tempo, sempre ha um certo prolongamento de um

estado no seu subsequente. O João de ontem psicologicamente tem pe lo menos algumas estruturas iguais ou semelhantes hoje e as terá amanhã ao lado de novas estruturas que se modificaram intensamente por novas percepções.

Em relação ao processo ensino/aprendizagem, enquanto os fi sicalistas do E-->R consideram terminado o ato de aprendizacom o surgimento do comportamento observável e mensurável, a Gestalt considera este fato apenas como um indício do que ocorre no campo perceptual e psicológico. A forma como uma pessoa per cebe o ambiente depende de seu grau de maturidade, de seus conhecimentos e suas metas, sendo os comportamentos observaveis um dos resultados dessas transformações interiores. E finalmente o conceito de aprendizagem de acordo com a Gestalt segundo Bigge (1975): "é um processo dinâmico por meio do qual e através de experiências interativas, se modificam os insights ou estruturas cognoscitivas dos espaços vitais de tal forma que cheguem a ser úteis como guias para o futuro". (Op. cit. p. 255). Novamente pode-se notar que a aprendizagem tem a função de preparar o futuro, e a escola, não pode ter uma influência direta sobre o indivíduo durante toda vida, tem função de fornecer a este mesmo indivíduo os instrumentos necessários para enfrentar este futuro, isto é, levar o aluno a criar um modelo de auto-educação permanente.

C - Jerome S. Bruner

Até aqui todas as teorias examinadas ficaram no terreno teórico. Bruner, accontrário, fez contribuições importantes para a metodologia de ensino, especificamente para o ensino de ciências. No
terreno teórico, de acordo com Oliveira (1975); Bruner segue de
perto as idéias de Piaget. Assim, por exemplo, no desenvolvimento
mental considera três fases.

A enativa que se caracteriza pela representação do mundo exterior através de respostas motoras. Em sontinuidade a esta eta pa surge gradativamente a fase icônica que depende, de um lado, das habilidades e respostas motoras e, por outro lado, acrescidas

do desenvolvimento das imagens. Estas, por sua vez representam a sequência de atos desenvolvidos que a criança consegue internalizar. A linguagem torna-se, então, um instrumento de cognição capa citando-a a representar, sistematizar e transformar a experiência das regularidades do mundo com maior flexibilidade e poder do que na fase anterior. Quando o individuo consegue representar suas ex periências do mundo e transferi-las em sua plenitude, então, no apogeu do desenvolvimento intelectual, denominado Bruner de fase simbólica, que representa seu ambiente internamente utilizando os conceitos de tempo e espaço, isto é, os tos do ambiente não precisam estar presentes no campo perceptivo imediato e tampouco ordenados para serem utilizados nas operações mentais. Para Bruner a linguagem desempenha um papel fundamental, porque ela permite à criança livrar-se do imediato, do concreto, como também facilita as operações produtivas e combinatórias estruturas mentais.

Na metodologia de ensino proposta por Bruner, o ponto cen tral é o processo denominado "descoberta". Como já foi ressaltado anteriormente a vida está pontilhada de problemas e a função escola - que ensina para a vida - é, então, implementar de alguma forma o aluno para que este consiga resolver as suas dificuldades, expondo-o ao maior número possível de desafios. A solução de muitos problemas não depende necessariamente de novas mas, de acordo com Bruner, de um arranjo de elementos ambientais que apresente desafios à inteligência do aluno, induzindo-o a resolver os problemas, como também, e principalmente, a transferir e transcender a aprendizagem a situações semelhantes ou de estruturação de maior complexidade. É evidente que o professor ao apre sentar os diversos tipos de desafios deve tomar em consideração, ainda de acordo com Bruner, pelo menos dois aspectos que envolvem o crescimento intelectual. O primeiro se refere à maturação do or ganismo que possivelmente pode limitar a representação em algum estágio nas suas três dimensões progressivamente comple xas, ou seja, a da ação, da imagem e finalmente, da verbalização. O segundo aspecto e o da capacidade de aquisição de certas téc

nicas para o domínio da natureza e de fatores que o aluno deve conhecer através do processo de integração. Este consiste na combinação e/ou recombinação de operações mentais numa sequência concatenada. Estas proposições colocam Bruner bem próximo dos gestaltistas. Ele admite que as novas informações são processadas através da reorganização das estruturas mentais, já adquiridas, o que quer dizer que é bem pouco provável que alguém aprenda fatos isolados. Mas, geralmente, a aprendizagem ocorre quando existem as estruturas básicas, ou em outras palavras os pré-requisitos, a partir dos quais se realizam a transferência, a transcendência e a integração.

"O primeiro objetivo de qualquer ato de aprendizagem, acima e além do prazer que nos possa dar, e o de que deverá servir-nos no presente a valer-nos no futuro (...) não só deve levar-nos até algum lugar, mas também, permitir-nos ir além de maneira mais fácil (...). Um segundo modo, pelo qual a aprendizagem anterior se torna mais eficiente no desempenho posterior é a transferência de princípios e atitudes" (Bruner 1976 p. 15). Então em última análise Bruner visa à formação de hábitos de trabalho, à capacidade de estabelecer associações, o que por sua vez leva à transferência de princípios e atitudes. Ora, se se chegar a um tal nível de ensino/aprendizagem garante-se ao aprendiz uma possibilidade de uma aprendizagem permanente ou, como queira, uma educação permanente. Pode inferir-se daí, novamente, que cimportante não é o conteúdo em si, mas o método da busca das mesmas informações.

Mas Bruner está cônscio das dificuldades que tal método traz consigo e adverte: "Introduzir essas atitudes através do ensino exige algo mais do que mera apresentação das ideias fundamen tais" (Op. cit. p. 18). A habilidade do professor deve ser desenvolvida tanto no aspecto de conteúdo, no qual necessita um grau muito grande de liberdade, como na metodologia que possivelmente servirá de referencial para o aluno. "O professor não é apenas um comunicador, mas também um modelo, (...), alguém que não possa dar vazão à sua própria intuição dificilmente será eficaz em estimular a intuição dos alunos" (Op. cit. p. 85). O mesmo pode-se di-

zer em relação ao conteúdo propriamente dito. Quem não se lembra de algum professor que por sua capacidade intelectual e/ou seu en tusiasmo por sua disciplina não foi um elemento decisivo na escolha da futura profissão?

Bruner fundamenta sua metodologia em quatro pontos: o papel da estrutura na aprendizagem, a capacidade do aluno, a intuição e a motivação (Apud Shulman 1974, Oliveira 1975).

O ensino deve proporcionar aos alunos uma compreensão estrutura fundamental de toda e qualquer matéria que escolhe para ensinar. "Aprender estrutura, em suma, é aprender como as coisas se relacionam" (Bruner, 1976 p. 7). A estrutura leva à integração, à visão global da realidade. Permite que o indivíduo se situe seu meio. Como ja foi enfatizado anteriormente, esta visão ralmente esta limitada pelo grau de desenvolvimento mental do sujeito. Mas, Bruner afirma: "Partimos da hipotese de que qualquer assunto pode ser ensinado com eficiência, de alguma forma intelec tualmente honesta, a qualquer criança, em qualquer estágio de desenvolvimento" (Op. cit. p. 31). O que é importante ressaltar que o metodo pedagógico deve, neste caso, respeitar o estagio desenvolvimento mental. E isto, possivelmente, é uma das grandes falhas do ensino atual. Não se pode pôr em duvida que a capacidade mental limita as ações intelectuais, o que ja foi amplamente discutido por Piaget e pelo proprio Bruner. Entretanto vale a pena lembrar aqui o que é aprender. De acordo com Bruner, o ato aprender envolve três processos: a aquisição de nova informação informação esta, que não raras vezes, contraria ou substitui o que a pessoa ja conhecia implicita ou explicitamente, ou ainda, a in formação traz em si um refinamento do conhecimento anterior; segundo processo é que o ato de aprender envolve uma transformação. Esta tem sua origem no método de dedução, indução ou heurística que analisam e/ou sintetizam os novos elementos da ção, dando uma nova configuração ao conhecimento intelectual indivíduo. E finalmente um terceiro aspecto relativo ao ato de aprender e a avaliação crítica que consiste na verificação da adequação do modo de manipular a informação. "Em sua melhor forma, episodio de aprendizagem reflete o que veio antes dele

permite que se generalize para alem dele" (Bruner 1976 p. 45). Is to é, produz uma integração, ou visão global.

Bruner da muita força ao pensamento intuitivo. A escola a tual, praticamente abandonou esta forma de pensar; talvez por um falso cientificismo ou mesmo por uma incapacidade metodologi ca a escola não dá quase nenhum valor a esta forma de pensar, e mui to menos estimular o aluno no sentido de desenvolver esta capacidade. No entanto, se se considerar as descobertas científicas, pos sivelmente pode-se constatar que o pensamento intuitivo teve gran de participação. Bruner define a intuição como uma técnica intelectual de chegar a formulações plausíveis, porem tentativas, sem? percorrer os passos analíticos, através dos quais essas formulações poderiam ser consideradas cientificamente conclusões válidas ou não. Mas Bruner diz também porque a intuição é importante: "A advinhação sagaz, a hipotese fertil, o salto arrojado para uma con clusão tentativa, essa é a moeda valiosa do pensador em ação, qual quer que seja o campo" (Op. cit. p. 12). O pensamento intuitivo, contrariamente do que se poderia pensar, repousa sobre a familiaridade do conhecimento, o que permite ao conhecimento dar saltos, passar sobre etapas e somente depois submeter as conclusões ao aparato analítico-dedutivo para a necessária validação científica (Bruner 1976). Aparentemente pode-se inferir que para Bruner opro cesso ensino/aprendizagem deve começar pelos processos intuitivos . e necessariamenté, devem chegar aos processos de dedução ou experimental (indutivo). Ora, este metodo e genericamente chamado metodo científico. Bruner mesmo afirma: " ... Tal abordagem da presunção de que ha uma continuidade entre o que o erudito faz. na vanguarda de sua disciplina e o que faz a criança ao aproximarse dela a primeira vez" (Op. cit. p. 24). Em ültima análise o que se pretende é levar a criança a uma "atitude de busca" de soluções para os seus problemas, e não simplesmente a transmissão de conte udo formal.

O quarto ponto de Bruner na fundamentação de sua metodolo gia é a motivação. Assim se expressa: "O interesse na matéria a

ser aprendida é melhor estímulo para aprendizagem, do que metas exteriores" (Op. cit. p. 13). Em outra passagem afirma: "Uma das maneiras menos controvertidas de conduzir um aluno através de uma unidade ou matéria difícil, é desafiá-lo com a oportunidade de exercitar suas forças, de modo que possa descobrir o Prazer que há em funcionar plena e eficientemente" (Op. cit. p. 46). Bruner, ao contrário dos behavioristas, propõe, de certa forma, que o melhor reforço de aprendizagem é a autogratificação, a satisfação endógena que o indivíduo sente por seus proprios atos. Ora, é uma posição bem diversa daquilo que os behavioristas propõem, de origem exógena, corruptível e falseador como denominam seus adversários. Mas não se quer pôr em dúvida a eficácia dos estímulos que um professor pode proporcionar aos alunos com um "muito bem", ou um "ótimo" colocados no momento certo. Talvez o que Bruner propõe é que a auto-satisfação tem efeitos mais intensos e duradouros.

Pode-se concluir que Bruner, com sua metodologia, está den tro daquela linha que A.Moles chama de "Ciência a se fazer". A cria tividade e a busca contínua de novas soluções para problemas velhos ou novos são os meios através dos quais visa desenvolver atitudes e o pensamento científico da juventude de hoje para se tero cientista e o técnico de amanhã.

4.5.4.

Para o presente estudo acrescentar-se-a um quarto grupo de teorias de aprendizagem e que estão relacionadas com as correntes mais recentes da Psicologia. De modo geral estas correntes estão ligadas à filosofia fenomenológica existencial. E portanto, referem-se à análise do "aqui e agora" do campo psicológico. Embora tudo esteja relacionado com o passado e em cada momento o futu ro está sendo posto em jogo, o momento presente é o que importa e determina a vida de cada sujeito. Por comodidade o presente estudo referir-se-á apenas à teoria rogeriana de aprendizagem. Sabe-se que esta nomenclatura não está muito correta, mas por falta de ou tra melhor assim será denominada. Por outro lado, existem outras teorias, como a "análise transacional" que por motivos vários não

será exposta aqui.

Carl Ranson Rogers - Com formação em humanidade trouxe pa ra a psicologia um novo enfoque na interpretação dos fenômenos que envolvem o homem. Seu método está fundamentando na análise fenome nológica. Rogers acredita profundamente na capacidade realizadora do homem. "O ser humano, diz ele, possui a capacidade latente, se não manifesta, de compreender suficientemente a si mesmo e de resolver seus problemas a fim de experimentar a satisfação e a eficácia necessárias ao funcionamento adequado. "(Apud Kinget, 1966 p. 28). E em outra passagem:" ... o indivíduo possui capacidade sufi ciente para enfrentar de forma construtiva os aspectos davida que podem aflorar-lhe no campo da consciência" (Rogers, 1951 - p.24). Rogers coloca Como se pode sentir, nestas afirmações, força, assim como Bruner, na auto-gratificação. Pode-se ainda inferir que, para Rogers, a exemplo de Piaget, de Lewin e outros, ca da indivíduo é detentor de uma potencial de capacidades necessárias não so para sua sobrevivência, mas inclusive para vida cheia de gratificações internas. E estas por sua vez são a força motiva dora de toda ação. É lógico, aqui Rogers se refere as pessoas normais dentro de um ambiente de relações humanas favoraveis. (1973) explica "ambiente favoravel é um contexto de relações humanas em que o indivíduo é considerado e tratado de modo positivo, onde é aceito e valorizado". (Op. cit. p.17): Nas condições mais de relações humanas, ora o indivíduo é aceito, ora sofre res trições às suas atitudes. O que é importante para o próprio gresso do indivíduo. E por isso mesmo Rogers afirma: "O organismo possui uma tendência básica, um anelo fundamental de atualizar-se, manter-se e desenvolver-se"(Op. cit. p.487). Ou ainda nesta outra passagem: "Todo o organismo é animado de uma tendência inerente à desenvolver todas as suas potencialidades e a desenvolvê-los modo a favorecer-lhe a conservação e ó enriquecimento". (Op. cit. p. 172). O processo ensino/aprendizagem e possivelmente um sistemas que mais condições oferece ao indivíduo de se desenvolver e se proteger no seu meio psico-físico-social.

Antes de discutir algumas idéias de Rogers relacionadas com o ensino/aprendizagem, deve-se tentar compreender dois conceitos básicos de sua teoria, o campo fenomenal e o self. O campo fenomenal, de acordo com Justo (1973), é o conjunto de experiências significativas e expectativas do indivíduo. Estas como aquelas participam da formação da auto-imagem - o self - que pode ser também conceituado como um conjunto organizado e mutável de percepções que se referem ao próprio indivíduo, tais como, qualidades, capacidades, valores, relações etc. Ora, são imanentes ao indivíduo duas imagens de si mesmo: a real, aquela feita ao conjunto das percepções de si mesmo e aquela representada pelas expectativas, o ideal de cada um. A vida do indivíduo se passa nesta situação bipo lar: a consciência de si mesmo de um lado, e o sonho, o ideal, que o indivíduo quer alcançar, por outro.

Em relação ao processo ensino/aprendizagem Rogers realça que toda pedagogia sofre implicações, tanto na opção referente aos fins da educação, como no conjunto das concepções de ordem psicológica relativas à natureza humana, à evolução da personalidade etc. E não somente a psicologia da criança, mas ainda a psicologia das relações humanas e das relações inter-individuais devem ser consideradas no desenvolvimento do processo (Filloux 1966). Para Rogers, portanto, no processo educacional devem ser considerados como pontos de partida: a potencialidade do aluno, o ambiente das relações humanas, a motivação intrínseca e a compreen são empática.

Influenciado pela fenomenologia existencial, Rogers utiliza a análise introspectiva e espera o desenvolvimento humano.Quan do afirma: "Falo enquanto pessoa no contexto de uma experiência e de uma aprendizagem pessoal", estabelece a importância do conhecimento da realidade interior do sujeito e da sua experiência, isto é, forma concreta e particular da essência do tempo como fator po sitivo e construtor. A experiência torna-se significativa na medida em que a análise introspectiva mostra as relações entre o self-real e a expectativa, do self-ideal. Essa visão totalizadora leva

rá o indivíduo a uma auto-construção, seleção de valores, passando a desenvolver e utilizar o que há de positivo cooperante na elaboração e na harmonia do self. Esta visão positiva Rogers projeta também nas relações inter-pessoais, uma vez que valoriza o "ver o outro", situação empática de compreensão afetiva. Da construção do ser à harmonia da personalidade e de tornar-se pessoa, há toda uma graduação de esforços, de clarificações de atitudes de "ver o outro" e de ver o mundo, inseridos num progresso de tomada de atitude e não simplesmente a aplicação de um método ou de uma técnica.

Assim como na terapia compete ao paciente construir sua própria personalidade, na educação "não se pode ensinar diretamen te a uma pessoa". Como também a terapia ou terapêutica nada mais faz senão facilitar a evolução do processo de crescimento, na educação o professor "pode tão somente facilitar a aprendizagem" (Rogers, 1951).

Em vez de procurar obter o maior número possível de dados e informações relativas ao paciente, o terapeuta esforça-se,antes, para "ver e sentir" o mundo sob o mesmo prisma em que o paciente o percebe. O mesmo paralelo pode-se estabelecer entre professor - aluno.

A teoria rogeriana fundamenta-se numa relação humana autêntica e integral entre o professor e o aluno, entre o terapeuta
e o paciente. A terapia - que é uma educação - como aprendizagem,
se realizará essencialmente no diálogo intimo entre seus interlocutores. Rogers mesmo se pergunta: "Se em terapia, é possível con
fiar na capacidade do paciente para lidar de uma forma construtiva com sua situação vital, e se o objetivo do terapeuta é libertar essa capacidade por que não aplicar esta hipótese no ensino?
Se a criação de uma atmosfera de aceitação, compreensão e respeito é a base mais eficaz para facilitar a aprendizagem designada
como terapia, não poderá ser a base para a aprendizagem designada
como educação? "(1974, p. 377). Rogers vê a facilitação da aprendizagem como o fim da educação, para ele, como para os antigos - en

sinar para vida - a educação deve facilitar a aprendizagem de viver como pessoa em processo. Assim se exprime: "Enfrentamos,a meu ver, uma situação inteiramente nova em matéria de educação, cujo objetivo, se quisermos sobreviver, é o de facilitar a mudança e a aprendizagem. O homem educado é aquele que aprendeu como aprender; que aprendeu como se adaptar e mudar; que se conscientizou de que nenhum conhecimento é seguro, que nenhum processo de buscar o conhecimento oferece uma base de segurança. Mutabilidade, dependência de um processo, antes de um conhecimento estático, eis a única coisa que tem sentido como objetivo da educação no mundo moderno" (Op. cit. 1969). Estas mesmas ideias são encontradas em Dewey, Kilspatrick, Pierre Furter, Bruner e outros mentores da educação atual. A escola antes de fornecer um conjunto amorfo de informação deve formar atitudes. Estas são o melhor legado que uma geração pode oferecer a outra.

- O Professor Henrique Justo (1973) assim resumiu os princíque embasam a didática rogeriana:
- Todos os seres humanos têm natural potencialidade para aprender;
- A aprendizagem significativa ocorre quando o aluno percebe a relevância da matéria de estudo para os seus objetivos;
- A aprendizagem que implica numa mudança da organização do self na percepção de si mesmo é ameaçadora, e tende a provocar resistências;
- As aprendizagens ameaçadoras do self são mais facilmente percebidas e assimiladas quando as ameaças externas forem reduzidas ao grau mínimo;
- Se a ameaça ao self for débil, a experiência pode ser percebida de modo diferenciado, possibilitando ocorrência de aprendizagem;
- A maior parte de aprendizagém significativa é adquirida pela prática;
- A aprendizagem é facilitada quando o aluno participa responsavelmente no processo da mesma;

- A aprendizagem voluntária, a engajar totalmente o estudante tanto a sensibilidade como a inteligência é mais duradoura e a mais percuciente;
- Independência, criatividade, autoconfiança são facilita das quando a auto-crítica e a auto-avaliação são básicas, passando a avaliação para segundo plano;
- A aprendizagem socialmente mais útil no mundo moderno consiste em aprender o processo da aprendizagem, a permanente abertura à experiência e assimilação do processo da mudança.

Rogers acredita profundamente em seu modelo de ensino: "Quando um facilitador cria, mesmo em grau modesto, um clima de sa la de aula caracterizada por tudo que pode se compreender por autenticidade, apreço e empatia: quando confia na tendência constru tiva do indivíduo e do grupo; descobre, então, que inaugurou revolução educacional." Ocorre uma aprendizagem de qualidade dife rente, um processo de ritmo diverso, com maior grau de penetração. (...) A aprendizagem transforma-se em vida, vida mais existencial, dessa forma, o aluno, com entusiasmo, as vezes, relutantemente, em outros casos, comporta-se como alguem que esta passando por uma a prendizagem, por uma mudança certa," (1969, p. 115). Ora, estas i deias vem oportunamente de encontro as necessidades do ensino tual, estagnado e falido. Espera-se encontrar um processo que realmente leve a uma aprendizagem de qualidades bem diversas das que se observam nos produtos das escolas atuais, como já foi menciona do anteriormente.

No modelo rogeriano de ensino o professor passa a fazer parte dos recursos. E como ele próprio diz: "O mais importante, po rem, sob aspecto é o proprio professor como recurso humano. Põe a si próprio, o seu saber e as suas experiências especiais, claramente à disposição dos aluños, mas não se impõe a eles" (Op.cit. p. 131).

Assim como Bruner, Rogers propõe, como parte de todo ato de aprendizagem, avaliação crítica. Porém Rogers vai mais longe, esta avaliação para ter um valor real deve ser feita pelo próprio aprendiz. Isto é, a auto-avaliação faz parte intrínseca de cada a

to de aprendizagem. A opinião é de Rogers: "O crescimento é turbado e retardado pela avaliação externa, favorável ou não". Esta assertiva foi demonstrada experimentalmente (1951). Mas Rogers também explica porque é dessa opinião." ... verificar se (os alunos) atingiram a medida fixada pelo professor, é diretamente contrário à aplicação da terapia, à aprendizagem autêntica. Em terapia, os exames são feitos pela vida.(...) Creio ser este igualmente válido para a educação" (Rogers, 1961, p. 290). Por ou tro lado Rogers reconhece que a hetero-avaliação socialmente tambem e importante. "O bem comum exige que a competência de cos, arquitetos, administradores, psicólogos, educadores, etc. se ja aferida antes do exercício profissional. Embora esta avaliação seja mais ou menos prejudicial ao indivíduo, a salvaguarda da sociedade, isto é, de muitos indivíduos, a requer e justifica" (Rogers, 1951, p. 417). Ambas as avaliações são importantes, a primeira para o indivíduo porque o promove e a segunda para a sociedade, porque a acautela. Mas ambas deve ser utilizadas de modo que se possa auferir o maximo de benefício de cada uma.

Por fim, a teoria de aprendizagem rogeriana advoga que a aprendizagem deve levar a uma abertura cada vez maior, isto é, de ve levar a cada vez mais aprendizagem. Ora, um dos modelos deste processo poderia ser aquele em que o indivíduo crescesse não apenas em círculos, porque estes se fecham, mas em espiral; crescendo em vertical, maior amplitude de horizontes, acrescidos de um crescimento horizontal no sentido da área perceptiva, para dentro, para os outros, para o meio, em constante atualização e renovação. Um tal processo, naturalmente, desemboca na educação permanente, já apregoada por Dewey, Kilpatrick, Bruner e outros.

Chega-se, então, à conclusão de que a proposta de modelo de ensino de Rogers, parte do pressuposto de que o homem possui em si a potencialidade de se tornar um indivíduo educado e que esta educação deve ser predominantemente autônoma e por isso mesmo livre, por outro lado, e responsável por outros. O professor, a escola e o sistema escolar, como um todo, são recursos à disposição do alu

no e nos quais pode eventualmente encontrar as opções para a resolução de seus problemas. Embora o professor, a escola e o sistema escolar nada lhe imponham, têm o objetivo de partilhar da formação de seus hábitos e atitudes, com os quais o aluno possa atuar efetivamente nas mudanças em si, nas instituições, na sociedade, na alienação urbana e cultural, nas tensões raciais, nos conflitos internacionais, nas filosofias e valores, enfim, na própria imagem do homem entre os seres viventes. Este é um movimento profundamente significativo e o caminho futuro de cada indivíduo terá, para melhor ou para pior, uma influência mais ou menos significativa em toda comunidade.

4.6.

Com esta síncrese de ideias relativas à educação e mais precisamente ao ensino chega-se às ideias-mestras do presente estudo:

- A Ciência como qualquer atividade do homem, além do avanço científico-intelectual, só se justifica na medida em que po de melhorar as condições de vida da comunidade ou do país. Toda conquista científico-tecnológica é, então, uma conquista social.
- A educação é um processo no qual o indivíduo aprende a viver cada vez melhor nas suas condições psico-físico-sociais, e influir decisivamente no progresso e na melhoria de vida de sua comunidade.
- A aprendizagem é um processo através do qual o aluno de senvolve suas potencialidades, descobre e constroi o seu mundo ou campo fenomenal, e estabelece suas relações inter-pessoais com os membros de sua comunidade, de forma livre, consciente e responsável.
- O ensino é uma relação de ajuda que uma geração oferece à outra através do professor ou facilitador, colocando à disposição do aluno as várias alternativas possíveis de acordo com os conhecimentos, escala de valores sociais, métodos e técnicas que a comunidade utiliza na sua vivência diária.

- Os métodos e as técnicas devem ser tais que ao mesmo tem po em que promovam o desenvolvimento psico-físico-social do aluno promoto vam também o exercício da liberdade responsável, de modo que os indivíduos da mesma comunidade estejam preparados para o exercício da democracia.
- Os conteúdos, principalmente os de ciências, devem ser tratados dentro daquele prisma que A. Moles denomina "Ciência a se fazer" sendo que a "Ciência acabada" deve servir de referencial ao aluno, e portanto a intuição, que desempenha um papel importan te na vida cotidiana, também deve ser objeto de consideração no proces so escolar.
- A avaliação crítica de cada ideia, de cada hipótese, de cada ato de aprendizagem é muito importante para formação de uma atitude científica a ser transferida para as ações da vida cotidiana. Mas esta avaliação deve ser antes de mais nada uma auto-avaliação.
- A motivação intrinseca desempenha uma função assaz importante e efetiva no processo de ensino/aprendizagem e por isso, no planejamento escolar, o professor deve ser capaz de estruturar seu ensino de tal forma que ela se mantenha e cresça. A implicação mais próxima desse princípio é o da auto-gratificação ou gratificação interna que funciona como um reforço, com a vantagem de ser mais intensa mais duradoura e menos corruptível. O facilitador de aprendizagem ou o professor tem como uma das tarefas promo ver este sentimento de vitória durante a atividade escolar.
- O planejamento escolar e muito importante para a eficácia do processo ensino/aprendizagem, mas não deve constituir-se um fim em si mesmo, mas sim recursos auxiliares poderosos na consecução das finalidades da educação.

Esta ideias unificadoras do presente estudo estão decisivamente ancorado às ideias de A. Moles, enquanto Ciência, e às ideias de J. Dewey enquanto educação. O homem está acima de sua obra, esta lhe deve ser servil. Dewey e Rogers se completam quando afirmam que a educação é um processo dinâmico, de vida e de abertura para o outro. Piaget e K. Lewin são as bases da ação docente enquanto planejamento das atividades escolares, aquilatando a estrutura, a extensão, a profundidade e direção dessa mesma ativida de. A ação e os sentidos são para eles o preâmbulo do conhecimento. Bruner indica a metodologia de ensino a ser desenvolvido no processo ensino/aprendizagem. A intuição, a heurística, a descoberta são os pontos de partida de sua metodologia. Rogers fornece, em linhas gerais, o aspecto mais humano da educação; o interes se do professor deve deslocar-se do conteúdo a ser ensinado para a pessoa que quer aprender. A liberdade responsável, o respeito pela pessoa, a visão do outro são outros tantos conceitos que Rogers traz para a sala de aula. É, então, neste contexto que os mentores da educação atual se preocupam em montar um processo educacio nal que transcenda as portas da escola e se projete num conceito de abertura, de aprendizagem, enfim, de educação permanente.

5. A FORMAÇÃO DO PROFESSOR DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA

5.1.

Caracterizados os fundamentos teóricos e legais do Ensino de Ciências e da formação de professores de ciências e matemática chega-se à questão: qual a metodologia a ser seguida na formação de professores para atingir as metas estabelecidas na legis
lação? Como formar o professor eficiente e atuante capaz de revitalizar o ensino no seu aspecto qualitativo? Vários fatores entram
em jogo e vão determinar e/ou modificar os resultados de acordo,
com a intensidade com que cada um participa como ingrediente na for
mação do futuro professor.

Para se compreender melhor o problema, é necessário anali sar as variáveis que interferem no processo e mais especificamente na formação do professor de ciências e matemática do primeiro grau. De acordo com a Fig. 1 adaptado de Goldberg(1973), em Avaliação e Planejamento Educacional, essas variáveis podem ser agrupadas em antecedentes, processuais e produto.

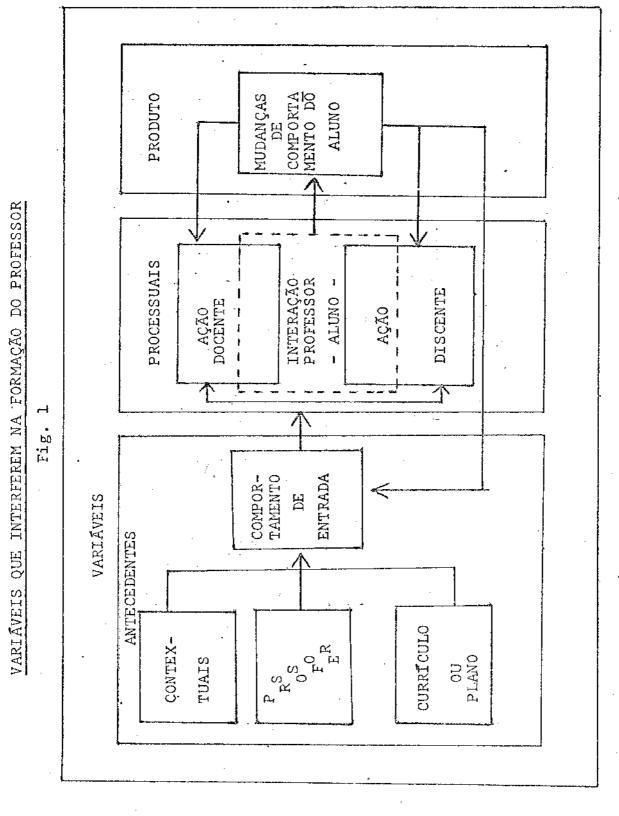
5.2.

"As variaveis antecedentes abrangem todas aquelas condições que preexistem à interação professor/aluno, mas que podem de alguma forma afetar as mudanças de comportamento dos alunos" (Gold berg 1973). Este grupo de variaveis pode se sub-dividir pelo menos em três categorias:

5.2.1.

Contextuais: Relativas ao próprio aluno como pessoa e como estudante:

- Como pessoa, está integrado numa sociedade com valores culturais definidos. E quando pensamos num país em emergência, vários são os problemas que surgem, definem, e limitam esta socieda



Adaptado de Goldberg (1973).

de e em consequência os indivíduos que nela vivem, estão marcados de maneira indelevel por estes problemas e limitações (Popper 1975).

- Como estudante, traz consigo qualidades e defeitos do sistema em que está envolvido. E no caso - Curso de Licenciatura em Ciências para o primeiro grau - como mostrou a enquete aplicada as quatro primeiras fases do curso, 53,6% dos alunos já haviam tentado concursos vestibulares anteriores em outras áreas e 70,6% pretendem tentar um novo vestibular para seguir outra profissão tal como medicina, engenharia, administração etc. (Anexo 1). Estes dados constituem uma amostra relativa a origem dos alunos e também demonstram o nível de valorização da profissão do professor.

Outra enquete, aplicada a professores das quatro primeiras fases do curso de licenciatura em ciências, (Anexo II) indicou que 56,8% dos professores são de opinião que houve uma significativa queda de nível de conhecimentos apresentado pelos alunos nos últimos vestibulares e ainda, que apenas 8,1% dos alunos têm bons hábitos de estudo, enquanto 29,7% são de opinião que os alunos estudam apenas os conteúdos expostos em aula ou que estudam apenas em função das provas 65,2%. Isto parece indicar que o produto do ensino de 19 e 29 graus está insatisfatório. O aluno chega à Universidade já defasado e ali os problemas se acumulam; como prova bastaria verificar apenas os relatórios dos coordenadores de cursos e examinar os índices de aprovação em certas disciplinas.

5.2.2.

O Professor Universitário exerce grande influência sobre o futuro profissional. Assim o aluno quase sempre acaba por imitar os seus mestres ou por admiração ou por falta de criatividade. Como diz Frota-Pessoa (1970) "é curioso como muitos professores u niversitários e pesquisadores de grande originalidade de pensamen to não aplicam seu poder criador ao problema do ensino e continuam dando cursos pelo tradicional método expositivo". E continua. "Apesar do que ouviu no curso de Didática, nunca tendo visto atal

'escola nova' em ação, o professor (o aluno-mestre) prefere continuar usando métodos poucos eficazes, que conhece bem - pois foi e le próprio vítima deles - a lançar-se em uma aventura para a qual não se sente preparado". (Frota-Pessoa 1970 p.17). É necessário muita coragem para sair da rotina e enfrentar mudanças. Estas, ge ralmente, levam a uma sensação de instabilidade que não é admitida pelo professor. É opinião corrente entre os professores univer sitários que para se dar excelentes aulas basta saber bem as disciplinas que se leciona. Este pensamento pode-se também dedectar na enquete (anexo 01) para alunos da Prática de Ensino (4ª fase) onde os alunos-mestres opinaram em cerca de 57,1%, que esta disciplina ajuda muito pouco para um bom desempenho do professor, bastando que se tenha um bom conteúdo na disciplina específica.

5.2.3.

O Currículo: Oferecido pela UFSC para a Licenciatura em Ciências de Primeiro Grau, embora planejado de acordo com Indicação 46/75 e Lei 5.692/71, parece não satisfazer aos alunos. Inter rogados sobre o currículo da UFSC, apresentaram as seguintes opiniões:

Tabela 1 Opiniões dos alunos da Lic. em Ciências sobre o Currículo da UFSC

| OPÇÕES - FASE S - % | lª. | 2 ^a . | 3 ^a . | ųā. | Total |
|--|------|------------------|------------------|---------|-------|
| - O Currículo da Lic.em Ciências de 1º grau - Não é adequado para a futura Profissão. | 18,9 | 37,0 | 43,6 | 77,6 | 38,3 |
| - É adequado para a futura profissão. | 76,4 | 59,3 | 51,3 | 22,4 | 58,1 |
| - Sem opinião | 4,7 | 3,7 | 5,1 | | 3,6 |

Parece haver um crescente desencantamento. Não se pode afirmar que, como os dados indicam, a causa única seja exclusivamente o currículo. Provavelmente outros fatores estão intervindo
neste resultado, como a metodologia empregada nas diversas disciplinas, a alienação dos programas e conteúdos das necessidades reais, o grau de conscientização do aluno para este modelo de Licen
ciatura, a compartimentalização dos departamentos de ensino da
UFSC e das disciplinas. Este talvez seja o maior defeito, porque
não há, por ora, nenhuma coordenadoria pedagógica com vistas à in
tegração das diversas disciplinas do curso em funcionamento. Assim parece haver um crescente descontentamento em relação ao currículo, que direta ou indiretamente, vem influir sobre a Prática
de Ensino.

A Instrumentação para o ensino que na realidade deveria ser a concretização da metodologia científica, através da planifi cação, montagem e execução de pequenas práticas, em todas as disciplinas do currículo, incentivado por todos professores do colegiado, está acantoada num departamento numa disciplina autônoma, a fabricação de modelinhos em madeira e metal como se fo ra simples tarefa de trabalho manual. Ora, como diz a 46/74 "... ela encerrara o endereço didatico a imprimir ao das Ciências e, reciprocamente, dará o tom científico da formação pedagógica. (...) não como uma sucessão rígida de passos formais, porem como uma inspiração de todas as horas que leve à indispensa vel atitude científica ou dela emergir". Então está claro que a instrumentação para o ensino não é uma disciplina, mas um "espíri to" que deverá animar a metodologia de todas as disciplinas, logi camente tendo como objetivo a formação do professor de ciências e de matemática de primeiro grau. Por sua natureza é um ou pré-requisito da Prática de Ensino muito importante, porque é a partir dela que o aluno-mestre irá planejar as estratégias ensino na sala de aula.

Para se ter uma ideia de como foram as Práticas de Ensino de Ciências até aqui - segundo semestre de 1976 - verifique-se a seguinte análise:

Cerca de 90% das aulas de estágio deste semestre (segundo/76) foram aulas expositivas, sob a forma de ensino acabado, pronto, onde o aluno, do 1º grau, não necessita aplicar o esforço do pensamento reflexivo, sendo-lhe exigido, quase que exclusivamente, a memorização. Apenas 40% dos alunos-mestres levaram para sala de aula algum material concreto para o ensino de ciências e nenhum aluno-mestre levou material concreto para o ensino de matemática. Cerca de 50% dos alunos-mestres, em suas aulas de estágio, utiliza ram como material didático apenas o quadro de giz, fichas de avaliação das aulas de estágio. Não se pode negar a boa vontade e o esforço dos alunos-mestres na execução das suas tarefas,o que vem provar, novamente, a deficiência da preparação e ao mesmo tempo a influência que o tipo de ensino dado na Universidade exerce sobre a maneira de agir do aluno-mestre, como insinuou Frota (1970).

Tomando como base os relatórios de estágios do aluno-mestre, de observação das aulas pode-se resumir essas deficiências as sim:

- Visão fragmentada da Ciência;
- Conhecimentos insuficientes de certos conteúdos, tanto em matemática como em ciências naturais;
- Ensino voltado quase que exclusivamente para a memoriza ção;
- Insegurança na aplicação de técnicas de Ensino socialidos, mesmo individualizados;
- Desconhecimento dos metodos de redescoberta aplicados ao ensino de ciências;
 - Falta de instrumentação para o ensino de ciências;
- Grande dificuldade em estabelecer comunicação, e por is so mesmo, a interação com os alunos;

5.3.

As Variaveis Processuais - são aquelas que interferem diretamente no processo ensino-aprendizagem e que determinam as qua lidades do produto. Dentro da Prática de Ensino de Ciências, como em qualquer outra disciplina, as variáveis estão intimamente liga das à ação docente e à ação discente e cujo objetivo é em termos behavioristas a mudança de comportamento do aluno. Assim a metodo logia e as técnicas de ensino, o material didático, o nível de en sino, capacidade de interação do professor-aluno, capacidade inte lectual do aluno são algumas das variáveis que de alguma forma de terminam ou delimitam a mudança de comportamento do aluno.

5.3.1.

Os métodos de ensino genericamente podem ser agrupados em métodos dogmáticos apoiados na autoridade científica ou simplesmente no "magister dixit" e os metodos de descoberta que estimulam a capacidade intuitiva do aluno para chegar às "verdades cien tíficas" desejadas. Os primeiros parecem trazer no seu bojo, quanto métodos de ensino, a estrutura rigida de uma Ciência assaz testada e prescrita, sem que se tenha a possibilidade de participar dela com alguma contribuição significativa. A transmissão do conhecimento é feita de forma total. E assim este modelo se para uma ciência acabada, na expressão de Moles (1971), enquan aproximar-se to que os métodos de ensino por descoberta parecem mais do processo intuitivo e desta forma voltar-se mais para a ci ência a se fazer. Não se quer discutir aqui o valor racional cada um desses processos, mas lembrar principalmente suas implicações psicológicas: uma situação é receber tudo pronto e outra é construir algo novo, com esforço proprio; no campo não se pode afirmar que este ou aquele método seja mais eficiente, mas a segunda situação, provavelmente é mais efetiva por se apoiar no reforço intrinseco (Dienes 1967). Conforme ja foi visto no capí tulo 4 esta metodologia tem o seu respaldo nos princípios da psicologia defendidos por Dewey, Bruner e Rogers e vem de encontro a pro pria legislação sobre o ensino de Ciências. Para este estudo, metodos de ensino por descoberta, são destacados os Metodos de Resolução de Problemas e de Projetos.

Por metodos de descoberta entende-se aqui os metodos de ensino que levam oalumo a formular os conceitos e princípios, basea dos em possíveis evidências e em dados observados, com suas proprias palavras.

A - 0 método de resolução de problemas - De acordo com Shulman e Keislar (1966), Bruner afirma que a vida diária é uma contínua resolução de problemas. Gagné coloca a resolução de problemas como oitavo e último nível de aprendizagem, isto é, como forma mais importante de aprender. E explica "Situações que impli, cam na existência de problemas devem ser resolvidos por meio de raciocínio, utilizando-se princípios simples ou complexos. Os princípios são, pois, o conteúdo do pensamento. Quando a solução do problema é alcançada, alguma coisa é sempre aprendida, no sentido de que a capacidade do indivíduo se modificou mais ou menos perma nente (...) e setorna parte cabedal do indivíduo" (Gagné 1974 p. 141).

De acordo com Poper "A resolução de problemas é a ativida de básica e o problema fundamental é o da sobrevivência. 'Todos os organismos estão, dia e noite, constantemente, empenhados na resolução de problemas'"(Apud Magee, 1974 p. 62). Outros autores vão ainda mais longe ao afirmar que: "O adquirir de uma marcada tendência para descobrir a existência de problemas em seu meio cial ou natural e dispor de uma certa idoneidade para propor solu ções aceitáveis constitui um objetivo que cada vez exige mais tenção, em todos os níveis do ensino daqueles sistemas sociopoliticos que vêem na capacidade crítica e criadora dos grupos ses de sua propria sustentação e crescimento" (Lafourdade 1974 p. 76). O método de resolução passa a ser então não apenas um de ensino, mas a própria preparação do cidadão para a sua socieda de, como recomenda a legislação brasileira. De acordo com lho (1973) através deste método o professor chega a uma atividade altamente reflexiva e a uma participação intensa dos alunos

do-os à criatividade, mas que exige, de acordo com Bruner para sua aplicação eficiente, critérios bem definidos, afim de não ultrapassar o nivel intelectual dos alunos. Pode-se conceituar o método de resolução de problemas como um modelo de ensino-aprendi zagem, planejado com o propósito do aluno buscar e selecionar alternativas de solução ou de explicação para uma dificuldade,ou fa to científico, baseando-se em princípios ou em dados tais. É um método eminentemente teórico (Carvalho 1973). Em geral, para aplicar este método o professor deve conhecer de antemão as soluções mais variaveis e por isso ele exige uma boa damentação teórica e prática, como também um bom manejo de classe. A orientação do professor deverá ser tanto mais efetiva quanto menor for a experiência do aluno no processo ou menor o nível de desenvolvimento mental. Aplica-se tanto ao ensino individualizado como ao socializado (Carvalho 1973). Geralmente a se desenvolve em uma única sessão. Já em 1963 - na Primeira Confe rência Interamericana sobre o Ensino de Biologia realizada em São José da Costa Rica - era feita a recomendação de se fazer os esforços para implantar no ensino de nível médio o método problemas, a fim de que o aluno tenha a oportunidade de participa ção ativa e prática e que possa também desempenhar o papel de pes quisador (Apud Frota-Pessoa et alii 1970).

De acordo com Moles (1971), Shipley et alii (1973) o méto do de problemas pode ser desenvolvido em quatro fases ou período:

- a) Preparação aquisição de informações, análise de material adicional, e identificação de viabilidades ou definição, de limitação do problema, coleta, classificação e crítica dos dados;
- b) O período de incubação ou formulação de hipóteses ou ainda fase heurística no estudo das viabilidades;
- c) Seleção de uma hipótese ou inspiração "insight" ou ainda tomada de decisão;
 - d) Verificação da hipótese ou prova.

B - O método de Projetos - De acordo com Carvalho (1973) o método de projetos se fundamenta no instrumentalismo de ou seja na noção de que o pensamento reflexivo não funcioná abstratum" mas em face de problemas de ajustamento aos meios físi co, social e cultural. Parece que também está relacionado com a e pistemologia genética de Piaget onde as operações formais são precedidas das operações concretas. "O projeto lida com fatos e coisas e não apenas com ideias" (Carvalho 1973 p. 255) e portanto, é uma atividade que se processa em face de algum problema concreto em um ambiente natural. Outros autores escrevem que esta visa "a solução de problemas de forma previamente estabelecida executada em ambiente natural". E ainda" ... implica em com clareza o problema e planejar o curso de ação a seguir solucioná-lo (...) esta abordagem permite elaborar, implementar e controlar de forma sistemática, um projeto" (Saldanha 1975 p.376). Do que vimos anteriormente depreende-se que no método de projetos três pontos são essenciais: a) Implica numa atividade planejada; b) Executada em uma situação tanto quanto real; c) E visa buscar uma solução para um problema concreto.

Falando das vantagens dos Projetos, Koethe (1974) p. 158) afirma: "... são valiosas porque promovem o desenvolvimento da ca pacidade de auto-reforço, a qual será tão importante depois," primeiro porque a cada passo, cada avanço é um reforço intrinseco, em segundo lugar há um reforço adicional quando o final é apresentado ou exibido à classe. Mas o que se considera de maior importância é que, quando se trata de investigação científica - mesmo em nível de redescoberta - o projeto leva a uma interiorização dos conteúdos trabalhados promovendo assim a renovação das estruturas mentais e o desenvolvimento do individuo. "As mudanças favoráveis na atitude do estudante com o processo de ensino-aprendizagem em si mesmos, seriam um resultado muito desejável, mas o estudo autoriza ainda outros benefícios" (Koethe 1975 p. 159). O método de projetos pode ser dividido em pelo menos cinco fases (Carvalho 1973):

a) Seleção do projeto partindo de uma problemática concre

ta, feita pelo ou sugerida pelo professor.

- b) Planejamento dos trabalhos e previsão dos meios necessários, a ser executado pelo aluno sob orientação do professor.
- c) Estudo piloto ou coleta de dados informativos, seleção e obtenção dos recursos necessários à execução.
 - d) Execução do projeto e discussão dos dados.
 - e) Apreciação e avaliação dos resultados.

Na execução deve-se tomar alguns cuidados como: Os estudantes menos maduros requerem mais orientação do professor.Os mais velhos devem ser estimulados a planejarem e desenvolverem projetos... não raro consistirá em encorajar projetos razoáveis - isto é, o professor pode ajudar os estudantes a escolher projetos que eles tenham possibilidades de levar a uma conclusão satisfatória" Koethe p. 158).

5.3.2.

As técnicas de ensino são uma decorrência da metodologia empregada; por exemplo, a aula expositiva muito facilmente levar a um ensino dogmático; o diálogo está mais próximo do método socrático, assim como a discussão e de maneira geral as técnicas sócio-individualizadas. As técnicas de ensino têm também o su porte dos princípios psicológicos, e geralmente têm um objetivo prático em vista. Permitem também maior ou menor. interação entre aluno-professor, ou aluno-aluno. Tanto o metodo de projetos o método de resolução de problema admitem técnicas de ensino tanto indi vidualizadas como socializadas. Uma boa dosagem entre atividaconcentração mental e atividades práticas des que exigem pais seria talvez a melhor estratégia. É importante que o aluno sai ba em cada fase como deve proceder. As técnicas de ensino são decorrências práticas da filosofia e da metodologia empregadas na consecução dos objetivos previstos. São os procedimentos da ação didática a efetivação do ensino ou são a maneira imediata e particular do ensino ou direção da aprendizagem (Nérici, 1967). Ora, não existe uma única maneira de realizar algo, assim também não e xiste uma única técnica para abordar um determinado conteúdo portanto, os indivíduos, devido as suas diferenças características, podem se adaptar melhor a uma ou a outra destas técnicas ensino. Pode-se deduzir, então, que o acerto da seleção das técni cas de ensino pelo professor tem grande importância para a eficiência do sistema ensino-aprendizagem. Por outro lado, as cas de ensino devem ter o seu suporte nos princípios da psicologia e nas teorias de aprendizagem. "A experiência permite afirmar que uma técnica adequada tem o poder de ativar os impulsos e motivações individuais e estimular tanto a dinâmica interna a externa de maneira que as forças possam estar melhor integradas e dirigidas, face aos objetivos do grupo (...) necessitam ser vivificadas pelo espírito criador de quem as maneja: a eficiência dependera em alto grau de sua habilidade pessoal, de bom senso, de capacidade criadora e imaginativa para adequar em cada caso normas as circunstâncias e conveniências do momento. Não são um fim em si mesmas, mas instrumentos ou meios para conseguir os ob jetivos do grupo e beneficiar os membros (...) Possuem caracterís ticas variaveis que as tornam aptas para determinados grupos circunstâncias" (Saldanha, 1975 p.253). A habilidade do professor em identificar as necessidades do grupo e as possibilidades as técnicas oferecem parece ser de vital importância. No processo didático, as técnicas de ensino são fatores muito importantes que vão influir diretamente no comportamento dos alunos e por isso o professor deverá ter um bom manejo de classe ao Dentro do metodo de resolução de projetos podem ser programadas tanto técnicas de ensino individualizado como socializado, dependendo apenas dos objetivos propostos.

5.3.3.

O material didático ou recursos didáticos são importantes quando se pensa em Ensino de Ciências e Matemática. Nem sempre são ne

cessários aparelhos sofisticados, principalmente no primeiro grau onde o material concreto deve ser retirado do próprio meio-ambien te, uma vez que, nesse grau, esta area tem como função homem em seu meio, isto é, estudar o meio. E assim quanto mais pro ximo do real, mais efetivo será provavelmente o ensino. Para o es tudo de Ciências do primeiro grau, a maior parte do instrumental pode ser construído pelo professor ou mesmo pelo próprio aluno (A pud Frota-Pessoa et alii 1970). Este material visa proporcionar ao aluno condições ideais de observação de fatos científicos para a identificação da similitudes e dissemelhanças, atributos e valo res das coisas ou fatos científicos, para depois estabelecer relações, conceitos e princípios. A origem do material didatico, no ensino de Ciências, principalmente, deve-se às ideias de Dewey e mais recentemente às de Piaget expostas na sua epistemologia ge nética, além de Bruner e outros. Não podemos valorizar em demasia o material, pois sua eficácia depende em muito da habilidade exploratória do professor, da ação docente. Mesmo assim, é do senso geral, que ao menos em ciências, é uma variável importante, vez que tem como objeto de estudo a matéria e a energia.

Deve-se dar um destaque especial aos modernos recursos di dáticos que a tecnologia colocou à disposição do ensino, tais como o cinema, a televisão, as mini-calculadoras e o próprio computador, que têm um efeito multiplicador de ensino e de extraordinário alcance. Nos meios brasileiros de ensino, são ainda pouco conhecidos, e quando conhecidos, não raras vezes são mal utilizados, o que gera muita polêmica e às vezes a total rejeição. Mas isto, de acordo com D'Ambrósio (1977) é muito mais uma questão de posicionamento filosófico radicalizado do que um problema real. O fato é que, em muitos países desenvolvidos ou não, estão sendo utilizados com grande proveito. O Brasil, um país em desenvolvimento, é opinião de muitos, deveria lançar mão desses recursos, possibilitando assim saltar etapas no desenvolvimento econômico e social.

A comunicação interativa é outro fator importante na atividade docente. Berlo (1970) define a interação como um ideal da comunicação humana. Ora, o ensino-aprendizagem é processo através do qual as gerações adultas e produtivas passam às gerações em de senvolvimento os valores culturais e históricos. É, portanto, dese jável que a comunicação, dentro da sala de aula, se desenvolva nos seus mais altos níveis de efetividade e o professor seja, por um lado, um dos mais significativos representantes de sua geração e, por outro, um estimulador de mudanças, no sentido de fomentar uma contínua revisão crítica dos valores culturais das gerações precedentes, tornando-se assim o elo de união entre as gerações a dultas e as jovens.

Em situação de ensino/aprendizagem qualquer processo metodo, por mais eficiente que fosse, resultaria ineficaz, se mani pulado por um professor autoritário, ríspido, rígido, intolerante, "dono da verdade". "A personalidade do professor é, sem dúvida, o mais importante no estabelecimento de um clima harmonioso, que pro picie a interação na sala de aula" (Morris, 1974 p. 113). E como diz Berlo (1970 p. 119) "Se dois individuos tiram inferências sobre os próprios papéis e assumem o papel um do outro ao mesmo tem po e se o seu comportamento de comunicação depende de assunção re cíproca de papéis então, eles estão em comunicação por interagirem um com outro". Este deveria ser o clima da sala de aula.E pro vavelmente quando a interação ocorrer na sala de aula o processo ensino-aprendizagem será mais eficaz, por haver maior comunicação. No ensino de Ciências" com demasiada frequência, um professor dei xa de apurar a dificuldade ou concepção falsa que obstrui a apren dizagem porque ele (professor) inibe a livre expressão dos alunos (...). As ideias errôneas devem ser apresentadas francamente, fim de serem corrigidas pela instrução: essa é a atitude normal e cons trutiva. Ao realizar a interação entre o mestre e aluno, o professor desempenha no ensino um papel como sempre; na verdade o novo pel demanda maior habilidade, visto que o professor utiliza

somente o seu raciocínio mas também o do aluno". (Graig, 1964 p.99). Podemos então concluir que a interação é um indicador do bom nível do processo ensino-aprendizagem que ocorre dentro da sala de aula.

5.4.

A produção de mudanças de comportamentos no aluno depende do padrão de influências exercidas sobre ele e que podem refletir-se em novos conhecimentos, habilidades, interesses e atitudes do sujeito Goldberg (1973).0 produto esperado, resultante da ação docente sobre o aluno está, até certo ponto, determinado pelos valores culturais da sociedade, pela filosofia educacional, pela legislação vigente e expresso sob a forma de objetivos educacionais e instrucionais, que são por sua vez uma predição dos comportamentos ou habilidades que o aluno deverá desenvolver para ser útil para esta mesma sociedade. Cada disciplina ou área de estudos desenvolvem comportamentos mais ou menos específicos. Os objetivos do ensino de Ciências foram discutidos no capítulo 2: O Ensino de Ciências: Seus objetivos e seu significado.

6. PROPOSIÇÃO DE UM MODELO PARA A PRĂTICA DE ENSINO DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA.

6.1.

Hoje mais do que nunca, não só em termos locais ou nacionais, mas em todos os países desenvolvidos ou em desenvolvimento, muitos grupos de exímios pesquisadores estão em busca de novas soluções para os problemas educacionais. No Brasil, em poucos anos, várias leis, tanto de âmbito estadual como nacional, se sucederam promovendo reformas dos sistemas de ensino sem que houvesse uma mo dificação satisfatória. As reformas mudaram as estruturas, mas não chegaram a operacionalizar a célula funcional, fonte de significado de todas as outras estruturas do sistema educacional, qual seja: aluno-professor-sala de aula. Inverteram-se os valores. A legislação brasileira para o ensino está apoiada nas mais avançadas teorias de aprendizagem e princípios da psicologia educacional, en tretanto parece que estas leis não estão sendo operacionalizadas adequadamente por motivos vários.

Tomando em consideração os valores culturais da época,o em sino de ciências e de matemática, junto com a comunicação, são o a licerce da cultura atual. O legado da geração atual para as vindou ras, será, necessariamente, de cunho científico-tecnológico. Toda busca de soluções para o ensino parece estar dentro desta linha. Muito são os fatores que intervêm na ativação do processo ensino/a prendizagem, entretanto um deles parece ter sido relegado, muitas vezes, para segundo plano: o professor. A preparação do professor, no caso de ciências e de matemática, parece ser a questão fundamental para vivificar o sistema educacional. Pouca influência têm as leis e as tecnologias avançadas manipuladas por sujeitos incapa zes, mas ao contrário estas e aquelas podem ser, até certo ponto, dispensadas se o professor for habilidoso e bem preparado para a sua tarefa.

Os cursos de formação de professores de ciências e de mate

mática nas universidades mais tradicionais seguem linhas que levam ao academicismo, cujo objetivo último e não confessado é a formação do pesquisador, mas este não podendo trabalhar porque não tem mercado de trabalho, volta-se então para o magistério para o qual não se acha devidamente preparado. O resultado é claro: 95% dos alunos de primeiro grau não gostam de matemática, quase 90% das aulas de ciências são teóricas, expositivas e não raro ditadas. É um quadro assaz doloroso e que torna o sistema defasado.

6.2.

A partir destas perspectivas chega-se então à questão fundamental: Como formar o professor de ciências e de matemática do 1º grau, efetivo, atuante, capaz de elevar qualitativamente o nível do processo ensino/aprendizagem?

Qualitativamente aqui quer significar que o processo ensino/aprendizagem, na área das ciências, deve ultrapassar o nível da memória e atingir a análise, o raciocínio lógico, avaliação crítica, enfim deve formar uma atitude científica de uma constante busca de soluções para os problemas encontrados nas atividades cotidianas, tal qual como Bruner prognosticou (ver 4.5.3.C).

6.3.

As possíveis alternativas de solução, dentro das condições de Santa Catarina e da Universidade Federal, poderiam ser, talvez:
a) A longo prazo: estudo e replanejamento curricular das licenciaturas de ciências e aplicação da Resolução 30/75 com ajustamentos regionais necessários - compete à Coordenadoria do Curso de Ciências e à Comissão de Ensino e Pesquisa da Universidade; b) A médio prazo - uma conscientização do professorado universitário para os objetivos das licenciaturas em ciências e para as necessidades do ensino de primeiro grau - compete à Coordenadoria do Curso de Ciências ou assessoria pedagógica; c) ou então a curto prazo - uma re-

^{*} Relatórios dos Estagiários da Prática de Ensino de Ciências, 29 sem./76.

organização da Prática de Ensino - do qual se ocupa o presente estudo. Mas, em última análise, o que deve ser atingido é a relação professor-aluno. E para aumentar a efetividade dessa relação é necessário encontrar uma solução. Por outro lado relacionando-se este problema com o que sustentam Flanders (1962), Smith (1962). Newell 1962) e outros em relação à interação professor-aluno temse uma pista para a solução deste problema. Aliás, Mello (1975) dis que: "A interação professor-aluno constitui um núcleo de gran de interesse para a pesquisa sobre o ensino especialmente no se refere ao desempenho do professor, se aceitarmos como pressuposto que, juntamente com as variáveis preditivas, elas são deter minantes do tipo de mudanças comportamentais que serão produzidas no aluno" (p. 20). Por isso pensando-se em desenvolvimento de capacidades em estágio é correto se supor que, à medida em que aluno-mestre aumentar os níveis de interação professor-aluno, obterã do aluno um maior aproveitamento escolar.

6.4.

Tendo em vista o que foi exposto anteriormente, neste estudo se visa a:

- 1º Testar um modelo para Prática de Ensino de Ciências e Matemática do 1º grau, dentro de uma abordagem lógico-experimental, tendo como base uma filosofia humanista da Ciência, as teorias de aprendizagem e a metodologia científica como método de ensino.
- 2º Produzir material didático para a Prática de Ensino de Ciências e Matemática dentro das características do objetivo anterior, sob a forma de textos para o aluno-mestre e um guia de o rientação para o professor de Prática.
- 3º Detectar indícios de falhas no planejamento curricular do Curso de Licenciatura do 1º Grau desenvolvido na UFSC, atra ves de coleta de dados e fornecendo elementos para um ajustamento gradativo dentro da abordagem das ciências integradas.

- 4º Promover a melhoria de nível do ensino de ciências e de matemática dentro da abordagem que objetiva em primeiro lugar desenvolver uma atitude científica, colocando o conteúdo como um meio para desenvolver a primeira.

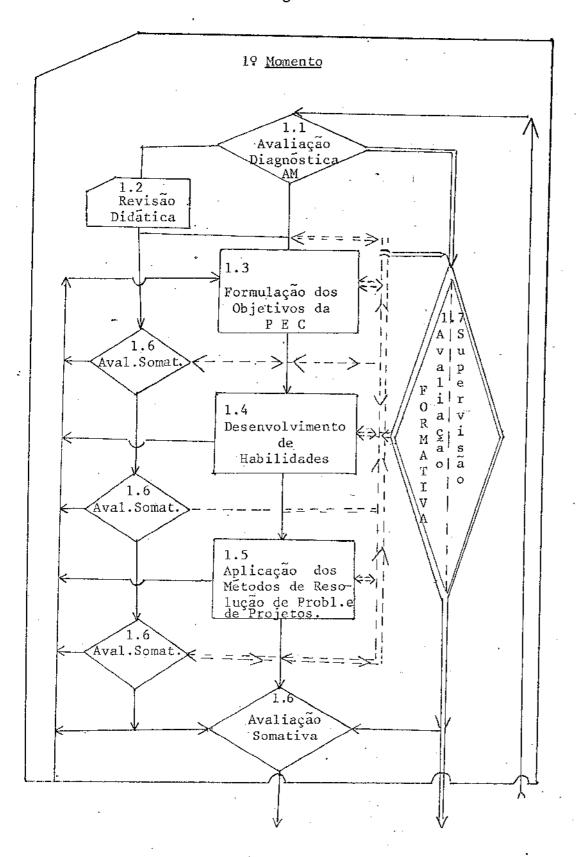
6.5.

A Prática de Ensino desempenha um papel de importância na formação do professor porque é, por um lado, uma disciplina profis sionalizante, pois, prepara o futuro professor para a sua profissão e, por outro, representa um ponto de convergência entre as dis ciplinas específicas e as de conteúdo didático-pedagógico. E deve, portanto, estabelecer o equilibrio entre estas duas partes do processo de formação do professor. No dizer de Frota-Pessoa (1974), a Prática de Ensino representa, de parceria com a Instrumentação para o Ensino, um papel integrador por excelência, já que testa o va lor das aulas reais, os métodos de ensino e a veiculação de ideias científicas ao nível de 1º grau. E pode-se acrescentar aqui que tes ta também o próprio nível de conhecimento do aluno-mestre. A disci plina pode eventualmente suprir falhas ocorridas tanto nas plinas (anteriores) de conteúdo específico como nas de conteúdo pe dagógico. A medida que metodologias são empregadas nas salas de au específico é trabalhado pelo aluno-mestre. E la algum conteúdo não raras vezes, o desempenho do aluno-mestre como professor impli ca numa revisão profunda dos conteúdos específicos, uma vez que nos programas dos cursos superiores e principalmente nos de estes conteúdos nem sempre são estudados ou revisados com profundidade. Fica, então, claro que na Prática de Ensino as áreas devem ser trabalhadas de forma integrada.

E como diz Chagas (1976), tanto a Instrumentação para o En sino como a Prática de Ensino estão marcadas por um visível traço de ocasionalidade que permitem no máximo que se diga a que elas visam e o que elas devem ser. Impregnados destas ideias visa-se aproposição de uma alternativa de Modelo da Prática de Ensino de Ciências com a finalidade de aumentar a efetividade do Curso e, mais

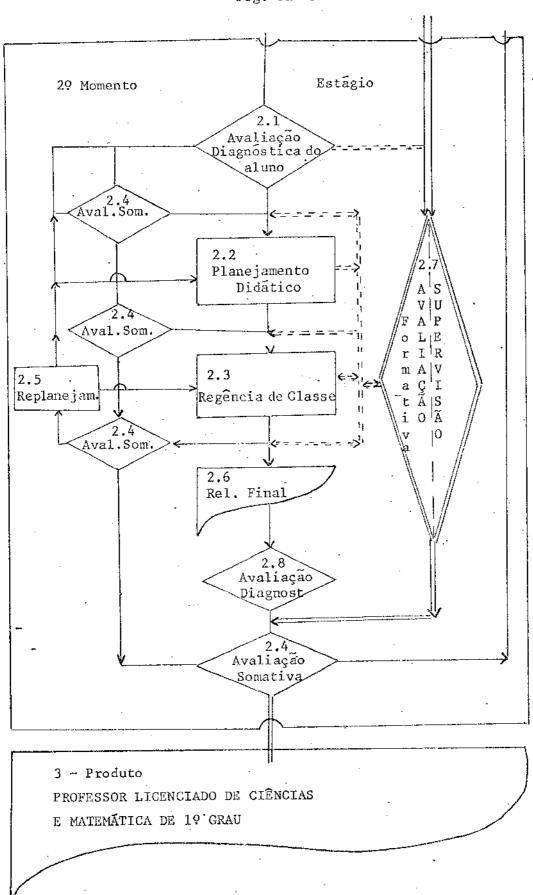
FLUXOGRAMA DO MODELO DE PRÁTICA DE ENSINO DE CIÊNCIAS

Fig. 02-a



(Continuação)

Fig. 02-b



especificamente, da própria disciplina e colocá-la dentro de princípios filosóficos, epistemológicos, psicológicos e metodológicos, discutidos até aqui, na introdução deste estudo e no modelo descrito a seguir (vide a Fig. 02-a).

6.6.

Para melhor compreensão do modelo a descrição é feita atra vés dos seguintes itens: Objetivos da PEC, metodologia do modelo proposto, avaliação da PEC, e as funções da supervisão.

6.6.1.

Os Objetivos

Os objetivos da Prática de Ensino de Ciências estão direta mente ligados ao desempenho esperado de um professor de ciências e matemática do 1º grau e indiretamente ao significado e desempenho da Ciência na cultura da sociedade atual. Como disciplina pedagogi ca outro aspecto deve ser lembrado: a filosofia da educação, a psi cologia da aprendizagem e a metodologia científica devem dar o embasamento a estes objetivos. Dentro deste modelo existe uma preòc $\underline{\mathbf{u}}$ pação por parte da supervisão no sentido de que sejamrespeitados prin cípios tais como: o desenvolvimento do processo ensino/aprendizagem deve ser do concreto para o abstrato, do conhecido para o desconhecido, de acordo com Piaget e Brunner, ou partir de materiais significativos no estudo do meio, de acordo com as ideias de Ausubel e Dienes, mas, tendo-se sempre em mente que o futuro professor, na execução de suas atividades, marcadas pela ocasionalidade, cessita desenvolver a sua liderança entre os alunos procurando pro mover a interação através da comunicação e buscar o desenvolvimento de uma atitude científica.

Em termos comportamentais, espera-se que o futuro professor desenvolva as habilidades de planejar, executar e avaliar situações de ensino/aprendizagem dentro das condições acima expostas. Mas, atrãs de cada uma destas habilidades chaves, existe uma enor me variedades de habilidades e atividades com que o futuro professor de ciências deverá ter tido contato e/ou conhecimento. Pro
porcionar ao aluno-mestre o desenvolvimento destas habilidades é
fim precípuo da PEC. Mas é necessário que o proprio aluno-mestre
se conscientize de suas possibilidades e limitações e se convença da necessidade da utilização do método de descoberta ou experimental como método de ensino. E isto, não é o professor que de
verá dizer-lhe, mas ele mesmo deverá descobrir e sentir a excelência deste método. E portanto, o aluno-mestre deve formular
seus próprios objetivos sob a orientação do professor. Evidentemente para se atingir isto a metodologia empregada no ensino deve permitir ao aluno-mestre esta liberdade de autodeterminação.
Em resumo, os objetivos respondem à pergunta do POR QUÊ.

6.6.2.

A METODOLOGIA

- O ensino neste modelo é centrado no aluno. Explora essen cialmente as habilidades do aluno-mestre. As atividades que constituem a Prática de Ensino são necessariamente executadas pelo a luno-mestre. A disciplina tem dois momentos:
- No primeiro, numa revisão das principais ideias da tec nologia do ensino, o aluno-mestre atua como professor em situações simuladas, e corresponde as primeiras 60 horas/aula da disciplina sendo executado na universidade.
- No segundo momento, o estágio propriamente dito, o alu no-mestre atua em situação real, responsável por um programa e regência de aulas em alguma escola básica da comunidade. Em ambos os momentos o aluno-mestre planeja, executa e avalia situações de ensino-aprendizagem.
- A De acordo com a figura 02 o processo inicia com uma avaliação diagnóstica que por sua vez determina os passos seguin tes. Mas a disciplina inicia com o aluno-mestre fazendo um levantamento

dos objetivos da Prática de Ensino, do Ensino de Ciências no 19 grau relacionando-os com a metodologia científica e a formação atitudes de observação, de reflexão constantes. Toda atividade ini seguido de discussão em pequeno cia com um estudo individual grande grupos, sempre sob orientação do professor de Prática de En sino. Uma vez que o aluno-mestre tem claro quais os objetivos quer atingir no desenvolvimento da Prática de Ensino, inicia o pla nejamento e execução a serem realizadas neste primeiro momento. São sempre atividades de curta duração, 5 a 10 minutos, de complexidade da situação docente reduzida, facilitando assim ao aluno mestre o manejo do processo ensino/aprendizagem e abrangendo um tópico para adquirir competência e confiança em si mesmo, pois mui enfrentam esta experiência. Neste tos pela primeira vez é dado ênfase habilidades como: redação operacional de objetivos instrucionais; capacidade de formular perguntas abertas - as visam desenvolver o pensamento científico e não apenas a memória, e porque este tipo de perguntas é empregado no Método de de Problemas e na discussão dos Resultados obtidos na aplicação do Metodo de Projetos; capacidade de organização de conteúdos de um método de descoberta, que extrai e ordena os conteúdos a par tir do aluno; - capacidade de planejar situações de ensino dos metodos de Resolução de Problemas e de Projetos, porque métodos se aproximam da metodologia científica e talvez permitam o desenvolvimento de atitude científica perante os fatos e mas do meio e da sociedade. O planejamento é executado em de 2 a 3 sujeitos. Cada grupo planeja e executa pelo menos dois to picos de acordo com o metodo de RP e um no metado de Projetos.

Para o Método de Resolução de problemas, embora nenhum au tor tenha definido com rigor, os passos são os seguintes: (Anexo 14)

- 1º Seleção de objetivos a serem alcançados pela atividade e dos conteúdos a serem trabalhados, isto e, a situação problemática e sua formulação; esta primeira parte e muito importante porque implica na reunião e ordenação dos dados disponíveis e um estudo preliminar de conteúdos de apoio ou pre-requisitos;

- 29 Levantamento das hipóteses ou alternativas de solução, que corresponde a uma fase de criatividade ou busca de soluções viáveis baseadas nos dados e ideias existentes.
- 3º Seleção da hipótese ou alternativa mais viável, que os "gestaltistas" denominam de "insight" e outros de iluminação (Moles 1971), ou ainda de tomada de decisão. Esta seleção é feita baseando-se em evidências lógicas.
- 4º A verificação das hipóteses ou alternativa seleciona da através de uma aplicação experimental ou dedução teórica.

Para o Método de Projetos considera-se cinco fases:(Anexo 15)

- 1^a· Inicia-se com a escolha de um assunto ou problema cuja tentativa de solução possa trazer alguma contribuição no cam po intelectual ou prático para o desenvolvimento do aluno. Geralmente a escolha é feita pelo próprio aluno sob a orientação do professor.
- 2^a· Em seguida faz-se a planificação das atividades do projeto ou estudo das viabilidades que tem os passos seguintes:
- Justificativa-é a fase de análise dos elementos do problema ou assunto a ser estudado, com sua fundamentação teórica e dados existentes evidenciando-se no seu final a situação não satisfatória que se quer resolver ou explicar;
- <u>Hipóteses</u> ou <u>alternativas viáveis</u> as quais, bem explicitadas, indicam as possíveis soluções a que se pode chegar dentro de um processo lógico.
- Objetivos/ou Metas que se quer alcançar com a execução do projeto; deverão ser descritos em forma comportamental para se rem mais precisos;
- <u>Metodologia</u> ou maneira pela qual o projeto será executado; ge ralmente compreende a definição dos sujeitos envolvidos, os instrumentos de controle utilizados e os procedimentos previstos para a execução;

- Previsão do tratamento dos dados obtidos durante a execução e a função que terão na discussão ou análise;
 - Orçamento (se necessário);
- Cronograma das atividades com uma distribuição criterio sa ao longo do tempo; os projetos de ensino geralmente ocupam várias aulas;
- <u>Bibliografia</u> utilizada, procura-se acostumar os alunos a seguir as regras técnicas da ABNT.
- 3ª. Corresponde à execução, propriamente dita do projeto e coleta de dados. Existem regras técnicas para a coleta de dados científicos que os alunos têm que observar.
- 4ª. Faz-se análise e discussão dos dados obtidos e o seu relacionamento com as hipóteses e com os objetivos. Nesta fase pode ser desenvolvido o espírito crítico. Durante o dignóstico dos dados, o professor da PEC tem que desenvolver um papel importante no sentido de estimular a crítica construtiva e uma teoriza ção gradativa, a fim de que o projeto não fique no simples manipular de coisas; este é apenas o ponto de partida para a criação de novas idéias e assim desenvolver o espírito científico.
- 5^{a.} Redige-se o relatório final das atividades do projeto, que deve conter, entre outros itens, o planejamento, a execução, o diagnóstico dos resultados, os prognósticos e conclusões.

Enfim, a metodologia procura responder a pergunta do COMO fazer e os métodos de resoluções de problemas e de projetos indicam a maneira como deve ser conduzido o processo ensino/aprendiza gem, e nesta etapa é importante que o aluno-mestre crie dentro de si certas referências, embora bastante distantes do real, para avaliação da adequação de seu planejamento e execução das atividades de ensino. Em outras palavras o que se pretende nesta etapa é construir uma estrutura básica sobre a qual o aluno-mestre reconstruirá suas experiências posteriores. E além disso pretende-se aninda desenvolver o espírito crítico a partir da auto e hetero-a-

valiação. Cada grupo recebeu o anexo 13 para a avaliação do seu projeto.

B - O segundo momento ou Estagio, que corresponde a um peque são executadas numa escola da comuríodo de 120 horas/aula nidade, tem os mesmos fundamentos teóricos e metodológicos da etapa anterior com uma única diferença que é a situação real. O aluno-mestre atua como um professor de ciências ou de matemática 19 grau, com responsabilidade perante o sistema sobre seus nos. O planejamento e feito, após a livre escolha de uma turma pa ra estágio - geralmente o estágio é feito em uma única escola para todas as equipes de alunos-mestres - em equipes de 2 ou 3 elementos, mas a execução é individual. Assim cada aluno-mestre responsável, em média, por 16 aulas entre os conteúdos de ciências e matemática. A atividade inicia, de acordo com a Fig. 02-b, com a avaliação diagnóstica, seguida pelo planejamento didático, e xecução e avaliação dos alunos de 1º grau. Todo planejamento alunos-mestres antes de executado e discutido com o professor da prática e/ou com o professor titular da turma. Por isso ambos os professores devem ter a mesma orientação filosófica e pedagógica. Em Santa Catarina o planejamento geral do estágio deverá ser apro vado ainda pela Coordenadoria Regional de Ensino (CRE) a qual per tence a escola onde se realiza o estágio.

6.6.3.

As Formas de Avaliação

O presente estudo toma em consideração as três formas de avaliação para o controle da execução do modelo e a promoção dos alunos: a avaliação diagnóstica, a avaliação somativa, e a avaliação formativa.

19 A avaliação diagnóstica tem como função detectar as condições de entrada e saída no processo ensino/aprendizagem tanto do aluno-mestre como dos alunos de 19 grau. Este estudo é feito através do pré e pós-teste construídos a partir dos objetivos

da Prática de Ensino de Ciências, para o aluno-mestre e para o aluno de 1º grau a partir dos objetivos de ciências e matemática do 1º grau. Para ambos os casos o pré e o pos-teste correspondem a um único instrumento, o que é perfeitamente válido uma vez que a distância entre a aplicação e a reaplicação do instrumento é superior a dois meses. Considera-se satisfatório se existe uma diferença significativa determinada estatisticamente.

- 29 A avaliação somativa tem como finalidade precipua a a provação dos alunos nos seus respectivos sistemas, dos quais foram também tirados os critérios e os seus conceitos de valoração. A avaliação é contínua ao longo de todas as atividades da disciplina. Os instrumentos de medição são construídos à medida e na forma em que o professor achar mais adequado. Os instrumentos de avaliação para os alunos de 19 grau são elaborados em conjunto pelos a lunos-mestres que atuam em séries do mesmo nível, podendo também ser aproveita dos os instrumentos das outras duas formas de avaliação.
- 3º A avaliação formativa tem uma dupla finalidade: informar o professor quanto ao nível de desempenho de seu planejamento e situar o aluno-mestre no seu processo de aprendizagem. Tal qual a somativa, ela é contínua. As referências de comparação são o pré-teste e os objetivos traçados para a Prática. Os instrumentos para a avaliação formativa são os seguintes:
- Como foi mencionado anteriormente que o Binômio professor-aluno necessita ser alterado, e como afirmaram Flanders(1967), Berlo (1970), Morris (1974), quanto maior a interação professor-a-luno, pelo menos no aspecto intelectual, possivelmente maior será a aprendizagem por parte do aluno. Fundamentado nestas idéias pla nejou-se para este estudo a aplicação da escala de Hough (1967), (vide Anexo 05)". An Observational System for the Analysis on Classroom Instructions" constituída de dezesseis categorias, que por sua vez é uma adaptação da escala de Flanders (1963) que possui apenas dez, para verificar se os métodos da Resolução de Prosui apenas dez, para verificar se os métodos da Resolução de Pro-

blemas e de Projetos realmente permitem uma maior interação e ao mesmo tempo produzem um bom rendimento escolar. Como dentrodo sis tema de auto-determinação não se pode impor, o próprio aluno-mestre faz a interpretação dos resultados auxiliado quando necessário pelo Professor da Prática;

- Um segundo instrumento utilizado na avaliação das aulas dos alunos-mestres é Ficha de Avaliação de Estágios utilizada nos estágios em geral na UFSC. Esta ficha é aplicada pelo professor titular e pelos colegas de equipe. Os conceitos obtidos nesta ficha são utilizados também para avaliação somativa (Anexo 12);
- Um terceiro instrumento sem critérios pré-estabelecidos, denominado genericamente de Fichas de Anotações, onde são registra dos os principais fatos que ocorrem durante as aulas, constitui na verdade um memorandum do professor da Prática e é utilizado como uma forma de supervisão.

6.6.4.

A Supervisão

Como decorrência prática da avaliação formativa, a supervisão é exercida pelo professor da PEC dentro da conceituação clinica dada por Cogan (1973). Cuida em estimular a interação entre supervisor (prof. da PEC) e o aluno-mestre, para melhorar a aprendizagem do aluno por meio de elevação dos padrões de comportamento do aluno-mestre (Sant'Ana 1975). A supervisão visa a: reduzir as ansiedades profissionais, que geralmente prejudicam bastante; melhorar os níveis de auto-crítica; realizar mudanças positivas em relação à auto-imagem; facilitar mudanças de atitudes; desenvolver um estilo pessoal de ensino e melhorar o relacionamento interpessoal.

A execução da supervisão toma como base os resultados das três formas de avaliação em ambas as etapas da PEC e, através da análise desses elementos relativos às equipes ou indivíduos, procura valorizar os procedimentos e atitudes que forem considerados

efetivos e eficazes. Entretanto não cabe ao supervisor impor e, se o aluno-mestre se inclinar para um ou outro procedimento didatico ou atitude, deve fazê-lo consciente e deliberadamente. Cabe ao professor supervisor discutir o valor teórico e as variações destes procedimentos.

7. METODOLOGIA DO EXPERIMENTO

7.1.

Dentro dos critérios de Campbell (1970) este estudo teve um roteiro <u>quase experimental</u>. A testagem de uma tecnologia é qua se sempre influenciada por um grande número de fatores que são de difícil controle principalmente quando está relacionada com a área psico-social. É o que aconteceu com a testagem do modelo de desenvolvimento da Prática de Ensino de Ciências e Matemática.

O experimento foi realizado no primeiro semestre de 1977, nos meses de março a junho. Aplicou-se o modelo de Prática de Ensino de Ciências e Matemática de 1º grau descrito no capítulo anterior, a forma como segue.

7.2.

Os Sujeitos

O estudo teve dois tipos de sujeitos: primeiro os alunosmestres e segundo os alunos de 1º grau. Os alunos-mestres 17 alunos matriculados na disciplina MEN 1364 - Prática de Ensino de Ciências, do Departamento de Metodologia de Ensino - Centro de Educação da Universidade Federal de Santa Catarina, primeiro semes tre letivo de 1977, período noturno. Dos 17 alunos-mestres, 15 nun ca tinham ministrado aulas, 4 jā estavam em fases mais adiantadas (5^a, 6^a, e 7^a), e os demais ao nível de 4^a fase, fase terminal da licenciatura de 1º grau em ciências, distribuídos nas habilita ções de Biologia, Física, Matemática e Química. As atividades foram realizada ora individualmente, ora em grupos de 2 ou 3 elementos. O agrupamento não foi aleatório. O critério foi o da afi nidade nas relações inter-pessoais. Durante o estágio na atuaram cinco equipes de três elementos e uma equipe de dois. Devido ao número de equipes de alunos-mestres, foram escolhidas seis turmas de alunos do 1º grau da Escola Integrada Professor

Jose Hess, do Bairro Santa Mônica - Florianopolis, próximo à Universidade. As turmas escolhidas pertenciam ao período noturno da escola, e destas três eram de oitavas séries e três de sétimas séries, que foram denominadas de acordo com a secretaria da escola, respectivamente de 8ª.3, 8ª.4, 8ª.5 e 7ª.3, 7ª.4, 7ª.5, sendo que o nível de desempenho era maior nas series de numeração mais baixa ou seja as 8^a·3 e 7^a·3. A faixa etaria foi muito ampla-14 a 44 anos; o nível socio-econômico de acordo com as informações da direção era extremamente baixo. Em relação às atividades escolares, inicialmente os alunos se mostraram pouco interessados, nunca tinham trabalhado em laboratório de ciências ou em atividades mais práticas relacionadas com o ensino de ciências ou matemática. É im portante mencionar aqui que no Estado de Santa Catarina, no ensino de 1º grau é aplicada a promoção automática, o que vem trazendo consequencias desastrosas para os segundo e terceiros graus, em termos de nível de ensino à base de aulas expositivas.

7.3.

Os Instrumentos

Para a avaliação e controle da aplicação do modelo de Pratica de Ensino de Ciências descrito no capítulo anterior, foram utilizados os seguintes instrumentos:

A - Pré-pos-teste como um unico instrumento-foi formulado a partir dos objetivos gerais da Prática de Ensino, anexo ..., sen do construídos inicialmente 60 itens objetivos de multipla escolha, cuja validação foi feita após o pos-teste calculando-se tabe la 03, a percentagem de acertos, índice de dificuldades e poder de discriminação e eliminando-se os itens com características de extremas, ou muito altas ou muito baixas. E assim, para efeito de qualificação do experimento o instrumento ficou reduzido a 40 intens, para os alunos-mestres. Idêntico procedimento foi aplicado ao pre-pos-teste dos alunos de 19 grau. Partindo dos objetivos das unidades trabalhadas pelos alunos-mestres em Ciências e em Ma

temática, de acordo com os programas fornecidos pela SEC, estes construíram 45 itens dos quais foram selecionados 29 para as oita vas séries e 33 para as sétimas séries, anexo 04. Os instrumentos eram iguais para as séries de mesmo nível.

- B Outro instrumento utilizado no experimento foi a Escala de Hough (1967) "An Observational System For the Analysis of Classroom Instruction". A escala está dividida em cinco blocos, ou melhor, para a atividade em sala de aula Hough apoiado em Flanders con sidera cinco áreas, anexo 05, e cada área subdividida em várias categorias:
- Influência verbal indireta do professor como aceitação e clarificação dos estados emocionais do aluno, o reforçamento po sitivo ou valorização das ações do aluno, aceitação e clarificação das ideias do aluno, as perguntas do professor aos alunos e as respostas do professor as perguntas do aluno.
- As influências diretas do professor, tais como fornecimento de informações ou opiniões, "feedeback" corretivo, pedidos e ordens, críticas e rejeição.
- O comportamento verbal do aluno, como respostas as perguntas do professor, respostas a perguntas abertas a toda classe, perguntas do aluno.
- O silêncio na sala de aula, como o que ocorre durante os exercícios, trabalhos, pesquisas, experiências realizadas pelos alunos, o silêncio após alguma pergunta do professor, ou durante as demonstrações do professor.
- Comportamento não-funcional como quando mais de uma pessoa está falando e nenhuma pode ser entendida, barulho em nível muito elevado, comportamentos confusos ou momentos não-produtivos.

Para a aplicação deste instrumento fez-se a anotação da categoria mais evidente que ocorria em cada três segundos. E para aplicação neste estudo, foram treinadas duas monitoras, em ja-

neiro/77 durante cursos de férias e depois durante a etapa de micro-ensino fazendo-se comparações até que as duas apontadoras conseguiram realizar com diferenças mínimas. Durante o estágio supervisionado este instrumento foi aplicado pelo menos cinco sessões para cada aluno-mestre.

A interpretação fez-se a partir de uma matriz da tabulação dos dados iniciais, anexo 05, de acordo com as instruções fornecidos pelo autor. E de acordo com estas instruções as colunas verticais correspondem a cada uma das dezesseis catego rias que compõem a escala. Além disso a matriz, anexo 06, pode ser dividida de tal forma que surgem oito áreas importantes para interpretação: a `area A contem todos os casos de influência indi reta, a área B corresponde à influência direta do professor, a área C contém os casos de conversa do aluno seguida da fala do pro fessor, a area D corresponde à fala prolongada do aluno, a area E contem os casos de fala do professor seguida de falado aluno, a rea F relaciona os momentos de silêncio seguida da conversa professor ou do aluno, a area G corresponde aos momentos de silên cio prolongado, e finalmente a área H corresponde aos casos transição de conversa do professor ou do aluno para momentos de silêncio. Este instrumento serviu principalmente para testar a hi pótese geral, mas também serviu para a avaliação formativa, tanto para o aluno-mestre, como para o professor da Prática, uma vez que em decorrência dos métodos de resolução de problemas e de Projetos os alunos-mestres deveriam se esforçar em utilizar mais as areas de influência indireta e de silêncio reflexivo.

C - Um terceiro instrumento aplicado foi a Ficha de Avaliação das Aulas, (vide anexo 12), geralmente empregada para a avaliação dos estágios práticos em todas as licenciaturas do Centro de Educação/UFSC. Compõe-se fundamentalmente de dois elementos: planejamento e execução de aulas. Em ambos os itens considera-se cinco elementos: os objetivos, a seleção do conteúdo, a estratégia contendo as técnicas, a forma de comunicação, e o manejo de classe, os recursos auxiliares e a avaliação. Foi aplicado pelos cole

gas de equipe e pelo professor titular da turma. Os dados desta ficha foram utilizados para a avaliação somativa.

- D Um quarto tipo de instrumento utilizados foram os tes tes e as provas parciais construídos sobre os objetivos instrucio nais de cada uma das aulas dadas. Para a avaliação dos alunos-mestres estes instrumentos foram construídos pelo professor de prática. Para a avaliação dos alunos, os instrumentos foram construídos em conjunto pelos alunos-mestres, de modo que eram sempre inguais para todas as oitavas séries ou para todas as sétimas séries. Os dados obtidos através destes instrumentos serviram tanto para a avaliação somativa como para a formativa dos alunos-mestres.
- E Uma outra forma de avaliação foi também utilizada, em bora não de forma sistemática. Foram anotações de eventos positivos ou negativos que eventualmente ocorriam durante as atividades da Prática de Ensino. Assim cada aluno-mestre tinha ao final do es tágio um certo número de anotações e registros que de certa maneira podiam mostrar alguma evolução na sua atuação. Estas anotações eram discutida com o aluno-mestre, de modo que ele pudesse estudar soluções melhores se fosse o caso. Nestas discussões nada foi imposto: o próprio aluno-mestre decidia sobre a mudança de atuação ou não. Foi principalmente através deste instrumento que se realizou a supervisão do estágio.

7.4.

Os Procedimentos

Como já foi indicado anteriormente a aplicação do modelo de prática de ensino de ciências proposto pelo estudo iniciou com a aplicação do pré-teste, anexo 03, que após corrigido e tabulado, evidenciou a necessidade de rever alguns conteúdos da didática geral. Assim os principais conteúdos revistos foram: os objetivos instrucionais, planejamento didático, técnicas de ensino, recursos auxiliares e formas de avaliação. Estapa foi realizada em trabalhos de pequeno e grande grupos.

O modelo de Prática de Ensino propriamente dito, teve início com a formulação dos seus objetivos. Esta unidade teve três etapas: primeiro uma reflexão individual, depois uma análise das ideias de cada aluno-mestre, em pequeno grupo chegando-se aos objetivos através da discussão em grande grupo. A reação inicial foi bastante negativa, mas no decorrer da discussão o envolvimento tornou-se cada vez maior.

No passo seguinte foram feitos exercícios para o desenvolvimento de habilidades através do micro-ensino ou pequenas práticas. Os alunos-mestres se distribuiram em grupos de três elementos e cada um preparou uma sequência de três tópicos de um conteúdo qualquer. O planejamento não podia exceder os dez minutos para cada um. Seguiu-se a execução do planejamento, mas antes foi ministrada uma aula modelo pelo professor da prática. Nestas pequenas práticas observaram-se as seguintes habilidades: formular perguntas abertas ou reflexivas, organização de conteúdos a partir do contexto e planejamentos de situações de ensino/aprendizagem. Para a avaliação, os próprios alunos-mestres atua vam como alunos, alguns e outros como juízes. Geralmente apos as críticas a maioria dos alunos-mestres pediu para fazer um replanejamento e uma nova execução, e nestes notava-se um progresso bastante acentuado principalmente aqueles que nunca haviam lecionado.

A unidade didatica seguinte foi planejamento e aplicação piloto de conteúdos através de métodos de Resolução de Problemas e de Projetos. Cada equipe de três elementos planejou e executou em uma sessão de 20 minutos, para cada método. Aqui também os alunos-mestres atuaram como alunos e como juízes. Os passos que foram seguidos são os que estão descritos no capítulo anterior, no modelo de Prática de Ensino de Ciência; além disso foram entregues aos alunos cutros textos, anexos 13e15, que em muito auxiliaram estas atividades.

Ao longo das atividades deste primeiro momento foram também aplicados os instrumentos de avaliação tanto formativa como somativa, já descritos anteriormente.

de

O segundo momento ou Estagio Supervisionado foi executado na Integrada Prof. Simão José Hess, localizada no Bairro Santa Mônica - Florianopolis. Conseguidas as devidas autorizações para o estágio e a aplicação do experimento, os alunos-mestres já agrupados em equipes de 2 ou 3 elementos escolheram entre as oitava e sétima séries as turmas para o estágio, ficando sim distribuídas: 8^d·3 equipe A com dois estagiários, 8^d·4 equipe B com três estagiários, 8ª.5 equipe C com três estagiários, 7ª.3 equipe D com três esta giários, 7ª·4 equipe E com três estagiários e 7ª·5 equipe F com três es tagiarios. Cada equipe teve um contato inicial com a sua turma assistindo as aulas de Ciências e de Matemática dos respectivos titulares, durante uma semana, ao mesmo tempo em que se inteiravam do andamento dos programas e elaboravam os itens do pre-pos-teste. No final desta semana de observação foi aplicado o pre-teste, a partir do qual foi feito o planejamento para o estagio propriamente dito. O planejamento foi encaminhado para a CRE de Florianopolis para a devida aprovação, de acordo com as normas da SEC. Neste planejamento foi prevista a aplicação dos métodos de Resolução de Problemas nos mais teóricos e o de Projetos nos temas mais práticos. - É interessante assinalar aqui que a escola tinha salas de laboratório e alguns equipamentos, mas que não estavam sendo utilizados por motivos vários. Para sua utilização necessário uma autorização especial da Divisão de Material do Departamento de Ensino da SEC com o respectivo "termo de responsabilidade" pelos equipamentos, para poderem ser utilizados pelos estagiários.

O material permanente utilizado foi cedido pelos departamentos de Qui mica, Biologia e Morfologia da universidade, enquanto que o material de consumo foi adquirido com os recursos provenientes do Convênio UFSC/PREMEN/DEF. Todos estes materiais foram transportados para as salas de laboratórios da escola e postos à disposição dos alunos-mestres para o seu uso. O material permanente foi posteriormente devolvido aos departamentos com a reposição das peças danificadas.

Todos os estagiarios ministraram aulas tanto de Matemática como

Ciências dentro do método de Resolução de Problemas, tanto quanto a capacidade de cada um permitiu. Todos de maneira geral se esfor çaram em atingir estes objetivos. Como também todos trabalharam no método de Projetos com igual interesse.

O objetivo geral de todas estas atividades foi tirado da legislação em vigor (vide capítulo 3), onde vem claramente expresso: "Desenvolver no educando o pensamento lógico e a vivência do método científico sem deixar de pôr em relevo as tecnologias que resultam de suas aplicações" (Resol. 08/71 CFE). A partir deste objetivo foram construídos os objetivos específicos e instrucionais de cada unidade didática. E também a partir destes objetivos foram construídos os instrumentos de avaliação somativa dos alunos.

Os assuntos desenvolvidos em matemática nas oitavas séries foram a Racionalização de denominadores e a equação do segum do grau, em ciências foram Valências e as reações químicas e funções. Nas sétimas séries os assuntos desenvolvidos em matemática foram as operações algébricas enquanto em ciências os assuntos foram os sistemas vegetativos e os alimentos. Além destes conteúdos programáticos cada equipe planejou e aplicou um Mini-projeto de ensino com a duração mínima de seis horas/aula. Os Mini-projetos desenvolvidos são os seguintes: (Vide Anexos 07, 08, 09, 10 e 11).

- 8^a·3 Estudo Experimental de Valências, Formação de Moléculas e Reações Químicas.
 - 8^{d.}4 Introdução ao Estudo da Equação do Segundo Grau.
- 8^a·5 Estudos das Características das susbstâncias para identificação dos Grupos Funcionais: Á-cido, Base e Sal.

- 7ª.3 Estudo Experimental da Digestão de Alimentos.
- 7ª·4 Identificação dos Grupos de Alimentos.
- 7ª·5 Estudo Experimental da Digestão de Alimentos.

A estrategia empregada na aplicação dos mini-projetos: de acordo com o que foi descrito no modelo iniciou-se com uma discus são dos pre-requisitos de cada assunto envolvido, orientando esta discussão no sentido de formular questões chaves dos mini-projetos, sem procurar soluções teóricas definitivas e as soluções encontradas pelo grande grupo eram deixadas sob a forma de hipóteses. Feita esta preparação inicial passava-se as atividades praticas de laboratório ou no caso do projeto de matemática a trabalho prático em sala de aula. O aluno-mestre orientava os alunos a executarem roteiros de experiências já preparadas, fazer observações e registros dos fatos observados de acordo com planos já estabelecidos. Seguiu-se uma discussão em pequeno e grande grupos. Esta discussão era orientada no sentido de relacionar as diversas hipóteses levantadas com os dados obtidos.

Não foi possível planejar os roteiros das experiências com os alunos, primeiro por absoluta falta de tempo, em segundo lugar por causa do nível dos alunos, como também devido a pouca prática dos a lunos-mestres. Houve tentativas mas não foram satisfatórias. Para dar um sentido de unidade ou coerência aos projetos, foi entregue aos alunos-mestres uma ficha de avaliação de projetos, anexo, o que os ajudou muito tanto na elaboração como na aplicação do mi ni-projeto, além do mais o professor de prática acompanhou as discussões de toda a atividade, deixando, porém, a liberdade de opção para os alunos-mestres. Evidentemente estes projetos não são de excelente qualidade, mas pode-se admitir que atingiram plenamen te os objetivos propostos.

Embora no planejamento inicial tivesse sido previsto que cada aluno-mestre ministrasse de 20 a 25 horas/aula, durante a execução do experimento este número teve que ser reduzido em média a 16 aulas entre as disciplinas de Ciências e Matemática. Como foi

previsto no planejamento inicial do experimento a avaliação somativa para a promoção dos alunos foi executada pelos alunos-mestres através da construção de testes e/ou provas parciais uniformes para cada nível de séries, que antes de serem aplicadas eram discutidas com o professor da prática e com os professores titulares das disciplinas.

Em alguns casos foi feito um replanejamento e uma nova aplicação devido ao nível de conhecimentos específicos dos alunosmestres, como também devido ao nível de conhecimentos dos próprios
alunos. No início do estágio os alunos-mestres não foram bem vistos, mas no final do estágio, em grande maioria, na avaliação dos
estagiários, os alunos pediam que os mesmos voltassem a ministrar aula
no semestre seguinte.

7.4.3.

Terminadas as atividades de aula, cada equipe reaplicou o instrumento da avaliação diagnóstica com os mesmos itens do préteste, e fazendo-se a comparação com a primeira aplicação obteve-se uma ideia do desenvolvimento dos alunos. Após esta tarefa a equipe de alunos-mestres se reuniu e fez o relato do estágio. Neste relatorio consta: a avaliação diagnóstica dos alunos, o planejamento por aula, os instrumentos da avaliação somativa, o mini-projeto com planejamento e execução, os conceitos por instrumento e o conceito final de cada aluno, os recursos auxiliares, a avaliação da equipe, a auto-avaliação de cada um dos alunos-mestres da equipe, a avaliação do estágio em geral, conclusões e sugestões.

A partir destes elementos e dos outros anteriormente levantados fêz-se a avaliação somativa final dos alunos-mestres, anexo , e do relatorio também foram extraídos alguns dos dados para a discussão de estudo.

8. OS RESULTADOS

O plano para a coleta dos dados foi organizado tendo em vista a hipótese geral, qual seja: o aumento de interação entre aluno-mestre e alunos de primeiro grau, nas atividades escolares, produz um maior aproveitamento. Deve-se ressaltar aqui que as atividades escolares no Ensino de Ciências e Matemática do 19 grau tiveram neste estudo uma orientação metodológica baseada nas ideias de Piaget, Bruner e Dewey, principalmente. Em outras palavras, os alunos-mestres tentaram aplicar o método de resolução de problemas e o método de projetos, anexo 07, 08, 09,10 o 11, (ver capítulo 6), que por sua natureza parecem indicar uma maior interação docente discente, como também levar o professor a atuar de forma mais indireta. Na Ciência nada está pronto, acabado. Mas tudo depende de novas buscas, de novas ideias, de novas soluções e, portanto, o Ensino de Ciências, possivelmente deve seguir esta mesma orientação.

A hipótese geral do estudo foi desdobrada na prática em sete hipóteses estatísticas. A hipótese nula (Ho) sempre corresponde à negação da forma positiva.

As hipoteses estatísticas trabalhadas neste estudo são:

- 1^a·) Ha uma diferença significativa no desempenho entre o Pre e Pos-teste, tanto dos alunos-mestres como dos alunos do 1º-grau;
- 2^a·) Existe uma diferença significativa entre o grupo de alunos-mestres com desempenho mais alto no pos-teste, e o grupo de desempenho mais baixo, com relação à utilização do tempo em cada uma das dezesseis categorias do OSACI;
- 3^a·) O grupo de alunos-mestres de desempenho mais alto se diferencia do grupo de desempenho mais baixo quanto à influên cia indireta no desenvolvimento das aulas;
 - 4a.) O tempo ocupado em explicações e informações pe-

los alunos-mestres e o silêncio durante as atividades e demonstrações é significativamente diferente para o grupo de desempenho mais alto em comparação com o grupo de desempenho mais baixo;

- 5ª.) O grupo de alunos-mestres de desempenho mais alto se diferencia significativamente do grupo de desempenho mais bai xo quanto ao uso do tempo nas diversas áreas de interação determinadas pela matriz Flanders-Hough;
- 6^a.) O tempo ocupado nas áreas de transição (diálogo) é maior no grupo de desempenho mais alto do que o usado pelo grupo de desempenho mais baixo;
- 7^{a.}) Os alunos-mestres de desempenho mais alto obtém de seus alunos um índice acumulativo de aproveitamento escolar(IAA) maior na avaliação somativa, desnecessário.

8.2.

A primeira hipotese estatística foi testada a partir dos dados obtidos nos pre e pos-teste. Foram analisados primeiro dados relativos aos alunos-mestres e depois aos alunos de grau. A tabela 03 analisa a validade interna dos itens do pos-teste dos alunos mestres, anexo 03. Estes itens tinham a fi nalidade de determinar a situação de entrada e saída dos alunosmestres em relação aos objetivos da PEC. Foram construídos 60 itens envolvendo todas as áreas de conhecimento ligadas diretamen te à Pratica de Ensino de Ciências e Matemática. A partir dos da dos do pos-teste foram selecionados 40 itens para constituir instrumento final. Os critérios de seleção foram a percentagem de acerto, acima de 50%, o índice de dificuldade, entre 0,50 0,90, o poder de discriminação entre 0,17 e 0,50, e o padrão resposta. Estes índices são uma aproximação dos que Lindeman (1974) acha ideais.

O indice de dificuldade (ID) foi calculado a partir da

Tabela 03

Análise dos itens do Pré-Pós-Teste dos alunos-mestres

| the second section of the second section of the second section of the second section of | | <u>and the standard of the stand</u> | |
|---|--|--|--|
| Ио̀ | % DE ACERTOS | T.D. | P.D. |
| 01 02 03 04 05 06 07 08 09 | 76 82 58 52 52 76 70 70 76 58 | 0,83 0,83 0,67 0,50 0,58 0,75 0,75 0,58 0,67 0,50 | 0,34 0,34 0,34 0,34 0,17 0,50 0,50 0,17 0,34 |
| 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 | 76 82 70 58 64 64 76 76 76 | 0,75 0,75 0,75 0,58 0,67 0,50 0,83 0,75 0,58 | 0,17 0,17 0,17 0,17 0,34 0,34 0,34 0,50 0,50 0,17 |
| 21 22 23 24 25 26 27 28 - 29 - 30 | 64 70 88 82 82 70 94 70 76 | 0,75 0,83 0,83 0,83 0,83 0,83 0,58 0,91 0,67 0,75 | 0,50 0,34 0,34 0,34 0,34 0,50 0,17 0,34 0,50 |
| 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 | 82 64 64 94 64 82 76 88 | 0,75 0,75 0,58 0,91 0,58 0,87 0,91 0,83 0,91 0,83 | 0,17 0,17 0,50 0,17 0,17 0,34 0,17 0,34 0,17 0,34 |

fórmula:

$$ID = \frac{\varepsilon \ nA + \varepsilon \ nB}{A + B}$$
 (1) dad

(1) dada por Lindeman, onde os dis

centes são divididos em três grupos. Os 27,5% superiores e outro tanto inferiores foram os grupos utilizados no estudo e o grupo mediano não considerado para fins de análise das hipóteses. Assim, A corresponde ao grupo superior enquanto B ao grupo inferior, n indica o número de acerto de cada grupo.

O poder de discriminação (PD) de cada item foi calculado com a fórmula:

$$PD = \frac{\varepsilon \times B - \varepsilon \times A}{B}$$

(2) onde x corresponde ao núme-

ro de respostas dadas pelos elementos de cada grupo em relação a um determinado item.

O padrão de respostas foi determinado pela homogeneidade da distribuição das respostas dadas pelo grupo inferior:

A tabela 04 refere-se ao pré-pos-teste dos alunos das 7^{as}· séries. O instrumento original era constituído de 50 itens, formulados sobre os objetivos específicos relacionados nos programas fornecidos pela SEC/SC e elaborados pelos alunos-mestres. O instrumento final, utilizado neste estudo, ficou reduzido a 33 itens. Os critérios de seleção foram os mesmos que foram aplicados ao instrumento dos alunos-mestres. Assim, percentagem de accerto acima de 50%, indice de dificuldade entre 0,33 e 0,80, poder de discriminação entre zero e 0,90 e o padrão de resposta. As formulas utilizadas também foram as mesmas (1) e (2).

A tabela 05 analisa os itens do pre-pos-teste dos alunos das oitavas séries. O instrumento original foi construído pelos

Tabela 05

ANÁLISE DE ITENS DO PRÉ-POS-TESTE

7 as . SÉRIES

| Andrew Control of the | | | | | | | | | |
|--|--------------|-----------------------|------------|--------------|--------------|--------------|-----------|---------------------|--------------|
| QUESTÃO | % DE | ACERT | os — | INDIC | DE DI | FICULDADE | PODER D | E DISCR | IMINAÇÃO |
| No | 7:3 | 7:4 | 7:5 | 7:3 | 7:4 | 7:5 | 7:3 | 7:4 | 7:5 |
| 01 02 | 75 · 69 | 39 _. 61 | 50 56 | 0,67 | 0,33 | 0,42 | 0,33 | 0 | 0,16 |
| 03 | 81 | 70 | 63 | 0,67 0,75 | 0,83 | 0,58 | 0,33 | 0,33 | 0,83 |
| 04 | 75 | 57 | 38 | 0,67 | 0,75 0,58 | 0,67 | -0,16 | 0,50 | 0,66 |
| . 05 | 69 | 61 | 75 | 0,67 | 0,50 | 0,42 | 0,33 | 0,83 | 0,50 |
| 06 · | 75 | 57 | 38 | 0,83 | 0,58 | 0,58 0,50 | 0 | 0,66 | .0,50 |
| 07 | 88 | 91 | 75 | 0,83 | 0,92 | 0,30 | 0,33 | -0,16 | 0 |
| 08 | 81 | 48 | 75 | 0,75. | 0,33 | 0,75 | 0,33 | -0,16 | 0,16 ' |
| 09 | 7 5 | 43 | 31 | 0,75 | 0,33 | 0,25 | 0,16 | 0,33 | 0,16 |
| 10 | · 75 | 74 | 44 | 0,67 | 0,83 | 0,42 | 0,50 0 | `0,33 0,33 | 0,16 |
| 11 | 75 | 22 | 44 | 0,75 | 0,17 | 0,58 | 0,50 | $\frac{0,33}{0,33}$ | 0,16 |
| 12 | 6.3 | 70 | 56 | 0,67 | 0,67 | 0,67 | 0,30 | 0,86 | 0,50 |
| 13 | 69 | 74 | 38 | 0,75 | 0,83 | 0,42 | 0,50 | 0,33 | 0,33 |
| 14 | 56 . | 78 | 56 | 0,58 | 0,67 | 0,58 | 0,50 | 0,33 | -0,16 |
| 15 | 63 | 35 | 63 | 0,58 | 0,42 | 0,67 | 0,50 | 0,50 | 0,16 0,33 |
| 16 | 69 | 83 | 38 | 0,67 | 0,92 | 0,42 | 0,33 | 0,16 | -0,16 |
| 17 | 56 | 52 | цц | 0,58 | 0,67 | 0,33 | 0,16 | 0,33 - | 0,33 |
| 18 | 69 | 52 | 69 | 0,58 | 0,58 | 0,67 | 0,16 | 0,16 | 0,55 |
| - 19 | 88 | | · 69 | 0,83 | 0,58 | 0,75 | 0,33 | 0,16 | 0,50 |
| 20 | 63 | <u> 65</u> | 63 | 0,67 | 0,67 | 0,58 | 0,33 | 0 | 0,16 |
| 21 22 | 69 75 | 57 | 7 5 | 0,67 | 0,50 | 0,75 . | 0,33 | 0 | -0,16 |
| 23 | 75 5.6 | 35 | 38 | 0,83 | 0,50 | 0,33 | 0,33 | 0,33 | -0,33 |
| 23 24 | 56 56 | 39 | 38 | 0,58 | 0,50 | 0,42 . | 0,16 | 0 . | 0,16 |
| 25 | 50 63 | 65 71 | 38. | 0,58 | 0,42 | 0,42 | 0,16 | 0,50 | -0,16 |
| 26 | 69 | 74 48 | 63 | 0,67 | 0,83 | 0,58 | 0,66 | 0 | 0,50 |
| 27 | 63 | 30 | 50 | 0,67 | 0,50 | 0,58 | 0,33 | 0,33 | 0,50 |
| 28 | 6 9 | 43 | 50 50 | 0,67 | 0,42 | .0,50 | 0,33 | 0,50 | 0,50 |
| 29 | 75 | 52 | 38 | 0,75 | 0,42 | 0,42 | 0,16 | 0,83 | 0,16 |
| 30 | 81 | 48. | 30 44 | 0,83 0,92 | 0,75 0,50 | 0,33 | 0,33 | 0,16 | 0,33 |
| 31 | 81 | 48 | 38 | 0,82 | 0,50 | 0,42 | 0,16 | 0 | 0,16 |
| 32 | 81 | 48 | 50 | 0,58 | 0,42 | 0,33 | 0,33 | -0,16 | 0 |
| 33 - | 75 | 52 | 38 | 0,75 | 0,50 | 0,50 | 0,16 | 0,66 | 0,66 |
| | - | | 0.0 | U 9 / U | 0,00 | 0,58 | 0,50 | 0,50 | 0,50 |

ANÁLISE DE ITENS DO PRÉ-PÓS-TESTE

8 as SÉRIES

Tabela 05

| State of the Control of the House Control | | | er in the Colorest and the Colorest | | | | - | gigg Spripes project de plant de Spripe (Spring est de Spring | |
|--|--|--|--|---|--|--|--|---|--|
| QUESTÃO | 8 | DE ACI | ERTOS | T. | ÍNDICE | | | ODER DE RIMINAÇA | ÃO |
| Иō | 8:3 | 8:4 | 8:5 | 8:3 | 8:4 | 8:5 | 8:3 | 8:4 | 8:5 ' |
| 01 02 03 04 05 06 07 08 09 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 | 91 81 83 89 89 89 69 63 89 66 87 75 66 81 75 66 81 75 67 75 75 75 75 75 | 90 93 36 63 76 47 86 77 43 70 47 70 57 60 57 67 87 | 86 79 48 68 68 68 68 68 75 69 61 68 68 68 68 68 68 68 68 68 68 | 0,83 0,67 0,75 0,75 0,75 0,75 0,75 0,75 0,75 0,7 | 0,43 0,43 0,43 0,75 0,81 0,93 0,93 0,93 0,93 0,93 0,93 0,87 0,62 0,62 0,62 0,62 0,62 0,62 0,63 0,63 | 0,83 0,83 0,50 0,67 0,67 0,67 0,83 0,75 0,67 0,58 0,67 0,58 0,67 0,58 0,67 0,58 0,67 0,67 0,58 0,67 | 0,66 0,16 0,53 0,16 0,16 0,16 0,16 0,16 0,16 0,16 0,16 | 0,12 0,12 0,27 0,25 0,27 0,12 0,62 0,12 0,50 0,12 0,50 0,25 0,25 0,25 0,25 0,25 0,25 0,2 | 0,33 0,33 0,33 0,33 0,33 0,16 0,50 0,16 0,50 0,50 0,50 0,83 0,33 0,33 0,33 0,66 0,50 0,50 0,50 0,50 |
| 28 29 | 56 84 | 63 83 | 54 79 | 0,50 0,75 | 0,43 | 0,50 0,67 | 0,66 0,50 | 0,27 0,12 | 0,50 0,33 |

ANÁLISE DA SIGNIFICÂNCIA DA DIFERENÇA ENTRE PRÉ E PÓS-TESTE, APLICAÇÃO DO TESTE STUDENT

Tabela 06

| | | 20,000 10 20 | | ************ | | | | |
|------------------|------|--------------|-----|--------------|------|-------|-------------------|-----------|
| TURN | 1A | Nº AL. | POS | PRÉ | s | · t | t _{0,01} | Но |
| A 1 | | | 499 | 262 | 4,56 | 12 EO | > 2,583 | Rejeitada |
| A.A | | 17 . | | | | • | • | - |
| 7 ^a | | _ 16 | 372 | 186 | 4,10 | | > 2,602 | Rejeitada |
| 7 ^a | ' 4 | 23 | 425 | 218 | 3,21 | 13,50 | > 2,608 | Rejeitada |
| 7ª. | 5 | 16 | 270 | 116 | 2,34 | 13,47 | > 2,602 | Rejeitada |
| * 8ª | 3 | 32 | 653 | 318 | 3,62 | 16,27 | > 2,211 | Rejeitada |
| 8 ^a . | · tµ | 30 | 561 | 220 | 1,92 | 32,12 | > 2,462 | Rejeitada |
| 8ª | 5 | 28 . | 526 | 291 | 3,32 | 13,16 | > 2,473 | Rejeitada |

POS - escores obtidos no Pos-teste

PRÉ - escores obtidos no Pré-teste

s - variância da diferença

t - teste de Student obtido

t_{0,01} - t crítico ao nível 0,01

alunos-mestres com 50 itens dos quais foram selecionados 29. Os critérios igualmente foram os mesmos: PA, ID, PD e PR. Assim a validade interna, embora não seja a ideal, representa uma qualificação relativa dos instrumentos aplicados para verificar a situação de entrada e de saída no processo (Vide Anexo 04).

O passo seguinte foi testar a hipótese Ol, ou seja, ver<u>i</u> ficar a significância da diferença entre os pré e pós-testes para todas as turmas de sujeitos envolvidos.

A tabela 06 apresenta os dados da análise da significância destas diferenças. Primeiramente foi calculada a variância das diferenças para cada turma. A fórmula usada para estes cálculos foi:

$$s = \sqrt{\frac{1}{n-1}} \sum_{i=1}^{n} (di-d)^2$$

- (3) onde s = a variância da d<u>i</u> diferença
 - n = nº de alunos de
 cada turma
 - di = diferença dos escores do pre e
 pos-teste
 - d = a média da diferença de cada tur ma.

Conhecendo-se a variância das diferenças foi possível calcular o valor da distribuição t de Student, que, por sua vez, indica a significância destas diferenças. A estatística de t Student foi calculada através de:

$$t = \sqrt{\frac{n \cdot d}{s}}$$

(4) onde a significância de cada termo é a mesma da formula (3). Como se pode observar na tabela 06, ao nível 0,01 e rela cionado ao grau de liberdade de cada turma, a hipótese nula foi rejeitada. Isto é, a diferença entre o pré e o pós-teste é significativa para cada uma das turmas envolvidas no estudo.

8.3.

As hipóteses 2, 3, 4, 5 e 6 foram testadas a partir dos dados obtidos na aplicação da Escala de Hough ou "An Observatinal System for Analysis of Classroom Instruction (OSACI)". Esta escala, como já foi mencionado anteriormente, procura medir o nível de interação docente-discente. Das 15 aulas que cada alunomestre ministrou, em média, pelo menos em 5 delas foi aplicada a escala com uma distribuição mais ou menos de uma em cada três. Como os alunos-mestres ministravam primeiro uma disciplina e depois outra, nestas 5 aulas estão computadas tanto aulas de ciências como de matemática. Por outro lado a metodologia empregada foi orientada para a Resolução de Problemas ou desafios que o docente colocava para os seus alunos. E embora existam as diferenças inidividuais, para este estudo foi considerado uma única metodologia.

As tabelas 7, 8 e 9 representam a tabulação dos dados ob tidos com a aplicação da referida escala, sempre considerando dois grupos de alunos-mestres: os de desempenho mais alto (A, B, C, D e E), e os de desempenho mais baixo (N, O, P, Q e R). A for ma linear dos números, anexo 05, não apresentam valores, mas sim seqüência das categorias de comportamentos ocorridos em aula. Esta seqüência de números foi transportada para a matriz de Flanders-Hough, anexo 06, de modo que cada número foi considera do duas vezes, por coluna e por linha, para formar os pares orde nados. Assim os totais das colunas representam o número de vezes que cada categoria ocorreu durante as aulas, computadas de três em três segundos. A tabela 07 refere-se aos dados tabulados do grupo de desempenho mais alto e a tabela 08 aos do grupo de

MATRIZ DE FLANDERS-HOUGH PARA AMÁLISE DO USO DO TEMPO EM CADA UMA DAS DEZESSEIS CATEGORÍAS DO OSACÍ, COMO TAMBÉM NAS ÁREAS (A, B, C, D, E, F, G, H) DE INTERAÇÃO DOS CINCO ALUNOS-MESTRES DE DESEMPENHO MAIS ALTO

Tabela 07

| | | , | , | | | ٧ | 7 | | 0 | 0. | 1. | 12 | 13 | . #1 | 15 | 16 |
|------------|---|----------|----------|---|----------|--------|----------|---------|----------|-------|---------------------------------------|---------|--------|------------------|--------|--------|
| | | 7 | , | | , | | | | , | 2 | | | | | | |
| | 0 | 0 | 5 | 0 | . | . 0 | 0 | D | <u>.</u> | . 0 | 0 | 0 | 0 | Ö | 0 | |
| ~ | 0 | 9 | 0,019 | 0,031 | 0,031 | 0,274 | 0 | 411,0 | 900,0 | 0,038 | 0,025 | 0,038 | 0,031 | 0,006 | 0,038 | 0,025 |
| m | o | 0 | 0,108 | 0,031 A | 0,025 | 0,031 | | 6 | ۰ | 0,267 | 0,121 | 0 | , 0 | 0,031 | 0,012 | e |
| ± | 0 | 0,025 | 0,070 | 0,248 | 0,318 | 0,223 | 0 | 770,0 | 0,082 | 844,5 | 0,127 | 0,114 | 0,076 | 0,510 | 150,0 | 0,038 |
| s | ٥ | 0,012 | 0,012 | 0,357 | 1,696 | 663,0 | 900 0 | 0,063 | 610'0. | 0,038 | 900,0 | 0,210 | 0,274 | 0,165 | 0,153 | 0,095 |
| | | | | | | | | | | | _ | | | ŗ | | |
| u | | 0.612 | 610.0 | 1.294 | 0.057 | 14,091 | 0.012 | 0,465 | °0.076 | 0,172 | ֓֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞֞ | 0,529 | 3,408 | 181,0 | 0,924 | 382 |
| | 0 | | 0,005 | 0,051. | | 0,031 | 0,758 | 0,095 | | Ð | | 610,0 | 0,025 | Đ | 900,0 | 9,00,0 |
| œ | | | | 0,153 | <u> </u> | 0,433 | ů | 174,0 | 0,012 | 940,0 | 0,012 | 1114 | 0,854 | 0,019 | 0,038 | 0,229 |
| on | 0 | 0,012 | 0 | 0,114 | 0,019 | 0,176 | J. 329,0 | 0,121 | 0,154 | 160,0 | | 0,063 | 0,197 | 0 | 900,0 | 0,038 |
| | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 9 | | 0,4.65 | 0,076 | 1,3000 | 0,121 | .0,975 | 0,127 | 0,248 | 0,076 | 9440 | 0,031 | .0,133 | 0,204 | # +10 ' 0 | 0,127 | 0,165 |
| ₫ | 0 | 161,0 | 300,0 | 0,108 月 0,031 | 150,031 | 0,035 | 900,0 | 0,051 | 0,031 | 0,019 | 0,261 | 0 | 0,031 | 0,063 | 0,031 | 0 |
| 2 | | 0,012 | 0,012 | 0,127 | 036,0 | 181,0 | 0 | 11 to 0 | 0,108 | 610,0 | 0,012 | 6,286 | 0,038 | · • | 610,0 | 0,176 |
| ġ | | 601.0 | | 508 n | Y 0 127 | 0.248 | 0.038 | 0.529 | 0.051 | 0 | 0 | 0,357 | 43,416 | ٦ | 0 | 0,452 |
|) #T | | 0,012 | 0,121 | 6,089 | 0,146 | 1 to 0 | . 0 | 0,006 | . 0 | 0,156 | 0,223 | 0,012 | 0,038 | 0,184 | 610,0. | 9,344 |
| 15 | ٥ | 0,019 | 0,019 | 18 th C | 0,038 | 8 45,0 | 900,0 | 0,012 | 0,019 | 0,031 | 900,0 | . 0,102 | 0,063 | 0,076 | 4,324 | 0,165 |
| | | | | · • • • • • • • • • • • • • • • • • • • | | | | | | | | | | | | |
| (<u>0</u> | | 900°0 | | 0,165 | 1+0.0 | 0,522 | 900,0 | hte • 0 | 0,261 | 900,0 | 900,0 | 0,146 | 0,478 | 900,0 | 0,235 | 14,508 |
| · [4 | - | 0,873 | 0,471 | 5,265 | 3,602 | 18,478 | 0,988 | 2,614 | 0,905 | 3,736 | 848,0 | 2,129 | 46,139 | 1,300 | 6,006 | 6,637 |
| | | | | | | | | | | | | | | | | |

MATRIZ DE FLANDERS-HOUGH PARA ANÁLISE DO USO DO TEMPO EM CADA UMA DAS DEZESSEIS CATEGORIAS DO OSACI, COMO TAMBÉM NAS ÁREAS (A, B, C, D, E, C, G, H) DE INTERAÇÃO DOS CINCO ALUNOS-MESTRES DE DESEMPENHO MAIS BAIXO

| | | | | ₽ | Tabela us | ė lė | | | | | · | | | | | |
|-----|-------|----------|----------|-----------|-----------|-----------------|--------|-------|-------|-------|---------|-------|-------------|--------|-------|----------|
| | 2 | m | 1 | | S | 9 | 7 | 8 | 5 | 10 | 11. | 12 . | 13 | †I. | 15 | 1.6 |
| | C | - | | | 0 | | 0 | | 0 | 0 | 0 | ٥ | o | 0 | 0 | 0 |
| | 0,019 | 0. 61 | | 0,117 | 0,014 | 191'0 | 0 | 711,0 | | 0 | 0,007 | 0,022 | 560,0 | 0,014 | 410.0 | |
| G | 0,007 | 17 0 A | _ | 0,014 | 0,029 | 0,022 | 0,007 | 0 | 0 | 0,022 | 0 | | | · · | 770 0 | |
| 0 | 10,0 | 1 0,022 | | 0,257 | 0,158 | 345 | 0,029 | 111,0 | 0,051 | 2,115 | 0,161 | 911.0 | 0,051 | 0,213 | 2 2 | 7 7 6 |
| | 410,0 | | | 191,0 | 1,109 | 0,683 | • | 0,132 | 0,007 | 0,051 | 410.0 | 0,242 | 0,264 | Į Į | 201.0 | 6,43, |
| ا ا | 0,022 | 22 0,022 | | 0,169 | 711,0 | 10,336 | 0,036 | 0,477 | 0,073 | 4+Q,0 | 0,029 | 0,668 | 0,389 | 0,205 | 0,653 | 8448 |
| 6 | 0 | C) | Ξ. | 0,014 | 0,007 | 0,007 | 0,213B | | 0,014 | 0 0 | , , | 700,0 | ב ה ה | 0.007 | 0.058 | 0,330 |
| 0 | o: | o (| | 0,205. | 0,080 | . 65 H C | 4,00,0 | 0,286 | 413,0 | 0,074 | 770,0 | 990,0 | 0,205 | | 0,058 | 0,029 |
| 0 | 9 | Þ | | E F T 6 O | 470°0 | 007,0 | _ | , , , | | | | | | | | |
| Ç: | 0.315 | 15 0.051 | | 0.719 | 0,088 | 0,756 | 0 | 0,146 | 0,102 | 0,308 | 0,022 | 0,110 | 911,0 | 930,0 | 0,293 | 0,213 |
| | 0 051 | ٠ | | 0.651 | | H 0.132 | 0 | 0,029 | 0 | 0,014 | 0,213 | 0,014 | 0,085 | 0,058 | 0,007 | 0 |
| | 0,014 | | | 191,0 | | 0,279 | 0 | 0,088 | 0,176 | 980,0 | 0,036 • | 0,359 | 0,076 | 0,022 | 0,036 | 941.0 |
| 6 | 80.0 | 20 | | 0.367 | 0.308 | 0.301 | 0,036 | 0,051 | 930,0 | 410,0 | . 0,022 | 413,0 | 53,871 | 0,022 | 0,117 | 1,065 |
| | + č | | | | ם ביילים | 0,095 | | 0.029 | | 0,183 | 0,227 | 0,183 | ,000,0 | G0,242 | 0,036 | 0,014 |
| a 🙃 | 0,035 | | | C++, 0 | 0,088 | ρη ς.ο Υ | מים ה | 150,0 | 0,036 | 0,088 | 0 | 880.0 | 0,117 | 0,139 | 1,682 | 345 |
| 0 | 0,014 | 14 0,622 | | 0,168 | 0,029 | 0,573 | | 0,286 | 0,168 | 0,058 | 0,007 | 0,367 | 0,727 | 0,058 | 0,866 | 2,027 |
| 0 | 0.727 | 27 0.205 | 1 | 3.834 | 3,548 | 14,803 | 0,345. | 2,350 | 177,0 | 2,990 | ր,764 | 2,953 | 56,663 | 1,087 | 3,959 | 1, 995 · |
|) | . 6.2 | ١ | 1 | | | | | | | | | | | | | |

PORCENTAGEM DA UTILIZAÇÃO DO TEMPO EM CADA CATEGORIA POR ALUNO-MESTRE.

Tabela 09

| CAT. | A | я. | D | Q | [14] | TOTAL | z | 0 | g., | Ò | æ | TOTAL |
|---------------|--------------|-----------|------|---------------------------------------|--|--|------|------------|--------|---|--------------|-------|
| | | ! | | | | | | | | A-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1 | | |
| 5 | 1 | 1 | ι | ı | 1 | 1 | | ì | 1 | 1 | | |
| | | ç | ¢ | α | ٠. | 83 | S | က | ဖ | ۲, | ۲, | ŗ. |
| 7 6 | ي د | ďα | . u | | . m | | | ,±, | 9 | 2 | ۲ | ď |
| n . | J. | 2 4 | ž c | , 0 | | ΄. | ص | 0, | တ | <u>_</u> | 'n, | ထ္ |
| + u | (d |) u | • | . m | 2,77 | 3,00 | 5,66 | 3,38 | . 2,60 | 2,83 | 2,95 | 3,55 |
| n (4 | ر ت. | ία | v | , - 1 | (0) | , =+ | ۲. | ω, | 52 | ᅼ | υ, | ထိ၊ |
| 3 0 | ; c | , L | 10 | ^ I | 0,3 | , G | (0 | | C\ | ≠, | ı | E, |
| ~ 60 | . " | , rc | , rt | 0 | ,0 | ,ω, | ્± | <u>_</u> | တို့ | ന് | ું. | ധ് |
| 000 | ັດ | Ž | , – | , LC | ` -‡ | ୍ଦ | ্ত | وي | സ് | ന് | ત્ર ્ | |
| n c | ļα | , | , 0 | , L | , 9 | τ, | ့မ | ٥, | 5 | ru, | ੍ਰੰ | യ് |
| ٠ ۲ - | , c | α | , , | , 2, | | œ, | ຕຸ | ٦ | ഹ് | ထ | Ļ | Ĺ., |
| | ۱۲ | , α | , 5 | 'n | ,≖, | , | ι. | ಬ್ | ~ | ੍ਰ | 2,5 | 2,5 |
| 3 (* -{ r | , (7 V | , (C | r - | | (1) | ֶרֻ | œ, | ٥, | 4 | د۸ | ထ | ďζ |
| ? ≓ -l r | i i |)) (t | L- | , - | , , | ï | . 0 | <u>, ,</u> | ര് | π, | ς, | ď |
| tur 1 m | υ |) IT | , 07 | | .−, | Υ, | ۳, | 3,99 | ഹ് | ď | 6,07 | Ċ) |
| 16 | # 6 6 | 5,30 | 9,2 | 13,65 | Ç, | | Ţ. | 7 | ,2 | ~~] | ן, | - I |
| TOTAIS | 100% | 100% | 100% | 3001 | \$00 T | 100% | 100% | 100% | 100% | 100% | 3001 | \$001 |
| NO DE OBS. | 2450 | 3450 | 3432 | 350 it | 2366 | 15683 | 3140 | 2248 | 2861 | 3355 | 2003 | 13612 |
| | | | | 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 | A COMPANY OF THE PARTY OF THE P | - Control of the Cont | | | | | | |

Grupo de alunos-mestres com desempenho mais baixo - Grupo de alunos-mestres com desempenho mais alto N, O, P, Q, R

sempenho mais baixo. A tabela 09 apresenta os totais de categorias para cada um dos Alunos-mestres de cada um dos dois grupos. Esta tabela possibilita a comparação do uso de tempo para cada categoria individualmente e de um sujeito com outro. Esta tabela também apresenta o escore bruto de cada aluno-mestre, como também o total de observações para cada um dos dois grupos. Assim,o número de observações feitas para o grupo alto foi de 16.683 e de 13.612 para o grupo baixo, computando-se em média 05 aulas para cada aluno-mestre.

A tabela 10 procura caracterizar a significância da diferença entre o grupo alto e o grupo baixo para cada uma das 16 caregorias do OSACI. A partir das percentagens das observações feitas para cada sujeito em cada uma das categorias foi calculada a variância e a covariância, tomando-se em consideração as caracteristicas das variáveis envolvidas.

A formula usada foi deduzida da variância e da covariância de variāveis:

$$Var (Pjk) = \frac{1}{n_{j}^{2}} \left\{ \frac{(n_{j})^{2}}{n_{j}^{-1}} \cdot \hat{P}(1-\hat{P}) + \frac{2(n-1)}{n_{j}^{-2}} \left[R - (n_{j}^{-1})\hat{P} \right] \right\}$$

(5) onde

- n; = número total de observações para cada A.M.
- k = as Categorias do.OSACI
- j = os A.M. (A, B, C, D, E), do grupo alto e (N, 0, P, Q, R) do
 grupo baixo;
- P = Razão entre o número de observações por A.M. e por Categoria e o número total de observações do mesmo A.M.
- R = o número de observações por categoria e por A.M. consideran do apenas a célula da matriz em que a categoria aparece de forma continuada, ou seja, 2-2, 3-3, 4-4, etc.

Obteve-se assim os resultados da variância da \hat{P}_{ik} para cada AM. Agrupando-se estes resultados com o desempenho dos dois grupos, temos a variância de cada categoria por grupo de desempenho. Este calculo foi feito a partir da formula:

$$Var (\hat{P}_k) = \frac{1}{25} \sum_{j=A}^{F} Var (\hat{P}_{jk})$$

(6) para o grupo de desempenho

$$Var(P_k) = \frac{1}{25} \sum_{j=N}^{R} Var(\hat{P}_{jk})$$
 (7) para o grupo de desempenho baixo

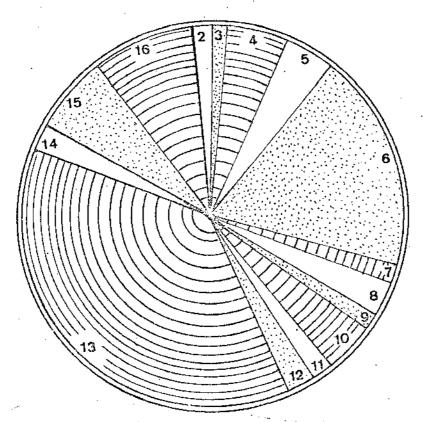
Para se testar a signigicância das diferenças entre dois grupos aplicou-se a estatística da distribuição t de Student, por

t =
$$\frac{\hat{d}}{\sqrt{\text{Var}(\hat{P}_{k}) \text{ alto + Var}(\hat{P}_{k}) \text{baixo}}}$$
 (8)

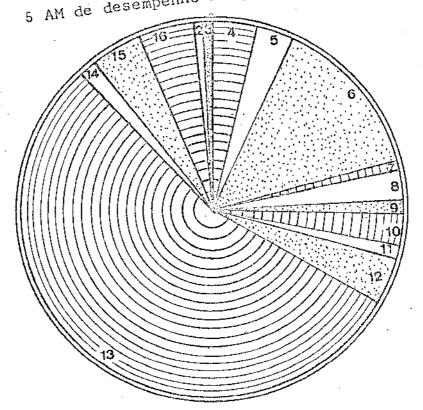
 \hat{d} = a diferença das porcentagens das observações (\hat{P}_k) entre dois grupos para cada categoria do OSACI.

Tomando-se em consideração o nível 0,01 de confiança t critico igual a 2,576 para grau de liberdade muito grande, obteve-se os resultados da distribuição t de Student da tabela 10 e os ciclogramas da figura 03. Pode-se observar que:

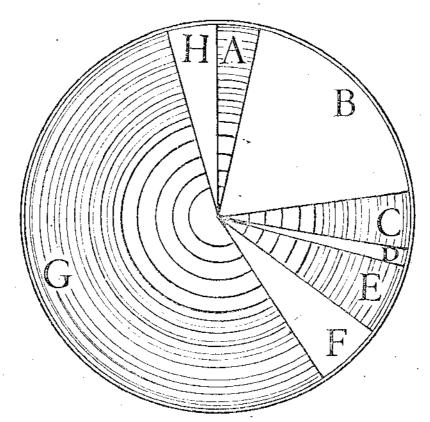
- 19 Os AM do grupo de desempenho mais alto apresentaram u ma utilização do tempo significativamente maior do que o de desempenho mais baixo nas categorias 3, 4, 6, 7, 8, 10, 15 e 16 do OSACI; rejeita-se Ho para as mesmas.
 - 2º os alunos-mestres de desempenho mais baixo se sobres-



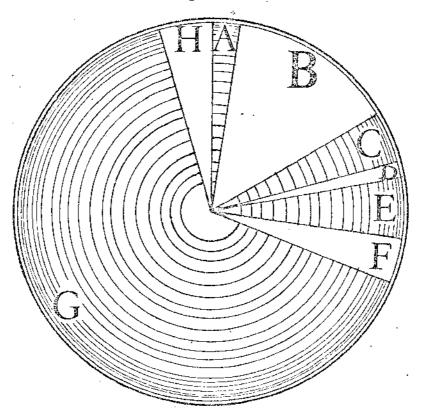
5 AM de desempenho mais alto-



5 AM de desempenho mais baixo Fig. 03 - Ciclogramas comparativos do desempenho dos AM por categoria



5 AM de desempenho mais alto



5 AM de desempenho mais baixo

Fig. 04 - Ciclogramas comparativosdos AM por Área de Interação

ANÁLISE DA SIGNIFICÂNCIA DA DIFERENÇA DO USO

DO TEMPO ENTRE O GRUPO DE ALUNOS-MESTRES DE

DESEMPENHO ALTO E O DE DESEMPENHO BAIXO EM

CADA UMA DAS DEZESSEIS CATEGORIAS DO OSACI.

Tabela 10

| THE RESERVE OF THE PROPERTY OF | | | CONTRACTOR DESCRIPTION AND ADDRESS OF THE PARTY OF THE PA | ACCUMPANCE OF STREET, | | A CONTRACTOR OF THE PROPERTY O |
|--|---|---|--|---|--|--|
| CATEGORIA | | Pk (%) | VAR (| Pk) | t | HIPÕTESE |
| CUITGOUTH | ALTO_ | BAIXC | ALTO | BAIXO | 0,01 = 2 | ,576 Но |
| 01 02 03 04 05 06 07 | 0,87 0,45 5,10 3,57 18,91 1,13 2,71 | 0,69 0,21 3,89 3,48 14,39 0,49 2,12 | 0,006 0,004 0,030 0,042 0,264 0,025 0,024 | 0,006 0,002 0,031 0,039 0,208 0,011 0,017 | - 1,588 3,150 4,883 0,295 6,591 3,347 2,914 | ACEITA REJEITADA REJEITADA ACEITA REJEITADA REJEITADA REJEITADA REJEITADA |
| 09 10 11 12 13 14 15 | 0,91 3,62 0,90 2,20 45,55 1,28 7,27 7,63 | 0,74 2,89 0,69 2,90 57,24 1,14 4,09 4,87 | 0,008 0,025 0,010 0,018 0,373 0,011 0,088 0,114 | 0,006 0,022 0,007 0,026 0,492 0,013 0,052 0,058 | 1,403 3,367 1,565 -3,328 -12,569 0,904 8,488 6,655 | ACEITA REJEITADA ACEITA REJEITADA REJEITADA ACEITA REJEITADA REJEITADA |

Pk (%) = Porcentagem das observações em cada uma das dezesseis categorias do OSACI.

Var(Pk) = Variância das observações em cada uma das dezesseis categorias do OSACI.

sairam nas categorias 12 e 13 do mesmo instrumento; rejeita-se Ho para as mesmas.

- 3º Não houve diferenças significativas no emprego do tempo entre os dois grupos nas categorias 2, 5, 9, 11 e 14, e, portanto Ho não foi rejeitada para as mesmas.
 - 4º Na categoria 01 não houve observações.

Uma outra forma de analisar os dados expressos na matriz de Flanders-Hough é reunir as várias categorias do OSACI em classes. Assim, para o presente estudo foram reunidas as cinco primeiras categorias que representam a ação de influência indireta, dos docentes em sala de aula. Na tabela 11 procura-se analisar a significância da diferença entre os grupos de AM de desempenho mais alto e mais baixo na quantidade de tempo dispendido em influência indireta, ou seja testar hipótese 03.

Os procedimentos de cálculo foram os mesmos empregados na hipótese anterior, com a única diferença de que em vez de ana lisar uma categoria, analisa-se um conjunto de categorias. Assim no cálculo da variância foram utilizadas as fórmulas (5), (6) e (7) e para calcular o valor t de Student fórmula (8). Os resultados obtidos indicam que houve uma diferença significativa quanto ao tempo dispendido em ações de influência indireta nas atividades de sala de aula. Portanto rejeita-se Ho.

A hipótese 04 foi testada tomando em consideração os dados da tabela 12 que reune a categoria 6 - informações do docente - e 13 - o silêncio durante experiências e demonstrações. A verificação da significância da diferença entre os dois grupos foi também feita através das fórmulas: (5), (6), (7) e (8). Os resultados obtidos mostram que houve uma diferença significativa em favor do grupo de desempenho mais baixo no pós-teste, onde es te grupo tem valores absolutos mais altos devidos principalmente à categoria 13. Rejeita-se Ho.

Uma terceira forma de analisar a matriz de Flanders Hough, como ja foi mencionado anteriormente é dividi-la em áreas de acordo com as classes de categorias. Hough (1967) indicou oi to áreas de interação designadas por A, B, C, D, E, F, G e H que são mais significativas para a interação. Cada uma delas reúne as categorias que mais se aproximam entre si pelos tipos de comportamentos.

As tabelas 07 e 08 apresentam os dados dos grupos alto e baixo respectivamente com a representação das áreas de interação. Mas para verificar a significância da diferença entre os dois grupos pelo teste do X² foi necessário estimar para cada área e cada grupo um valor Esperado (E). Em quanto que o valor observado (O) pode ser tirado das tabelas mencionadas. A tabela 13 apresenta os valores observados e estimados para cada uma das áreas de interação consideradas. Com estes dados foi calculado a estatística de

$$x^2 = \sum_{i=A}^{H} \frac{\left(0_a - E_a\right)^2}{E}$$
 (9) onde

i = A, B, C, H areas.

Obteve-se para X^2 = 260,30. Para sete graus de liberdade a um nível de confiança de 0,01 o valor crítico é de : $X^2_{7.0,01}$ = 18,48. Como 260,30 > 18,48, pode-se concluir que os AM de desempenho mais alto apresentaram uma distribuição do emprego do tempo nas diferentes áreas de interação significativa mente diferente em relação ao grupo de desempenho mais baixo.

Para se testar a significância da diferença entre os dois grupos para cada uma das áreas separadamente, foram emprega

ANÁLISE DA SIGNIFICÂNCIA DA DIFERENÇA NO
USO DO TEMPO GASTO EM INFLUÊNCIA INDIRETA DO ALUNO-MESTRE EM RELAÇÃO AO ALUNO.

Tabela ll

| Marie Programme State (Annual State State | | _ | VARIÂNC | | t _{0,01} | Но | |
|--|-------|-------|---------|-------|-------------------|-----------|--|
| CATEGORIAS | ALTO | BAIXO | ALTO | BAIXO | 2,576 | | |
| 1+2+3+4+5 | 10,22 | 8,32 | 0,085 | 0,075 | <u> </u> | REJEITADA | |

ANÁLISE DA SIGNIFICÂNCIA DA DIFERENÇA NO
USO DO TEMPO DURANTE AS INFORMAÇÕES DOS
ALUNOS-MESTRES E O SILÊNCIO CONTINUADO
DOS ALUNOS.

Tabela 12

| | ti kata dan saman da | are i i rake in summanda karaktari | CONTROL DESCRIPTION OF THE PROPERTY OF THE PRO | Marks our processive statement of the second | 在在在中央的 的第三人称形式的形式。在1974年中的1975 | ind and the factories of the recognition of the relation | |
|---|--|--|--|--|---------------------------------------|--|--|
| CATEGORIAS - | DESEMPEN | ио Р _К (%) | VARIÂNCI | ΕΑ (Ŷ _K) | t _{0,01} | Но | |
| | ALTO | BAIXO | ALTO | BAIXO | 2,576 | | |
| 6 + 13 | <u> </u> | 71,47 | | 0,292 | <u>L</u> | REJEITADA | |
| THE RESIDENCE OF THE PARTY OF THE PARTY OF THE PARTY. | MANAGEMENT OF THE PROPERTY OF THE PARTY OF T | The second secon | SALES CONTRACTOR CONTRACTOR CONTRACTOR | CHEST CONTRACTOR CONTRACTOR CONTRACTOR | 医电影 你会你你就不会你这个话,我们就是你的人 | Chief Leving of the leving second second second | |

O NÚMERO DE ANOTAÇÕES OBSERVADAS (O) E O NÚMERO DE ANOTAÇÕES ESTIMADAS(E)

Tabela 13

| DESEMP. | OBS. | | | ÁREAS DE | | | INTERAÇÃO | | | | |
|---------|------|--------|---------|----------|--------|--------|-----------|---------|--------|-------|--|
| | TIPO | Α | В | C | . D | Е | F | G | Н | | |
| + ALTO | 0 | 486 | 2655 | 695 | 190 | 842 | 707 | 7550 | 654 | 13779 | |
| | E | 401,48 | 2318,04 | 683,73 | 183,76 | 791,08 | 661,91 | 8145,02 | 679,06 | | |
| + BAIXO | 0 | 265 | 1670 | 521 | 151 | 634 | 528 | 7647 | 613 | 12030 | |
| | E | 350,52 | 2006,96 | 564,27 | 158,24 | 684,92 | 573,09 | 7051,98 | 587,94 | | |
| TOTAL | | 752 | 4325 | 1216 | 341 | 1476 | 1235 | 15197 | 1267 | | |

ANÁLISE DE VARIÂNCIA E CÁLCULO DO VALOR DA DISTRIBUIÇÃO t DE STUDENT PARA CADA ÁREA DE INTERAÇÃO, COM NÍVEL DE CONFIANÇA E GRAU DE LIBERDADE MUITO ALTO PARA CADA GRUPO DE DESEMPENHO.

Tabela 14

| | | The second secon | | | | |
|---|--------|--|-------|----------------------|---------|--|
| Control associated the second | | K ^(%) | | ۷ar(P _K) | | |
| INTERAÇÃO | ALTO | BAIXO | ALTO | BATXO | t | t CRITICO |
| Α | 3,154 | 1,955 | 0,019 | 0,014 | 6,545 | 2,576 |
| В | 16,920 | 12,261 | 0,090 | 0,079 | 11,344 | 2,576 |
| C | 4,428 | 3,827 | 0,027 | 0,027 | 2,586 | 1,965 |
| D | 1,207 | 1,112 | 0,008 | 0,007 | 0,759 | -x- |
| E | 5,344 | 4,641 | 0,032 | 0,033 | 2,762 | . 2,576 |
| F . | 4,541 | 3,292 | 0,028 | 0,023 | 5,529 | 2,576 |
| G | 48,138 | 56,233 | 0,059 | 0,181 | -13,882 | 1,965 |
| H | 3,402 | 3,954 | 0,021 | 0,028 | - 2,497 | -x- |
| | | | | | | and the second s |

dos procedimentos análogos aos empregados na análise das 16 cate gorias. Os resultados encontrados e expressos na tabela 14 indicam que na testagem da hipótese 05:

- 1º 0s AM do grupo alto apresentaram uma utilização do tempo significativamente maior nas áreas A, B, C, E e F em relação ao grupo de desempenho mais baixo; rejeita-se Ho;
- 2º 0s AM do grupo baixo apresentaram uma utilização do tempo significativamente maior nas áreas G e H em relação aos do grupo alto, rejeita-se Ho;
- 3º Os dois grupos não apresentaram diferenças significativas na área D. E portanto a hipótese nula foi aceita para aquela área ou seja, a do silêncio dos alunos.

A tabela 15 apresenta a análise da significância da diferença no dispêndio do tempo nas áreas de transição - conversa do docente - discente e conversa do discente - docente - que se poderia definir como diálogo, hipótese 05 e que corresponde à soma dos dados das áreas C + E da matriz de Flanders-Hough. Seguiu-se a mesma metodologia no tratamento estatístico desta hipótese, para a análise da variância e o cálculo do valor da distribuição t de Student, aplicada nas áreas de interação separadamente. Os resultados indicam que não houve diferença significativa entre os dois grupos e portanto, aceita-se Ho.

A hipótese estatística número 07 deste estudo ou seja os AM do grupo de desempenho mais alto também obtiveram de seus alu nos um índice acumulativo de aproveitamento escolar mais alto em relação ao grupo de desempenho mais baixo, foi testada tomando em consideração os dados da tabela 16. Esta contém o número de cada um dos conceitos que cada AM deu a seus alunos, tomando em consideração os resultados finais da avaliação somativa, em ciên cias e matemática. Os conceitos 0, B, R, e Na são do Sistema Estadual de Educação. O IAA-índice acumulativo de aproveitamento foi calculado para cada AM através:

- 109 -

ANÁLISE DA SIGNIFICÂNCIA DA DIFERENÇA NO USO DO TEMPO NAS TRANSIÇÕES DA CONVERSA ALUNOMESTRE --> ALUNO E ALUNO-MESTRE.

Tabela 15

| | | | | | The state of the s | Treat to the same of the same |
|----------|--------|--------|----------|---------|--|---|
| ĀREAS | DESE | мреино | VARIÂNCI | А (P̂K) | t _{0,05} | . Но |
| <u> </u> | ALTO . | BAIXO | · ALTO | BAIXO | 1,650 | |
| C + E . | 9,77% | 8,46% | 0,576 | 0,673 | 1,172 | ACEITA |

CONCEITOS DOS ALUNOS E O CÁLCULO DO ÍNDICE ACUMULATIVO DO APROVEITAMENTO ESCOLAR(IAA) DADOS POR COORDENADORES ALUNOS-MESTRES. Tabela 16

| ALTONOMIC CONTRACTOR DE LA CONTRACTOR DE | nen management (C) | - | Marie W. Asi | AND THE RESERVE | | ***** | | | gran konflikter en | | X 4 3/4 2 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 1 |
|--|----------------------------|-----------------------------------|----------------------------|----------------------------|-------------------------------|-----------------------|---------------------------------|----------------------------------|----------------------------------|-------------------------------|--|
| estagi á rios | | | | CO | NCEIT | os i | DADO | S | | <u>-</u> | IAA |
| ESTAGIARIOS | | С | IÊN(| CIAS | | MATEMÁTICA | | | | A | |
| | 0 | В | S | R | Na | 0 | . B | S | R | Na | |
| A B C D E | 17 7 1 6 | 14 11 4 5 | 3 0 8 6 6 | 5 3 5 4 | 3 .1 8 7 | 1 5 2 0 9 | 6 5 2 2 2 | 1 7 5 6 | 3 11 14 3 7 | 16 4 9 11 0 | 1,71 2,56 1,54 1,34 2,64 |
| F G H I J L M | 7 1 1 0 5 2 | 14 0 3 2 4 16 1 | 8 4 3 5 0 3 | 5 5 5 6 1 0 | 7 7 15 19 20 2 | 0 1 2 0 2 1 2 | 5 0 3 2 9 6 3 | 7 4 1 5 10 3 3 | 11 5 7 6 2 3 9 | 6 7 17 19 2 10 | 1,70 1,00 0,88 0,68 1,64 2,02 1,05 |
| N 0 P . Q R | 0 0 0 | 2 2 3 2 2 | 2 3 4 3 4 | 2 7 2 2 2 | 13 6 8 10 9 | 1 0 0 0 | 4 0 2 0 | 14 2 1 14 3 | 4 7 7 8 8 | 9 7 9 10 6 | 0,97 0,88 0,94 0,76 0,88 |
| MĒDIA | | | | | | | | (DESTRUCTION OF | nercian (Al-milita | | 1,36 |

O, B, S, R, Na = CONCEITOS DO SISTEMA ESTADUAL DE EDUCAÇÃO.

ANALISE DA SIGNIFICÂNCIA DA DIFERENÇA

DOS IAA DOS ALUNOS, OBTIDOS PELOS A
LUNOS-MESTRES DE DESEMPENHO MAIS ALTO

E OS DE DESEMPENHO MAIS BAIXO.

Tabela 17

| CONTRACTOR OR STATE OF THE STAT | Andreas Control of Con | THE RESERVE THE PROPERTY OF THE PERSON OF TH | 4.P. W., 24 | | |
|--|--|--|-------------|-------------------|-----------|
| MEDIA DO IAA | | VARIÂN | CIA | ^t 0,01 | Но |
| ΧA | ХB | ΧÃΑ | ХB | 3.355 | |
| 1,958 | · | 0,072 | | 3,968 | REJEITADA |

- formular perguntas criativas ou abertas,
- dar informações ou opiniões,
- mostrar ao aluno que seu comportamento e incorreto ou inadequado,
- orientar a disciplina na sala de aula,
- recepção de respostas condizentes às perguntas, ordens ou pedidos,
- ter mais tempo de silêncio durante períodos de demonstração ou outras atividades que envolvem uma ação não verbal,
- ter mais barulho e momentos considerados não produtivos, ou ainda,
- agir durante mais tempo de forma indireta, como tambem de forma direta,
- utilizar mais tempo em clarificar às ideias dos alunos, como também
- passar mais tempo em solicitar novas idéias dos alunos,
- orientar o pensamento reflexivo dos alunos e finalmen-
- ter obtido melhores resultados de seus alunos.

30 Os alunos-mestres de desempenho mais baixo se sobressairam em:

- utilizar muito mais tempo em deixar o aluno perguntar,
- gastar mais tempo em dirigir práticas ou atividades su geridas pelo professor
- manter mais tempo o silêncio após as perguntas para reflexão,
- ter obtido menor rendimento escolar de seus alunos.

4º Não houve diferenças entre os dois grupos quanto ao tempo gasto em:

- reforço positivo,
 - responder as perguntas dos alunos,
 - fazer criticas aos alunos

- dar respostas a perguntas abertas,
- silêncio sem uma orientação definida
- diálogos
- conversa prolongada dos alunos.

9. DICUSSÃO

9.1.

O objetivo principal deste estudo foi testar um modelo de Prática de Ensino de Ciências e Matemática. Em decorrência desse objetivo foi necessário, formular uma metodologia de ensi no de Ciências para se identificar o tipo de profissional de en sino, socialmente desejavel, para uma comunidade com as caracteristicas discutidas no primeiro capítulo. Aí, chegou-se a sar que o ensino de Ciencias deveria, em primeiro lugar, participar do desenvolvimento do cidadão, sob a forma global, e discutir com ele o seu modelo de cosmovisão ou "Weltanschauung". Em segundo lugar o ensino de Ciências deveria ser uma sementeira de vocações científicas e técnicas, para suprir as necessida des da comunidade em termos de profissionais competentes seu desenvolvimento, desenvolvimento este que significa, de mais nada, uma vida melhor para todos. Para se alcançar ses objetivos, as estratégias de ensino necessariamente riam estar fundadas nos princípios da psicologia da aprendizagem aceitos por uma grande parte de educadores. No capítulo quarto estes princípios foram discutidos e chegou-se a ideias co mo: a aprendizagem é um ato individual, por um lado, mas por ou tro, é também um ato social, uma vez que necessita da concorrên cia do professor ou de outros interlocutores para a discussão e a avaliação crítica de cada princípio ou conteúdo a ser aprendi do e que representa um valor social. E parece ser isto o que Ro gers define como relação de ajuda. Uma segunda ideia, talvez me nos compartilhada do que a primeira, é que, pelo menos no primeiro grau, o conteúdo não tem um fim em si mesmo, mas é princi palmente um meio para desenvolver as potencialidades do indivíduo como um todo. Ora, vários autores, principalmente Moles (1971), Bruner (1976) e Rogers (1970) indicam que para se gar a esta meta é necessário uma metodologia de ensino que leve

à "ciência a se fazer", isto é, um processo que solicita continuamente a participação do aluno na análise dos fenômenos e nas tomadas de decisão em assuntos de aprendizagem. Chega-se assim ao métodos de resolução de problemas e de projetos como métodos de ensino e à interação professor-aluno como estratégia de atuação no manejo de classe. Estas são as variáveis utilizadas na implementação do modelo de Prática de Ensino de Ciências e Matemática testado neste estudo.

9.2.

A testagem da hipotese 01, tabela 06, mostrou que existe uma diferença significativa entre o pré e o pos-teste para todas as turmas. Possivelmente esta diferença $\hat{\mathbf{e}}$ maior para algu mas turmas do que para outras. As razões para explicar este fato poderiam ser: o nivel de capacidade dos alunos, maior motiva ção para o estudo, trabalho mais efetivo dos AM, mais dinamicidade, etc. Ao se verificar as diferenças pode-se chegar a aceitar que possivelmente os fatores citados, além de outros, influ iram decisivamente. Mas deve-se tomar em consideração também qualidade do instrumento de medida. O instrumento dos AM foi mais rigorosamente construído, enquanto que os instrumentos medida dos alunos de 1º grau foram construídos pelos AM e nem sempre foram formulados de maneira a expressar a qualidade metodologia de ensino que foi empregada. Pode-se até dizer sõa instrumentos iguais aos que comumente os professores de 1º grau utilizam para a avaliação. Entretanto, reunindo estes dos com os tirados das avaliações e auto-avaliações dos de 1º grau, pode-se inferir que o trabalho dos AM foi efetivo. Nas auto-avaliações encontram-se expressões como: "Que pena que o estágio terminou", "Gostamos muito das aulas que vocês nos de ram", "Gostariamos que vocês voltassem a estagiar na nossa turma", "Eu, até cheguei a gostar das aulas de matemática", "Eu nunca tinha entrado em um laboratório de ciências", "Eu acho que vocês merecem a nota máxima no estágio". São expressões encontradas não apenas em algumas auto-avaliações, mas na grande maioria e que revelam até certo ponto o grau de satisfação dos alunos. E deve-se ressaltar que geralmente no início dos estágios os alunos de 1º grau dão pouco valor ou simplesmente mostram que não gostam dos AM para estagiar. Por tudo isto, apesar dos fatores negativos, parece que houve efetividade na Prática de Ensino, isto é, que o modelo de Prática de Ensino de Ciências e Matemática aplicado obteve resultados satisfatórios e que os métodos empregados pelos AM não só proporcionaram novos conhecimentos para os alunos, mas também, desenvolveram uma satisfação em aprender, o que também é um dos objetivos da educação global.

9.3.

Se a metodologia empregada produziu resultados satisfatórios e mesmo assim houve diferentes níveis de efetividade nas diversas turmas, fatores individuais devem ter influído no processo para determinar estas diferenças. Para Mello (1975), estas diferenças poderiam ser explicadas pela formação e experiên cia dos docentes, bem como pelos traços de personalidade dos mesmos. A primeira alternativa parece estar reforçada na hipóte se 07 onde os AM de melhor desempenho também obtiveram melhor rendimento escolar. A segunda alternativa poderia, talvez, ser expressa pela capacidade de estabelecer a interação docente-discente no processo ensino/aprendizagem. Aliás, não repugna a indeia de que a efetividade do professor possa ser medida através de sua relação com os alunos. "Os estudos sobre a competência do professor constituem de fato uma categoria dos estudos realizados para descrever e avaliar o ensino de maneira geral".

(Mello, 1975 p.20). E em outra passagem a mesma autora acentua: "A interação professor-aluno constitui, assim, um núcleo de grande interesse para a pesquisa sobre o ensino, especialmente no que se refere ao desempenho do professor... "(Op. cit. p.

20). Goldberg é da mesma opinião quando diz que "as variáveis processuais ou de 'operação' do ensino/aprendizagem referem-se, na grande maioria das vezes, a comportamentos (atitudes) de professor e aluno interagindo em sala de aula" (1973 p.08). Fica, então claro que o fator interação em sala de aula é considerado muito importante para a significância da qualidade de ensino.

Posto isto, outra relação deve ser discutida: o engajamento de métodos de resolução de problemas e de projetos com a interação professor-aluno. Bales e Scrodtbeck (1967) consideram a interação como um pre-requisito funcional para a resolução de problemas. Aqui a interação é considerada como um fato social, isto é, a interação necessariamente não esta relacionada direta mente ao professor, senão a atuação de um grupo como um todo. A discussão do problema em grupo facilita enormemente a descoberta da solução mais provável. E atua como uma condição que agregada às condições internas de cada indivíduo forma sistema que permite o correlacionamento das condições implicadas em cada uma das fases de solução do problema. Então, em ter mos de Rogers, poder-se-ia dizer que a interação desempenha uma função facilitadora da aprendizagem. Evidentemente o heurístico da resolução de problemas continua sendo um processo individual, ou em outras palavras, os caminhos por onde vagueia o raciocínio são peculiares a cada indivíduo. E portanto podese supor que o professor que utiliza mais a interação é também mais efetivo na ação docente. A verificação das hipóteses 02, 03, 04, 05, 06 e 07 parecem reforçar estas ideias.

9.4.

Como instrumento de medida foi usada a Escala de Hough com 16 categorias e os dados assim obtidos foram usados para testar as hipóteses 02, 03, 04, 05 e 06, que no seu conjunto analisam o processo de interação. Assim na hipótese 02, tabela 06,

observa-se que os AM de desempenho mais alto se sobressairam nas categorias 3, 4, 6, 7, 8, 10, 15 e 16, isto é, em aceitar e clarificar ideias e desempenhos dos alunos, fazer perguntas reflexivas, fornecer informações ou opiniões sobre conteúdos desempenhos, orientar os alunos quanto à disciplina, pedir aqui esciência dos alunos, receber respostas adequadas às suas perguntas, manter o silêncio dos alunos durante os períodos de demonstração, ter mais momentos não-produtivos em sala de Pankratz (1967) fazendo um treinamento com professores de física "in service", obteve resultados onde os professores de desem penho mais alto se salientaram nas categorias 2, 3 e 8, coinci-' dindo portanto em 3 e 8. Para o grupo de desempenho mais baixo as categorias mais significativas foram nas categorias 12 e ou seja: deixar os alunos perguntarem por mais tempo e dirigir práticas exigindo silêncio dos alunos. Para Pankratz o de desempenho mais baixo se distinguiu nas categorias 7, 8, 9, 10, 11, 13, 15 e 16, coincidindo portanto na categoria 13 que por sinal foi a mais utilizada por este grupo.

Analisando categoría por categoría tabelas 07 e 08 e fifura 03, pode-se ter uma visão mais clara da siatuação. Para a categoria 02 não houve diferença significativa, no entanto o grupo alto a utilizou mais. Esta diferença está principalmente nos pares ordenados 10-12 e 11-12, isto é, após a resposta do aluno um reforço positivo, ou um louvor.

Na categoria 03, como ja foi visto na tabela 10, houve uma diferença significativa para o grupo alto e isto deve ter ocorrido principalmente em função dos pares ordenados 3-3 e 14-3, ou seja, aceitar e clarificar idéias dos alunos de forma continuada e aceitar e clarificar as idéias de alunos apos um curto período de silêncio com pensamentos reflexivos. Para o ensino de ciências esta é uma estratégia muîto importante, pois nes ta clarificação geralmente o professor oferece pistas quando percebe que os alunos não chegam a uma solução satisfatória.

Na categoria 04, houve diferenças significativas em favor do grupo alto. Possivelmente estas diferenças podem ser explicadas pela máior utilização dos pares ordenados 10-4, 6-4 e 13-4 que representam respectivamente respostas dos alunos seguidas de perguntas do professor, explicações ou informações seguidas de perguntas e atividade dirigida em silêncio seguida de perguntas. Parece que esta estratégia também é importante para o ensino de Ciências ou Matemáticas, uma vez que o professor está colocando novos desafios à reflexão ou perguntas esclarecedo ras, isto é, subdividindo as perguntas mais amplas em perguntas mais restritas. É uma estratégia típica do método de resolução de problemas.

Na categoria 05 não houve diferenças significativas no seu conjunto. Mas os pares ordenados 4-5 e 5-5, isto é, perguntas do professor seguidas de respostas do professor a perguntas de alunos e respostas do professor mais prolongadas ãs perguntas de alunos, se destacaram para o grupo alto, enquanto que o grupo baixo se destacou pelo uso do par ordenado 12-5 ou seja, perguntas de alunos seguidas de respostas do professor.

A categoria 06 se evidenciou significativamente em farvor de grupo alto, isto é, este grupo utilizou mais tempo em in formações e explicações que o grupo baixo.

Nas categorias 07 e 08 houve diferenças significativas em favor do grupo alto, o que pode ser explicado porque as turmas de alunos não estavam nada motivadas para manter a disciplina e o silêncio dentro de aula. Por isso a insistência em orientar a disciplina e dar "feedback" corretivos.

Para a categoria 09 houve orientação para que se evitas se a rejeição dos alunos, sarcasmos e críticas negativas; por isso nesta categoria não houve diferenças significativas entre os dois grupos de AM.

Na categoria 10 houve diferenças significativas em favor do grupo alto. Ao que parece estas diferenças se localizam nos pares ordenados 4-10, 3-10 e 6-10 que correspondem a pergun

tas do professor seguida de respostas dos alunos, aceitação e/ ou clarificação de ideias de alunos seguidas de continuação de respostas de alunos, informações e explicações do professor se guidas de respostas de alunos, o que representa uma especie de diálogo e que pode eventualmente levar ao desenvolvimento da influência indireta como estrategia de aula.

Na categoria ll não se evidenciaram diferenças significativas entre os dois grupos. Sendo nesta categoria assinaladas as respostas dos alunos a perguntas abertas ou divergentes que solicitam uma opinião, sentimento ou julgamento, que exigem capacidade de reflexão, e como os alunos não estavam familiarizados com este tipo de atividade, foi bastante difícil aos AM introduzi-la. Alguns, principalmente do grupo alto, se sairam melhor (ver tabela 09), e a diferença provavelmente não foi significativa no seu total porque no grupo baixo teve um com escore mais elevado que os quatro restantes.

Na categoria 12 houve diferenças significativas, sem ha ver um destaque especial para nenhum par ordenado. O grupo baixo utilizou o tempo de maneira mais homogênea, em quase todos os pares ordenados, em relação ao grupo alto.

Na categoria 13 houve uma diferença significativa em fa vor do grupo baixo. Nesta categoria indiscutivelmente o par ordenado 13-13 é o responsável por esta diferença, isto é, os AM mantiveram os alunos em atividades dirigidas e em silêncio, figura 03, em mais da metade do tempo por eles utilizado. Para o grupo alto excetuando o par ordenado 13-13, que também é também é bastante elevado, o par 7-13 tem um escore mais elevado do que o correspondente do grupo baixo. Em outras palavras o grupo alto dava mais feedback corretivo às atitudes inadequadas durante as atividades dirigidas pelo professor. Nesta categoria foram computados o momento em que os alunos, sob a orientação do professor, realizavam os experimentos da aula-prática em laboratório. Isto quer dizer que o grupo alto tinha mais controle de disciplina durante as sessões de aula prática.

Na categoria 14 não houve diferenças significativas, em bora o escore do grupo alto fosse um pouco mais elevado. Dentro da categoria o grupo alto se diferencia do grupo baixo principalmente em função dos pares 4-14 e 5-14, ou seja perguntas do professor seguidos de pensamento reflexivo ou respostas do professor seguida de silêncio com pensamento reflexivo.0 grupo baixo se sobressai apenas no par 14-14, isto é, mais tempo em silêncio com pensamento reflexivo.0 que não significa que seja mais produtivo.

Na categoria 15 houve uma diferença significativa em favor do grupo alto. O par característico para esta categoria é indubitavelmente o 15-15, que significa tempo continuado de demonstração do professor ou de alunos, no quadro de giz, experimentos etc., que pode ser interpretado como auxílio do professor quando as dificuldades eram gerais.

Na categoria 16, momentos não-produtivos, também houve uma diferença significativa em favor do grupo alto. Embora seja um fato não esperado é, até certo ponto, compreensível considerando-se o tipo e o nível intelectual e social dos alunos, como também tomando em consideração as anotações feitas durante o es tágio pode-se perceber que o grupo alto, com exceção de um elementos, era muito mais político, se assim se pode dizer, resolução de dificuldades disciplinares em sala de aula. O porque desta atitude possivelmente pode ser explicado através características de personalidade juntamente com a segurança conteudo e no manejo de classe. O certo é que os elementos grupo baixo ou eram mais intransigentes na disciplina, mente continham a indisciplina e mantinham os alunos em cio (atividade dirigida), o que pode ser deduzido dos dos pares 13-16 e 16-13.0u, não conseguiam liderar os alunos e so se preocupavam em fornecer mais atividades aos alunos. Assim o grupo alto de modo geral demorava um pouco mais para manter disciplina em sala, mas o grau de satisfação dos alunos tem sido maior.

Resumindo então pode-se perceber que quando o grupo alto se distinguia em relação à hipótese 02, esta distinção geral mente era em função de categorias que descreviam atitudes que Flanders chama de influência indireta. Ora, o próprio Flanders (1965), Amidon e Giammatteo (1965) e Pankratz (1967) obtiveram resultados semelhantes em treinamento de professores "in service".

9.5.

Em relação à hipótese 03, que se refere à influência in direta no desenvolvimento das aulas, como já foi discutido na hipótese anterior (02), o grupo alto se evidenciou significativamente, tabela 11. Reportando-se às tabelas 07 e 08 estas diferenças podem ser explicadas principalmente em decorrência pelo uso das categorias 3 e 4 e nestas pode-se destacar os pares ordenados 6-4, 10-4, 3-3 3 14-3 e secundariamente na categoria 5 os pares 5-5 e 12-5 e na categoria 2, o par ordenado 10-2. E, novamente em todos os pares ordenados se evidencia que a atitude de agir de forma indireta, deixando ao aluno a função principal de aprender, de buscar, de descobrir, parece ter melhores resultados.

Procurando relacionar a hipótese 04 com o que foi discutido na 03, pode-se pensar que o inverso também é verdadeiro, isto é, o grupo baixo tem ação mais direta, mais estática, como mostra a tabela 12, onde se evidenciou principalmente a categoria 13 e nesta se salientam os pares ordenados 13-13 · atividade dirigida com silêncio do aluno - e par 16-13, momentos não produtivos. Embora na categoria 13 fossem incluídas as atividades práticas, ela representa mais da metade do tempo utilizado, o que parece indicar aulas monótonas e maçantes devido às atividades serem feitas em silêncio, o que possivelmente foram as causas dos momentos não produtivos para este grupo.

Também as hipóteses 05 e 06 vêm confirmar o que já foi

cutido nas anteriores. O grupo alto teve diferenças significati vas nas áreas A, B, C, E e F, o que corresponde a todos os sos de influência indireta, casos de transição da conversa entre professor e aluno ou de uma categoria a outra, como também as informações e explicações do professor e o silêncio após per guntas reflexivas. Isto parece indicar que o grupo alto teve um manejo de classe de forma significativamente indireta, e função disto pode-se esperar que tenham melhores resultados no rendimento escolar. É interessante notar que as áreas C e E transição da conversa professor-aluno-professor que separadamen te apresentaram diferenças significativas em favor do grupo al-, to, não indicam esta mesma diferença quando testados em conjunto. Uma primeira explicação poderia ser que a vantagem do grupo alto não reside no diálogo em si, mas possivelmente no conteúdo deste diálogo, na clareza das perguntas, na objetividade e sim por diante, aspectos que não foram objeto deste estudo.

Quanto aos spectos estudados a partir da Escala de Flanders-Hough (OSACI), pode-se então resumir dizendo que o grupo mais alto, apesar de ser bastante diretivo, usou mais da influência indireta que o grupo baixo, foi mais objetivo nas suas perguntas, orientou melhor as atividades dos alunos, teve um estilo de aula mais dinâmico, e apesar de ter menos disciplina, foi mais habilidoso na solução de problemas disciplinares.

9.6.

A hipótese relacionada com o rendimento escolar foi tes tada, tabela 17, e foi verificado que houve uma diferença significativa em favor do grupo alto. Esta hipótese tem o seu supote teórico no pensamento de Mello (1975)que afirma que esta estrategia tem validade para a avaliação do professor a qual em última análise, seria determinada em função do rendimento escolar do aluno. Klausmeier e Ripple (1973) analisando as experiências Flanders afirmam que: "Um dos resultados mais significativos

dos estudos é que, com poucas exceções, os comportamentos indiretos, , estavam associados não somente a um mais alto rendi mento escolar no conteúdo em si, mas também com atitudes favoraveis frente ao professor, à disciplina, ou outros aspectos relacionado as situações de aula". (p. 280 C). Mas osmesmos autores vão mais longe nas suas inferências. "O maior rendimento vem em parte porque, o professor ou os alunos, através da atitude - muitas interações orais tratando-se da disciplina - re forçam e confirmam o comportamento correto ou apropriado. As atitudes dos alunos podem ser influenciadas em discussões, perío dos de perguntas e respostas e outras atividades envolvendo participação dos mesmos" (op. cit. 281). E ainda Klausmeier Ripple são de opinião que o ato de produzir atitudes favoráveis está diretamente ligado a uma teoria que é quase aceita universalmente como fato - que a maioria dos seres humanos tem neces sidade de dar e receber afeto e de receber atenção e aprovação. E assim, através da influência indireta o professor proporciona ao aluno a satisfação de suas necessidades sociais, a obtenção de maior rendimento escolar, como também a satisfação de algumas de suas próprias necessidades sociais. Para atingir a autorealização e para manter uma personalidade bastante bem integra da, o professor deve estar seguro de que os alunos estão realmente aprendendo sob sua orientação. Os metodos de Resolução de Problemas de de Projetos tornam isto possível porque os alunos participam ativamente nas atividades de sala de aula, enquanto o professor pode observar continuamente o seu progresso.Ora, es sas suposições vêm ao encontro do que foi discutido ao longo da análise dos resultados e das testagens das hipóteses, e foram confirmadas, até certo pronto, por este estudo.

10. CONCLUSÕES E SUGESTÕES

10.1.

Apos a analise e discussão dos dados obtidos na fase experimental deste estudo conclui-se que:

- 1º juntamente com Flanders, Amidon e Giammatteo, Pankratz e outros, os professores ou AM que mais usam a influência indireta são os que obtem de seus alunos um rendimento escolar mais alto;
- 2º a metodologia de ensino de Ciências e Matemática, baseada na resolução de problemas e em projetos, tem a sua eficacia relacionada com a capacidade do docente em usar a influência indireta;
- 3º a influência indireta é uma estratégia eficiente para desenvolver o pensamento reflexivo;
- 4º a influência indireta permite o estabelecimento de um clima mais favorável para a aprendizagem;
- 5º o modelo de Prática de Ensino de Ciências e Matemática desenvolvido no presente estudo, alem de ser eficiente, evidencia os AM com maior ou menor aptidão para o magistério.

10.2.

Tendo em vista as conclusões, acima enunciadas, como de resto todo o estudo, alguns aspectos do modelo de Prática de En sino de Ciências e Matemática não puderam ser abordados.

Assim, por exemplo, sugere-se uma melhor preparação metodológica dos professores que atuam nos Cursos de Licenciatura de 1º Grau em Ciências e nas Habilitações de 2º Grau da mesma área, cuja influência é muito grande nos AM. O processo ensino/aprendizagem na universidade, mais do que em qualquer outro nível, deveria ter entre seus objetivos permanentes o de instru-

mentar o aluno com uma metodologia que, ao mesmo tempo facilite seu processo de aprendizagem e lhe proporcione estratégia para uma atuação autônoma e progressiva, por novos rumos, e desta forma criar-lhe condições para uma educação permanente que terá como consequência um profissional sempre atualizado.

Um outro aspecto é a estrutura do currículo e os programas das disciplinas da Licenciatura de Ciências de 1º Grau que, de acordo com os próprios AM, está fora das necessidades reais do curso. Esse fato traz para a prática de ensino, como também para a vida profissional posterior, muitas dificuldades que poderiam ser evitadas. Uma das possíveis soluções poderia ser a atuação dos colegiados de curso, que na UFSC ainda não iniciaram suas atividades, decorridos quase nove anos de reforma universitária. Uma outra solução, e que não exclui a anterior, seria a organização de currículos integrados com a função de proporcionar aos futuros profissionais de ensino de Ciências e Matemática uma visão mais globalizada dos fenômenos naturais, o que, por sua vez, facilitaria o ensino por área como prevê a Resolução 853/71 do CFE.

Um terceiro aspecto a ser reestudado é a Instrumentação para o Ensino de Ciências que em algumas universidades foi transformada em uma disciplina que, em última análise, não passa da antiga disciplina de Trabalhos Manuais com a construção de modelinhos em madeira ou metal, quando na realidade teria uma função muito mais ampla: um espírito benfazejo que vivifica toda a atividade dos professores de conteúdos básicos e faz a necessária ligação destes conteúdos com as disciplinas pedagógicas (Chagas 1976). E portanto, todos os professores devem participar da Instrumentação para o Ensino de Ciências e não simples mente acantoná-la como uma disciplina à parte.

O modelo de Prática de Ensino desenvolvido neste estudo poderá ser utilizado por outras práticas que provavelmente necessitarão de uma reformulação mais ampla, e também poderá ser utilizado para treinamento "inservice" de professores de Ciências.

O presente modelo, possivelmente, poderá ser melhorado introduzindo-se:

- a) aulas-piloto em lugar de treinamento simulado;
- b) um aumento no estágio para pelo menos quatro meses em vez de seis a oito semanas;
- c) estagio nas fases finais do curso, quando for possível.

Em face do exposto no presente estudo sugere-se pesquisas mais aprofundadas quanto a estilos de interação usados em aulas de Ciências e Matemática, aplicação de novas metodologias tanto de forma individualizadas como socioindividualizadas, for mas de avaliação da atuação dos alunos e dos AM em estágio.

O estudo aqui apresentado, embora tenha como objetivo principal testar a validade do Modelo de Prática de Ensino de Ciências e Matemática, não esgotou todas as possibilidades de pesquisa do modelo e da análise da interação professor-aluno na sala de aula.

11. BIBLIOGRAFIA

- 01. AMIDON, Edmond and GIAMMATTEO, Michael. The Verbal Behavior os Superior Elementary Teachers. <u>Interaction Analysis</u>:

 <u>Theory, Research and Applications</u>. Massachusetts. Addson-Wesley. 1967.
- 02. AZEVEDO, Fernando de <u>Cultura Brasileira</u>, S.Paulo, Melhor<u>a</u> mentos, 1969.
- 03. BALES, R.F. Conceptual Framworks for Analysis of Social In-, teraction. Journal of Experimental Education. Harvard. vol. 30 5:323-324, June, 1962.
- 04. BALES, R. F. and STRODTBECK, F. L. Phases in Group Problem-Solving. Interaction Analysis: Theory and Aplication. Massachusetts, Addson-Wesley, 1967.
- 05. BAQUERO, Godeardo. <u>Métodos de Pesquisa Pedagógica</u>. SP. Loyo la 1975
- 06. BARBOSA, Rui Obras Completas, Vol. IX, RJ., Ministério da Educação e Saúde, 1942.
- .07. BERLO, David A Comunicação Humana. RJ., Fundo de Cultura, 1970.
- 08. BIGGE, Morris L. <u>Teorias de Aprendizaje para Maestros</u>.

 Trad. de Agustín Contin, México, Trillas, 1975.
- 09. BLACKWELL, David <u>Estatistica Basica</u>. Trad. de Carlos Λlberto de B. Pereira e Wagner de S. Borges, São Paulo, Mc Graw-Hill do Brasil/EDUSP, 1975.

- 10. BLUM, Abraham, Hacia una fundamentación de enseñanza de ciencia integrada. Nuevas tendencias en la enseñanza de las ciencias. Prep. P.E. Richmond. vol. Montevideo. UNESCO. 1975.
- 11. BRUNER, Jerome G. Algunos Elementos del Descubrimiento. Aprendizaje por Descubrimiento de Shulman e Keislar. México. Trillas 1974.
- 12. BRUNER, Jerome G. The Process of Education. Harvard University. Cambrige. ed. 109 1966. Trad. de Lólio L. de Oliveira. Nacional. SP. 1976.
- 13. CAMPBELL, William Giles Form and Style in Thesis Writing.
 Boston, Houghton Mifflin Company, 1967.
- 14. CAMPBELL, Donald T. e STANLEY, Julian C. <u>Diseños experimentales y cuasiexperimentales en la investigación social.</u>
 Buenos Aires, Amorrortu editores, 1970.
- 15. CAMPOS, Luís H. M. Professor comunicador criativo ou maquina de ensinar? Jornal O Estado. Florianopolis. p. 19. 29/04/77.
- 16. CAMPOS, Luís H. M. Que devemos fazer em educação Jornal O Estado. Florianópolis. 03/09/77.
- 17. CARVALHO, Irene Mello <u>O Processo Didático</u>. RJ., fundação Getúlio Vargas, 1973.
- 18. CRAIG, Gerald S. <u>Iniciação ao Estudo de Ciências</u>. Vol.I, e II RJ., USAID, 1964.

- 19. D'AMBRÓSIO, Ubiratan. <u>Desenvolvimento Nacional e Estraté-</u> gias para a Educação. Campinas. UNICAMP. 1977.
- 20. D'AMBRÓSIO, Ubiratan Objetivos y Metas Globales para la Enseñanza de la Matemática. Boletin Informativo ICMI-CIAEM.

 Campinas. IMECC-UNICAMP. 3:62, 1976.
- 21. D'AMBRÓSIO, Ubiratan. <u>Latin American Science and Cultural-ly Based</u> Lecture at AAAS Annual Meeting, Washington, D. C. From the 12 to 17 Feb. 1978.
- 22. D'AMBRÓSIO, Ubiratan. <u>Issues Arising on the use of Hand-</u>
 held Calculators in Schools. International Congress on
 Mathematical Education, Karlsruhe, Germany, Aug. 1976.
- 23. DESCARTES, René <u>Discurso sobre o Método</u>. Trad. de Torrieri Guimarães, S.Paulo, Hemus.
- 24. DEWEY, J. <u>Vida e Educação</u>. Trad. de Anisio Teixeira. SP. Melhoramentos. 1975.
- 25. DEWEY, J. Experiência e Educação. Trad. de Anisio Teixeira, SP. Nacional, 1976.
- 26. DIENES, Zoltan P. O Poder da Matemática: Um estudo da transição da fase construtiva para a fase analítica do pensamento matemático da criança. Trad. de Irineu Bicudo et alii. S.Paulo, EPU, 1975.
- 27. DIENES, Zoltan P. Aprendizado Moderno da Matemática, Trad. de Jorge Eneas Fortes, RJ., Zahar, 1974.
- 28. DIENES, Zoltan P. As seis etapas do processo de Aprendizagem em Matemática. Trad. de Pia Brito de Macedo Charlier

- e René François Joseph Charlier. S. Paulo, Herder, 1972.
- 29. FLANDERS, Ned A. Using Interaction Analysis in the Inservice Training of Teachers. <u>Journal of Experimental Education</u>. Michigan. Vol. 30 5: 313-316, June, 1962.
- 30. FLANDERS, Ned A. <u>Teacher Influence</u>, <u>Pupil Attitudes and Achievement</u>, <u>Cooperative Research Monograph</u>, Washington DC. US. 12. 1965.
- 31. FURTER, P. Educação e Reflexão Petropolis, Vozes 1966.
- 32. FURST, Norma and AMIDON, Edmond. Teacher-Pupil interaction Patterns. <u>Interaction Analysis: Theory, Research and Applications</u>. Massachusetts. Addson-Wesley. 1967.
- 33. FROTTA-PESSOA, O. A Licenciatura em Ciências. Boletim do CECEB/USP. SP. nº 1, 1974.
- 34. FROTTA-PESSOA, O. et alii. <u>Como Ensinar Ciências</u>. S.Paulo, Nacional, 1970.
- 35. CAGNE, Robert M. Como se realiza a Aprendizagem. Trad. de Terezinha M. R. Tovar. RJ., Livros Técnicos e Científicos Editora S.A. 1974.
- 36. HARRÉ, Rom et alii O Homem e a Ciência: Problemas da Revolução Científica. Trad. de Leonidas Hegenberg e Octanny S. da Mota. S.Paulo, Edit. Itatiaia, 1976.
- 37. HOUGH, John. B. An Observational System for the Analysis of Classroom Instruction. <u>Interaction Analysis: Theory, Research and Aplication Massachusetts</u>. Addson-Wesley, 1967.

- 38. JUSTO, Ir. Henrique, <u>Carl Rogers</u>. P. Alegre. Sto. Antonio. 1973.
- 39. KINGET, G. Marian. <u>Théorie de la Pratique de la Therapie Non-</u> <u>Dire</u>. Louvain. Publicacions Universitaires, 1966.
- 40. KILPATRICK, J. The Psychology of Learning in Mathematical Education. Georgia 1977.
- 41. KILPATRICK, William Heard Educação para uma civilização em mudança. Trad. de Noemi S. Rudolfer. S.Paulo, Melhoramentos, 1969.
- 42. KUETHE, James I. <u>O Processo Ensino-Aprendizagem</u>. Trad. de Leonel Vallandro, Porto Alegre, Globo, 1974.
- en la Enseñanza Superior. Buenos Aires, Kapelusz, 1974.
- 44. LEWIN, Kurt. <u>Princípios de Psicologia Topológica</u>, Trad. de Alvaro Cabral, SP. Cultrix/EDUSP, 1973.
- 45. LEWIS, W.W. and NEWELL, J. M. Analysis of Classroom interaction through Comunication. <u>Journal of Experimental Edu-</u> cation. Wisconsin. Vol. 30, 4: 321-322. June 1962.
- Vallandro. P. Alegre, Globo, 1974.
- 47. MAGEE, Bryan As Idéias de Popper. Trad. de Leonidas Hegenberg e Octanny S. da Mota. S. Paulo, Cultrix USP, 1974.
- 48. MELLO, Guiomar N. de Observação da Interação Professor-alu no: Uma Revisão Crítica. <u>Cadernos de Pesquisa</u>. SP. FCC.

- 12:19-27 março, 1975.
- 49. MELCHIOR, José C. de A. Recursos para a educação, um problema político. Jornal <u>O Estado de São Paulo</u>; SP. p.152. 25/07/76.
- 50. MIEL, Alice Criatividade no Ensino. Trad. de Aidano Arruda, S.Paulo, Ibrasa, 1972.
- 51. MOLES, Abraham Antoine <u>Criação Científica</u>. Trad. de <u>Gita</u> K. Guinsburg. S. Paulo, Perspectiva Editora da USP, 1971. - ,
- 52. MORGENBESSER, Sidney Filosofia da Ciência. Trad. de Leonidas Heggenberg e Octanny Silveira da Mota, S.Paulo.
- 53. NETTO, Samuel Pfromm. Educação para o Año 2000-Agora, <u>Conferência no IV Encontro Regional dos Setores Envolvidos na Formação de Recursos Humanos Para a Educação</u>, S.Carlos, Maio/1975.
- 54. NERICI, Imídio G. <u>Metodologia do Ensino Superior</u>. Brasil e Portugal, Fundo de Cultura, 1969.
- 55. OLIVEIRA, J. B. A. <u>Tecnologia Educacional: Teorias da Ins</u>-_trução. Petropolis, RJ., Vozes, 1975.
 - of selected Physics teachers. <u>Interaction Analysis: Theory</u>,

 <u>Research and Applications</u>. Massachusetts. Addson-Wesley.

 1967.
- 57. PIAGET, Jean A Epistemologia Genética, Petrópolis, RJ. Vozes, 1973.

- 58. PIAGET, Jean <u>Psicologia e Pedagogia</u>. Trad. de Dirceu Accioly Lindoso e Rosa M. R. da Silva. RJ. Editora Forense, 1970.
- 59. PIAGET, Jean e INHELDER, Barbel Gênese da Estruturas lógicas Elementares. Trad. de Alvaro Cabral, RJ. Zahar, 1971.
- 60. PIAGET, Jean <u>O Estruturalismo</u>. Trad. de Moacir R. de Amorim. S.Paulo, DIEFEL, 1974.
- 61. POPHAM, W. James e BAKER, Eva L. <u>Táticas de Ensino em Sala</u>, de Aula. Trad. de Leonel Vallandro. P. Alegre. Globo 1976.
- 62. POPPER, Karl. A Racionalidade das Revoluções Científicas. Em Problemas da Revolução Científica. de Harré col. O Homem e a Ciência. Itatiaia/EDUSP 6:91-113, 1976.
- 63. ROGERS, C. Client-Centered Therapy. Boston. Houghton-Mifflin Comp. 1951. Trad. de Santos Martins Fontes, 1974.
- 64. ROGERS, C. On Becoming a Person. Boston, Houghton-Mifflin Comp. 1974. Trad. de José do Carmo Ferreira, 1970.
- 65. ROGERS, C. Freedom to Learn. Columbus/Ohio, Charles E.Merril P. 1969 Trad. de Edgard de G. Machado e Márcio P. de Andrade. Interlivros. BH. 1972.
- 66. RICHMOND, P. E. <u>Nuevas tendências en la enseñanza integrada de las ciencias.</u> Vol. II, Paris, Editorial de la Unesco, 1975.
- 67. RUMMEL, Francis J. <u>Introdução aos Procedimentos de pesqui-</u>
 sa em Educação. Trad. de Jurema A. Cunha. P. Alegre, Globo, 1974.

- 68. SALDANHA, Louremi Ercolani et alii <u>Planejamento e Organiza-</u> ção do Ensino. P. Alegre, Globo, 1975.
- 69. SCHWAB, Joseph J. (Supervisor) <u>Convites ao Raciocínio</u>, B.S. C.S., trad. de Mirian Krasilchik e Norma M. Cleffi.FUNBEC, 1972.
- 70. SHIPLEY, C. P. et alii Sintese de Métodos Didáticos. Trad. de Jurema A. Cunha, Porto Alegre, Globo, 1973.
- 71. SHULMAN, Lee S. e KEISLAR, Evan R. Aprendizaje por descubrimiento. México, Trillas, 1974.
- 72. SMITH, B.O. Conceptual Framework for Analysis of Classroom Social Interaction. Journal of Experimental Education. Illinois. Vol. 30, 4:325-326.
- 73. SKINNER, B.F. Tecnologia Educacional. Trad. de Rodolfo Azzi. SP. Herder/EDUSP, 1972.
- 74. SHULMAN, Lee S. and TAMIR, Pinchas. Research on Teaching in the Natural Sciences. Handbook of Research on the Teaching, by Travens, Chap. 34:1093-1148.
- 75. VARGAS, Julie S. Formular Objetivos Comportamentais Úteis.
 Trad. de Mary Lou Paris. S.Paulo, E.P.U., 1974.
- 76. WEINSTEIN, G. y FANTINI, M. D. <u>La Enseñanza por el Afecto:</u>

 <u>Vida Emocional y aprendizaje</u>. Version castellana de Adolfo

 A. Negrotto. Buenos Aires, Paidos, 1973.
- 77. WILLIAMS, Frank E. Models for Encouraging Creativity in classroom by Integrating Cognitive Affective Behavior.

 The Educational Technology Reviews. 5:47-53, jan. 1973.

78. WITTER, Geraldina P. - <u>Ciência</u>, <u>Ensino e Aprendizagem</u>. S.Paulo, Alfa-Omega, 1975.

ANEXO 01

ENQUETE PARA ALUNOS DA LICENCIATURA EM CIÊNCIAS DO PRIMEIRO GRAU RESULTADOS GERAIS

| | | | , | desirente mercanan | 4 | | | | | | |
|---|---|---------------------|----------------------|--|--|--|--|--|--|--|--|
| ITENS | | l ^a °f. | 2ª·f. | 3ª.f. | μ ^a ·f. | GERAL | | | | | |
| l. Jā realizou outro | s vestibula | ares? | | | | • | | | | | |
| · | SIM NAO Brancos | 51,9 39,6 8,5 | 70,4 25,9 3,7 | 61,5 35,9 2,6 | 32,6 63,3 4,1 | 53,5 40,7 5,7 | | | | | |
| | Totais | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | | | | | |
| | | | | | | | | | | | |
| 2. Pretende no futuro realizar outro vestibular? | | | | | | | | | | | |
| | SIM NÃO Brancos | 17,0 | 163,3 29,6 7,4 | 2.3 , 0 | .65,3 34,7 | 70,6 24,2 5,3 | | | | | |
| | Totais | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | | | | | |
| | to de-makilant — Improvery (r.) are a makinan de stillet S | · . | - | en e | la ann an taid an air, an taid an | Park | | | | | |
| 3. Pretende lecionar | ciências d | ou Mate | emātica | a no l' | grau | A CONTRACTOR OF THE PROPERTY O | | | | | |
| | SIM NÃO Brancos | 65,1 28,3 6,6 | 42,6 | 61.,5 33,4 5,1 | 63,4 32,2 | 61,3 34,3 4,4 | | | | | |
| | Totais | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | | | | | |
| 4. Você acha que o currículo da UFSC para a formação de professo- res de 1º grau é adequado? | | | | | | | | | | | |
| | SIM · · · NÃO Brancos | 76,4 18,9 4,7 | 29,0 | 43,6 | | 58,1 38,3 3,6 | | | | | |
| | Totais | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | | | | | |

ANEXO 02

ENQUETE PARA PROFESSORES DAS QUATRO PRIMEIRAS FASES DO CURSO DE LICENCIATURA EM CIÊNCIAS DE PRIMEIRO GRAU.

4. Na sua opinião, os alunos de sua área que entraram na Universidade pelo Concurso Vestibular Único e Unificado tiveram, des de 1971:

| · | BIOL. | FIS. | MAT. | QUI. | TOT. | % |
|--|-------|--------|----------|---------|------|--------------|
| uma significativa melho- ria no nível de conheci- mentos mais ou menos o mesmo ní vel de conhecimentos | 2 | - 1 | - | 2 | 2 | 5,4 |
| uma significativa queda de nível de conhecimentos em branco | 5 | # 1 | 7 4 | 5 1. | 21 | 56,8 16,2 |
| TOTALS | 7 | 6 | 16 | 8 | 37 | 100,0 |

5. Na sua opinião, a maioria dos alunos de sua disciplina (s):

| têm bons hábitos de estu do | - 1 | - | 2 | <u>.</u> | 3 | 8,1 |
|---|-----|----------|-----|----------|----|-------|
| estudam apenas o conteú- do dado em aula | 3 | 2 | 14 | 2 | 11 | 29,7 |
| estudam apenas em função das provas | 3 | 14 | 10 | 6 | 23 | 63,2 |
| em branco | - | | *** | | _ | 44 |
| TOTAIS | . 7 | 6 | 16 | 8 | 37 | 100,0 |

6. Os procedimentos didáticos que usa no desenvolvimento de suas aulas são do tipo:

| essencialmente expositivo | =- | - | 2 | 2 | 4 | 10,8 |
|---|------|------|------|------|----|-------|
| que além da exposição do conteúdo o aluno participa em dinâmica de grupo socioindividualismo (estudo individual e/ou em dinâmica de grupo). | 6 | 2 | 8 | | 16 | 43,2 |
| TOTAIS | 7 | 6 | 16 | 8 | 37 | 100,0 |
| + % | 18,8 | 16,2 | 43,2 | 21,6 | | 100,0 |

| ITENS | lª | f. | 2 ^a •f• | 3ª.f. | μ ^a °f. | GERAL. |
|---|-------|----------------------|--------------------|-------|--------------------|---------------------|
| 5. O que você acha da Prática de Ensino de Ciências (Estágio nas Escolas de 1º grau) em relação a sua eficiência profis sional posterior? | | | | | | |
| . É muito importante para um bom desempenho como professor | 56,6 | | 66,7 | 43,6 | 42,9 | 53,6 |
| Ajuda pouco para um bom desempenho como profes- | 33,15 | | 14,8 | 33,4 | 57,1 | 34,7 |
| . Não contribui em nada no desempenho como pro- fessor | 5,66 | | 11,1 | 12,8 | · <u>-</u> | 7,3 |
| Brancos | 3, | ,77 | 7 , 4 | 10,2 | | 4,4 |
| Totais | 100 | , 0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 |
| 6. a. Ja lecionou no Primeiro Grau? | | | | | | |
| SIM NÃO Brancos | - 1 | +1,0 53,8 10,2 | 60,8 | 63,0 | 32,7 67,3 | 27,8 64,5 7,7 |
| Totais | 10 | 0,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 |
| b. Ja lecionou no Segundo Grau? | | | | | | |
| SIM NÃO Brancos | 6 | 17,9 56,7 15,4 | 60,8 | 70,4 | 67,3 | 69,0 |
| Totais | 10 | 0,00 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 |
| | | | | | - | |
| 7. Tem algum depoimento a fazer sobra seu curso | | | | | | |
| . Demonstra satisfação | | 5,1 | 4,7 | | | 4,0 |
| . Demonstra insatisfação | | 33,4 | ı | 1 | 1 | 4 |
| . Demonstra indiferença | | .5,1 | | į. | 6,1 | 1 " |
| Brancos | | 56,4 | 72,6 | 61,1 | 22,5 | 57,7 |
| Totais | 1. | 00,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 | 100,0 |

ANEXO 03

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA CENTRO DE EDUCAÇÃO/ DEPARTAMENTO DE METODOLOGIA DE ENSINO MEN 1364 - PRÁTICA DE ENSINO DE CIÊNCIAS

PROJETO: "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA PARA O 1º GRAU".

PRĒ - PŌS - TESTE

O objetivo do presente teste é verificar os conhecimentos que você possui com relação à PRÁTICA DE ENSINO DE CIÊNCIAS.

Para respondê-lo você deverá:

- Ler atentamente as questões propostas e as instruções de cada i-tem.
 - Assinalar na folha de resposta, uma unica alternativa.
 - Não deixar nenhum item sem resposta.
- Você dispora do tempo que necessita para responder. Evite rasuras e procure resolver primeiro os itens que julgar mais faceis.

- 01. A fidelidade da comunicação depende:
 - a. do receptor que é capaz de codificar com rigor a mensagem
 - b. da qualidade da mensagem
 - c. da qualidade de codificação da mensagem
 - d. do conteúdo da mensagem
 - e. da capacidade da fonte codificar a mensagem e o receptor de codificar.
- 02. Segundo Penteado, toda precariedade da comunicação reside em dois obstâculos fundamentais: a personalidade e a linguagem.

Assinale a opção que apresenta somente o obstáculo de personalidade:

- a. congelamento da avaliação, polarização
- b. auto-suficiência, tendência à complicação
- c. polissemia, barreiras verbais
- d. confusão entre fatos e opiniões, congelamento das avaliações
- e. indiscriminação e polarização
- 03. De acordo com Berlo existem varios níveis de efetividade da comunicação. Em relação a estes níveis na comunicação pode-se afirmar:
 - a. toda comunicação é interativa, ou pelo menos enfatiza o nível de inter dependência.
 - b. a interação é o mesmo nível da ação-reação
 - c. a empatia implica na assunção reciproca de papais e níveis cognitivos entre professor e aluno
 - d. a interação, em educação, nunca pode ser considerada um fim em si mesmo.
 - e. na sala de aula, a interação se evidencia apenas pelo comportamento verbal do professor e do aluno.
- 04. O Sistema de Flanders visa principalmente:
 - a. tornar o professor um orientador mais direto no processo da comunicação entre ele e o aluno.
 - b. estimular o comportamento verbal
 - c. incentivar o uso de perguntas divergentes
 - d. tornar o professor mais atualizado na sua área técnica

- e. desenvolver um estilo mais efetivo da comunicação em cada professor.
- 05. Dentro do processo de ensino/aprendizagem, o Feedback e:
 - a. circuito fechado através de ações com análises do desempenho concluido
 - b. mecanismo de retro-alimentação com o objetivo de diagnosticar o resultado de desempenho iniciado
 - c. a mesma coisa que os subsunçores de Ausubel.
 - d. verificação dos desempenhos anteriores ao comportamento iniciado
 - e. correção "hic e nunc" dos varios momentos da trajetoria com base na verificação dos desempenhos do comportamento.
- 06. O professor que desenvolve um estilo de ensino mais indireto induz:
 - a. o aluno a uma maior participação das atividades na sala de aula
 - b. a uma inibição da iniciativa dos alunos
 - c. a uma rigida disciplina na sala de aula
 - d. a uma repetição constante de ordens disciplinares.
 - e. a uma perda de tempo com assuntos não diretamente ligados aos objetivos propostos.
- 07. Dentro do planejamento do ensino os objetivos instrucionais são importantes porque:
 - a. são a predição do comportamento de saída desejavel para um processo en sino/aprendizagem efetivo
 - b. a delimitação da atividade do professor na sala de aula
 - c. indicam com clareza a intencionalidade do professor
 - d. substituem a avaliação
 - e. substituem o planejamento do ensino
- 08. Os objetivos de ensino podem ser expressos sob a forma de comportamentos que o alumo deve ser capaz de fazer ao completar o processo ensino/aprendizagem.

Marque a opção que indica um comportamento observavel.

- a. possibilitar ao aluno a compreensão da lei de Lavoisieur
- b. saber as propriedades da matéria

- c. compreender a lei da complementariedade de Bohr
- d. escrever cinco características dos alcanos
- e. saber demonstrar o teorema de Pitagoras.

As questões 09 e 1.0 referem-se a objetivos que para serem comportamentais necessitarão de certas modificações. Assinale as modificações correspondentes para cada objetivo com as seguintes opções:

- a. reformular o objetivo para expressar a atividade do aluno e não do professor.
- b. especificar um nivel ou critério de desempenho aceitável
- c. reformular para indicar comportamento observavel do aluno e indicar um critério de desempenho mínimo
- d. transformar finalidades não observaveis em comportamentos observaveis e mensuráveis
- e, transformar em comportamentos observaveis do aluno e estabelecer criterios de aceitabilidade, dentro de certas condições mínimas.
- 09. Dado um gráfico da variação da temperatura ambiente, o aluno deverá saber a interpretação de cada variação com 70% de acerto.
- 10. O professor possibilitará a compreensão das leis da termodinâmica.
- 11. Assinale a opção que contenha todos os verbos operacionais, isto e,que in dicam ações observaveis e mensuraveis.
 - a. diferenciar, nomear, indicar, separar
 - b. criticar, escolher, melhorar, entender
 - c. indicar, compreender, descrever, analisar
 - d. apreciar, relacionar, resolver, justificar
 - e. diferenciar, dizer, aperfeiçoar, possibilitar
- 12. No desempenho da ação docente as técnicas de ensino visam principalmente:
 - a. sistematizar a aprendizagem dos alunos
 - b. classificar e organizar as atividades em grupo
 - c. ativar os impulsos e motivações individuais estimulando a dinâmica in-

- terna e externa de maneira que as forças possam estar melhor integradas e dirigidas face aos objetivos estabelecidos.
- d. são combinações de métodos e estratégias face um determinado objetivo proposto.
- e. integrar os alunos entre si para aumentar o potencial de atividade.
- 13. Numa sala de 50 alunos o professor quer desenvolver atitudes sociais dos objetivos específicos. Isto poderá ser alcançado possivelmente através:
 - a. da tempestade cerebral
 - b. do seminário
 - c. da instrução programada
 - d. do estudo dirigido individual
 - e. da conferência
- 14. O professor planeja fazer o levantamento de problemas relacionados com um determinado tema, isto ele conseguira com maior rapidez, provavelmente, a través:
 - a. da exposição dialogada
 - b. do painel
 - c. da instrução programada
 - d. do Phillips 6/6
 - e. da tempestade cerebral.
- 15. Os alunos para o prosseguimento normal de suas atividades necessitam de uma visão de conjunto do problema de vacinação (medicina preventiva) no estado. Para alcançar esta meta em menor tempo possível, seria interessante:
 - a, aplicar uma instrução programada
 - b. realizar um seminario sobre o assunto
 - c. dar uma aula expositiva
 - d. realizar uma entrevista com autoridade competente
 - e. aplicar um painel integrado
- 16. Sobre o estudo através de fichas pode-se afirmar que:

- a. è uma técnica socializada porque reune todos os alunos em torno de uma atividade.
- b. visa em sua sistemática o desenvolvimento da individualização do ensino porque leva o ritmo próprio, resposta ativa, verificação imediata e pequenos passos.
- c. favorece o desenvolvimento de uma atitude flexível frente aos colegas e da uma visão pluridimensional do problema estudado
- d. oportuniza troca de ideias e opiniões, desenvolvimento da expressão oral, da interação social criadora, do auto-controle, integração e sistematização dos conhecimentos
- e. visa aumentar o nível de comunicação e de participação dos alunos na salã de aula.
- 17. Leia com atenção o texto abaixo e em seguida assinale a alternativa que julgar correta, baseando-se exclusivamente nas informações que o texto lhe da:

"Todas as técnicas têm suas vantagens e limitações. Não há a melhor técnica será boa para este ou aquele momento didático.

O valor das técnicas varia conforme aquele que as emprega (o professor), os objetivos que ele visa a alcançar, o tipo de alunos a que se destinam, a matéria e o momento em que a técnica é aplicada. É muito importante que cada professor escolha aquelas técnicas que mais condizem com sua maneira de ser. Assim sendo, ele se sentirá à vontade, a coerente, segura e capaz de concentrar suas energias nas dificuldades do aluno e não tanto em controlar a si proprio. Qualquer técnica so tem êxito nas mãos daquele que a utiliza com entusiasmo e espontaneidade, isto é, quando a técnica tem correspondência genuína com as atitudes do professor".

Segundo o texto acima:

- a. o professor deve escolher as técnicas de acordo com os objetivos
- b. o professor deve escolher as técnicas de acordo com sua maneira de ser para poder controlar mais a si proprio
- c. o professor deve utilizar as técnicas quando estas combinam com as dificuldades dos alunos
- d. o professor deve escolher as técnicas de acordo com a sua maneira de

ser para poder se concentrar nas dificuldades dos alunos

- e. o professor deve escolher as técnicas de acordo com o seu entusiasmo e espontaneidade.
- 18. Em relação à avaliação pode-se afirmar.
 - I cada vez mais é necessário conhecer com certa margem de rigor a relação existente entre as metas estabelecidas, os esforços empenhados e os resultados obtidos.
 - II A avaliação é a determinação de uma meta a ser alcançada dentro de um processo
 - III a avaliação supõe o estabelecimento de condições e de critérios de aceitabilidade de um desempenho desejável
 - IV a avaliação implica sempre na classificação dos alunos.

Estão corretas as afirmações seguintes:

- a. I, II e III
- b. II, III e IV
- c. II e IV
- d. I e IV
- e. I e III
- 19. Leia com atenção o texto abaixo e em seguida assinale a alternativa que julgar correta, baseando-se exclusivamente nas informações que o texto lhe da:

"Os critérios de avaliação são estabelecidos, em geral, de maneira unifor me para todo um dado sistema ou subsistema escolar. O mais comum é que cada escola, através de seu regimento, estabeleça quais os critérios ou normas que serão seguidos da avaliação da aprendizagem em todas as disciplinas oferecidas no currículo daquela escola. Assim, sendo, o professor se adapta aos critérios estabelecidos pela escola e respeita, em seu planejamento, os critérios adotados. Mas é muito importante que o professor conheça as razões e o significado dos critérios na organização do ensino em seu conjunto, dentro dos princípios que fundamentam o planejamento e o desenvolvimento do currículo como um todo".

Segundo o texto acima:

- a. Os critérios de avaliação devem ser claramente definidos
- b. o professor estabelece os critérios em conjunto com os alunos
- c. o professor se adapta aos critérios estabelecidos no planejamento
- d. o professor segue os critérios estabelecidos pela escola
- e. todas as disciplinas oferecidas no currículo seguem os critérios escolhidos pelos professores.
- .20. A interpretação dos dados obtidos do rendimento dos alunos por parte da <u>a</u> valiação. Assim, suponhamos que o professor de matemática ao fazer provas com seus alunos verificou que os mesmos alcançaram 90% de acerto. Qual se ria a interpretação mais provável?
 - a. O ensino foi eficaz
 - b. Deveria ter efetuado testes prévios para saber se os objetivos eram de masiado fáceis
 - c. Os alunos são demasiado rapidos para dominar a materia
 - d. Os alunos se esforçaram muito
 - e. Os alunos possuiam a capacidade pravia necessaria.
- 21. Leia com atenção o texto abaixo e em seguida assinale a alternativa que julgar correta, baseando exclusivamente nas informações que o texto lhe dã.

"Os padrões são pontos de referência para a avaliação qualitativa. Uma vez feitas as avaliações, os resultados são expressos em forma de símbolos. Estes símbolos devem ser representativos e, portanto, devem ser interpretados. Os padrões de avaliação é que vão servir para interpretar os símbolos que forem atribuídos às realizações dos alumos.

A todo esse conjunto de processos e critérios, padrões e símbolos de avaliação que são utilizados para avaliar o processo ensino/aprendizagem,dáse o nome de Sistema de Avaliação.

De acordo com o texto acima pode-se afirmar que:

- a. os símbolos de avaliação são em conjunto um modelo das qualidades desejadas.
- b. os processos, situações de ensino e símbolos constituem o Sistema de $\underline{\Lambda}$

valiação.

- c. Os padrões de avaliação formam uma escola de níveis de rendimentos e <u>a</u> titudes a serem adquiridas pelos alunos.
- d. a interpretação dos símbolos se faz baseado nos padrões de avaliação
- e. padrões, critérios, níveis, situações e símbolos de avaliação são diretamente proporcionais.
- 22. A avaliação cuja finalidade é o ajustamento constante do currículo e o posicionamento constante do aluno frente ao seu rendimento pode ser considerada:
 - a. formativa
 - b. diagnostica
 - c. ampla
 - d. mista
 - e. somativa

As questões 23, 24, 25 e 26 envolvem afirmações e conceitos sobre tipos de ítens. Assimale-os de acordo com as seguintes opções:

- a, dissertação
- b. lacunas
- c. combinação
- d, análise de relações
- e. multipla escolha
- 23. O professor está interessado em identificar as atitudes do estudante mais que medir seus desempenhos específicos, para isto, o tipo de item mais adequado seria.....
- 24. Quando o item contem uma premissa ou problema e várias alternativas de possíveis soluções, este item classifica-se como.....
- 25. O professor oferece aos alunos dois conjuntos de conceitos que devem ser correlacionados. Isto corresponde a ítens do tipo...
- 26. Quando o alumo decidir sobre as relações entre duas afirmações......

- 27. O planejamento do ensino geralmente envolve pelo menos duas etapas, a do diagnóstico e o da tomada de decisão. Na etapa do diagnóstico prevê-se:
 - a. a determinação e seleção dos objetivos e conteúdo
 - b. a determinação do problema e a seleção dos objetivos
 - c. o inventário das necessidades e a seleção do conteúdo
 - d. levantamento das restrições e avaliação e a seleção das técnicas de en sino.
 - e. a identificação do problema, o inventário das restrições, necessidades e disponibilidades.

Para resolver os itens 28 e 29 utilize as seguintes opções:

- a. Se I, II e III estiverem corretas
- b. Se I e III estiverem corretas
- c. Se II e III estiverem corretas
- d. Se I e II estiverem corretas
- e. Se apenas uma afirmação estiver correta.
- 28. En relação ao planejamento de ensino pode-se afirmar:
 - I Dentro do planejamento do ensino os objetivos constituem os pontos de chegada de todo esforço intencional e, como tais, orientam as ações que procuram sua consecução e determinam preditivamente a medida do di to esforço.
 - II- Todo planejamento do ensino deve estar baseado na filosofia educacional que assina o sistema educacional e lhe da a razão de ser e onde o ensino é sua aplicação prática.
 - III- No planejamento de ensino deve-se tomar em consideração apenas as necessidades discentes na consecução de seus objetivos e de sua vontade.
- 29. A seleção do conteúdo programático deve estar apoiada nos seguintes princípios:
 - I O planejamento de ensino deve buscar a melhor maneira de comunicar os conhecimentos aos alunos, proporcionando oportunidades para que estes possam selecionar e associar ideias, organizar seus próprios esquemas mentais, desenvolver habilidades a partir de um corpo de conhecimentos atualizados.

- II O planejamento de ensino deve, portanto, proporcionar o máximo de con teúdo possível para expor o aluno ao maior número de experiências pos síveis sem considerar muito a questão da qualidade.
- III O planejamento de ensino rão pode tomar em consideração as necessidades do aluno para o seu futuro profissional de visar unicamente desen volver a capacidade de reflexão, de indagação autônoma e a adequada a plicação de todos os conhecimentos.
- 30. Se retirassemos o núcleo de uma célula, através de uma microcirúrgia, seria mais provável que:
 - a. tal celula morreria imediatamente porque as funções vitais paraliza-
 - b. tal celula iria sobreviver normalmente
 - c. tal celula iria sofrer aos poucos uma redução na sua capacidade metab<u>o</u> lica e finalmente morreria
 - d. tal celula se reproduziria normalmente porem não transmitiria suas características hereditárias.
 - e. tal celula iria reorganizar o seu núcleo e portanto sobreviveria normalmente.
- 31. Qual das experiências abaixo você realizaria para testar a seguinte hipótese: "A transpiração das folhas é um dos fatores responsáveis pela subida da seiva".
 - a. Retiraria todas as folhas de uma planta jovem
 - b. Colocaria uma planta num local quente e mediria a velocidade da subida da seiva
 - c. Colocaria dois grupos de plantas o mais semelhante possíveis em locais de diferentes temperatura e umidade e compraria a velocidade da seiva nestes dois grupos de plantas
 - d. Faria a comparação entre o tamanho de plantas de regiões quentes com plantas de regiões frias
 - e. Escolheria dois grupos de plantas o mais semelhantes possível, de um grupo retiraria todas as folhas e do outro não, colocaria ambos os grupos sob as mesmas condições de temperatura, pressão e umidade para a

comparação das velocidades das subidas de seiva entre os dois grupos.

32. Num estábulo a população de moscas era tão numerosa que afetava a saúde dos animais. Para solucionar o problema foi aplicado neste local, uma solução de DDT a qual ocasionou a morte da maioria das moscas. Alguns dias depois, o número delas era outra vez muito grande e se fêz necessário uma nova aplicação. Após esta segunda aplicação ocorreram os mesmos fatos. Depois de várias aplicações, com a mesma solução, notou-se que o DDT era cada vez menos eficaz, tornando-se quase inócuo nas últimas aplicações.

Uma das hipóteses poderia ser que: "o DDT se altera com o tempo". Para testá-lo deveria-se:

- I Preparar uma nova solução e aplica-la em outro estábulo
- II Preparar uma nova solução e aplica-la no mesmo estábulo
- III Aplicar diferentes soluções em diferentes locais
- IV Aplicar a mesma solução em locais diferentes -
- V Preparar soluções de concentrações diferentes e aplica-las no mesmo estábulo.

As soluções corretas são:

- a. I, II e III
- b. I, III, IV e V
- c. Apenas a V
- d. II, IV e V
- e, Apenas a II e III
- 33. Ainda em relação à experiência do teste anterior poderia-se propor que:
 - a. As moscas se acostumaram com o DDT
 - b. As moscas criaram resistências ao DDT
 - c. O DDT selecionou as moscas ja resistentes que depois se reproduziram
 - d. A temperatura e a umidade ambiental decompõem o DDI
 - e. As moscas foram para outro local enquanto o DDT não estava alterado.
- 34. Enquanto Xano e Flo perambulavam um dia numa praia. Xano encontrou uma roxa de cor branca-grasasseo e juntando-a disse:

"Olhe Flo, encontrei um pedaço de pedra de calcareo. Sei que é uma pedra porque no ano passado encontrei varias delas na praia e se pareciam com este".

A última manifestação de Xano demonstra que ele acreditava bastante corretamente:

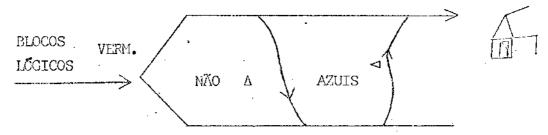
- a. a pedra de calcareo é tão estavel que os meios químicos ambientais não conseguiram decompô-la
- b. a pedra de calcareo deveria ter, então, o mesmo aspecto do ano anterior
- c. em seu estado natural, as pedras calcareas são geralmente encontradas na praia.
- d. o aspecto da pedra calcarea se modificara tal como se descreve nos diferentes termos químicos
- e. as pedras calcareas que se encontram na praia são sempre de origem animal.
- 35. Sorrindo ante a afirmação de seu precipitado amigo, Flo comentou: "Não es tou tão segura que estejas certo Xano. Esta pedra não tem porque ser uma pedra calcarea, simplesmente porque se assemelha com as pedras que encontrastes aqui no ano passado". Qual das seguintes é a melhor razão para sustentar o argumento de Flo?
 - a. As propriedades químicas da pedra calcarea poderiam ter modificado des de o ano passado.
 - b. Qualquer pedra calcarea que estivesse na praia desde o ano passado teria sido dissolvida pela agua salgada.
 - c. As características físicas dos minerais raras vezes se modificam, mesmo durante grandes períodos de tempo
 - d. Minerais diferentes com frequência têm características semelhantes
 - e. As pedras calcareas ficam impregnadas de sol e por isso seu aspecto $f\underline{\tilde{i}}$ sico permanece inalterado.
- 36. Xano respondeu mal humorado: "Provar-te-ei que esta é uma pedra calcarea". Levou a pedra para sua casa e colocou um pedaço da pedra num vaso, quando aplicou ácido, apareceram grande quantidade de bolhas. Xano então excla-

mou: "Aí tens! Este ensaio prova que e una pedra calcarea". Entretanto Flo disse que não estava de acordo. Ela tinha razão porque:

- a. necessitava muitas provas diferentes para classificar a pedra calcarea entre distintas amostras de rochas
- b. a pedra calcarea não produz bolhas quando se aplica acido
- c. muitas substâncias diferentes produzem bolhas quando se aplica acido.
- d. a prova adequada para pedra calcarea e ajustar uma certa quantidade de agua a rocha e observar se ha produção de calor e humo
- e. a prova adequada para substância calcarea é a ação do oxigênio que produz um gas.
- 37. Ato seguido Xano aqueceu um pedaço da rocha em um formo durante várias ho ras. Em seguida tomou parte da substância que ficou depois de aquecê-la e dissolveu em água, Xano soprou na água através de um canudo de refresco,o líquido se turvou. Exclamou então: "Ah enfim! Este ensaio prova que é uma pedra calcarea". Entretanto uma vez mais Flo com paciência mostrou que Xano havia se enganado em algo no seu julgamento que era...
 - a. Um experimento pode revelar somente uma propriedade de uma substância.
 - b. Substâncias diferentes podem possuir propriedades similares
 - c. propriedades diferentes só podem encontrar-se em substâncias semelhantes
 - d. Os materiais do mundo físico não podem modificar-se
 - e. as leis do mundo vivo são diferentes do mundo dos seres brutos

39. Um conjunto tem quatro propriedades: l^{a.} cor - amarelo, vermelho e azul; 2º forma - circulo, quadrado, retângulo e triângulo; 3º espessura - grosso e fino; 4º tamanho - pequeno e grande.

Utilizando os seguintes caminhos lógicos quem chegará ao castelo?



- a. Retângulos, quadrados e circulos azuis
- b. Quadrados vermelhos e azuis
- c. Círculos e quadrados amarelos
- d. Triângulos vermelhos e azuis
- e. Vermelhos e azuis finos
- 40. A operação acima pode ser indicada assim:
 - a. quadrados U vermelhos n azuis
 - b. retangulos U quadrados U circulos azuis
 - c. vermelhos U azuis n triângulos
 - d. vermelhos Ω finos
 - e. círculos U quadrados n amarelos

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE EDUCAÇÃO
DEPARTAMENTO DE METODOLOGIA DE ENSINO
MEN 1364 - PRÂTICA DE ENSINO DE CIÊNCIAS

PRÉ - POST - TESTE

Folha de respostas

| 01~ | abcde | 21 | abcde |
|-------------|----------|------------------|--------------------|
| 02~ | abede | 22- | abcde |
| 03~ | abode | 23- | abcde ⁻ |
| 04 | abode | 24 | abcde |
| 05- | abode | 25- | abcde |
| 06 - | abcde | 26- | abede |
| 07- | abede | 27 | abcde |
| 08- | abede | 28- | abode |
| 09- | abcde | 29- | abcde |
| 10- | abcde | 30 | abode |
| 11- | abode | 31- | abede |
| 1.2- | abcde | 32- | abode |
| 13- | abcde | 33 | abcde |
| 14- | abcde | 34- | abode |
| 15- | abcde | 35 | abcde |
| 1.6~ | abcde | 36~ | abede |
| 17- | abode | 37~ | abode |
| 18- | abede | 38 ´- | abede |
| 19- | abede | 39– | abcde |
| 20~ | abcde | 11 0 | abede |
| | | | |
| NOME | + | | |

ANEXO 04

PROVAS

PRE - POS - TESTE

CIÊNCIAS

MATEMÄTICA

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA CENTRO DE EDUCAÇÃO

DEPARTAMENTO DE METODOLOGIA DE ENSINO

PROJETO: "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA DO Iº GRAU"

ESCOLA INTEGRADA SIMÃO JOSÉ HESS

PRE e POST-TESTE

| ALUN | IO: |
|------|--|
| SÉRI | TE: DATA: DATA: |
| OBJE | CTIVOS: 1) O aluno deverá ser capaz de identificar forma e fun ção dos sistemas digestório e respiratório e expli- car os respectivos processos. |
| | 2) O aluno deverá ser capaz de identificar, operar com monômios e polinômios. |
| 01) | Dos elementos abaixo citados, qual deles libera o Oxigênio para a celula e recebe o gás carbônico |
| | () sangue () plaquetas () hemācias |
| 02) | Podemos dizer que o sistema digestivo: |
| | () é resultado da mastigação e insalivação () transforma os alimentos () tem como finalidade a mastigação |

| 03) | No suc | o pancre | ático en | cont | ram- | se: | - | | | | |
|-------------|--|----------------------------------|----------|------|-------|------------|-------------------|---------------|--------------|-----------------|------------------|
| | () ag | ua, sais ua e fer mente sa | mentos | | ferm | entos | . | | | . • • | |
| 04) | Para d | hegar ao | s pulmõe | s, o | ar: | sėgue | o seg | uinte | cam | inho: | |
| | () fo | ssas nas ssas nas ssas nas | ais, far | inge | , tr | aquei | ia, lar | inge | e br | onqui | os |
| 05) | Dos elementos abaixo relacionados, qual deles absorve o oxigênio nos pulmões e traz das células resíduos e o gas carbônico | | | | | | | | | | |
| | () pl () he () sa | | | | | (m. | | | | | |
| 06) | Os den | tes inci | sivos se | rven | ı par | a: | | | | | |
| | () co | er os al rtar os rfurar o | alimento | | | . . | | | | | |
| 07) | tem di | ras que gestório lando a | e respi | ratõ | frio. | Arr | s abaix ume-as | o rep para | rese ider | entam ntific | o sis- ā-las, |
| | E | G | | G | I | | | | T | Α | |
| | F S | A | | R | N | Α | | Ε | 0 | S | |
| | 0 - 0 | | | | F | | | G | M | 0 | |
| | | rinas, e ôfago, e | | | | | | | | | , |

() esôfago, faringe, estômago

| 08) | Os fenômenos químicos da digestão são: |
|-----|---|
| | () Insalivação, quimificação e quilificação () Mastigação, quilificação e quimificação () Mastigação, insalivação e quilificação |
| 09) | O movimento respiratório que determina a entrada do ar nos pulmões é chamado de: |
| | () Expiração () Inspiração () Transpiração |
| 10) | Dizemos que o bolo alimentar é: |
| | () Resultado da mastigação e insalivação () Transformação dos alimentos () Órgão que auxilia na digestão |
| 11) | A mastigação é auxiliada pela: |
| | () Boca e nariz () Lingua e faringe () Saliva e lingua |
| 12) | Quando os músculos respiratórios se relaxam, o volume da cai- xa toráxica: |
| | () Aumenta |
| | () Diminui () Permanece o mesmo |
| 13) | O estômago e: |
| | () Porção dilatada do tubo digestivo () Tubo que passa por traz da traqueia () Passagem comum para o tubo digestivo e respiratório |

| | · |
|-----|--|
| 14) | Quando a pressão interna nos pulmões aumenta, o ar é forçado a: |
| | () Entrar nos alvéolos () Sair nos alvéolos |
| 251 | () Parar nos alveolos |
| 15) | A função das hemácias é: |
| | () Realizar o transporte dos hormônios |
| | () Realizar a defesa do organismo |
| | () Realizar o transporte de gases |
| 16) | O pigmento existente nas hemácias que dá cor ao sangue chama se: |
| | () Hematina |
| | () Clorofila |
| | () Hemoglobina |
| 17) | A simplificação dos alimentos no sistema digestório a fim de serem absorvidos pelo organismo chama-se: |
| | () Alba ana 3a |
| | () Absorção () Digestão |
| | () Hematose |
| | |
| 18) | Assinale os graus dos seguintes polinômios: |
| | $2x - 1$ e $7x^3 + 5x - 2x^2 - 3$ |
| | () 19 e 29 grau |
| | () 2º e 3º grau |
| | () 1º e 3º grau |
| 19) | Qual dos seguintes polinômios tem termos semelhantes: |
| | $() 2a^{2} + 6a^{2}$ |

()
$$7ab^2 + 4c^4 + 2xy$$

() $9xyz^2 - 10abc + c^2$

20) Qual dos polinômios está com as potências em ordem decrescente:

()
$$2x^3 - 1/2x + x^2 - x^4$$

() $x^5 + 2x^4 - 3x^3 - x^2 + 2x$
() $x^5 + 5x^4 - 3x^3 - 10x^6$

21) Assinale a resposta certa, após ter reduzido os termos semelhantes:

22) Efetuando P₁ + P₂, assinale a alternativa correta, sendo:

$$P_{1} = 3x^{2} + 5x + 3 - 4x^{2}$$

$$P_{2} = 2x^{3} - 5x^{2} + 4 - 2x$$

$$() 2x^{3} - 6x^{2} + 3x + 7$$

$$() 2x^{3} - 2x^{2} - 3x + 7$$

() $6x^3 + 2x^2 - 7x + 1$

23) Efetue a seguinte operação e assinale a resposta correta:

$$(4x^2 - 4x + 5) - (2x^2 + 7x - 1)$$

()
$$6x^2$$
 - 33 - 4
() $2x^2$ - $11x + 6$
() $2x^2$ + 3x + 4

| 24) | Efetuar as seguintes operações com monômios: |
|-----|---|
| | (+ 5a) - (- 2a) = |
| | () 3a () -7a () 7a |
| 25) | Efetuar as seguintes operações com monômios: |
| | $(-2x) - (-2x) = \dots$ |
| | () zero () 4x () -4x |
| 26) | Calcular a soma da expressão algébrica: |
| • | $(5x + 3y + z) + (2x - 2y - 2z) = \dots$ |
| | () $7x + y - z$ () $3x + 5y + z$ () $9x + y - 3z$ |
| 27) | Calcular a diferença das expressões algébricas: |
| | $(3a - 4b + c) - (a + 2b - c) = \dots$ |
| ٠. | () 4a - 2b () 2a - 6b + 2c () -2a - 2b - 2c |
| 28) | Calcular o produto da expressão: |
| | $(-5x^{4}y)$. $(2xy^{3}) = \dots$ |
| | () $-3x^{14}y^{3}$ |
| | () $1.0 \times \frac{5}{4} y^4$ |
| | $() -10x^5y^4$ |

29) Calcular o produto da expressão:

$$(x + y)$$
 =

()
$$2x + x^2 + 2y + xy$$

()
$$2x + y^2 + 2y + xy$$

()
$$2x + x^2 + 2y + y^2$$

30) Calcular o quadrado da soma de dois números:

$$(1+b)$$
 . $(1+b) =$

()
$$2 + 2b + b^2$$

()
$$1 + 2b + b^2$$

()
$$1 - b + b^2$$

31) Calcule:

$$(a + b)^2 = \dots$$

()
$$a^2 + ab + b^2$$

()
$$a^2 - ab + b^2$$

()
$$a^2 + 2ab + b^2$$

32) Calcular o quadrado da diferença de dois números:

$$(2 - x)^2 = \dots$$

$$()$$
 4 - 4x + x^2

()
$$4 + .2x + \dot{x}^2$$

()
$$4 + 4x + x^2$$

33) Fatorar a expressão (m.m.c.)

$$6a^2 - 9a^2b + 12a^2b^2 = \dots$$

()
$$3(a^2 - 3a^2b + 4b^2)$$

()
$$3a^2(2^2 - 3b^2 + 4b^2)$$

()
$$3b(2a^2 - 3a^2 + 4a^2b)$$

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA

CENTRO DE EDUCAÇÃO

DEPARTAMENTO DE METODOS DE ENSINO

PROJETO: "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA

DO 1º GRAU"

ESCOLA INTEGRADA SIMÃO JOSÉ HESS

PRE e POST-TESTE

| ALUN SERI | | | | ga. | TURMA: DATA: |
|--------------|-----|---------|-----------------------|----------------------------|---|
| OBJĘ | eri | vos | S: | 1) | O aluno deverá ser capaz de conceituar, identificar e explicar os tipos de valências e as formulas químicas; identificar e resolver os tipos de equações químicas; classificar as substâncias de acordo com |
| | | | | 2) | O aluno deverá ser capaz de racionalizar os denominadores, identificar e resolver a equação de 29 grau. |
| 01) | qι | te onhe | os eci co va | āto do p mbin dên | ações químicas são realizadas graças à capacidade mos têm de ceder ou ganhar elétrons". Este fato é pelo nome de: nação cia |
| | | | | | |

| 02) | O cloro tem valência "l", ou seja, ele é monovalente. Se, para formar o composto cloreto de cálcio (CaCl2), é preciso "2" átomos de cloro e "l" de Ca(Cálcio), conclue-se que: |
|-----|--|
| | a() o Ca é bivalente b() o Ca é monovalente c() o Ca é trivalente |
| 03) | Os elementos químicos são representados por símbolos; e as substâncias químicas são representadas por meio de: |
| | a() formulas b() simbolos c() números |
| 04) | As combinações entre os átomos originam substâncias simples e compostas. Uma substância é simples quando: |
| | a() é formada somente por elementos de valência "1" b() é formada por átomos do mesmo elementos c() na substância deve haver o elemento Hidrogênio |
| 05) | São substâncias simples: |
| | a() HCl, NaCl b() O ₂ , O ₃ , H ₂ |
| | $e()$ $H_2^0, 0_3$ |
| 06) | Se a massa atômica do hidrogênio é igual a "l" e a do oxigê - nio é igual a "16", a massa molecular da substância água(U20), será: |
| | a() 16 b() 15 c() 18 |
| | |

| 07) | São | exemplos | de | fenômenos | quimicos: |
|-----|-----|--------------|------|-----------|-----------|
| · , | | O AC III WOO | ~. ~ | | 3 |

- a() as mudanças de estados físicos da matéria
- b() as combinações
- c() as misturas

08) As misturas são:

- a() duas ou mais substâncias que conservam suas propriedades particulares
- b() as que não conservam suas propriedades particulares
- c() o mesmo que combinação
- 09) Temos uma Decomposição ou Análise, quando:
 - a() uma substância composta se decompõe em outras
 - b() é o mesmo que combinação ou síntese
 - c() số se dã com misturas homogêneas

10) Acidos são:

- a() substâncias que possuem sabor azedo
- b() substâncias que possuem em sua molécula o radical OH (oxidrila)
- c() a mesma coisa que óxidos
- 11) Os sais resultam da reação de uma base com um ácido, havendo na reação formação de água. Assinale a questão onde há um ácido, uma base e um sal respectivamente:
 - a() H_2SO_3 , NaCl, HCl
 - b() H_2S , $BaSO_3$, O_2
 - c() H_2SO_{ij} , NaOH, NaCl

| 12) | Νa | reação | đe | Combinação | ou | Sintese | ا. و | das | subs | tâ | ncias | seg | guintes: |
|-----|-----|----------|------|------------|----|---------|------|------|------|----|--------|-----|----------|
| | Fe | + S — | | > | | , | op. | tere | mos | a | seguir | ite | subs- |
| | târ | ncia com | mpos | sta: | | | i | | | | | | |

- a() Sfe
- b() SFe + H₂0
- c() H₂SO₄

13) Como podemos chamar a equação do tipo:
$$3x^2 - 8x + 15 = 0$$

- a() incompleta
- b() completa
- c() nenhuma das duas
- 14) Quais dos coeficientes abaixo pertencem à equação:

$$2x^2 - 8x + 8 = 0$$

15) Marque com X o conjunto verdade da equação:

$$x^2 - 2mx - 8m^2 = 0$$

- a() V = 4m, -2m
- b() V = 4m, 2m
- c() V = 2m, 2m
- 16) Dada a equação $2x^2 6x + 4 = 0$, assimale corretamente a soma das raízes:

$$a() x' + x'' = 3$$

b()
$$x^{1} + x^{1} = 2$$

$$c() x^{1} + x^{1} = 1$$

- 17) Para a mesma equação $2x^2 6x + 4 = 0$, assimale o produto das raízes.
 - $a() x^{1} \cdot x^{11} = 2$
 - b() $x' \cdot x'' = 1$
 - $c() x^{1} \cdot x^{11} = 3$
- 18) Marque com X o conjunto verdade da equação $2x^2 10x = 0$
 - a() V = 0.6
 - b() V = 0.5
 - c() V = 5,2
- 19) Calcular "m" para a que equação $(m + 4)x^2 + (m 3)x +$
 - + (3m 6) = 0, tenha apenas uma raiz.
 - a() m=1
 - b() m=3
 - c() m=2
- 20) Forme a equação do segundo grau que admita as raizes 4 e 7
 - a() $x^2 + 11x + 28 = 0$
 - $b() x^2 11x + 28 = 0$
 - $x^2 2x 7 = 0$
- 21) Calcular o maior valor inteiro de modo que a equação $10x^2$ -11x + 0 = 0, tenha raizes reais e desiguais.
 - a() c=1
 - b() c=4
 - c() c=3
- 22) Discutir as raizes da equação $x^2 + 3x + 4 = 0$
 - a() tem 2 raizes
 - b() tem 1 raiz
 - c() não tem raizes reais

23) Racionalize o denominador da fração

b()
$$4\sqrt{3}/5$$

$$c()$$
 $4\sqrt{3}/3$

24) Racionalize a fração

$$\frac{5}{2\sqrt{7}}$$

c()
$$5\sqrt{7}$$

25) Assinale com- X o valor da expressão: 2 7 + 3 7 =

26) Discutir as raízes da equação: $x^2 - 9x + 20 = 0$

- a() reais e desiguais
- b() reais e iguais
- c() nulas

27) A equação ax + b = c, pertence:

- a() ao 19 grau
- b() ao 29 grau
- c() inequações

28) Das equações abaixo indique a que pertence ao 2º grau:

$$a() ax + b = 0$$

$$b() 3x + 2x = 0$$

$$c()$$
 $x^2 + 3x + 2 = 0$

ANEXO 05

OBSERVATIONAL SYSTEM FOR INSTRUCTIONAL ANALYSIS.(1)

John B. Hough

INFLUENCIA VERBAL INDIRETA DO PROFESSOR

- 1. CLARIFICAÇÃO AFETIVA E ACEITAÇÃO: Inclui a aceitação, clarifica ção e reconhecimento dos estados emocionais dos estudantes(alunos). Afirmações que tratam de uma maneira não de avaliação das emoções e sentimentos dos alunos, como medo, raiva, ansiedade, felicidade, prazer, etc., estão incluídos nesta categoria. Tais afirmações podem lembrar ou predizer sentimentos de aluno ou podem ser uma reação aos estados emocionais do momento dos alunos. Afirmações de en corajamento que não dão louvor ou recompensa ou não negam sentimen tos de alunos expressas são também incluidas nesta categoria.
- 2. LOUVOR E RECOMPENSA: Incluem informações com uma orientação de valor positivo dirigido ao comportamento do aluno. Afirmações ou recompensa do comportamento do momento como também afirmações de lou vor e recompensa para comportamento anterior ou predito para o futuro são incluídas nesta categoria. Também estão incluídas afirmações que indicam concordância do professor com o comportamento do aluno e então expressam implicitamente os sentimentos do professor a respeito do valor do comportamento.
- 3. HABILIDADE COGNITIVA DE CLARIFICAÇÃO E ACEITAÇÃO: Incluem afirmações que mostram aceitação de, ou são projetadas para clarificar as ideias e o desempenho do aluno, mas não são de caráter de avaliação. Afirmações que repetem ou parafraseiam o que um aluno disse que são (projetadas?) destinadas a ajudar o aluno a repensar o que ele disse ou fez estão incluidas nesta categoria. Também estão incluidas tais afirmações como "um hum" "go on", e "OK" quando tais afirmações são ditas com uma inflexão que conota louvor ou não extraido do: Interaction Analysis: Theory, Research an Application

representam o comportamento habitual do professor.

- 4. <u>PERGUNTAS DO PROFESSOR</u>: Inclui perguntas para as quais respostas são esperadas, mas não servem a função de outras categorias. Tais perguntas podem ser sobre conteúdo ou procedimento ou podem requerer a opinião do aluno a respeito do conteúdo e procedimento.
- 5. RESPOSTA A PERGUNTAS: Inclui respostas diretas para perguntas de alunos. Tais respostas podem dar informações ou opiniões mas devem ser respostas que respondem ou são dirigidas para responder perguntas de alunos.

INFLUÊNCIA DIRETA DO PROFESSOR

- 6. INFORMAÇÃO OU OPINIÃO DE INICIANTES: Inclui todas as afirmações com respeito a conteúdo e processo que dão informação ou opinião. Também estão incluidas nesta categoria perguntas de retórica.
- 7. FEEDBACK CORRETIVO: Inclui afirmações destinadas para indicar a incorreção e inadequação de comportamento, de modo que o aluno veja que seu comportamento é incorreto e inadequado. Tais informa ções do professor estão restritas para áreas cognitivas ou de habilidade nas quais o comportamento pode ser considerado correto ou apropriado por definição, por convenção aceita em geral, ou sen do validado empiricamente como fato.
- 8. PEDIDOS DE ORDENS: Inclui direções, pedidos e ordens para as quais é esperada aquiescência (consentimento). Também estão incluidas perguntas precedidas por um nome de aluno depois que uma pergunta foi feita para o qual o aluno não indicou uma prontidão(aptidão) para responder.
- 9. CRÍTICA E REJEIÇÃO: Inclui afirmações que criticam ou rejeitam

ideias e comportamento de aluno sem referência a uma autoridade claramente identificavel (isto é, definição, convenção comum ou fato empiricamente validavel). Também estão incluídos nesta cate goria sarcasmo e rejeição ou negação dos sentimentos dos alunos.

COMPORTAMENTO VERBAL DO ALUNO

- 10. RESPOSTAS TRAZIDAS À TONA: Inclui respostas condizentes para perguntas limitadas (?) ordens, e pedidos, e todas as respostas que são altamente predizíveis como uma função de terem sido previamente associados com um estímulo específico ou classe de estímulos. Também estão incluídas respostas incorretas para perguntas limitadas, ordens, ou pedidos, tais afirmações como e respostas unissonas tanto verbais como não verbais.
- 11. RESPOSTAS EMITIDAS: Inclui respostas para perguntas abertas (?) ou pedidos que não estiverem previamente associados com estímulos específicos ou uma classe de estímulos. Também estão incluídos afirmações de opinião, sentimento e julgamento.
- 12. PERGUNTAS DE ALUNO: Inclui comentários que demandam informação, procedimento ou opiniões do professor ou um outro aluno.

SILÊNCIO

13. PRÁTICA OU ATIVIDADE DIRIGIDAS: Inclui todo comportamento não verbal pedido ou sugerido pelo professor. Problemas de trabalho, leitura silenciosa, etc., estão incluidos nesta categoria. Esta categoria é também usada para separar interação de aluno-aluno.

- 14. SILÊNCIO E CONTEMPLAÇÃO: Inclui todas as instâncias de silêncio durante o qual alunos não estão trabalhando abertamente em problemas, leitura, etc. Silêncio seguindo perguntas e períodos de silêncio intercalados com conversa de aluno ou de professor estão incluidos nesta categoria, como o são períodos de silêncio pretendidos para finalidades de pensamento.
- 15. DEMONSTRAÇÃO: Inclui períodos de silêncio quando quadro-negro, flanelográfo, quadros, filmes, quadros vivos (?), etc., estão sendo usados para apresentar informação ou quando uma demonstração não-verbal está sendo conduzida pelo professor.

-COMPORTAMENTO NÃO-FUNCIONAL

16. CONFUSÃO E COMPORTAMENTO IRRELEVANTE: Inclui todas as ocasiões quando mais de uma pessoa está falando e nenhuma pode ser entendida (excetuando respostas unissonas), ou quando o nível de barulho na sala é tão alto que a pessoa que está falando não pode ser entendida. Também estão incluidos nesta categoria comportamento confuso em resposta a uma ordem ou direção, comentários irrelevantes que não têm relação com a finalidade (objetivo) da sala de aula, e períodos não-funcionais de silêncio, tal como quando o professor responde e fala (conversa) ao telefone da sala de aula.

| | | | | | - | THE AND THE MONEY |
|-------|------|------------|-------|---------------|----|-------------------|
| THOMA | D.E. | ለአነሰጥልሮልበ | DAG | CATEGORIAS | DŁ | FLANDERS-HOUGH |
| FILTA | 1715 | THOTHOUGHO | 20210 | 0117700112114 | | |

| Aluno-mestre: | Eq | quipe: |
|------------------|------|---------|
| Assunto da Aula: | | |
| Иð | Data | // 1977 |

| <u></u> | 1. | | | | | | | | | | | | | | |
|----------|-------------|----------------|--|---------------|----|--------------|-----------|---------------------------------------|---------|----------|---|---------|------|---|----|
| 16 | | | ,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,, | | | | | , , , , , , , , , , , , , , , , , , , | | | | | | | |
| ļ | | | | | ! | | | | | <u>-</u> | | | · | | |
| | | | | | | | · | | | | | | | • | |
| | | | | | | | | | | , | | | | | |
| | | | | | | | | | | | | | | | |
| | - | | - | - | | | | | | | - | | | | |
| | | | | | | | ` | | | | | <u></u> | | | |
| | - | | | | | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | | | · | | | |
| | - | | | | | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | | - | | | | |
| | 1 | - | <u> </u> | | | | | | | | | . • | | | |
| - | - | | | | 77 | | | | | | | | | | |
| - | | | <u> </u> | | | | \ <u></u> | | | | | | | | |
| <u>-</u> | | - | | | | | | | | | | | | | |
| | | - | | | | | | | | | | | | | 16 |

ANEXO 06

INTERPRETAÇÃO DA MATRIZ FLANDERS-HOUGH

Quando a matriz é demarcada (delineada), colunas e filas são soma das e a porcentagem para cada categoria é computada para analisar o uso do comportamento verbal direto e indireto do professor; por exemplo computar-se-ia a relação, (proporção ?) I/D dividindo-se a soma dos totais das colunas indiretas (colunas de l até 5) pela soma dos totais das colunas indiretas (colunas 6 até 10). Análi-ses similares de padrões verbais podem ser obtidas através da com putação da proporção (razão) da fala (conversa) do aluno sem relação da fala do professor (a razão (proporção) ? S/T) ou a proporção da fala em relação ao silêncio (à razão de Si/ta).

A matriz completada pode ser analisada para mostrar padrões de interação na sala de aula. Tal analise é auxiliada através de identificação de áreas da matriz, que contem elementos comuns. Estão listadas abaixo as descrições de áreas da matriz mostrada na figura anexa.

AREA A: Contem todos os casos de influência indireta. Por exemplo, quando um professor usa o louvor ou aceitação, marcações são feitas dentro desta área, como nos exemplos de transição de uma categoria indireta para a outra, por exemplo, mudanças de respostas e de perguntas de alunos para louvor.

ĀREA B: Contém todos os casos de influência direta. Por exemplo quando o professor usa a conferência ou a orientação, marcações se rão feitas nesta área, como também serão marcados exemplos de transição de uma categoria direta à outra, por exemplo, mudança de conferência (discurso) para crítica do comportamento do aluno. *

AREA C: Contem todos os casos de conversa de aluno seguindo a con

versa do professor. Todas as células na ÁREA C são células de transição; isto é, elas indicam o começo da conversa do aluno seguindo a conversa do professor. Por exemplo, quando um aluno responde a uma pergunta do professor, o começo de tal resposta daria entrada nesta área, assim como as respostas do aluno à orientação (direções ?) ou feedback corretivo.

ÁREA D: Contém todos os casos de conversa prolongada do aluno.Por exemplo quando um aluno continua a falar por um período de tempo prolongado, marcações serão feitas nesta área, como também em todos os casos de transição de uma categoria de conversa de aluno para uma outra, por exemplo, a mudança de uma resposta emitida para fazer uma pergunta ao professor.

ĀREA E: Contém todos os exemplos de conversa de professor seguin do conversa de aluno. Todas as células na ĀREA E são células de transição, isto é, elas indicam o começo de conversa do professor seguindo a conversa do aluno. Por exemplo, se um professor elogiou a resposta de um aluno, a informação daria entrada nesta área como o seria no caso de crítica do professor ou aceitação das respostas do aluno.

ĀREA F: Contêm todos os casos de silêncio seguindo ou a conversa do professor ou a do aluno. Todas as células na ĀREA F são células de transição; isto é, elas indicam o começo de período de silêncio seguindo conversa.

AREA G: Contém todos os casos de silêncio prolongado. Por exemplo, se um professor ordena a classe a pensar sobre algo por alguns mi nutos, o silêncio deles seria indicado na ÁREA G.

ÂREA H: Contem todos os casos de conversa de professor ou de aluno seguindo o silêncio. Por exemplo, um professor fez uma pergunta que se seguiu de silêncio. Ele repete a pergunta, e a iniciação da segunda pergunta, seguindo o silêncio, é marcada na ÁREA

Quando se está interpretando os padrões de interação mos trados numa matriz é de ajuda lembrar que os pares ordenados intersectadas pela linha pontilhada são células que indicam uso prolongado da mesma categoria, por exemplo, longas perguntas, longas respostas, etc. Todas as outras células são células de transição, isto é, elas indicam o começo ou o final de um comportamento (particular) (peculiar) de aluno ou professor.

O Sistema Observacional para Análise Instrucional é um sistema de observação de sala de aula, que foi construído para mais precisamente descrever os comportamentos em sala de aula, que estão associados com a facilitação da aprendizagem. Como os comportamentos estão implicitamente descritos em princípios de aprendizagem e de instrução comumente aceitos, a fim de facilitar transferência de um sistema para outro, este sistema foi conscienciosamente criado para confrontá-los (comparar), onde possível a análise do sistema de Flanders.

MATRIZ PARA INTERPRETAÇÃO DA ESCALA DE HOUGH

(ADAPTAÇÃO DA ESCALA DE FLANDERS)

| Aluno | -Mesti | re: | | | | | _, | | | | Tur | ma: _ | | | |
|-------|-------------|--------------|----------------|-----------------|--|--------------|---------------|---------------------------------------|----------|--|------------------------|-------|-----------------|---------------|----------|
| | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | Ayras and NA | 40.00 | - | MORE SHAKE THE | - | | , , , , , , , , , , , , , , , , , , , | | | pp drafted to the feet | | V-meld2+2-7-2-1 | | |
| | | | | | | | | | | | | 1 | - | | |
| | | | | | | | , | ~_ | | | | | | | - |
| | `\ | ļ <u>-</u> | ļ <u> </u> | | | ļ | | · | | · | | | | | |
| | 1 | | | | | | | | | | | | | | |
| | | K | | | | | | | | | | | | | |
| | | 4.64 | | | 1 | | - | | | | | | | | |
| _ | | | `` | | ļ | | <u> </u> | <u></u> | <u> </u> | A' 44 | | | | | _ |
| | | | | ` `. | | | | | | | | | | | |
| { | | | | O STATE OF LINE | | | - | | | | | | 759 Pe | ĺ | |
| | _ | | | <u> </u> | | - | | | | | | | | | |
| | <u> </u> | ٠, | <u> </u> | <u> </u> | | | | ļ. <u></u> . | <u> </u> | <u> </u> | | | | | |
| | | | | | | * | | | | | | | | ļ | |
| | | | | | | 1 | ļ | | | | | | | | |
| | | | ļ | Parkiester. | - | | | | <u></u> | | | | | | |
| | | | 1 | | | · | | <u> </u> | | <u> </u> | | | | | - |
| | | | | 1 |] | | | | | D | | | | | |
| | | | | 34.2 | + | <u> </u> | <u> </u> | 1 | 1 | | | | | | |
| | | | | | | | | | - | - 21-8794 metro | parter and Ch | | | | |
| - | | | | 1 | | | <u> </u> | | | <u> </u> | · | `` | ļ | | _ |
| | | <u> </u> | | | Ţ | | | | | | | | (F | | |
| | _ | | - | - | | | | | | | † | | | , , | |
| | | | | | 1 | | | | - | | | | | ` | <u> </u> |
| | | | | 1 | | | | | | <u></u> | ļ | | | | |
| | 1 | | 1 | | | | | | | | | | | | |

| | _ | |
|----------|---|--|
| Assunto: | | |

ANEXO 07

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA

CENTRO DE EDUCAÇÃO

DEPARTAMENTO DE MÉTODOS DE ENSINO

PROJETO "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA

DO 1º GRAU"

ESCOLA INTEGRADA SIMÃO JOSÉ HESS

PROJETO DE CIÊNCIAS

TÍTULO: ESTUDO EXPERIMENTAL DE VALÊNCIAS, REA-ÇÕES QUÍMICAS E FORMAÇÃO DE MOLÉCULAS 1. Título: Estudo Experimental de Valência, Reações Químicas e Formação de Moléculas.

2. Justificativa

2.1. Revisão de Conteúdo: Mediante conhecimentos anteriores sobre distribuição eletrônica, isto é, pelo número atômico do elemento químico, fez-se a distribuição eletrônica dos eletrons e verificou-se quantos eletrons o átomo possui na última camada. Tam bém foi estudado que os átomos iguais combinados formam substâncias simples. Ex.: 0 + 0 = 02, a partir da classificação dos e-lementos químicos em:

Metais (elementos eletropositivos)
Não Metais (elementos eletronegativos)
Gases Nobres (elementos estáveis, que possuem 8 ou 2 elétrons na última camada ou na camada K, no caso do He).

Os alunos deverão identificar as misturas; os tipos de mis

turas:

- Homogênea
- Heterogênea
- Soluções

Os processos para separar uma mistura, tais como:

- Filtração
- Catação
- Destilação
- Decantação
- Tamização

Os tipos de soluções:

- Diluidas
- Concentradas
- Saturadas

Foram estudados anteriormente os dois tipos de fenômenos:

- a. Fenômenos Físicos: os que não alteram a natureza da substância.
- b. Fenômenos Químicos: os que alteram a natureza da substância.

2.2. Utilidade do Projeto:

O projeto dará condições ao aluno de desenvolver o raciocínio; através de conhecimentos anteriores executará trabalhos com material concreto, isto é, exemplo prático sobre a formação de substâncias compostas representadas por bolinhas de isopor (átomo) observando 'pinos' e 'encaixes'.

Dado o texto aos alunos sobre valência e formação de moleculas, concluirão através de alternativas em questão como diferentes atomos podem se combinar, isto é, de acordo com a distribuição eletrônica do átomo de H e do Cl, os alunos verificam que o átomo deve ceder elétrons e receber elétrons.

Partindo de diferentes combinações com exemplos práticos, observam a formação de uma substância composta e definem esta capacidade que os átomos têm de se combinarem entre si dando o nome de Valência.

Com conhecimentos anteriores sobre fenômenos físicos equímicos e apos experiências realizadas, identificarão os tipos de reações químicas, os fundamentais, relatando-os.

3. Objetivos:

O aluno deverá ser capaz de interpretar o texto e responder as questões após a execução de trabalho prático, tirando con clusões de:

> Conceito de Valência Reconhecer uma substância composta e o processo de forma

ção de moléculas.

Após experiências realizadas em laboratório deverão identificar, relatar e concluir os quatro tipos de reações químicas.

- 4. Hipóteses ou Soluções Alternativas:
- 1. Através de modelos concretos o aluno identifica Valência e a formação das substâncias.
- 2. Em laboratório, os alunos, executando as experiências, representando graficamente os elementos participantes das reações, reconhecem os quatro tipos fundamentais de reações químicas.

5. Problemas:

Como ensinaremos aos alunos o processo de formação de substâncias compostas?

Qual a metodologia que se emprega no ensino experimental para que o aluno identifique os tipos de reações químicas?

6. Definições:

- Eletrônica: Reação através de corrente elétrica.
- Pinos : Representam o excesso de elétrons de um áto-
- Encaixes : Representam a falta de eletrons de um átomo.
- Precipitado: Substância insoluvel, proveniente de outra soluvel.
- Fragmentos: Pequenas partes ou pedaços de um sólido.

7. Metodologia:

1. O projeto será executado pelos alunos mediante orienta ção do professor, sendo que os alunos trabalharão em equipes.

- Realizarão experiências em laboratório, obedecendo a um roteiro inicial, para possibilitar as observações de:
 - a) Eletrolise: quais os elementos que se formam da decomposição da água
 - b) Formação de precipitados com coloração
 - c) Odor característico
 - d) Pela coloração

Tendo, a partir desses fatos, condições suficientes de concluir de uma reação es respectivos reagentes e os seus resultados nas reações ocorrentes de:

- a) Decomposição
- b) Sintese
- c) Dupla troca
- d) Simples troca
- 3. Material a ser Utilizado: Bolas de isopor coloridas e de diferentes tamanhos, simbolizando os átomos.
- Texto mimeografado com perguntas abertas, onde as mesmas serão respondidas. Assim que seja feita a conclusão do trabalho prático por cada uma das equipes, será feita discussão das conclusões.
- Material para as experiências de laboratório, enfatizando os tipos de reações químicas, em quatro quantidades, será distribuido a quatro equipes.
- -Nas experiências serão utilizados: Becker, recipiente com <u>a</u> gua e solução de Ácido Sulfúrico diluído, quatro pilhas em série, tubos de ensaio para a montagem do elétrodo, soluções de Cloreto de Sódio, Nitrato de Chumbo, Fragmentos de Zinco, Ácido Clorídrico Concentrado e amoníaco.
 - 4. Execução: Na aplicação do projeto os trabalhos serão e

laborados da seguinte forma:

Formar-se-ão quatro equipes, sendo que cada uma terá um co ordenador, dois alunos farão a experiência propriamente dita, um relator e os demais observam e anotam. Imediatamente após, todos os componentes da equipe concluem e apresentam um relatório contendo:

- Descrição da experiência, desenhos, relação do material empregado e conclusões através de exercícios apresentados no roteiro.
- Para um bom andamento e eficacia do trabalho, o profes~' sor orientara sob forma de esquemas, esclarecendo o roteiro, e a maneira como deve ser montada cada uma das experiências e problemas propostos.
- 5. Avaliação: Na hipótese l. será feita a avaliação mediante um teste mimeografado e aplicado em sala de aula.

A hipótese 2. o controle e a avaliação serão feitas median te a apresentação do relatório, sendo que cada dois alunos apresentação um relatório.

- 6. Cronograma:
- 8 Valência e Formação de Moléculas
- 4 Reações Químicas
- _l Texto
 - l Discussão dos Relatórios em sala de aula.
 - 7. Orçamento:

Total: 300,00

TEXTO DO ALUNO

TÍTULO: FORMAÇÃO DE SUBSTÂNCIAS

VALÊNCIA

Vocês sabem que existem 103 elementos químicos diferentes que representamos por seus respectivos símbolos. Sabemos que esses átomos estão agrupados na Tabela Periodica onde os encontramos com seus números de massas, por isso um átomo não é igual ao outro.

Os elementos químicos classificam-se em: Metais, Não-Metais, e Gases Nobres.

Todos os outros elementos químicos se comportam diferentemente dos gases nobres. Eles precisam de alguns elétrons para preencher as "vagas" na sua última camada, isto é, precisam completar a sua última camada de modo a terem oito elétrons, e fazem isto ao se combinarem com outros átomos.

Podemos reunir atomos iguais, temos uma substância simles.

$$E_{x}$$
: $H + H = H_2$; $O + O = O_2$

Vamos representar os atomos por "bolinhas", para visualizar estas combinações.

Temos duas cores de bolinhas, destas, umas possuem "pinos" e e outras "encaixes"; esses encaixes representam as vagas que o elemento tem na última camada.

- PERGUNTA 1 : Quantos eletrons os Gases Nobres possuem na sua última camada?
- PERGUNTA 2 : De que maneira podemos formar uma substância composta?

INTERPRETAÇÃO: Faça no seu caderno a distribuição eletrônica do <u>a</u>
tomo de Cloro (número atômico = número de elétrons)
e verifique quantos elétrons ele possui na sua última camada. Tome o atomo de Hidrogênio e faça tam
bém a distribuição eletrônica.
Você representará a vaga do atomo de Cloro por um
"encaixe" e o atomo de Hidrogênio vai dar seu elé
tron para o Cloro ou o Cloro vai dar seus elétrons
para o Hidrogênio? Combine esses dois atomos e verifique que tipo de substância formou. Anote as ob
servações. Se o "pino" do Hidrogênio encaixou no
Cloro então este "pino" é positivo e o "encaixe" ,

PERGUNTA 3: Agora você pode concluir porque ocorreu essas combinações? E como chamamos essas combinações?

que recebeu o "pino" é negativo.

PERGUNTA 4: Faça varias combinações através das "bolinhas" (os átomos) que possuem "pinos" ou "encaixes" conforme cartaz apresentado e anote que substâncias se formam. Indique uma maneira de escrever essas substâncias que sua equipe formou e com auxílio do livro dê nomes a elas.

Depois de descobrir esta maneira de representar uma substância, vamos "pesar" essas substâncias através de seus números de massa. Com o auxílio da tabela, veja o número de massa de cada e lemento químico e tente descobrir uma maneira de achar o número total de massa.

PERGUNTA 5: Tome a substância KCl, verifique seus números de massa e apresente a sua massa total. UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA

CENTRO DE EDUCAÇÃO

DEPARTAMENTO DE MÉTODOS DE ENSINO

PROJETO "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA DO

1º GRAU"

ESCOLA INTEGRADA SIMÃO JOSÉ HESS

OBJETIVO: Através das experiências o aluno deverá ser capaz de identificar, relatar e concluir os tipos de reações químicas.

INSTRUÇÕES:

- I De acordo com os elementos participantes de uma reação química, vamos identificar e reconhecer os reagentes através de precipitados, odor, coloração e desprendimento de gases.
- II Após as experiências realizadas, a avaliação será feita através de um relatório apresentado por cada uma das equipes, em que constarão conclusões e respostas das questões de cada uma das experiências.
 - II.1 Apos conclusões, consulte a bibliografia.

III - As reações são do tipo:

| £ | Ą | + | В | > ^{AB} | | |
|----|----|---|----|-----------------|---|----|
| | AB | | | >A | + | В |
| AΒ | | + | CD | >AC | + | BD |
| В | | + | EF | »BF | + | E |

EXPERIÊNCIA Nº / 1.

REAÇÃO DE ELETRÓLISE: - É a reação química através da corrente elétrica.

- Tome um recipiente e coloque agua até a metade.
- Mergulhe dois tubos de ensaio de acordo com a figura.
- Ligue os fios às pilhas, ficando a ponta deles dentro dos tubos de ensaio de boca para baixo.
- Na agua, coloque um pouco de $\rm H_2SO_4$ (Acido Sulfúrico) para facilitar a passagem da corrente elétrica.
- Com a passagem da corrente elétrica começam a formar-se gases dentro dos tubos.
 - Anote as quantidades que se formam nos tubos.

GASES NOS TUBOS:

- a) O gas em maior quantidade é o Hidrogênio (H2)
- b) O gas em menor quantidade é o Oxigênio (O).

RECONHECIMENTO DOS GASES:

1. O tubo que contém H₂ deve ser mantido de boca para Ébaixo, para impedir que o gás escape.

- a) Aproxime um palito de fosforos aceso na boca desse tubo.
 - b) Observe e anote.
- 2. O tubo que contém O (Oxigênio) não precisa ser mantido de boca para baixo.
 - a) Aproxime um palito com brasa à boca do tubo.
 - b) Observe e anote, escrevendo o que acontece.

QUESTÕES REFERENTES À EXPERIÊNCIA Nº 1.

- l. Através da eletrólise, que tipo de reação você executou?
 - 2. Escreva a reação.
- 3. Por que temos que manter o tubo com Hidrogênio (H₂) de boca para baixo?
- 4. Por que o tubo que contem Oxigênio (0) não é necessário mantê-lo de boca para baixo?
 - 5. Qual é o gás combustível?
 - 6. Qual é o gas comburente?

EXPERIÊNCIA Nº 2.

Num tubo de ensaio coloque um pouco de solução de Nitrato de Chumbo (PbNO₃).

Junte, em igual quantidade, Acido Sulfúrico (H2SO4)

Observe o resultado dessa reação e escreva os reagentes e os resultantes.

QUESTÕES REFERENTES À EXPERIÊNCIA Nº 2.

- 1. Quais os reagentes que você usou?
- 2. Que resultados você obteve?

- 3. Como podem ser identificados os resultados?
- 4. Escreva a reação.
- 5. Qual é o tipo de reação feita?

EXPERIÊNCIA Nº 3

Coloque em um tubo de ensaio fragmentos de Zinco (Zn) com um pouco de Ácido Sulfúrico (H_2SO_n).

Anote o que você observou.

QUESTÕES REFERENTES À EXPERIÊNCIA Nº 3.

- 1. Que reagentes foram empregados?
- 2. Conclua os resultados escrevendo de acordo com odor, cor, ou desprendimento de gases.
 - 3. Escreva a reação.
 - 4. Qual o tipo dessa reação?

EXPERIÊNCIA Nº 4.

- Tome 2 frascos:

Frasco I contém Ácido Cloridrico Concentrado(HCl) Frasco II contém Amoníaco (NH₂)

- Aproxime os 2 frascos
- Tire a tampa de ambos
- Observe o que acontece, escreva.

QUESTÕES:

1. Através das observações, que resultado você obteve com binando essas duas substâncias Amoníaco (NH₃) e Acido Cloridrico (HC1)?

- 2. Desta combinação escreva a reação química, montando a equação.
 - 3. Que tipo de reação ocorreu?

ANEXO 08

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA

CENTRO DE EDUCAÇÃO

DEPARTAMENTO DE MÉTODOS DE ENSINO

PROJETO "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA

DO 1º GRAU"

PROJETO DE ENSINO DE CIÊNCIAS

TÎTULO: CONCEITO DE ÂCIDO E BASE

PROJETO DE ENSINO DE CIÊNCIAS

TÍTULO: Conceito de Ácido e Base

1. INTRODUÇÃO:

Acidos e bases foi o assunto escolhido por ser um assunto de dificil compreensão pelo educando, quando abordado pelo profes sor tendo como recurso somente o quadro de giz.

A faixa etária de nossa população alvo encontra-se ainda no "concreto" e o assunto a ser abordado é deveras abstrato.

Somos de opinião de que partindo do real, no qual o educan do podera visualizar, tocar, sentir e principalmente levantar problemas e formular hipóteses, a aprendizagem será mais concreta.

Durante a realização da experiência, o aluno levantara hipoteses, que serão anotadas em uma ficha para uma posterior discussão em classe, chegando-se a solução do problema, que é nosso objetivo final. Assim, o aluno terá uma compreensão lógica do assunto, nos proporcionando subsídios para uma complementação mais aprofundada sobre o assunto, bem como ensinar-lhe sais óxidos, ba seados em dados mais concretos na aprendizagem da população.

Cremos que ao realizar o presente projeto, estaremos contribuindo para uma aprendizagem concreta e duradoura.

2. JUSTIFICATIVA DA ABORDAGEM:

Cremos que ao fazer o aluno realizar as experiências, ele ira fixar melhor o conteudo. A sequência lógica das experiências dará ¿ ao aluno a motivação e o interesse necessário para uma boa aprendizagem.

As anotações em fichas contribuirão para uma melhor fixação do conteúdo.

Em todas as experiências é fornecido material a ser utilizado bem como o procedimento experimental.

Acreditamos que nossa linha de abordagem seja clara e objetiva, facilitando o trabalho do mestre e facilitando a aprendizagem do educando.

3. OBJETIVO GERAL:

"O aluno ao final das experiências deverá diferenciar um $\underline{\tilde{a}}$ cido de uma base, citando todas as características dos mesmos".

4. PROCEDIMENTOS:

Experiências nº, 1:

- Material : 8 tubos de ensaio

suco de limão, HCl, H_2SO_4 , NaOH

- Procedimento: Observe à sua frente os tubos de ensaio marcados com as letras A, B, C, D. Qual a coloração dos mesmos? E os com as letras E, F, G, H.

- Conclusão :

Experiência nº 2:

- Material : papel tornassol

4 tubos de ensaio

- Procedimento : Pegue 4 pedaços de papel tornassol e mer-

gulhe-os um em cada tubo (A, B, C, D). Retire-os.

Qual a cor do papel? Faça o mesmo para os tubos E, F, G, H.

- Conclusão

Experiência nº 3:

- Material : 1 tubo de ensaio (A)
Suco de limão

- Procedimento: Pegue o tubo de ensaio (A). Coloque seu polegar em sua extremidade aberta. Emborque-o. Leve o dedo úmido à boca. Qual o sabor?

Faça o mesmo com o tubo (E).

- Conclusão :

Experiência nº 4:

- Material : 2 tubos de ensaio

· 1 base e um ácido

1 aquecedor

1 prendedor

- Procedimento: Coloque sobre o aquecedor, com o auxilio de um prendedor, o tubo B e o tubo G. Observe sua situação antes do aquecimento.

Durante 10 minutos.

O que ocorreu com o tubo B?

O que ocorreu com o tubo G?

- Conclusão

Experiência nº 5:

- Material

: 1 cuba

2 fios

l pilha de lanterna

l lâmpada de 2V

base e acido

- Procedimento: Com o aparelho montado pelo professor em sua frente, ponha um pouco de água (será fornecida pelo professor) na cuba. Margulhe os 2 terminais dos fios na cuba.

A lâmpada acendeu?

Adicione agora a substância do tubo C na

cuba.

Que se pode observar?

Jogue fora o líquido da cuba. Coloque novamente água. Adicione a substância do tu

bo G.

Que se observa?

- Conclusão

5. ROTEIRO AO MESTRE

O presente trabalho visa fazer com que os alunos determinem as características dos acidos e bases. O professor deverá anotar no quadro as características da bateria A(acidos) e da bateria B(bases), citadas pelos alunos, individualmente. Após a coleta de dados, o pro-

fessor selecionara apenas as hipóteses verdadeiras, eliminando as incorretas e justificando-as. De posse das hipóteses verdadeiras, de acordo com as características de cada bateria, o mestre podera nomeá-las. Assim sendo o aluno deverá definir ácido e base, sem o auxílio do professor.

Podera, ainda, o mestre, se assim o desejar, aprofundar o as sunto sempre se baseando nas experiências realizadas, em nível que achar mais conveniente à classe.

O professor deverá ter em mãos, para a realização da experiência o seguinte material, para cada equipe de no máximo 7 alunos.

- 8 tubos de ensaio (numerados)
- 4 tipos diferentes de bases
- 4 tipos diferentes de acidos
- 1 rolo de papel tornassol
- 1 cuba (vidro ou plástica)
- 2 fios
- l pilha de lanterna
- 1 lâmpada de 2 voltes
- 1 prendedor para tubos de ensaio

Esperamos que ao lhe oferecer o presente trabalho, estejamos contribuindo para uma aprendizagem duradoura por parte do al<u>u</u> no e, ao mesmo tempo, facilitando o trabalho do mestre.

6. AVALIAÇÃO:

Ao final da unidade o professor deverá realizar um teste em que o aluno deverá dar as características de ácidos e bases, com um mínimo de 80% de acertos.

ANEXO 09

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA

CENTRO DE EDUCAÇÃO

DEPARTAMENTO DE MÉTODOS DE ENSINO

PROJETO "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA

DO 19 GRAU"

ESCOLA INTEGRADA SIMÃO JOSÉ HESS

PROJETO DE CIÊNCIAS

TITULO: IDENTIFICAÇÃO DE GRUPOS DE ALIMENTOS

- 1. Título: IDENTIFICAÇÃO DE GRUPO DE ALIMENTOS
- 2. Introdução:
- 2.1. Justificativa:

O alimento é necessário para a manutenção da vida. Não só fornece energia para as reações químicas dos processos vitais, co mo também garante as substâncias para o crescimento e reparo dos tecidos.

Em nossa vida cotidiana nos defrontamos com diversos problemas referentes à alimentação atual do nosso povo. Nas diversas classes sociais (mais acentuada na de baixa renda) existe um fato muito conhecido e discutido: a desnutrição. De fato, sendo o povo semi-analfabeto e pouco esclarecido, sofre como consequência a utilização e ingestão errada de alimentos em suas refeições diárias. Como melhor esclarecimento, podemos dizer: Existe uma certa quan tidade de alimentos que só matam a fome, isto é, enchem o estômago fazendo com que nos sintamos alimentados. Na realidade ao analisarmos os alimentos ingeridos iremos verificar que não contêm substâncias necessárias à manutenção do organismo.

Então é importante que fique esclarecido que na alimentação não interessa a quantidade de alimentos ingeridos, mas sim a qualidade. Sendo a turma de 1º grau, deverá fazer estudo detalha do e bastante prático sobre a alimentação. Com isto é importante fazê-los entender que o alimento é necessário para a vida, pois nos fornecem os elementos essenciais para a construção e reconstrução da estrutura de nosso organismo, através das diferentes substâncias que os compõem, produzem quantidade de energia e equilibram as nossas funções.

Desde o nascimento o ser humano precisa alimentar-se convenientemente para que tenha seu crescimento físico normal, ossos resistentes, músculos fortes, dentes sadios e capacidade para manter sua saúde. Pensando em tudo isso deve ser esclarecido que eexiste uma série de alimentos que devem ser incluídos em nossas refeições diárias. Esses alimentos vão ser os soldados do nosso organismo.

A medida que crescemos, começamos a exercer maiores atividades físicas, portanto gastando mais energia, energia essa que deve ser recuperada. Essa recuperação será feita através de refeições diárias adequadas.

3. Problema:

Como os alumos identificarão os diversos tipos de alimentos, para suprir as suas necessidades diárias?

4. Hipóteses: (soluções)

Partindo de um ensino, através de experiências concretas, o aluno selecionará os diferentes tipos de alimentos necessários para a sua vida diária.

5. Objetivos:

- 5,1. O aluno deverá ser capaz de identificar, através de experiências práticas os carbohidratos, lipídios e protídios, com 80% de acerto.
- 5.2. O aluno deverá ser capaz de identificar, nos diversos tipos de alimentos, a presença de carbohidratos, lipídios e protídios, corretamente.
- 5.3. O aluno deverá ser capaz de selecionar os alimentos para uma refeição completa, com máximo de acertos.

6. Procedimentos:

- Experiências realizadas no laboratório do estabelecimento.
- Os alunos serão divididos em grupos sob a supervisão de um coordenador, auxiliados pelos estagiários.
 - Realização das experiências.
 - Anotação dos resultados, através de relatórios.
 - 7. Metodologia:
 - 7.1. Sujeitos:

Esse projeto será aplicado em uma classe com 25 alunos de 7ª série do 1º grau da Escola Integrada Simão José Hess, localizada no bairro de Santa Mônica, na cidade de Florianópolis.

Os alunos serão divididos em grupos de 5 elementos,os quais deverão desenvolver as atividades do presente projeto dando a solução através de relatórios.

7.2. Avaliação:

Os alunos serão avaliados e controlados através de:

- 7.2.1. Relatórios
- 7.2.2. Pré-teste (através de questionários com 25 questões).
- 7.2.3. Pos-teste
- 7.2.4. Ficha de Observação
- 7.3. Cronograma por aula:
- 1^a. Semana:
- 1ª. aula: Identificação dos Carbohidratos
 - Glicose

- Sacarose
- Amido
- 2ª. Aula: Identificação de Proteínas
- 3ª. Aula: Identificação de Gorduras

2a. Semana:

- l^{a.}Aula: Identificação de substâncias orgânicas dos seguintes materiais:
 - Maçã
 - Banana
 - Abacate
- 2ª. Aula: Identificação de substâncias orgânicas dos seguintes materiais:
 - Batata Inglesa
 - Feijão
 - Arroz
- 3ª. Aula: Identificação de substâncias orgânicas dos seguintes materiais:
 - Batata-doce
 - aipim
 - Carne

2. Identificação de Substâncias Orgânicas em Diversos Materiais:

2.1. Material

- Maçã
- Banana
- Abacate
- Batata.Inglesa
- Feijão
- Arroz
- Batata-doce
- Aipim
- Carne

2.2. Procedimento:

Esmague os diversos alimentos mencionados e repita com eles os testes feitos na parte anterior desta experiência. Determi ne quais são as susbstâncias que aparecem em cada um deles e preencha a tabela.

RESULTADOS OBTIDOS

| ALIMENTOS | TESTE 1 | TESTE 2 | TESTE 3 | TESTE 4 | TESTE 5 | | |
|------------------------|---------|----------|---------|----------|---------|--|--|
| l. Maçã | GLICOSE | SACAROSE | AMI DO | PROTEÍNA | GORDURA | | |
| • | X | оãи | NÃO | о⊼и | иÃо | | |
| 2. Banana | Х | иÃО | X | оÃи | ΝÃΟ | | |
| 3. Abacate | X | NÃO | νЖο | ОЛи | Χ. | | |
| 4. Batata-In- glesa | NÃO | NÃO | X | иãо | NÃO | | |
| 5. Feijão | NÃO | NÃО | Х | Χ | NÃO | | |
| 6. Arroz | ОÃИ | оãи | X | NÃO | NÃO | | |
| 7. Batata-Doce | x | иÃО | Х | NÃO | NÃO | | |
| 8. Aipim | ОÃИ | NÃO | . X | NÃO | NÃO | | |
| 9. Carne | NÃO | NÃO | NÃO | Х | X | | |

TEXTO DO ALUNO

7.4. Atividades:

Objetivo: O aluno deverá ser capaz de identificar os diferentes tipos de substâncias orgânicas, através de experiências, cor retamente.

- Instruções:
- 1. Identificação de Substâncias Orgânicas
- a) Identificação de Carbohidratos:

Glicose: Ponha em um tubo de ensaio uma solução diluída de glicose e acrescente algumas gotas de Fehling A + B. Ferva e anote os resultados. Esta reação é específica para a glicose e frutose.

Sacarose: Coloque uma pequena quantidade de sacarose em um tubo de ensaio e acrescente cerca de 15 ml de agua destilada. Acres cente de 1 a 2 ml de uma solução de nitrato de cobalto a 5% e uma pequena quantidade de solução concentrada de hidróxido de sódio. Que acontece? Anote os resultados.

Amido: Coloque uma pequena quantidade de farinha em um tubo de ensaio e acrescente um pouco de água. Agite bem. Acrescente algumas gotas de solução de Lugol. Observe e anote os resultados; esta reação é característica para o amido.

b) Identificação de Proteínas:

Coloque clara de ovo em um recipiente; desmanche-a com o au xílio do bastão de vidro. Passe um pouco da substância para um tu-

bo de ensaio bem seco e acrescente algumas gotas de ácido nítrico concentrado. Aqueça ligeiramente tendo o cuidado de deixar a abertura do tubo voltada para o lado oposto ao seu e também de outras pessoas. Observe os resultados. Depois deixe esfriar o frasco e acrescente uma quantidade de hidróxido de amônio ou hidróxido de só dio maior que a quantidade de ácido nítrico empregada. Observe e a note os resultados.

c) Identificação de Gorduras:

Coloque um pouco de óleo em um tubo de ensaio e acrescente l a 2 ml de Etiolato de Sódio. Aqueça ligeiramente. Deixe esfriar o tubo, agite bastante. Observe e anote os resultados.

Resultados Obtidos:

| CARACTERÍSTICA |
|----------------|
| AMARELO |
| ROXO |
| AZUL-VIOLETA |
| AMARELO |
| ESPUMA (SABÃO) |
| |

3. Texto do Conteúdo:

Nosso organismo necessita de uma série de alimentos básicos cos para a sua manutenção e sobrevivência. Esses elementos básicos são os alimentos. Eles exercem grande importância na nossa constituição física, por isso devemos conhecer o que existe de bom e ruim nessas séries de alimentos e através das diversas análises—vamos saber que tipos de alimentos devem ser incluídos nas nossas refeições diárias. Para isso devemos cuidar em escolher dentre as infinidades de alimentos existentes, aqueles que realmente vão influenciar de alguma forma nas nossas funções vitais—esses—alimentos escolhidos chamam-se nutrientes. Uma refeição adequada deve—ser constituída basicamente de nutrientes. Existem vários tipos de nutrientes; vamos nos preocupar em analisar 3 tipos deles:

- 1) Carbohidratos: São nutrientes provenientes de animal ou vegetal que intervêm na produção de energia para a atividade do organismo. Dentro dos carbohidratos encontramos a glicose, a sacarose e o amido. Como exemplos de carbohidratos temos: açúcares, doces, pão amiláceos, arroz, legumes e frutas.
- 2) Protídios: São nutrientes provenientes de animal ou vegetal que intervem na construção e reconstrução estrutural do organismo. Encontramos proteínas no: leite, carne, ovos, visceras, farináceos (trigo, milho).
- 3) Lipídios: São nutrientes provenientes de animal ou vegetal que funcionam como reservas energéticas do organismo. Os lipídios são encontrados nas gorduras animais (graxa, banha) azeite vegetais (o livas, coco, soja, algodão), sementes oleoginosas (nozes, avelãs, amendoim), etc...

8. Orçamento:

| Reagentes | • • | | • | | ٠ | ø | | 0 1 | | | a a | • | a (| 3 B | ۰ | J. | • | | | Cr\$ | 2 | .000 | ,00 | |
|-----------|-----|-------|---|-----|---|---|---|-----|---|---|-----|---|------------|-------|---|----|---|---|---|------------|---|-------|-----|--|
| Alimentos | em | geral | ٠ | • • | • | • | • | | D | • | | • | . | r , a | з | • | • | • | • | | | | | |
| | | • | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | $C \sim S$ | 2 | . 150 | nn | |

9. Bibliografia:

- RAW, Isaias, KRASILCHIK, Myriam, CLEFFI, Norma Exercícios de Citologia São Paulo Edart 1967 2ª Edição.
- HENNIG, Georg J. et alii Projeto de Ensino em Ciências

 1º Grau. Versão Experimental Porto Alegre Cercirs 1974.

10. Guia do Professor:

1) Ideias Gerais:

O objetivo desse projeto sobre "Identificação de Grupos de Alimentos", era que o aluno chegasse a:

- Identificar os lipídios, protídios e carbohidratos através das experiências realizadas.
- Identificar nos diversos tipos de alimentos a existência de carbohidratos, lipídios e protídios.

La Depois das diversas identificações realizadas, saber selecionar es principais alimentos para uma refeição saudável.

2) Calendário:

13/06/77 - 1ª aula: Identificação dos carbohidratos

- Glicose

- Sacarose

- Amido

13/06/77 - 2ª aula: Identificação de proteínas e gorduras.

- 17/06/77 3^a· e 4^a· aulas(aula faixa): Identificação de substâncias orgânicas dos seguintes alimentos:
 - Maçã
 - Banana
 - Abacate
 - Feijão
 - Arroz
 - Batata-Inglesa
- 20/06/77 5ª aula: Identificação de substâncias orgânicas dos seguintes alimentos:
 - Batata-Doce
 - Aipim
 - Carne
- 3) Relação de Materiais:
 - Tubos de ensaio
 - Pipeta
 - Suporte para tubo de ensaio
 - Becker
 - Lamparina
 - Bastão de Vidro
 - Fehling A + B
 - Glicose
 - Sacarose
 - Nitrato de Cobalto 5%
 - Āgua destilada
 - Hidróxido de Sódio
 - Lugol
 - Acido Nitrico conc.
 - Etiolato de sódio
 - Reativo de millon

4) Comentários:

Nosso Projeto tem como objetivo a identificação de substân cias orgânicas. Para melhor resultado foi utilizado o laboratório da escola em todas as aulas dadas. Antes que os alunos comecem a realização da experiência é importante dar pinceladas gerais sobre o que vai se analisar deixando bem claro objetivos a serem alcançados. Caso os alunos nunca tenham entrado num laboratório explica-se quais os materiais que irão usar dando seus respectivos nomes e utilidades.

Identificação de Carbohidratos: Como identificar carbohidratos? Como vou saber o tipo de carbohidrato existente?

Dentro dos carbohidratos existem 3 grupos distintos:

- Glicose
- Sacarose
- Amido
- a) O aluno usa solução diluída de glicose em um tubo de ensaio e acrescenta algumas gotas de Fehling A + B. Essa solução ao ser aquecida toma coloração amarela que indica presença de glicose e fru tose nos diversos alimentos.
- b) Na 2ª experiência ele usa pequena quantidade de sacarose e a-crescenta alguns ml de água destilada, mais l a 2 ml de solução de nitrato de cobalto a 5%, mais algumas gotas de hidróxido de sódio conc. Feito isso a solução toma coloração roxa. Essa cor é indicador da sacarose.
- c) Na 3ª demonstração a ser feita o aluno coloca pequena quantidade de farinha no tubo de ensaio, acrescenta água e agita bem. Em seguida usa algumas gotas de lugol. A solução torna-se azul-violeta, que é o indicador específico para o amido.

Identificação de Proteínas: Como o aluno descobre a presen

ça de proteínas nos alimentos? Colocar clara de ovo em um recipien te e desmanchá-la com o bastão de vidro. Passar um pouco desca substância para o tubo de ensaio e em seguida acrescentar algumas gotas de ácido nítrico concentrado. Aquece-se ligeiramente. A substância toma coloração amarela clara que indica a presença de proteínas.

Identificação de Gorduras: Como identificar gorduras? Colo car algumas gotas de óleo em um tubo de ensaio e em seguida acres centar pequena quantidade de etiolato de sódio. Aquecer essa solução. Agitando bastante o tubo de ensaio o aluno notará a formação de espuma (bolhas). Para que fique mais claro, o aluno deverá umedecer rapidamente o dedo. Com isso notará que a solução formou sabão, indicando a presença de gordura.

Identificação de Substâncias Orgânicas em Diversos Alimentos: Como, através das experiências realizadas anteriormente, o aluno identificará a existência de carbohidratos, lipídios e protidios nos diversos alimentos sólidos?

As três últimas experiências serão feitas usando alimentos que utilizamos em nossas refeições diárias.

O professor leva diversos tipos de alimentos como: maçã, ba nana, abacate, batata-inglesa, feijão, arroz, batata-doce, aipim e carne. Da mesma maneira como foram realizadas as duas primeiras experiências, o aluno segue o mesmo roteiro anotando o que os diversos alimentos contem. Para maior facilidade na realização dessa parte, o professor já deverá trazer as substâncias esmagadas e diluídas, colocando-as em béckeres rotulados corretamente.

Em todas as aulas o aluno deverá preencher tabelas que serão distribuídas pelo professor no início das aulas.Quando o aluno usar fogo nas experiências exigidas, o professor deverá alertálo para que deixe a boca do tubo de ensaio do lado contrário deles; bem como para que o mesmo tenha o máximo de cuidado ao usar os objetos de vidro a fim de não quebrá-los. Para evitar que os alunos percam tempo lavando os tubos de ensaio, deixar varias baterias dos mesmos limpos a disposição dos alunos.

Dadas todas essas instruções as experiências correrão tranquilas, com rendimento bastante positivo no final.

ANEXO 10

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA

CENTRO DE EDUCAÇÃO

DEPARTAMENTO DE MÉTODOS DE ENSINO

PROJETO "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA

DO 1º GRAU"

ESCOLA INTEGRADA SIMÃO JOSE HESS

PROJETO DE CIÊNCIAS

TÍTULO: DIGESTÃO DOS ALIMENTOS

Título: Digestão dos Alimentos

2. Justificativa

Tendo o organismo humano a necessidade de se alimentar para sua sobrevivência, para que o alimento tenha um bom aproveitamento é necessário que seja o melhor possível.

Os alimentos, quando perfeito e completamente triturados pelos dentes, serão mais facilmente digeridos através do suco gas trico, diminuindo sensivelmente o trabalho do estômago. Por outro lado, a saliva bem misturada aos alimentos ampliará a ação amilase salivar, substância essencial para boa digestão de certos alimentos como açuçar, farinha, batata, arroz etc...

Os líquidos bebidos durante as refeições não deverão ser em demasia, para não retardar a secreção dos sucos gástricos que, diluídos em excesso, prejudicarão diretamente a boa digestão.

A boa digestão é de grande importância para o bom funcionamento do organismo.

As substâncias diariamente necessárias para a alimentação adequada e completa são as seguintes:

- _- Proteínas (carne, peixe, camarão, etc...)
- Carbo-hidratos (açucar, farinha, arroz, batata)
- Gorduras (manteiga, banha, óleos vegetais)
- Sais minerais (sais de fosforo, cálcio, ferro, cobre, etc),
- Vitaminas (A.C.D.E. e complexo B).
- Água.

Os alimentos deverão ser completos e equilibrados. Porque o equilibrio da nossa alimentação é uma base essencial para nossa saude e bem estar.

Os alimentos são as substâncias encontradas nos três reinos da natureza - animal, vegetal e mineral - e que introduzidas no organismo, reparam a perda das células orgânicas, ou se transformam em energia produtora de trabalho, ou em calor que mantém a temperatura do corpo em 37 graus.

É justamente a transformação dos alimentos na presença, das enzimas que vamos demonstrar de maneira prática e precisa, para que todos os alunos cheguem à conclusão de que todos os alimentos citados são importantes para a estrutura adequada para a sobrevivência do organismo ou do ser.

3. Objetivos:

- No decorrer da experiência o aluno deverá ser capaz de identificar a digestão do amido com a presença da saliva.
- Os alunos deverão ser capazes de identificar a água e o alimento como substâncias fundamentais para a sobrevivência do ser humano.
- 0 aluno deverá ser capaz de relacionar onde começa e termina a digestão.
- No decorrer da experiência o aluno deverá ser capaz de identificar a digestão da glicose na presença do suco-gastrico.
- No decorrer da experiência o aluno deverá ser capaz de identificar a digestão dos lipídios na presença do suco pancreático.

4. Hipóteses ou Soluções Alternativas

- 1. Apos a experiência os alunos chegam à conclusão que a digestão do amido começa na boca.
- 2. Apos a respectiva experiência os alunos chegam à conclusão que a disgestão dos protídios começa no estômago.
- 3. Após a parte prática os alunos chegam a conclusão que a digestão dos lipídios começa no intestino delgado (duodeno).

5. Definições: :

Amido: É uma substância orgânica, composta de carbono, hi drogênio e oxigênio, presente em quase todos os vegetais, constituindo sua reserva alimentícia.

A presença do amido é facilmente observada, quando corado com lugol, colore-se de roxo.

A digestão do amido, nos animais inicia logo na boca sob ação da amilase salivar que transforma em maltose.

Amilase: É um fermento que produz a transformação do amido em maltose e dextrina.

Carbohidratos: São glicídios de hidratos de carbono. Constituem um dos principais componentes dos alimentos.

Incluem amido, açucares e outras substâncias chamadas alimentos energéticos.

Os hidratos de carbono são compostos orgânicos que contem carbono, hidrogênio e oxigênio.

Enzimas: As enzimas são proteínas que possuem as propriedades dos catalizadores; são biocatalizadores proteícos ou ainda proteínas ativas cataliticamente.

Atuam desde os microorganismos até no homem.

Exemplo: digestão: São em geral soluvel na água, paraliza dos por tóxicos como ácido cianídrico.

O pH no meio tem influência, aumentando ou diminuindo a <u>a</u> tividade enzimática.

A enzima não se gasta com as reações que realiza. A mesma enzima, depois de ter transformado uma substância, espera que apareça mais trabalho. A enzima não transforma toda a substância para a qual atua.

Bile: É um líquido viscoso verde-amarelado, produzido pelo fígado e armazenado na vesícula biliar, que vai ao duodeno pe-, lo cana colídoxo. Age sobre as gorduras para facilitar sua digestão: impede a putrefação do material intestinal.

Protídios: Encontrados principalmente no reino animal(car ne, queijo, ovos, etc.) e no vegetal (feijão, ervilha, lentilhas).

As proteínas são indispensáveis a qualquer indivíduo em qualquer idade. Para serem assimiladas pelo organismo (por intermédio do intestino delgado) devem ser desdobradas, o que acontece através dos sucos gástricos. Na dissimilação (decomposição das proteínas) formam-se substâncias que só podem ser expelidas pelos rins, processo no qual podem aparecer distúrbios renais, quando se abusa diariamente da carne. Em nossa alimentação as proteínas devem atingir somente 10% do total dos alimentos indispensáveis.

Digestão: É o processo pelo qual o organismo prepara os a limentos para que possam ser aproveitados pelas células.

Suco Gastrico: É um líquido produzido nas paredes do est<u>ô</u> mago, constituindo de HCl e enzimas, e atua sobre os protídios, degradando-as para que possam ser aproveitadas pelo organismo.

Suco Pancreático: É um líquido produzido pelo pâncreas que é levado do duodeno pelo canal pancreático, onde atua sobre os li- 4 pídios.

6.Metodologia:

Tubos de ensaio

Suporte para tubo de ensaio

Enzimas naturais (gastrico, pancreatico, bile).

Alimentos

Reagentes de Benedict

Amido:

Tomamos um pedaço de alimento que contenha amido, raspamos e colocamos dentro de um recipiente contendo água e deixamos algum tempo. Tomamos do amido que ficou depositado no fundo do frasco e juntamos a ele água destilada, solução de lugol e saliva. Deixamos em repouso até atingirmos uma mudança de coloração.

Protidios:

Colocar carne num tubo de ensaio e sobre ela colocar suco gástrico, manter o frasco em banho-maria numa temperatura de aproximadamente 389C; a digestão deverá começar em 40 minutos.

Lipidios:

Vamos colocar leite em 3 tubos de ensaio, adicionar algumas gotas de azul de bromotimol em cada tubo e agitar bem.

Qual a cor do líquido nos tubos?

Se não for azul, adicionar solução NaOH, gota em gota ate obter a coloração desejada.

Adicionar no primeiro tubo 5 ml de água destilada e um pouco de sais biliares.

Os sais biliares transformam as gotas em gotículas garan-

tindo maior superfície para ação das enzimas. Acrescente ao segundo tubo 5 ml de solução de pancreatina e um pouco de sais biliares e ao terceiro tubo 5 ml de solução de pancreatina. Agitar bem todos os frascos colocados em banho-maria numa temperatura de aproximadamente 389C.

Anotar o tempo que a substância leva para mudar de cor.

7. Alunos

Execução da experiência da digestão dos alimentos fazendo uso do método científico no que diz respeito ao material a ser empregado.

8. Professor

Orientar e supervisionar as tarefas durante a realização das mesmas.

* * *

ANEXO 11

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA

CENTRO DE EDUCAÇÃO

DEPARTAMENTO DE MÉTODOS DE ENSINO

PROJETO "PREPARAÇÃO DE PROFESSORES DE CIÊNCIAS E MATEMÁTICA

DO 1º GRAU"

PROJETO DE MATEMATICA

TÍTULO: EQUAÇÃO DO 29 GRAU

PROJETO DE MATEMATICA

- 1. Título: Equação do 29 grau Definição
- 2. Justificativa:

Na vida prática nos deparamos com situações que requerem soluções imediatas, sem interrompermos o trabalho que estamos realizando.

Por exemplo: Um automovel para de funcionar de repente.

Para continuarmos a viagem necessitamos descobrir uma solução pa

ra que o carro volte a funcionar. Portanto, através da equação do 29 grau encontraremos 1 ou 2 soluções para determinado tipo de problema.

3. Objetivo:

O aluno deverá ser capaz de identificar os modelos de soluções, atravês de atividades práticas desenvolvidas em aula.

4. Hipótese:

A prática com material concreto leva o aluno a utilizar modelos de solução de problemas teóricos.

5. Metodologia

5.1. Sujeito:

Trata-se de uma classe com 40 alunos de origem modesta, na maioria trabalhadores que freqüentam a 8ª série do 19

grau de uma escola básica estadual, localizada nos arredores da cidade de Florianópolis.

Os alunos serão divididos em 8 grupos de 5, os quais em conjunto desenvolverão as atividades apresentadas no presente projeto, dando a solução em nome de cada grupo.

5.2. Instrumento:

Os alumos serão avaliados e controlados quando da realiza ção deste projeto através de:

5.2.1. Pré-teste:

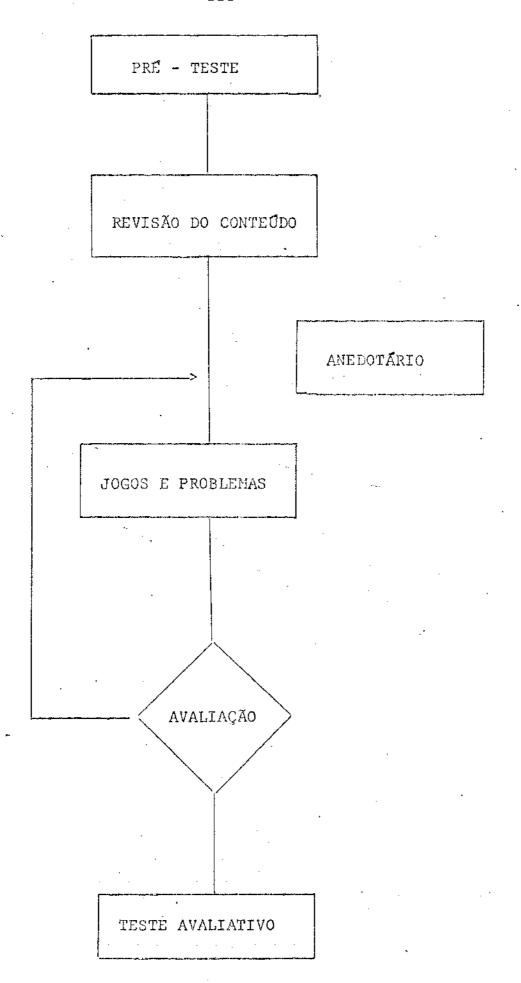
Trata-se de um questionário com 25 questões versando sobre Equação do 29 grau, através do qual tomamos conhecimento do nível individual e geral da classe.

5.2.2. Observação direta da participação individual através de anedotário.

5.2.3. Teste objetivo:

5.2.4. Pos-teste:

Com instrumento utilizado no Pré-teste, visando observar as mudanças de comportamento nas atividades aqui previstas.



5.3. Atividades:

Atividade 1.

1. Na primeira órbita de um átomo qualquer se distribuem no máximo 2 elétrons e na segunda 8 elétrons. Sabendo que o Oxigênio possui 8 elétrons, equacione a segunda órbita conforme o exemplo dado.

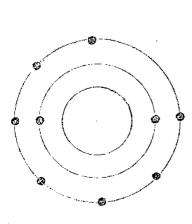
$$K = 2 \implies x = 2$$

Oxigênio

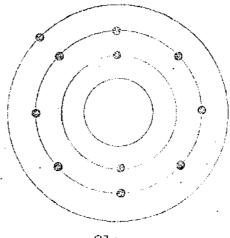
2. Valência é a capacidade que o átomo tem de receber ou ceder elétrons de sua camada mais externa.

Um atomo com 8 eletrons no seu ultimo nível se estabiliza e pode combinar-se com outro.

As figuras abaixo representam as distribuições eletrônicas do Cloro e do Sódio respectivamente.



Sốdi.o



Cloro

Cada nivel eletrônico do Sódio pode ser representado por uma equação conforme abaixo:

$$K = 2$$
 $x = 2$ (par de elétrons)

$$L = 8 \cdot 4x = 8$$

$$M = 1$$
 $3x - 5 = 1$

Represente as equações dos níveis eletrônicos do Cloro.

3. Desenhe e equacione os órbitas de uma molécula de Cloreto de Sódio, após a combinação do Cloro com o Sódio.

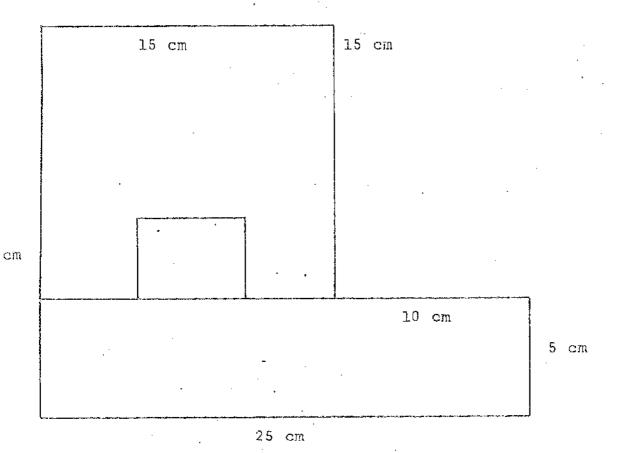
Atividade 2.

Sendo apresentadas aos alunos 25 circunferências distribuídas em 5 linhas e 5 colunas, conforme o gráfico abaixo:

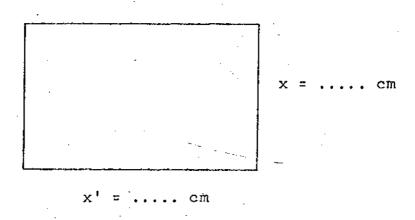
- 1. Equacione matematicamente o número total de circunferências, sabendo-se que as linhas e as colunas têm a mesma quantidade de circunferências.
- 2. Elimine-se das 3 primeiras linhas e das 3 primeiras colunas um total de 6 circunferências, de modo que as 19 restantes somadas verticalmente e horizontalmente, sempre dêem números ímpares. Quantas circunferências devem ser retiradas de cada uma das linhas e colunas citadas? Dê a sentença matemática.
- 3. As circunferências estão distribuídas em igual número tanto nas linhas como nas colunas. Tirando as 6 circunferências citadas na questão anterior, como podemos equacionar este problema, para sabermos o número de circunferências restantes?

Atividade 3.

1. Juntar todas as peças apresentadas, para formar a figura apresentada abaixo:



2. Você notou que sobrou uma peça. Esta peça, como na figura, está dimensionada em centimetros. Se você comparar as duas medidas desta peça, com as medidas reais da figura que você armou, verá como é fácil descobrir as medidas da peça que sobrou. Procure estas medidas e escreva-as na figura abaixo:



3. Agora você ja sabe as medidas de x e x', vamos então formar uma equação do 2º grau na forma:

 $ax^2 + bx + c = 0$, sabendo que x x' = -b/a e x.x' = c/a

Encontre os valores de a, b e c e monte a equação.

Atividade 4.

Você sabia que um jogo de dominó tem:

a - peças

b - 7 números de

c - cada peça tem números

- d cada número de 0 a 6 se repete vezes.
- e o número que se repete as 8 vezes ocupa peças.
- 1. Com base nos dados acima e manuseando as peças de um jogo de domino tente formular uma equação do 29 grau, formando 4 grupos de 7 peças de modo que apareça pelo menos uma vez sempre o mesmo número em cada peça.

Considerando x a quantidade de grupos e x' o número de peças por grupo e sabendo que x + x' = -b/a e x.x' = c/a, encontre os valores de a, b e c e forme a equação geral:

$$ax^2 + bx + c = 0$$

- 2. Equacione o número que somado ao seu quadrado dará o dobro do número de peças do jogo de domino.
 - 6. Distribuição de Tarefas:
 - Miguel Vilson Bronaut
 - coordenador do grupo. Cabe-lhe levantar as tarefas, o rientar a sua execução e distribui-la e exigir aos de mais elementos.
 - Ivonete Lopes Vieira
 - Integrante do grupo como executiva na parte prática, tais como busca de elementos, distribuição, controle, arrecadação e guarda do material.
 - Cecília da Silva Gonçalves
 - Deverá fazer as pesquisas junto aos professores, li-

vros e outros recursos disponíveis.

- Deverá ainda corrigir e avaliar os trabalhos práticos dados em aula.

7. Controle da aprendizagem:

Nas atividades 1 e 2 os alunos, após a sua realização deverão montar corretamente equações do 19 grau, demonstrando também seus conhecimentos da estrutura atômica dos elementos químicos.

Pelas atividades 3 e 4 os alunos inicialmente, desenvolverão uma tarefa que visa o desenvolvimento do raciocínio. Tal raciocínio deve prepará-los para a perfeita formulação de equações do 29 grau com base nos elementos trabalhados.

8. Cronograma:

1^{a.} semana: diagnóstico e se necessário reformulação do projeto.

2ª semana:

la. aula: atividade nº 1

2ª aula: avaliação e correção com resolução dos problemas para os alunos

3ª aula: desenvolvimento da atividade nº2

4ª aula: na aula, correção e avaliação desta atividade

5^{a.} aula: desenvolvimento e aplicação da atividade nº3

6ª aula: primeiramente o desenvolvimento, na mesma aula sera efetuada a avaliação e correção.

7ª aula: aplicação da 4ª atividade

8ª aula: correção e avaliação em aula.

9. Material:

- 20 folhas de cartolina
- 8 jogos de dominó
- pincel atômico com varias cores
- quadrados feitos de papel ou plástico (25 quadrados para cada equipe)

10. Bibliografia:

MUXFELDT, Hugo - Recreação e Jogos - 2º edição, 1956 - Oficinas Gráficas da Escola Técnica Paroba.

DIENES, Z. P. - <u>Aprendizado Moderno da Matemática</u> - - Matemática, 2ª edição, Zahar editores RJ. 1960.

* * *

ANEXO 12

| LUNO MESTRE: PROFESSOR DA TURMA: | | | | | O R | : | | | | | | - | |
|------------------------------------|----------|-------------|-----|----------|------|----------|----------|----|----------|-----|--|--------------|---|
| - FICHA DE AVALIAÇÃO | | D | Α. | S | · - | Λ | <u>U</u> | L | A | s - | ······································ | | |
| | | | ·- | | | | | | | | | | |
| - ITENS - | <u>_</u> | N | ÚM | ΕR | 0_ | D£ | | UL | AS | | | | - |
| . PLANEJAMENTO | Ī | 2 | 3 | Ц | 5 | 6 | 7 | 8 | 13 | 10 | 1). | 1.2 | 1 |
| .1. Redação do objetivo | | | | | | | | | | | | | ļ |
| .2. Seleção do conteúdo | | | | | | | | | <u> </u> | | | | L |
| .3. Linha de ação | | | | | | | | | | | | | _ |
| .4. Recursos didáticos | | | | | | | | | | | | | |
| .5. Avaliação | | ! | | | | | | _ | | | | | L |
| . execução | | : | | | | | | | | | | | , |
| .l. Objetivo: | | : | | | | | | | | | | | |
| - Colocação | : | | | | ' | | | | | | | | L |
| 2. Conteúdo: - | <u> </u> | | | | | | | | | | | | Γ |
| - Dosagem | | | | | | | | | | | | | |
| - Dominio | | | | | | <u>.</u> | | | | | | | |
| - Sequência do assunto | | | | | | Ī | | | | | | | |
| - Correlação com exp. anteriores | | | | | | Γ. | | |] | | | | |
| .3. Comunicação: | | | i — | | | | - | | | | | | |
| - Voz | | | | | | _ | | | | | | | |
| - Linguagem adequada | | | | | | Ī | | | | | į | | |
| - Postura e movimentação | | | | | | | | | | | | | |
| - Variação de perguntas | | - | | | | | | | | | | | |
| .4. Técnicas e Recursos Didáticos: | - | | | | | | | | | | | | |
| - Aplicação da técnica | | | | | • | | | | | | | | |
| - Utilização de recursos | - | | | | | | | | | | | | [|
| .5. Manejo de Classe: | | | | <u> </u> | | Ĭ | | | | | | | ľ |
| - Liderança do professor | | | | _ | | | | | | | | | |
| - Participação dos alunos | | | | | | | | | | | ļ ! | | |
| - Fechamento da atividade | | | | | | | | | | | | | |
| .6. Avaliação: | | [| _ | | | | | i | | , | | | 1 |
| - Relacionada ao objetivo | | | | | | | <u> </u> | _ | <u> </u> | | | ļ | L |
| TOTAL: | | | | | | į | | | | |] | | - |

| CHAVE | . I | DE A | MΙ | I. | <u>.ÇÃ0</u> | |
|-------|-----|------|---------|----------------------------------|-------------|--|
| 90 | - | 100 | = | Λ | ٠ | |
| 75 | | 89 | = | <u>B</u> - | | |
| 74 | - | 80 | = | Ç | | |
| 59 | - | 50 | <u></u> | $\underline{\underline{\sigma}}$ | • | |
| 49 | - | 0 | = | E | | |
| | | | | | | |

| PONTOS | ATRIBUIDOS: | () | Λ | 5 |
|--------|-------------|----|---|---|
|--------|-------------|----|---|---|

NOTA FINAL

FICHA DE AVALIAÇÃO DE PROJETOS DE ENSINO

| EQUIPE: | CRITÉRIOS: |
|--|---|
| TÎTULO: | Item apresenta condições EXCELENTES |
| Item apresenta condições EXCELENTES. Item apresenta condições MUITO BOAS E EOAS Item apresenta condições MUITO BOAS E EOAS Item apresenta condições RECULARES. Item apresenta condições RECULARES. Item apresenta condições RECULARES. Item apresenta condições DEFICIENTES. CONCEITOS: A = 91 a 102 B = 76 a 90 C = 61 a 75 D = 51 a 60 E = 0 a 50 TENS VALORES 3 2 1 0 PLANEJAMENTO 1. Esquema Conceitual e Revisão da Literatura - Os principios teoricos estao claramente expostos?. - Ao nivel do grau e da série?. - Os objetivos estão redigidos em forma operacional?. - Os termos relevantes estão explicitados?. 2. Formulação do Problema: - O problema está claramente definido? - Suficientemente, limitado, suceptivel de testagem? - Ao nivel do grau e da série?. - Existe alguma ligação entre o problema cos objetivos propostos?. 3. Metodologia: - As variaveis (independentes) estão definidas e relacionadas com as hipóteses, objetivos e teoricamente solucionam o problema? - Os sujeitos estão definidos com suas funções?. - Os procedimentos estão descritos em scus | |
| GRAU: SÉRIE: FAIXA ETÁRIA: | D: EXCELENTES OF SERIE: FAIXA ETÉRIA: Item appresenta condições MUITO BOAS E EOAS |
| CIDADE: DATA: / / | DEFICIENTES |
| | A = 91 a 102 B = 76 a 90 C = 61 a 75 |
| | E = 0 a 50 |
| | |
| | |
| ITEMS | VALORES 3 2 1 0 |
| 1. PLANEJAMENTO | . |
| | eratura |
| | |
| postos? | |
| - Os objetivos estão redigidos em s | forma ope- |
| | |
| | |
| - O próblema está claramente defini- - Suficientemente, limitado, sucera | tivel de l |
| testagem? | |
| Existe alguma ligação entre o pro | oblema e |
| os objetivos propostos? | |
| 1.3. Metodologia: - As variaveis (independentes) esta | ão defini. |
| | |
| - Os sujeitos estão definidos com s | |
| - Os procedimentos estão descritos | em scus |
| - Os instrumentos de avaliação e de | e controle |
| biguidades)? | |
| nidos? | |
| | |
| - Até, que ponto foram definidos o p | olano e os |
| las e escalas) para cada hipótese | ? |

| VALORES | | - | | |
|--|-----------|-----|-------|----------|
| ITENS | - | . ! | | . |
| 1.4. O Estudo Piloto: - Os objetivos do estudo piloto estão claros? | | | | |
| - A amostra é representativa? | | | | |
| 1.5. Orçamento: | | | | |
| - Previsão dos gastos com recursos humanos? - Previsão dos gastos com equipamento e secre | } [| | | •• |
| taria? Previsão de gastos com espaço físico? | | | • • • | • • |
| 1.6. Cronograma: Está suficientemente detalhado com previsão de tempo para execução de todas as atividades? | - | | | |
| 1.7. Bibliografia: - De acordo com as normas da ABNT? | | | | |
| Sub Totais | 1 1 | 1 | | ٠. |
| TOTAL | | | | |
| 2. EXECUÇÃO (RELATÓRIO) | | | | |
| 2.1. Revisão da Literatura: - Foram citados teorias importantes relaciona das com o assunto? | | | | |
| 2.2. Tratamento dos dados: - A forma de tabulação e conveniente? | | | | |
| Os gráficos e as tabelas visualizam bem a relação causa efeito? | | | • • • | |
| gras da lógica? - A linguagem é clara e direta? | | | • • • | |
| 2.3. Conclusões: - O diagnostico é uma decorrência lógica da | | | | |
| discussão dos dados? | | ••• | | • • |
| teses? | | | ••• | |
| 2.4. Bibliografia: - Apresentação de acordo com a ABNT? | | | | |
| Sub Totais | | | | |
| TOTAL | | | | |

ANEXO 14

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE EDUCAÇÃO
DEPARTAMENTO DE METODOLOGIA DE ENSINO
DISCIPLINA: PRÁTICA DE ENSINO DE CIÊNCIAS

RESOLUÇÃO DE PROBLEMAS

A resolução de problemas pode ser considerada como um me todo dentro daquela conceituação de que este se constitui numa sistematização e organização dos elementos empregados pelo professor na consecução do (s) objetivo (s) fixado (s).

Não existe portanto um unico modelo de resolução de problemas, cada professor tem sua sistematização e organização proprias que podem ter infinitas variações o que nos pode levar a um ensino que permite desenvolver a criatividade.

Em varias situações de nossas vidas, deparamo-nos com problemas que requerem solução. Assim, o simples fato de escolher um local no qual podemos desfrutar as férias, a construção de uma casa, a procura de um apartamento para alugar ou comprar são exemplos de problemas práticos. Como exemplos de problemas que surgem das atividades escolares temos a determinação das cau sas e efeitos de um fenômeno, a interação entre os seres, a poluição, a saude, etc.

Todas estas situações implicam na existência de problemas que devem ser solucionados por meio do raciccínio.

Diante de um problema, o homem em geral se contenta com a primeira solução; jã o homem refletido realiza uma análise do mesmo, estabelece hipóteses, examina-as chegando então a aceitar uma (ou mais) como a certa ou mais provável.

A resolução de um problema nos conduz ao alcance de um objetivo, mas isto não é tudo. Quando a solução de um problema é alcançada, alguma coisa é sempre aprendida, o que resulta num princípio de ordem superior (Gagné, 1974).

Estes princípios irão constituir-se em novos elementos para a resolução de outros problemas, talvez mais complexos.

Assim, quando o indivíduo enfrenta situações semelhantes, obtém respostas com maior facilidade por meio da evocação dos princípios já descobertos.

Feitas estas considerações deprende-se que o método de resolução de problemas deve ser valorizado na educação e no ensino.

Um problema consiste numa questão ou dificuldade a aprofundar e a resolver pelo raciocínio.

Esta dificuldade se refere em determinar a natureza, em conceber e explicar alguma coisa.

Esta atividade é portanto uma atividade consciente e que não se limita a uma simples automatização de um modelo e a educação efetiva tem por encargo a conscientização do educando das infinitas variações que os problemas e suas soluções podem apresentar no decorrer da vida cotidiana.

O método de resolução de problemas tem por objetivo o de senvolvimento do pensamento reflexivo que permite identificar, relacionar, enfim resolver os problemas cotidianos das pessoas den tro daquele máximo que não se ensina para a escola, mas, para a vida.

DESENVOLVIMENTO DO MÉTODO

O desenvolvimento do método de resolução de problemas po de se realizar através de técnicas individualizadas ou socializa das. Consiste ele na proposição de um problema pelo professor, e/ou aluno, que estimule o pensamento reflexivo.

Não existe um padrão rígido ou pré-determinado para o desenvolvimento deste método, embora alguns passos sejam essenciais.

Pode-se sugerir os seguintes passos:

a) O professor e/ou aluno com base em assunto já estudado pela classe seleciona e apresenta um problema da maneira mais clara possível. O que eu quero?

O problema pode ser selecionado dentro de um tema a ser trabalhado pelo aluno em termos de profundidade ou ainda dentro de um tema a ser estudado. O problema, conforme já se fez referencias pode partir dos próprios alunos.

Assim o aluno deverá obter uma visão prévia dos dados relacionados. Para isto o professor selecionará técnicas individualizadas que permitirão aos alunos obterem uma ideia bastante exata do problema.

O que se conhece?

b) este estudo o aluno e/ou grupo passa a levantar hipóte ses para a solução do problema.

Para levantar hipóteses é necessário reunir dados por meio de leituras, exemplos, ilustrações, etc.

- 0 que fazer?
- c) Feito este levantamento passam os alunos a uma avaliação crítica dos dados chegando então a formular conclusões. Qual a melhor solução (s)
- d) O passo seguinte é a comprovação ou verificação da conclusão. O que foi verificado?

A ordem das atividade dependera da abordagem que se seleciona. Na abordagem dedutiva uma generalização e solicita ao aluno que a aplique a casos particulares.

Na abordagem indutiva parte-se de exemplos ou casos para se chegar a uma generalização.

Já na abordagem analógica faz-se a comparação de um mode lo ou sistema conhecidos com o que se quer conhecer. Assim fatos geológicos que ocorrem hoje são tomados como base para explicação dos fatos ocorridos a milhões de anos atrãs.

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA CENTRO DE EDUCAÇÃO DEPARTAMENTO DE METODOLOGIA DE ENSINO

RESOLUÇÃO DE PROBLEMAS

Hoje, você vai conhecer mais um fator que influi na aprendizagem. Tente resolver sozinho o seguinte problema:

- Ontem, fui visitar um amigo, o Sr. Pires. Ele tem 3 fi lhas: Patrícia, Márcia e Tatiana. Lá encontrei um outro amigo que me disse que sua filha estava jogando nilcon no Colégio N. Sra. da Glória em companhia de uma das filhas do Sr. Pires.

Durante a visita vim a saber que as três filhas do dono da casa haviam saído. Uma estava no Ginásio Costa e Silva; uma no Ginásio Assunção e a outra no Ginásio N. Sra. da Glória.Pa ra confundir mais as coisas, uma estava jogando nilcon, outra tê nis e outra volibol.

Mais tarde soube que Patricia não estava no Ginásio N. Sra. da Glória, que Tatiana não fora para o Ginásio Costa e Silva e que a garota que estava jogando volei não estava no Ginásio Assunção. Tentei saber quem estava jogando nilcon, mas só descobri que não era Tatiana.

Onde estavam as meninas e o que estavam jogando?

A resolução de um problema nos conduz ao alcance de um objetivo, mas isto não é tudo. Quando a solução de um problema é alcançada, alguma coisa é sempre aprendida, o que resulta num princípio de ordem superior (Gagné, 1974).

Estes princípios irão constituir-se em novos elementos para a resolução de outros problemas, talvez mais complexos.

Assim, quando o indivíduo enfrenta situações semelhantes, obtém respostas com maior facilidade por meio da evocação dos princípios já descobertos.

Feitas estas considerações depreende-se que o metodo de resolução de problemas deve ser valorizado na educação e no ensino.

Um problema consiste numa questão ou dificuldade a aprofundar e a resolver pelo raciocínio.

Esta dificuldade se refere em determinar a natureza, em conceber e explicar alguma coisa.

Esta atividade é portanto uma atividade consciente e que não se limita a uma simples automatização de um modelo e a educação efetiva tem por encargo a conscientização do educando das infinitas variações que os problemas e suas soluções podem apresentar no decorrer da vida cotidiana.

O metodo de resolução de problemas tem por objetivo o desenvolvimento do pensamento reflexivo que permite identificar, relacionar, enfim resolver os problemas cotidianos das pessoas dentro daquele máximo que não se ensina para a escola, mas, para a vida.

* * *

ANEXO 15

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE EDUCAÇÃO
DECARTAMENTO DE METODOLOGIA DE ENSINO
PRÁTICA DE ENSINO DE CIÊNCIAS - MEN 1364

PROJETOS DE APRENDIZAGEM

JOSÉ ERNO TAGLIEBER

PROJETOS DE APRENDIZAGEM

a) INTRODUÇÃO

Observando-se as atividades dos diversos setores da sociedade hodier na, pode-se notar que estas são planejadas criteriosamente a partir de dados previamente levantados com o objetivo de alcançar um produto pre-estabelecido. A este modelo de encaminhamento das atividades é que se denomina "projeto", cu ja etimologia quer dizer "lançar antes ou pra frente". Projeto é, então o pla nejamento de uma atividade, geralmente a médio prazo, para ser realizado em grupo, dividindo-se as diversas ações de acordo com as especializações de seus membros. Este conceito de projeto está intimamente ligado a ideias de intovação, de criatividade, de realizações práticas, a uma forma de organização que funciona independentemente das unidades normais de controle, criando assim, novas conecções e orientando-se de acordo com objetivos específicos claramente definidos.

Levando esta conceituação para o processo ensino/aprendizagem temos então os "projetos de aprendizagem". Uma das características, a da unificação ou inter-relacionamento de setores é especialmente interessante, pois, per mite uma visão globalizada, ou unitária da natureza e do meio ambiente. Em comparação ao "curso" que se orienta em torno de um conjunto de disciplinas geralmente estanques o projeto de aprendizagem representa uma alternativa didática que não se orienta na idéia de um conhecimento específico de uma matéria, senão na idéia de desempenhos a serem executados frente a um desafio.

b) HISTŐRICO

Na história da pedagogia - sem considerar o início dos Humanistas do século XVIII - o conceito de Kerchensteiner da escola de trabalho é uma das primeiras fontes do ensino baseado em projetos. No projeto de aprendizagem de uma "passareira" se podem identificar quase todas as características de um

Projeto de aprendizagem. Relação com mundo circundante, baseado em desafios, integração da aprendizagem e ação, a informação se estende a várias áreas de conhecimento, integração dos rendimentos cognitivos, afetivos, psico-motores e sociais, elaboração de um produto pelo trabalho independente do aluno. Sabe-se que o programa da escola de trabalho...

se desenvolveu em contraposição ao conceito de instrução que dominava entre os herbartianos, que se distinguia por seu alienamento da vida, limitação a rendimentos cognitivos, divisão em matérias e domínios do professor.

A ideia do ensino global, representa principalmente por Richard Seyfert e Berthold Otto, é outra ideia fonte do projeto. Já antes do início deste século, Seyfert havia desenvolvido na Alemanha unidades de ensino como "nu' trição", "calefação", "construção de casas" e "vestuário", sem tratar estes temas dentro dos limites das diferentes matérias ou ciências específicas (fisiologia, química, mecânica, história).

Nas primeiras três décadas do presente século, nos EEUU, William Kilpatrick, segundo os passos do John Dewey, desenvolveu um tipo de organização de aprendizagem que denominou "mêtodo de projetos". O princípio diretriz de Dewey "aprender fazendo" foi concretizado, então, em exemplos bastante diferenciados. Divide os projetos em quatro categorias: (tipos)

- 1) Os Construtivos-Realização prática cujo desenvolvimento produz al guma melhoria no meio ambiente, ou na compreensão de uma situação Ex.: Construção de uma maquete da cidade para estudar o fluxo do trânsito.
- 2) De Experiência Pessoal, interior e subjetiva, embora sensível.

 Ex.: Analisar quadros, ver um determinado filme.
 - 3) De Solução de Problemas tanto no plano teórico como na prática, ou teórico-prático.
 - Ex.: Os problemas científicos verificar as correlações entre os fatos ou fenômenos.
 - 4) Survey ou Levantamento de Dados coleta, classificação e manipulação de dados com a finalidade de constatar e divulgar algum fato importante.

c) AS CARACTERÍSTICAS INTRÍNSECAS DOS PROJETOS DE APRENDIZAGEM

No breve histórico acima, foram descritas algumas das características de projeto de aprendizagem, mas existem outras que podem auxiliar a compreensão da natureza de um projeto de aprendizagem.

- 19) Relação Ecológica. A aprendizagem se verifica em situações que se referem a problemas atuais do mundo físico e social do aluno. Na ideia do ensino orientado para o mundo que envolve (rodeia) o aluno (Heimatkunde) se expressa esta relação integradora, homem-mundo, do mundo concreto do aluno, do interesse principal, como se estivesse, de um modo quase idílico-simplificado, no campo, no bosque e na pradaria. Excluem-se aqui interesses puramente sociais ou forças políticas, a necessidade dos cidadãos e as possibilidades de atuação de instituições dadas.
- 20) Relação com os interesses do educando. É muito importante que os projetos de aprendizagem contenham problemas relacionados diretamente com os interesses e as necessidades dos alunos, de acordo com o meio ambiente (cida de, campo bairro, camada social, densidade demográfica, mercado de trabalho, criminalidade, problemas sexuais e principalmente sobre carga nas escolas e colégios).
- 3º) Elaboração de um produto. Como tem como finalidade integrar conhecimento e ação, a meta é que no seu final exista algo concreto, (de um produto) em seu sentido mais amplo que contribua para melhorar o ambiente físico/social: o "Jardim de Ciências" a quadra de esporte, o levantamento das condições das moradias de um determinado lugar.
- 40) Trabalho Integrado. Os problemas da vida quotidiana não tomam em consideração as divisões do saber e se quisermos selecioná-los esta solução provavelmente encontraremos em situações interdisciplinares. Se o ensino deve ser feito para a vida, e não somente para a escola, os projetos de aprendizagem devem abarcar várias disciplinas, inclusive aquelas que não são do currículo da escola. Isto evitaria que a educação caisse no diletantismo. A utilização de informações e habilidades acumuladas em disciplinas, para realizar um projeto, parece ser uma das principais dificuldades. Este problema talvez possa ser resolvido, em parte mediante o trabalho de grupos formados por pes-

soas de diferentes especialidades.

- 5º) Relação Social. A diferença dos cursos que se podem observar na mesa de trabalho, se mostra nos projetos; a própria razão social para aprender se manifesta de formas, as vezes qua
- 69) Relação multidimensional dos fins da aprendizagem. Como já foi visto atras, as situações de aprendizagem nos projetos não devem ser dirigidas exclusivamente para a transmissão de conhecimentos e habilidades especificas de uma única disciplina. O que pretende é, alcançar metas de aprendizagem em varias direções: saber e poder, pensar e agir, perceber e decidir, lembrar e criar não devem exercitar-se paralelamente, senão em ação de apoio reciproco. São conceitos que devem ser desenvolvidos de modo intuitivo, e de modo se melhante; se diferenciam menos que nos cursos tradicionais a incentivação, in formação o exercício, a aplicação, confirmação e avaliação, pois, tudo está intrinseco no processo.
- 79) A Possibilidade de Generalizar. Os projetos de aprendizagem são na sua essencia sempre de ensino; em primeiro lugar organiza situações diditicas e em segundo lugar situações da vida. Estes projetos devem ajudar a preparar e desenvolver a capacidade de agir, sem entretanto, pressupor de antemão sua essencia. Isto significa que os projetos de aprendizagem deverão conter um carater exemplar, tanto no que corresponde ao ensino, quanto no desenvolvimento das capacidades a serem transferidas de uma situação em estudo a futuras situações similares reais. Não é, portanto, de estranhar que projetos como, "moradias", "meios de comunicação", o "trabalho" ou "proteção da natureza" sirvam como temas para projetos de ensino ou aprendizagem.

d) CURSOS E PROJETOS COMO SUPLEMENTOS

Desde Herbart se sabe, na pedagogia que a "aplicação" é parte de todo ensino. Este conhecimento foi divulgado da seguinte forma: os alunos, depois de terem adquirido uma habilidade ou aprendido um conceito, devem tratar de solucionar tarefas que dentro de seu meio surgem como problemas. Como mostram muitos textos de tarefas que se dão aos alunos, na maior parte das vezes não alcançam este efeito desejado. Entretanto, havia e ainda hã exemplos para aplicar em situações de vida real que podem ser aprendidos no ensino de curso típico.

Por outra parte, nenhum projeto de aprendizagem pode transmitir, par tindo do nada, todos os conhecimentos, atitudes, capacidades e modelos de con duta necessários que devem ser desenvolvidos nele. Terá que se analisar, muito bem, muito cuidadosamente no planejamento do projeto o que se pode supor como existente, isto é, quais as capacidades necessárias que se pode considerar como já existentes. Isto vale tanto para o cálculo da superfície da "passareira" como para os conhecimentos básicos em química num projeto de levanta mento de dados."

Terá que se tomar as duas formas de organização do ensino, o curso e o projeto, como princípios de complementação mútua. Aliás poderá se determinar diferentes tipos: intermediários como, por exemplo, cursos breves dentro de projetos e projetos breves dentro de cursos. A fantasia didática aqui não conhece limitações.

e) COMO SE CHEGA A UM PROJETO?

Não se pode determinar regras fixas. Isto depende em grande parte do professor e do nível intelectual dos alunos. O que se pode é indicar alguns dos pontos chaves para a escolha de um projeto de aprendizagem.

- 0 "produto" do projeto de aprendizagem deve ser importante para o meio ambiente social concreto (escola ou município).
- A utilidade social do produto deve ser suceptível de fundamentação em dois pontos de vista: o número de candidatos aos quais é útil deve ser bem maior do que o número dos que se vêm prejudicados, além de, indicar expressamente a escala de valores pela qual poderá a utilidade.
- 0 tema do projeto deve corresponder aos interesses e as condições de aprendizagem dos alunos. Do ponto de vista da diferenciação interior devem tormar-se conta as capacidades e interesses individuais.
- O projeto tem que levar uma solução na base das capacidades de que os assistentes dispõem, ou que se podem desenvolver em pouco tempo.

- O projeto de aprendizagem tem que transmitir ou desenvolver modelos de ação e da comunicação que possam generalizar-se.
 - Tem que ser suceptivel a uma limitação temporal.
- O projeto tem que oferecer possibilidades de aprendizagem a todos os interessados, inclusive aos professores.

BIBLIOGRAFIA

- O texto foi traduzido e adaptado de Karl-Heins Flechsige:
 "Que se entiende por un proyecto de aprendizage? Revista: Educación do Instituto de Colaboración Científica Tubinger, West Deutschland.
- SALDANHA Louremi Escolani (coordenador) Planejamento e Organização do Ensino P. Alegre Globo 1975.
- SHIPLEY, C. P. et alii <u>Sintese de Métodos Didáticos</u> trad. de Jurema A., Cunha - P. Alegre - Globo 1973.
- NERICI, Imidio G. <u>Metodologia do Ensiro Superior</u> Brasil e Portugal Fundo de Cultura 1969.
- KILPATRICK, William Heard Educação para uma civilização em mudança. Trad. de Noemi S. Rudolfer SP. Melhoramentos, 1969.
- CARVALHO, Irene M. <u>O Processo Didatico</u> RJ. Fundação Getúlio Vargas, 1973.

MÉTODOS DE PROJETOS

19 - O que é um Projeto?

É um planejamento com finalidade de sistematizar a nossa atividade, visando resolver um problema, construir algum equipamento útil, coletar dados ou testar hipóteses. Poderíamos também dizer que é a previsão de tudo quanto temos que realizar para alcançar objetivos previstos.

O Método de Projetos, dentro do ensino se desenvolve através de uma atividade prática apoiada sempre na atividade mental. Com isso se desenvolve na criança, as habilidades, o raciocínio e o relacionamento social, em outras palavras, a criança se familiariza com o Método Científico.

29 - Etapas do Metodo de Projetos

a) Seleção do projeto:

Geralmente escolhido de comum acordo pela equipe e secundada pelo professor. Este deverá tomar cuidados em relação: às condições de execução (ma teriais disponíveis), ao nível do aluno e à extensão do projeto. .

b) Planejamento do Projeto:

b.l - <u>Título</u>: Deve descrever a natureza e os objetivos do projeto. Não deve ser muito extenso.

b.2 - Justificativa:

Faz-se a revisão dos conteúdos e dos conhecimentos que se tem até o momento, sobre o assunto.

Descreve-se a utilidade do Projeto, e define-se com clarexa o problema ou a atividade que se quer realizar.

b.3 - Objetivos:

Definem a intenção do projeto:

- descobrir ou esclarecer conhecimentos
- desenvolver ou aplicar habilidades.

b.4 - Hipóteses ou Soluções Alternativas:

Enumeram-se as soluções mais provaveis, que irão ser testadas no projeto, através da estatística e/ou experimentalmente.

b.5 - Definições:

Esclarecimentos de termos dúbito ou não especificados claramente na Bibliografia. É operacionalização dos termos.

b.5 - Metodologia:

É a previsão de como vai ser executado o projeto.

- b.6.1 Temos aqui que especificar o equipamento necessário para a execução.
- b.6.2 Dividir o trabalho em etapas bem distintas que ao mesmo tempo estejam bem contenadas.
- b.6.3 Indicar o nome e a tarefa que cada elemento da equipe (professo res e alunos) deverá executar ou controlar a execução e análise do projeto.
- b.6.4 Especificar as variações que serão estudadas o tipo de tratamen to que irão receber e os indicadores (elemento importante da variavel) para sua avaliação.
- b.6.5 A forma de manter o controle ou avaliação deverá ser especifica da para cada etapa de trabalho.
- b.6.6 Cronograma: que deverá indicar o tempo a ser gasto em cada etapa de trabalho.
- b.6.7 Estimativa do custo do projeto Orçamento,

b.7 - Bibliografia

Deve ser apresentada nos padrões normais da Bibliografia científica. Ex.: MORO, Leonel - <u>Física - Curso Fundamental</u> - SP. Editora do Brasil, S.A. 1970 - 19 Volume.

* * *