

UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS
FACULDADE DE TECNOLOGIA DE ALIMENTOS

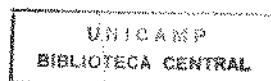
*Produção
Microbiológica de carotenóides
em escala industrial*

*Mario E. Fernández Urpi
Químico Industrial*

*Orientador:
Dr. Nestor Mascotti
Professor titular da Faculdade de
Engenharia e Ciências Exatas, Físicas
e Naturais - Universidad Nacional de Cuyo
Professor visitante da
Faculdade de Tecnologia de Alimentos - UNICAMP*

*Dissertação apresentada à Faculdade de Tecnologia de Alimentos
da Universidade Estadual de Campinas, para obtenção do título
de Mestre em Ciências em Tecnologia de Alimentos.*

1972



Dedicatória

Com toda estima e carinho

A meus pais

Em seus quarenta anos de casamento

Seu filho

E R R A T A

<u>Página</u>	<u>Linha</u>	<u>Onde se lê</u>	<u>Leia - se</u>
1	18 ^a	familia	classe
2	18 ^a	family	class
2a.	1 ^a	isonicotinol <u>hydra</u> zine	isonicotinoil-hidrazine
22	20 ^a	familia	classe
26	23 ^a	hicroxílico	hidroxílico
27	9 ^a	mg/g.	mg/g célula seca
30	14 ^a	1926a	1962a
34	27 ^a	esquema 1	figura 11
35	15 ^a	Esquema 1	figura 11
38	9 ^a	swarthoult	Swarthout
43	21 ^a	viável	viáveis
44	8 ^a	<u>tripora</u>	trispora
45	32 ^a	incoviniente	inconveniente
48	4 ^a	caroteno seco	caroteno na matéria seca
48	7 ^a	uma vez que	além disso
48	20 ^a	corresponde	correspondendo

Í N D I C E

<i>RESUMO</i>	1
<i>SUMMARY</i>	2
<i>INTRODUÇÃO</i>	3
<i>DISTRIBUIÇÃO DE CAROTENÓIDES EM MICRORGANISMOS</i>	7
<i>I. Bactérias</i>	7
<i>II. Fungos e Leveduras</i>	7
<i>III. Algas</i>	8
<i>METODOLOGIA GERAL DE SEPARAÇÃO E IDENTIFICAÇÃO</i>	15
<i>PRODUÇÃO MICROBIANA DE CAROTENOS EM ESCALA INDUSTRIAL</i>	
<i>I. Beta-caroteno</i>	20
<i>II. Lycopeno</i>	37
<i>PRODUÇÃO MICROBIANA DE XANTOPILAS EM ESCALA INDUSTRIAL</i>	
<i>I. Por Dacrymycetaceae</i>	40
<i>II. Por Algas</i>	40
<i>DISCUSSÃO E CONCLUSÕES</i>	42
<i>REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS</i>	49
<i>AGRADECIMENTOS</i>	

R E S U M O

As indústrias de produtos alimentícios ao submeterem as matérias primas aos distintos processos de beneficiamento, transformação, e conservação, frequentemente produzem modificações da coloração das mesmas, razão porque torna-se necessário a utilização de corantes para sua reintegração. A ciência juntamente com a indústria, nas últimas décadas, têm se dedicado à tarefa de investigar diferentes caminhos para obtenção de tais substâncias, requerendo inocuidade e baixo custo.

A cromatografia, e em especial a cromatografia de absorção, a espectroscopia de massa, ressonância magnética nuclear (NMR), infra-vermelho e ultra-violeta, assim como o aprimoramento das técnicas analíticas de extração têm permitido grandes progressos neste campo durante os últimos anos.

Nesta investigação bibliográfica se discutem os caminhos seguidos pelos pesquisadores com o objetivo de buscar a produção de certos corantes naturais (carotenóides), através de fermentações com diferentes microrganismos, em especial - certos fungos da família phycomycetes, da ordem das Mucorales espécie Blakeslea trispora. Este microrganiomo apresenta ambas as formas sexuais (+ e -), e que quando cultivadas em culturas combinadas (+ e -) atinge rendimentos de 273mg/ 100 ml de meio de B-caroteno.

O meio básico é comum para o desenvolvimento da maioria dos fungos, compondo-se especialmente de uma fonte de carbono (carboidratos) e fonte de nitrogênio (uréia, caseína hidrolisada, extrato de levedura, etc.), são também essenciais certas substâncias estimulantes, como betanionona, isonicotinil-idrazina, óleos vegetais, surfactantes, etc., e as condições exigem aeração, agitação, temperatura ideal de 28°C e pH 6,8.

Procuram-se, desse modo, as melhores condições para a produção dos pigmentos carotenóides em escala industrial, capaz de competir com os processos de síntese química dessas substâncias.

SUMMARY

In order to improve, transform and conserve food products, food processing methods frequently result in undesirable colour changes, thus necessitating the utilisation of food colouring additives.

In the last few decades, scientists, in conjunction with industry, have been investigating different ways of producing innocuous low cost colouring materials for this purpose.

In the last few years, chromatography, in particular absorption chromatography, mass spectroscopy, nuclear magnetic resonance, and infra-red and ultra-violet spectroscopy, together with analytical extraction techniques, have produced considerable advances in this field.

This literature survey consists of a discussion of the various approaches by different researches in the field, more specifically with respect to the production of the natural carotenoid pigments as a result of microbial fermentations by fungi of the family Phycomycetes, order Mucorales, species Blakeslea trispora. This microorganism exists in both male and female forms (+ and -), and when both are propagated together, produces up to 273mg of beta carotene per ml of medium.

The basic medium for the production of most fungi, consists of a carbon source (carbohydrate) and a nitrogen source (urea, hydrolyzed casein, yeast extract, etc.). Certain activating substances are also essential, such as beta-ionone,

isonicotinolhydrazine, vegetable oils and surfactants.

The ideal conditions consist of a temperature of 28°C and a pH of 6.8, together with constant aeration and agitation.

By searching for the best conditions for the production of these carotencid pigments on an industrial scale, it may be possible to compete with the chemical synthesis of these substances.

SINTRODUÇÃO

Do ponto de vista bromatológico, a qualidade de um produto alimentício, além de seu valor nutritivo, depende também das características sensoriais, como aroma, sabor, textura, cor e aparência. Esta última é de grande importância na aceitação do produto, porque predispõe favoravelmente o consumidor, estimulando o apetite e a digestão.

As indústries de produtos alimentícios, ao submeterem as matérias-primas aos processos usuais de beneficiamento, transformação e conservação, com freqüência subestimam o valor do "aspecto natural" do produto, razão por que necessário se faz reintegrar-lhe, durante ou após o processamento, algumas de suas características originais, devolvendo-lhe o aspecto agradável".

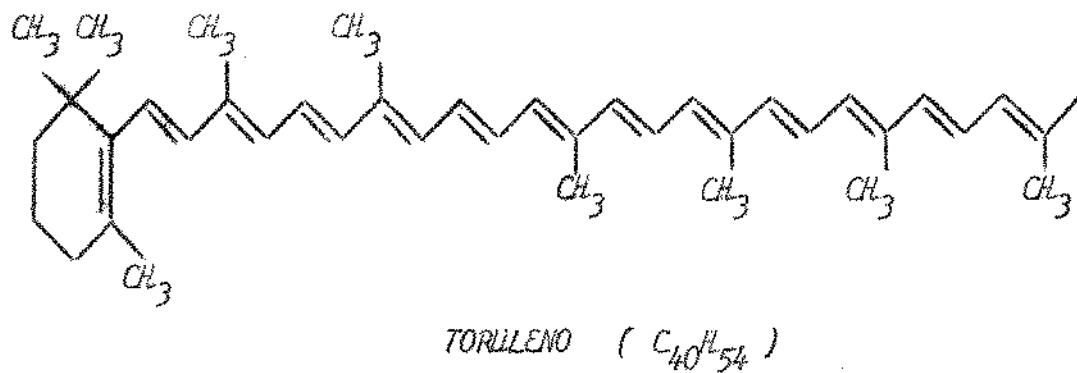
Para tal finalidade tem-se usado corantes artificiais e naturais entre os quais os carotenóides. Os primeiros são recusáveis, pois a maioria deles está proibida pela legislação atual, por motivo de proteção à saúde pública, porque ter-se comprovado, experimentalmente, sua nocividade.

Os carotenóides, pelo contrário, não só são inócuos ao consumidor, como, alguns deles, entre os quais o bêta-caroteno, são fatores nutricionais como provitamina A. Trata-se de um grupo de pigmentos naturais largamente difundido nos tecidos animais e vegetais, solúveis em diferentes solventes orgânicos. Quimicamente, os carotenóides são políenos que possuem um sistema de duplas ligações carbono-carbono, na forma conjugada, responsáveis por uma faixa de colorações, variando do amarelo ao vermelho. Em geral, são formados de oito resíduos de isopreno e, com poucas exceções, contêm 40 átomos de carbono na molécula.

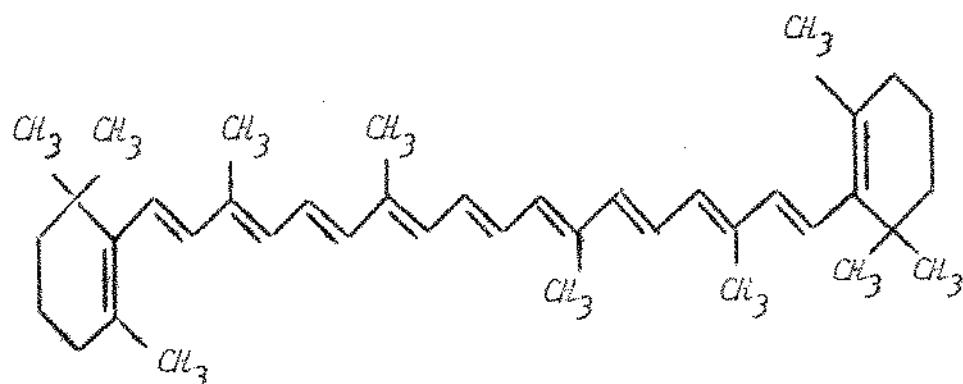
Subdividem-se em duas categorias (60):

a) Hidrocarbonetos, comumente conhecidos como carotenos. Ver estrutura da Figura 1.

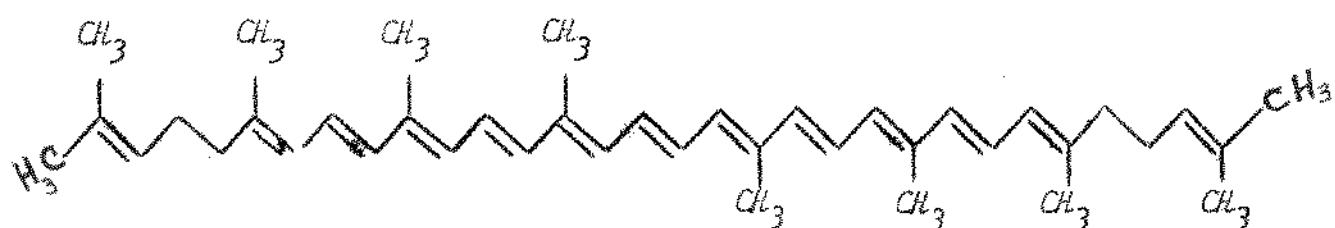
Figura 1. Estruturas de alguns carotenos principais.



TORULENO ($C_{40}H_{54}$)

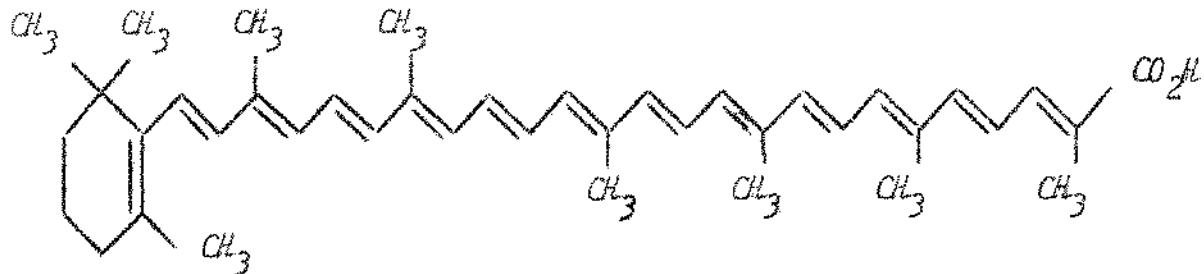


BETA CAROTENO ($C_{40}H_{56}$)

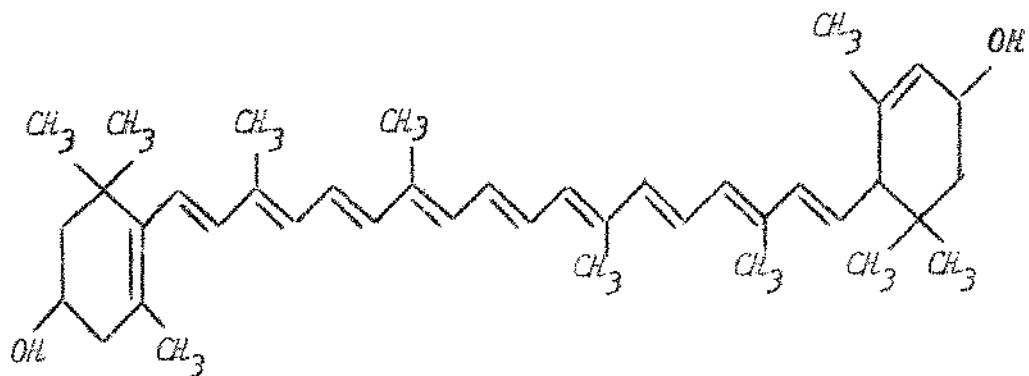


LYCOPENO ($C_{40}H_{56}$)

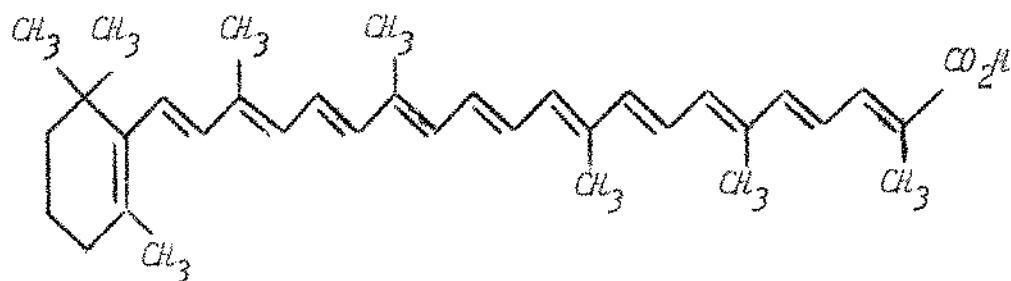
Figura 2. Estrutura de algumas xantofílias importantes.



TORULARODINA ($C_{40}H_{52}O_2$)



LUTEINA ($C_{40}H_{56}O_2$)



NEUROSPORAXANTINA ($C_{35}H_{46}O_2$)

2) Xantofílias, derivados oxigenados dos anteriores. Ver estrutura da Figura 2.

Os carotenóides, geralmente, se encontram no estado natural em cenouras, tomates, gema de ovo, folhas verdes, flores, penas de aves, insetos e microrganismos.

Atualmente, os carotenóides são produzidos em escala industrial por processos químicos e biológicos. As investigações desenvolvidas, especialmente nesse segundo grupo, são muito promissoras pelas perspectivas de produção em massa e a baixo custo.

O conhecimento da química dos carotenóides data de há muito tempo e tem-se difundido através de numerosas publicações. São publicadas revistas periódicas sobre o assunto. As primeiras foram elaboradas por Karrer e Jucker (1) e, recentemente, por Goodwin (2,3,4,5,6,7), Isler e colaboradores (8), Chichester e Nakayama (9). Por último, Nakayama (10), Kessel-tine (11), Lilly e colaboradores (12), Hanson (13), Nicet e colaboradores (14), e Luzzin (15), descreveram o assunto particularizando áreas específicas, tais como a influência de certos fatores que estimulam a produção de carotenóides nos diferentes processos biológicos, variedades de microrganismos e outras que serão tratadas no presente trabalho.

DISTRIBUIÇÃO DOS CAROTENÓIDES EM MICRORGÂNICOS

Os pigmentos carotenóides estão bastante difundidos nos microrganismos, podendo ser encontrados em espécies representantes de bactérias (Schizomycetes), leveduras (Blastomycetes), fungos (Eumycetes) e algas.

Apesar disto, no momento atual, somente certos tipos de microrganismos são capazes de sintetizar em quantidade suficiente para permitir sua produção em escala industrial.

I - Bactérias

Como se evidencia na Tabela I, os carotenóides se acham largamente difundidos na quasi totalidade das bactérias. Todavia não se encontrou relação entre a taxonomia com a distribuição dos carotenóides em bactérias.

Os carotenóides produzidos pelas bactérias tendem a ser xantofílicos polihidroxílicos, em lugar de caroteno. O beta-caroteno se encontra com pouca freqüência, existindo informações que mencionam a presença de luteína, conforme indicado na Figura 2.

Entre as bactérias fotossintéticas (Actinomycetes e Thiotrichaceae), os pigmentos contidos são todos acíclicos e muitos deles metoxilados.

Entre as bactérias quimiossintéticas, a maior parte e variedades de carotenóides se encontram nas famílias Micrococcaceae e Mycobacteriaceae, sendo a maioria xantofílica.

Das bactérias marinhas estudadas, encontrou-se que a maioria é cronogénica. Courington e Goodwin (16) em alguns estudos, encontraram que os carotenóides produzidos não diferiam muito daquelas investigadas em outras bactérias, isto é, encontravam-se predominantemente xantofílicas polihidroxiladas e ausência de luteína.

II - Fungos e Leveduras

Na Tabela II encontra-se a distribuição conhecida dos pigmentos em fungos e leveduras.

Como se evidencia, muitos fungos dos quais não são carotogênicos e onde os carotenóides ocorrem, parece não existir significação taxonómica.

Os carotenóides fungicos, frequentemente, são de natureza ácida, tais como os caracterizados na neurosporoxantina, torularodina e rodotorulina.

Entre os Ficognetas, a distribuição diferencial de pigmentos pode ocorrer entre as duas fêmeas de uma dada espécie; nas Allomyces por exemplo, o macho produz gama-caroteno enquanto que a fêmea feminina não o produz.

Revisões bibliográficas sobre a carotogênese nesses tipos de fungos têm sido publicadas por Lilly e colaboradores (13) e por Resseltine (12). Uma revisão geral dos diferentes tipos de fungos foi divulgada por Goodwin (8).

Entre as leveduras, foi bem estabelecido o caráter carotenóide dos pigmentos da Aspergillus; o beta e gama-caroteno, torulenolídeo, e toruleno com predominância deste último, como se observa nas estruturas das figuras 1 e 2.

III Algas

A distribuição de carotenóides em diversas classes de algas está resumida na Tabela III. Em todos elas, o beta-caroteno se apresenta como o principal caroteno, exceto nas Cryptophytes, em que predomina o alfa-caroteno. Os componentes xantofíticos são diferentes segundo o tipo de microorganismo analisado.

Nas Chlorophytes (algas verdes) se efetuaram muitos estudos em cultivos puros, relativos à sua composição e possíveis aplicações industriais.

Com algumas exceções, os carotenóides nas famílias de Xanthophyta, Rhodophyta e Eurotrophycota são semelhantes aos representados pelas Chlorophytes.

Heilman (17), Haxo (18), Strain (19, 20), efetuaram revisões relativas à distribuição dos carotenóides em diferentes algas.

MECH. I

DISTRIBUIÇÃO DOS CAROTÓIDES DE BACTÉRIAS

<u>Família</u>	<u>Carotóide presente</u>
Pseudomonadaceae	Cripto-xantina Zeaxantina
Micrococcaceae	Beta-caroteno Gama-carotino Licopeno Astaxantina Zeaxantina Sennineno Sarcinoxantina Rubixantina Fodaxantina
Actinomycetaceae	Corallina
Corynebacteriaceae	Beta-caroteno Licopeno Cripto-xantina Espiriloxantina Centaxantina
Rhizobacteriaceae	Sennineno Sarcinoxantina α,β -lecterio-purpurina α,β -lecterio-ruberina
Mycobacteriaceae	β,β -caroteno Beta-caroteno Gama-caroteno Licopeno Leproxeno Astaxantina Cripto-xantina Luteína Zeaxantina

(continua)

(continuação)

<i>Fungi</i>	<u>Carotenoide presente</u>
<i>Athiorhizaceae</i>	Beta-caroteno Licopeno Licoxantina Rodovialacina Dihidroximetoxi-licopeno Dihidroxietoxi - copeno Espiriloxantina Cloroxantina 2-Duetoxiloxantina 2-Duetoxipiriloxantina Neurosporenos
<i>Hypocreomycetidae</i>	Beta-caroteno Licopeno Anidronodovilina Espiriloxantina Rodovilina Espiriloxantina-Carodenetidae Xantina
<i>Chlorobacteriaceae</i>	Gama-caroteno Delta-caroteno Rubixantina
<i>Mycoplasmataceae</i>	Neurosporenos
<i>Bacillaceae</i>	Carotenal Beta-caroteno Gamma-caroteno Delta-caroteno Licopeno Licoxantina Rodovialacina Rodopurpurina Fluorocromo Beta-lacterilopurpurina

(continua)

(continuação)

<u>Família</u>	<u>Carotenóide presente</u>
	Espiroxantina
	Oquerona
	Neurosporina

Fonte: Siegler (60). *Microbial carotenogenesis*. Edn. In. Appi. Microbiol. Z., 1 (1965)

TABLA II
DISTRIBUIÇÃO DOS CAROTENÓIDES EM FUNGOS E LIVÉDURAS

<u>Família</u>	<u>Carotenóide presente</u>
Ascomycetes	Alfa-caroteno Beta-caroteno Gamma-caroteno Lycopeno Licorantina Neurosporina Rodopurpurina Kodoviciacina
Dasidionyctes	Alfa-caroteno Beta-caroteno Gamma-caroteno Delta-caroteno Lycopeno Tenuílaco Cantaxantina Cripto-xantina Zeaxantina
Phycomyctes	Alfa-caroteno Beta-caroteno Gamma-caroteno

(continua)

(Continuação)

<u>Família</u>	<u>Carotenoide presente</u>
Phycocryptales	Beta-caroteno Lycopeno Neurosporeno Toreuleno
Deuteromycetes	Alfa-caroteno Beta-caroteno Gamma-caroteno Delta-caroteno Lycopeno Neurosporeno Rodoxantina Rodotorulina Toreuleno Tuberodina Neurosporoxantina

Fonte: Siegler (60). Microbial carotenogenesis. Adm.
In. Agri. Microbiol., 7, 1 (1965).

TABELA III
DISTRIBUIÇÃO DOS CAROTENOÍDES EM ALGAS

<u>Divisão</u>	<u>Carotenoide presente</u>
Bacillariophyta	Beta-caroteno Fucoxantina Biloxantina Biscinorantina
Chlorophyta	Alfa-caroteno Beta-caroteno Gamma-caroteno Luteína Zeaxantina

(continua)

(continuação)

Famílias

Carotenóide presente

Chlorophyta

Violaxantina

Neoxantina

Astaxantina

Sifonoxantina

Chrysophyta

Alfa-caroteno

Beta-caroteno

Fucoxantina

Dialoxantina

Diclidoxantina

Cyanophyta

Beta-caroteno

Luteina

Zeaxantina

Mixoxantina

Mixoxanthofilia

Oscillaxantina

Kleuricina

Equinenona

Cryptophyta

Alfa-caroteno

Zeaxantina

Euglenophyta

Beta-caroteno

Gama-caroteno

Luteina

Neoxantina

Astaxantina

Equinenona

Cripto-xantina

Equinenona

Hidroxiquinenona

Pyrrrophyta

Beta-caroteno

Diadinoxantina

Sulcatoxantina

Mixoxantina

(continua)

(continuação)

Família

Carotenóide presente

Phaeophyta

Beta-caroteno

Luteína

Violaxantina

Fucorantina

Dictoxantina

Rhodophyta

Alfa-caroteno

Beta-caroteno

Luteína

Neoxantina

Tanoxantina

Xanthophyta

Beta-caroteno

Luteína

Violaxantina

Neoxantina

Fonte: (60) Ciegler. Microbial carotenogenesis.

Adv. In. Appl. Microbiol. 7, 7 (1965)

METODOLOGIA GERAL DE SEPARAÇÃO E IDENTIFICAÇÃO^(a)

A escolha do método para a separação das carotenoides de suas fontes naturais, está primariamente condicionada aos seguintes aspectos:

- a) Natureza do material biológica;
- b) Facilidade para extração com solventes;
- c) Suas propriedades e quantidades relativas em que estão presentes.

1. Extração.

Geralmente se extraem carotenoides dos microrganismos mediante tratamento das células com solventes orgânicos, como por exemplo acetona, éter de petróleo, hexano, metanol anidro, etc. Este processo de extração pode ser acelerado por meio da agitação.

2. Separação.

A mistura das carotenoides assim extraída, é geralmente fracionada por cromatografia ou por extração com solventes inmiscíveis, conforme esquematizado na figura 3.

2a. Vários tipos de cromatografia têm sido utilizados, como a cromatografia em papel, cromatografia em camada fina, cromatografia em fase gaseosa e cromatografia de adsorção, dos quais o último é o mais utilizado em escala industrial. Strein e colaboradores (21), referiram-se à cromatografia por adsorção como indispensável na separação das carotenoides. Vários tipos de materiais adsorventes são utilizados, dependendo da polaridade dos carotenos a serem separados; assim, por exemplo, para carotenoides muito polares, utilizam-se sacarose, celulose e sílica de magnésio (22), enquanto que para os de polaridade intermediária, utiliza-se óxido de magnésio ou carbonato de cálcio. Para os de polaridade baixa, usa-se hidróxido de cálcio ou alumina ativada.

2b. Na extração por solventes inmiscíveis, geralmente, são utilizados:

zadas misturas de etanol e acetona. Os fenômenos, de oxidação, isomerização e mudanças internas nas moléculas, produzidas por ácidos liberados durante o processo, são evitados na extração, pela adição de substâncias antioxidantes como o quinal e os agentes neutralizantes como o carbonato de cálcio ou piridina (23).

Para casos em que a extração por solventes é lenta ou incompleta, recomenda-se (24) moer o material a ser extraído. Em certos microrganismos utilizam-se a ação de enzimas, como por exemplo, o lisozima, que produz a ruptura da parede celular, facilitando a extração das carotenóides (25).

3. Identificação

As misturas de carotenóides extraídas e separadas parcialmente por técnicas de extração com solventes inmiscíveis ou por cromatografia, são posteriormente identificadas em seus componentes por meio de métodos espectroscópicos tais como: ultravioleta, infra-vermelho, ressonância nuclear magnética e espectrometria de massa.

A espectrometria por absorção de ultravioleta tem sido utilizada durante os últimos 50 anos na caracterização das carotenóides, uma vez que apresenta a vantagem de permitir reconhecimento de certos grupos importantes em suas moléculas. A técnica do infra-vermelho não tem tido muita utilidade na química das carotenóides devido, principalmente, ao fato destes compostos possuirem um sistema conjugado, produzindo bandas muito fracas e difíceis de detectar. Não obstante, com essa técnica, foi possível identificar certos grupos químicos importantes nas moléculas das carotenóides, tais como: hidroxílico, cetonico, acetilenico e alenilico (26).

A ressonância nuclear magnética (NMR) dos prótons fornece dados importantes, permitindo não só uma melhor compreensão das estruturas das moléculas, como também a determinação de grupos funcionais e suas posições relativas dentro, das moléculas (27).

A utilização de tais métodos analíticos tem sido de grande valia no desenvolvimento da química das carotenóides, permitindo, desta maneira, triplicar o número de compostos conhecidos em apenas alguns anos.

Todas estes pigmentos, uma vez isolados e cristalizados, podem ser analisados, determinando-se seus pontos de fusão, grau de insaturação, rotação óptica, formação de derivados, etc.

Excelentes discussões a respeito foram publicadas por Goodwin (2), Strain (20, 28), Karrer e Jucker (1), Curl (29), Purcell (30) e Bunt (31).

(a) O processo de isolamento deve ser produzido na obscuridade ou em presença da luz difusa, a temperaturas baixas (25°C a 0°C). Em atmosfera inerte (nitrogênio ou vácuo), com solventes puros, livres de peróxidos.

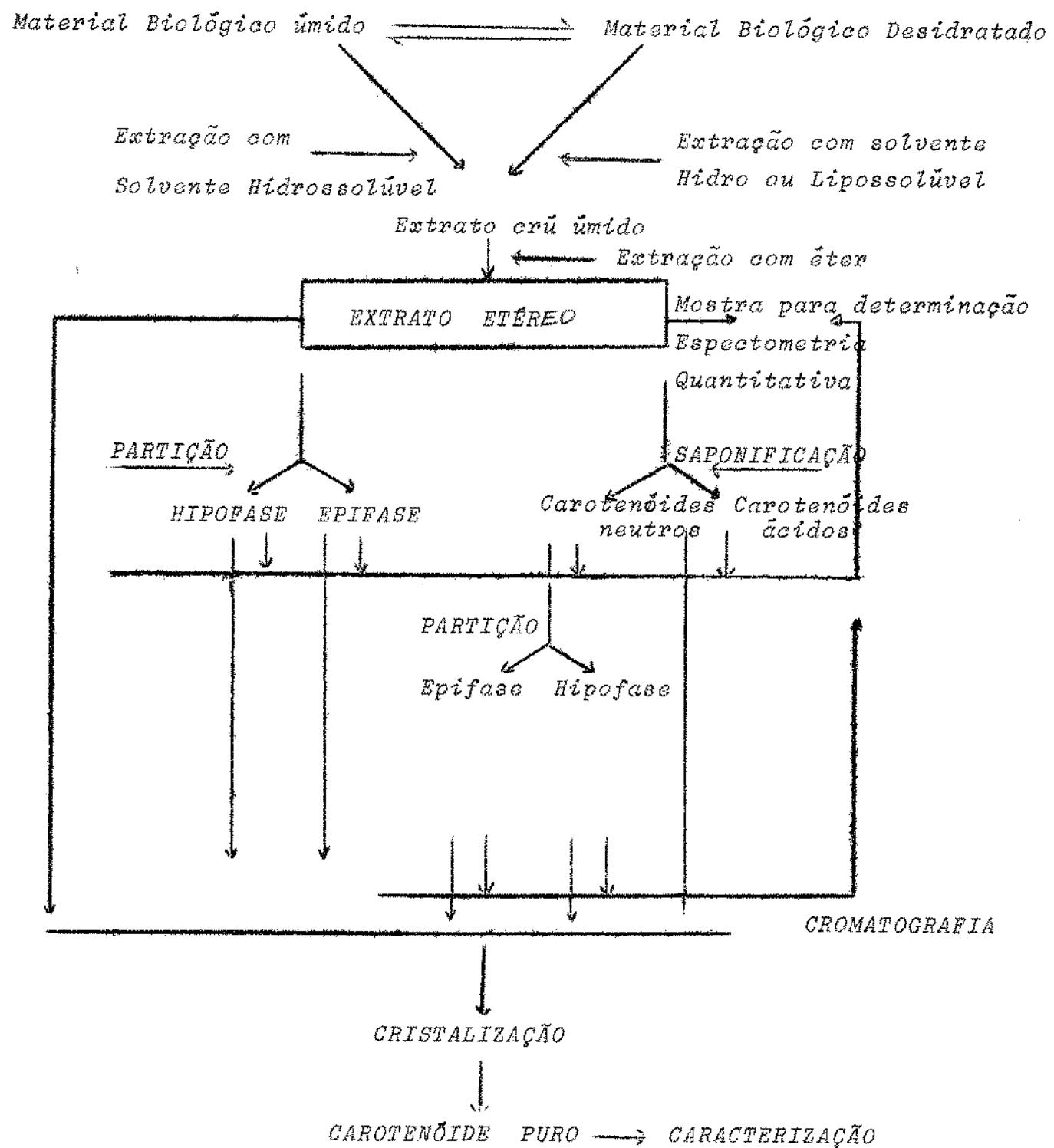
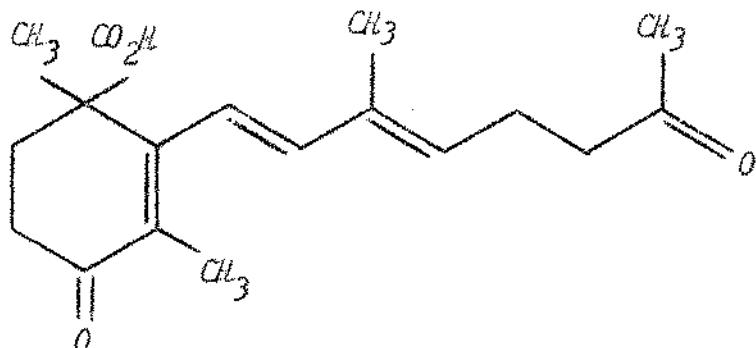
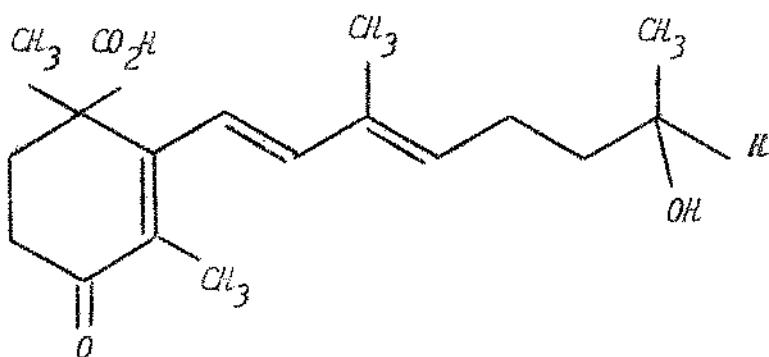


Figura 3. Esquema geral de separação e identificação dos carotenóides.

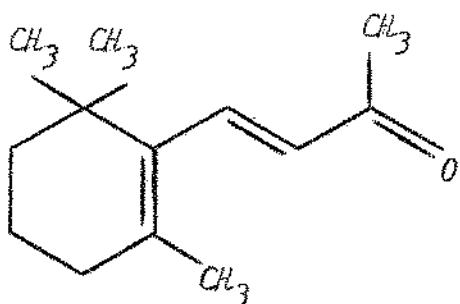
Figura 4. Estrutura dos ácidos trisporícos B e C₉ e da B-ionona.



ÁCIDO B-TRISPORICO



ÁCIDO C-TRISPORICO



B - IONONA

PRODUÇÃO HIGROBIANA DE CAROTENOS EM ESCALA INDUSTRIAL

I. - Produção de beta-caroteno

O beta-caroteno pode ser obtido de diversas espécies de fungos, levaduras e algas. Não obstante, quando se deseja bons rendimentos, capazes de serem aplicados em escala industrial, o número de espécies aplicáveis se reduz a poucos microrganismos, a saber:

1. *Rhodotorula* sp.

Beaufel e Clark (32), estudaram a produção de beta-caroteno em cultivos sintéticos e não sintéticos por distintas espécies de Rhodotorula, como: R. flava, R. gracilis e R. pallida. Os rendimentos obtidos oscilaram entre 5,2 e 120,8 ug/g de células secas. Peterson e colaboradores (33) encontraram resultados similares em um estudo quantitativo de um grande número de espécies, obtendo o maior rendimento com a R. aurantiaca (155 ug/g de célula seca). Não obstante, Vuoni e colaboradores (34), utilizando o tipo denominado R. Serrhei, em estudos posteriores, alcançaram rendimentos da ordem de 177 ug/g de células secas.

Entretanto, presentemente, os rendimentos obtidos com espécies de Rhodotorula são baixos e sem significação industrial econômica.

2. *Neurospora crassa*

Durante as investigações realizadas com esse microrganismo em fermentadores com agitação, iluminação, e adição de estimulantes, tais como detergentes selecionados, sais de cromo, etc., obteve-se um rendimento de 2,7 ug, por grama de células secas, depois de cinco dias e meio de fermentação. O resultado é, evidentemente, muito baixo, para uma aplicação industrial.

Kao (35), Zalokar (36), Kazarinski e J. Bonbush (37) mencionam diversos métodos de produção por esse microrganismo, que não serão comentados neste trabalho por não oferecerem perspectivas industriais.

3. *Penicillium sclerotiorum*

Entre os representantes desta espécie, em geral, não se encontram carotenóides. Por outro lado, Fase e colaboradores (38) informaram que um membro da série (*P. thorelli*) produziu 7 mg de carotenos totais por grama de célula seca, das quais 65% era beta-caroteno.

Além da informação de que o rendimento é muito baixo, não tem sido publicado nenhum estudo adicional recente sobre a produção industrial com esta espécie.

4. *Phycomycetes Blakesleeanus*

Goodwin e colaboradores (39) estudaram largamente a produção com representantes desse gênero de fungo no que se refere à influência de distintos nutrientes e condições do meio (ph, temperatura, etc.). Os rendimentos máximos obtidos alcançaram 4 mg de carotenos por grama de células secas em condições de cultivo controlado, e estimulado por betac-ionona e iluminação contínua. Os rendimentos citados se conseguem depois de seis a oito dias de fermentação.

Alguns dados sobre esse assunto foram publicados por Hesseltinge (11), principalmente. Ainda assim, os rendimentos obtidos não possuem significação econômica para uma aplicação industrial.

5. *Choanephoraceae*

Hesseltinge (11) efetuou uma revisão geral sobre carotenóides produzidas por representantes da ordem Nucinales, com especial referência à família Choanephoraceae, particularizando especialmente a busca de fermentações capazes de produzir beta-caroteno em escala industrial. Foram estudados vários membros da família, sendo, grande parte da investigação, realizada no Laboratório de Investigação Regional do Norte (Northern Regional Research Laboratories), possuidor de uma farta coleção de material biológico.

Alguns laboratórios industriais têm investigado extensivamente essas fermentações mas, seus dados, em geral, não são publicados.

Um fenômeno fundamental observado por Barnett e colaboradores (40) foi o seguinte:

o micélio originado pelo desenvolvimento, na forma conjugada dos dois sexos (+ e -) das culturas de Chenopodium cucurbitaceum produziam, no meio líquido, 15-20 vezes mais beta-caroteno que o obtido quando os dois sexos são cultivados separadamente.

Hesseltine e Anderson (41), estenderam estas observações a outros membros da família que também apresentam as duas formas sexadas: C. conjunta e Blakeslea trispora. Em ambos os casos observou-se que o desenvolvimento em conjunto dos dois sexos produzia rendimentos mais altos do que o desenvolvimento em separado. Apesar disso, o rendimento continuou sendo baixo para sua exploração econômica. Anderson e colaboradores (42) usaram cultivos de Blakeslea trispora NRRL 2456 (+) e NRRL (-). Em tal caso observou-se um incremento ainda maior em relação ao desenvolvimento conjunto dos dois sexos, porém, com rendimentos até 13 mg/g de células secas. As fermentações foram realizadas em fermentadores com agitação, em meio de cultivo sintético, adicionando-se substâncias estimulantes, como óleo vegetal, beta-ionona, e detergente não iônico, a um meio básico que continha milho, casca de milho, fosfato amonássico e tiamina. O caroteno recuperado foi submetido a análises, encontrando-se como componentes predominantes todos os trans-beta-caroteno. Ensaios biológicos efetuados em ratos indicaram que esse pigmento, dentro do micélio seco, é eficaz como precursor da vitamina A.

Subsequentemente, Ciegler e colaboradores (43) prepararam os mesmos cultivos, porém, em condições diferentes: diversos cerais, produtos sólido de soja ou em várias combinações, obtendo rendimentos que oscilavam entre 35-40 mg de caroteno por 100 ml de meio.

Prosseguindo este estudo, Ciegler e colaboradores (44), investigaram a influência de óleos vegetais, ácidos graxos, diversos detergentes e diversas iononas sobre o rendimento. Os resultados foram os seguintes: óleos vegetais com alto conteúdo de ácidos ômega e linolínicos tem maior efeito, especialmente como estimulante da produção de beta-caroteno.

Baixos rendimentos, entretanto, foram obtidos quando se substituiu no meio os detergentes não iônicos por detergentes cationicos e anisninos. A adição de beta-ionona estimula grandemente a síntese de beta-caroteno, como se observa pelos dados da Tabela V e da Figura 5.

T A B E L A V

Influencia de beta-ionona na sintese de beta-caroteno

Beta ionona mg/100 ml	Peso seco micélio g/100 ml	Caroteno do micélio seco mg/g	Caroteno prod. mg/100 ml
0	6,74	1,6	10,7
0,0094	6,49	1,5	10,0
0,094	5,37	1,7	11,0
0,94	5,84	3,4	19,7
9,40	5,45	5,4	29,4
94,00	5,23	7,0	36,8
188,00	4,78	8,0	38,2

Fonte: Ciegler e colaboradores. J. Agr. Food Chem. 3, 447 (1962a).

Posto que a beta-ionona é tóxica para o fungo, especialmente na etapa de sua multiplicação vegetativa, a adição ao micélio foi efectuada dois dias depois de sua inoculação, tempo suficiente para que se complete o desenvolvimento. A adição de alfa-ionona tem um efeito similar ao produzir inibição alguma nos pigmentos obtidos. Posteriormente, Zejic (45) informou que a carotenogênese pode ser estimulada tanto por alfa, beta, gama e delta-metiliononas. As investigações de Mackinney e colaboradores (46) e Engel e colaboradores (47), assim como as informações dadas por Ciegler e colaboradores (48), e Schek e Jager (48), indicam que a ação estimulante destes compostos é indireta e que, além disso, um fragmento da molécula se incorpora ao beta-caroteno. Reyes e colaboradores (49) postularam que a beta-ionona exerce uma ação estimulante sobre a atividade de enzimas presentes, dando a entender que a beta-ionona estimula a biossíntese de isoprenóides, atuando em forma catalítica e não mediante um mecanismo de indução enzimática.

Ciegler e colaboradores (44) em um estudo sobre o aumento da carotenogênese por B. trisporus, a partir de lipídios, observaram que os aglomerados que eles formavam, não eram facilmente metabolizados pelos fungos.

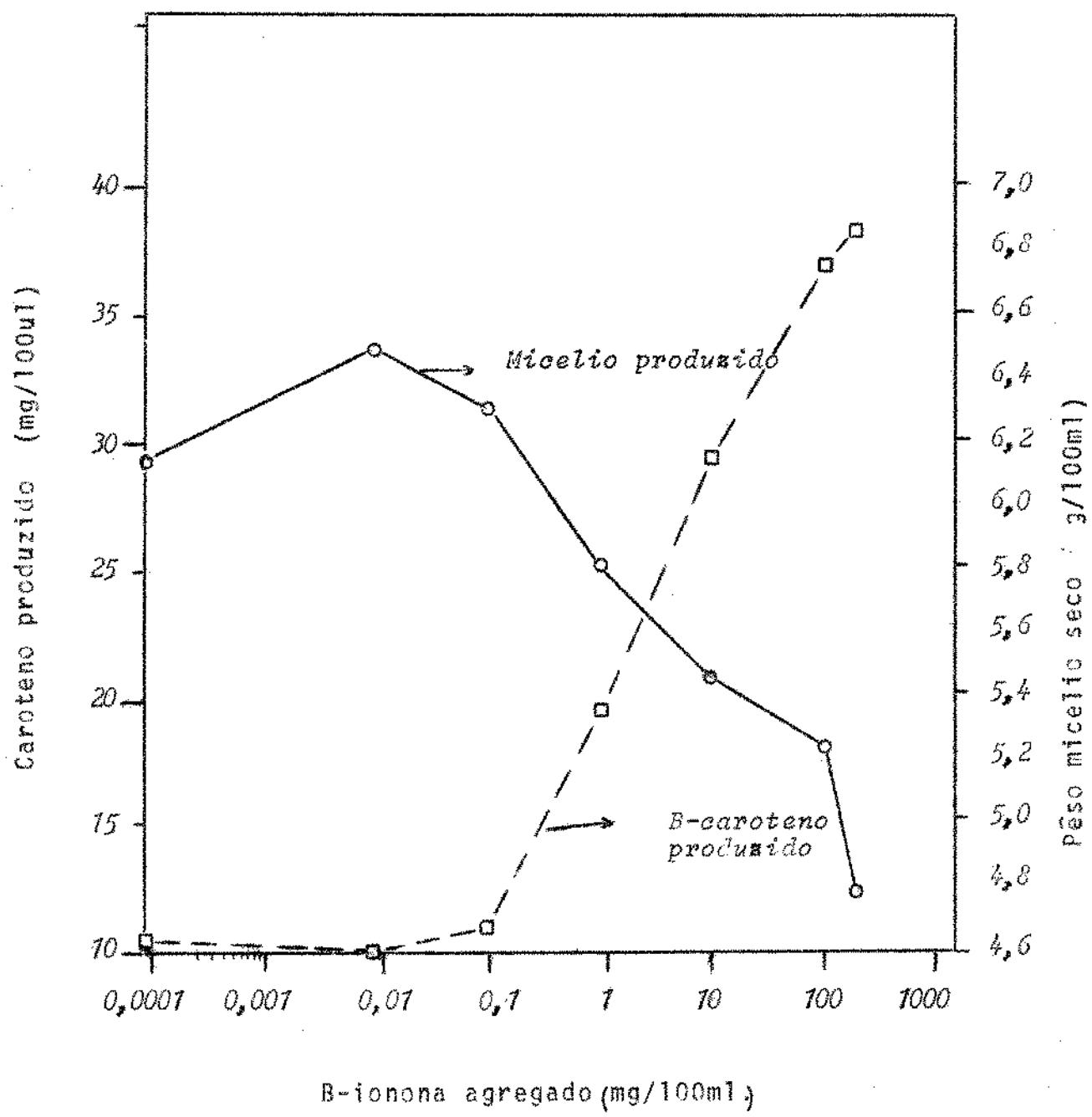


Figura 5: Influência da Beta-ionona na sínteses do Beta-caroteno

Em uma tentativa para evitar tal inconveniente e como mais para aumentar os rendimentos, foram feitos ensaios adicionando, ao meio, solventes orgânicos, tentando produzir desta maneira uma lixiviação de carotenos do micélio durante o desenvolvimento, assim como prevenir a formação de quiescêncas agrupamentos. Ciegler e colaboradores (50), mediante adição de querosene conseguiram achados propósitos; entretanto, não houve um aumento considerável no rendimento, devido à toxicidade do querosene adicionado. Quando repetiram o mesmo ensaio com o querosene desodorizado, o resultado foi uma duplicação dos rendimentos que chegaram até 100 mg/100 ml de líquido, conforme demonstrado na Figura 6. Não obstante, o efeito de lixiviação não se produziu, pois o caroteno encontrava-se no micélio. Hanson (13), Ciegler e colaboradores (50) postularam que o hidrocarboneto pode funcionar em parte como depósito dentro do micélio no qual dissolve o caroteno, facilitando o armazenamento de maiores quantidades de pigmentos. Outro fator que influiu desfavoravelmente no desenvolvimento desta fermentação, foi o custo relativamente alto dos estimulantes (sato-iononas), procurando-se, por essa razão, sua substituição por um equivalente de baixo custo. Ciegler e colaboradores (51, 52) comprovaram a possibilidade de substituir por subprodutos da indústria cítrica, como palpas de citrus, meloço e óleos essenciais de frutas cítricas, que são de baixo custo. Zajic (45) encontrou também que uma variedade de óleos essenciais, especialmente os de estrutura terpenóide, intensificaram a produção de carotenos.

A adição de 1% de meloço de citrus, ao meio de fermentação que já continha 5% de farinha de gérmen de algodão, 2,5% de milho, 5% de óleo vegetal, 5% de querosene desodorizado e 0,2% de tianina, produziu rendimentos que alcançaram até 107,9 mg/100 ml do meio, como se observa na Tabela e Figura 7.

Pazola e colaboradores (53), e Ciegler e colaboradores (54) encontraram que parte da atividade se deve essencialmente à presença de óxido cítrico e saccarose. Demonstraram, também, que a adição destas substâncias em conjunto produzia rendimentos superiores aos obtidos quando se usava cada uma delas em separado. Este feito levou a investigações posteriores, esclarecendo por em evidência a interessante questão se estas substâncias estão ou não envolvidas na síntese dos carotenóides, que se produzem em altas concentrações.

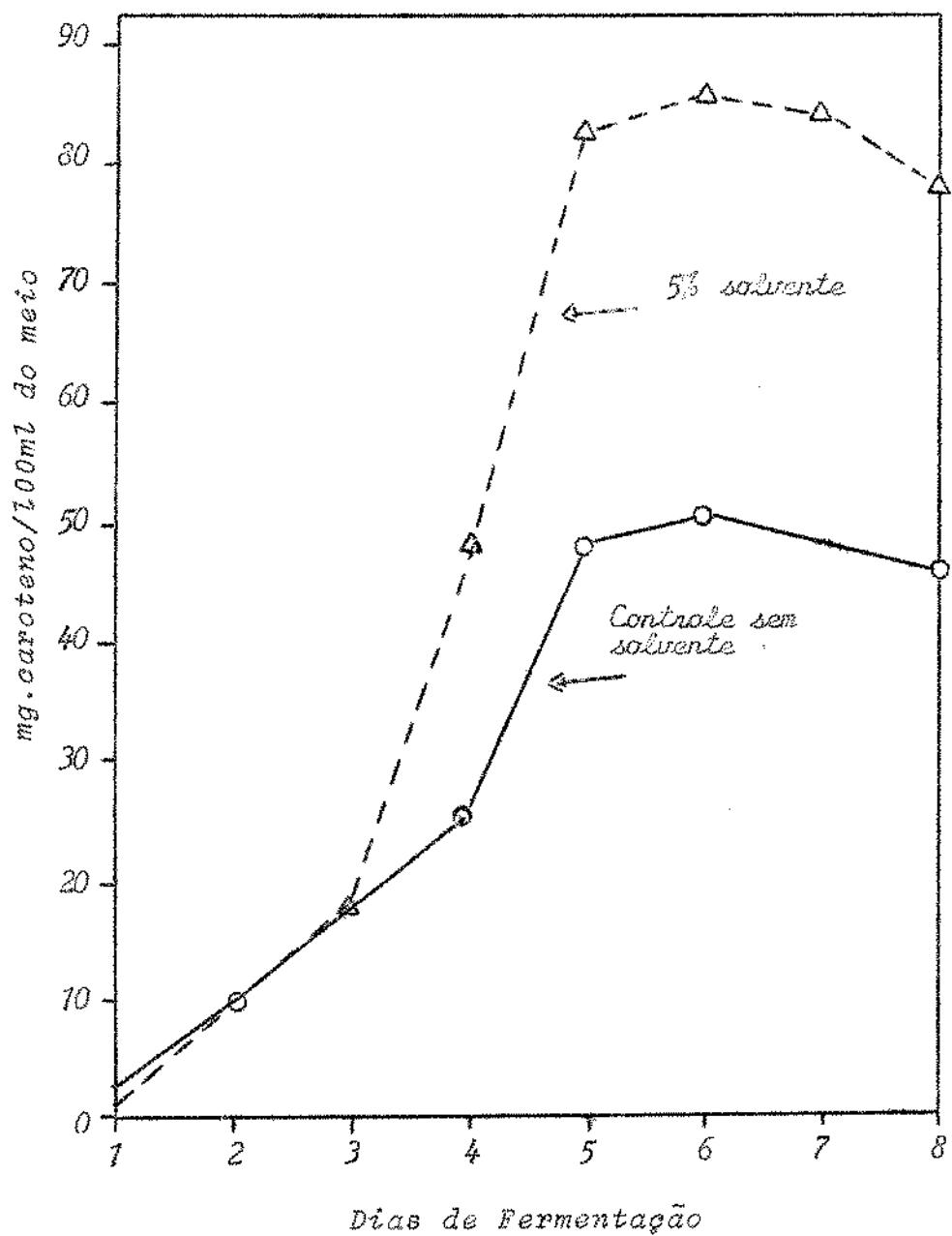


Figura 6. Efeito de querosene desodorizado na produção de carotenos

(13) Hanson, A. Microbial Technology 22. 1967.

trazões. Ciegler e colaboradores (54) observaram também que a beta-ionona pode ser substituída pelo micélio de *B. trispora*, recuperado de uma fermentação prévia, com o que, em seis dias de fermentação, obter-se até 142 mg de caroteno por 100 ml de meio.

T A B E L A VI

Influencia do melco de citrus na produção de beta-caroteno

Melco citrus %	Ricílio seco g/100 ml	Caroteno prod. mg/g	Caroteno prod. mg/100 ml
0	6,93	9,7	67,2
0,1	5,79	14,3	82,6
0,3	5,91	16,2	95,8
0,5	5,94	16,8	99,9
1,0	6,27	17,2	107,9
3,0	6,48	17,5	113,3 (+)
5,0	7,62	13,8	105,0

(+) No quadro original encontra-se 103,3.

Fonte: (50) Ciegler e colaboradores. J. Agr. Food Chem. 9, 447 (1962a).

Ninet e colaboradores (14), efectuaram uma série de experimentos tratando de encontrar substâncias sintéticas capazes de substituir os iononas e certos terpenóides naturais, tais como os que aparecem na Tabela VII.

Pelos dados da Tabela VII deduz-se que o 2,2,6-trimetil-ciclohexanol e 2,2,6-trimetil-ciclohexanona, embora não aumentem significativamente a produção de carotenóides, o fazem em relação ao beta-caroteno. Por outro lado, o 2,2,6-trimetil-1-acetil-ciclohexano produziu um incremento nos dois sentidos. Evidenciou-se que, adicionando-se ao meio certos antioxidantes, como a dimetilformamida, estimula-se a carotenogênese, com aumento dos rendimentos da ordem de 1,275 mg de beta-caroteno por litro. Usaram-se concentrações de 2 a 4 g desse substância por litro. Os resultados levaram à

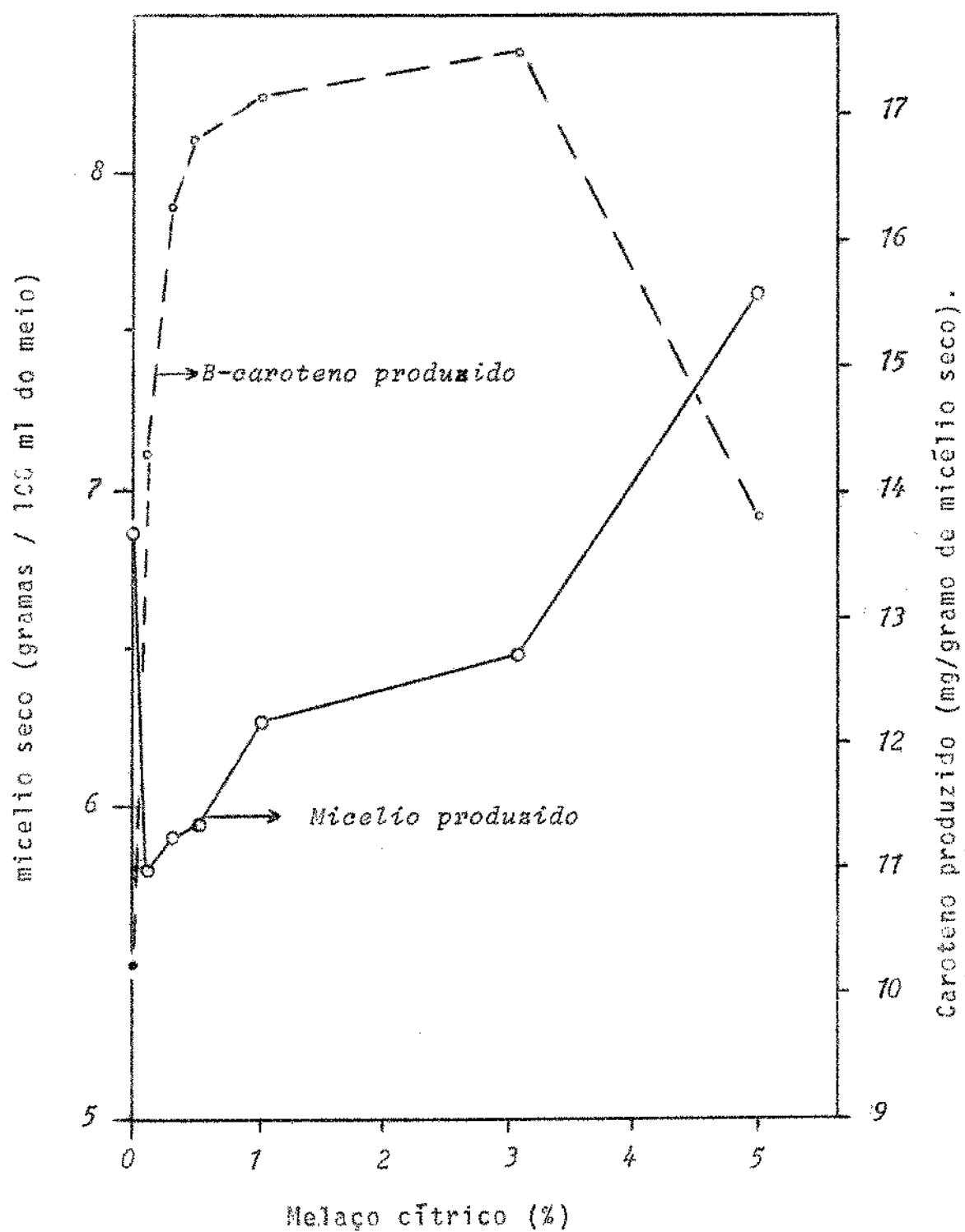


Figura 7: Influência do melado de citrus na produção do *B*-caroteno

suposição de que esses compostos modificavam a permeabilidade seletiva da membrana celular em relação a certos produtos essenciais. Ninet e colaboradores (14), conduziram experimentos utilizando amidas simples, notando que a propionamida, a acetamida e a butilarida produziam uma estimulação sobre a carotenogênese, como mostram a Tabela VIII e a Figura 8.

T A B E L A VII

Efeito dos derivados do Ciclohexano^(a)

Composto	Concentração g/l	Efeito relativo sobre produção de beta-caroteno %
2-2-6 trimetilciclohexanona	1	117
Ciclohexanona	1	79
2 metilciclohexanona	1	63
3 metilciclohexanona	1	97
4 metilciclohexanona	1	74
2-2-6 trimetilciclohexanona oxima	1	76
2-2-6 trimetilciclohexanona cetazina	1,5	115
2-2-6 trimetilciclohexanona semicarbo- zona	1,2	125
2-2-6 trimetilciclohexano	1	112
2-2-6 trimetil 1-ciano ciclohexanal	0,2	114
2-2-6 trimetil 1-acetil ciclohexeno ionona	1	140
		164

(a) Meio sem beta-ionona.

Fonte: (14) Ninet e colaboradores. Biotech. and Bioeng. 11, 1195 (1962a).

T A B E L A VIII

Efeito de ácidas alifáticas na produção de beta-caroteno^{a)}

Substância adicionada	Concentração g/l	Efeito relativo prod. beta-caroteno %
Formonida	0,5	96
Acetomida	2	115
Propionamida	2	108
Butilamida	2	114
Dimetilformamida	2	122
N,N-dimetilacetamida	2	105
N-ferilacetamida	2	73

(a) Meio com betanionana.

Fonte: (14) Ninet e colaboradores. Biotech and Bioeng. 11, 1195 (1962a).

As investigações foram estendidas utilizando-se diferentes ácidas e observou-se que, em condições similares às realizadas com as outras substâncias, a succinamida, em particular, produzic uma grande ativação da carotenogênese (50 a 60 vezes maior). Do mesmo modo, foram efectuados ensaios com derivados da mesma, sem encontrar nenhuma que superasse os resultados conseguidos pela adição de succinamida, conforme resultados da Tabela IX e Figura 9.

T A B E L A IX

Efeito da Succinamida na produção de beto-caroteno^{a)}

Concentração g/l	Produção beta-caroteno mg/l
0	1.070
2	1.415
3	1.535
4	1.640

(a) Meio com betanionana.

Fonte: (14) Ninet e colaboradores.

Biotech and Bioeng. 11, 1195 (1962a)

Efeito relativo em % de produção do β -caroteno.

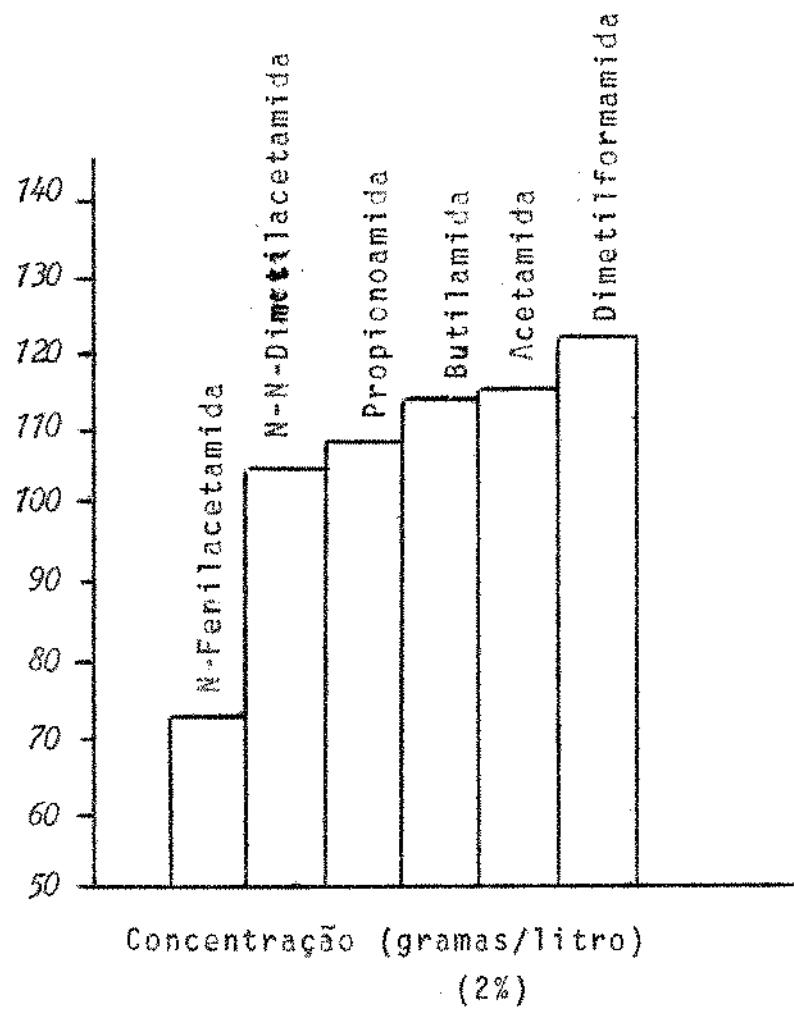


Figura 8: Efeito de alguns amidos alifáticos na produção de β -caroteno.

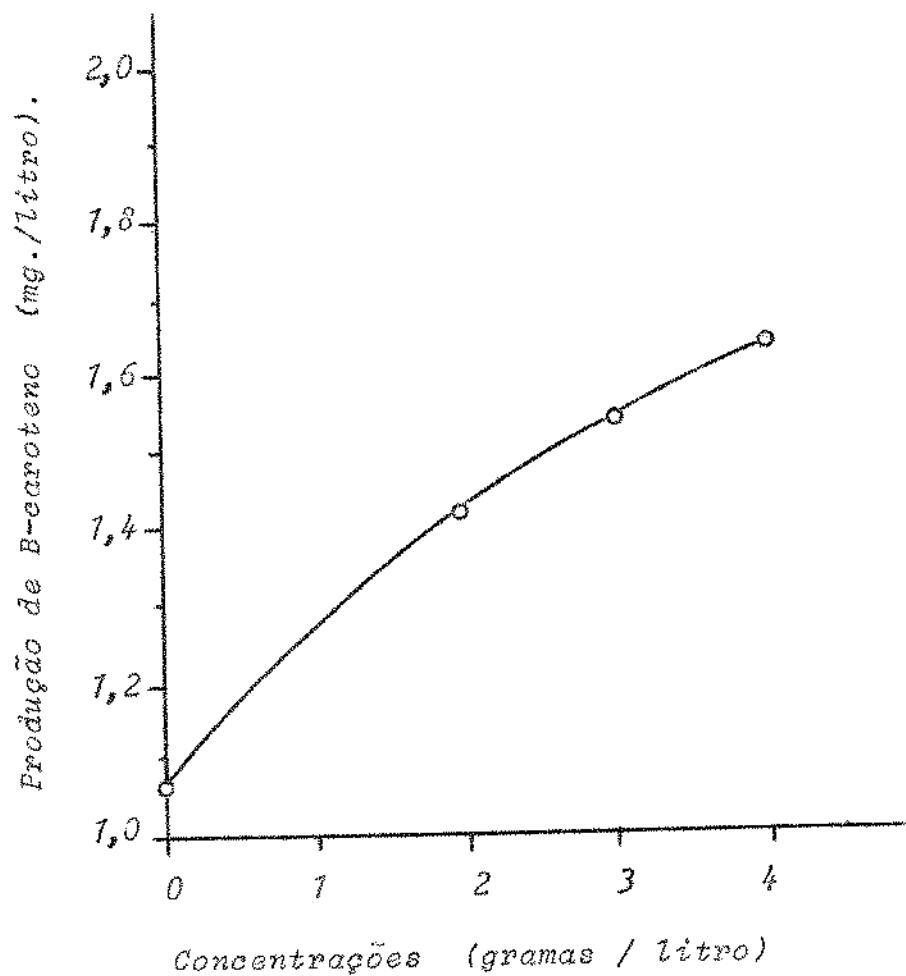


Fig. 9. Efeito da succinamida na produção do B-caroteno

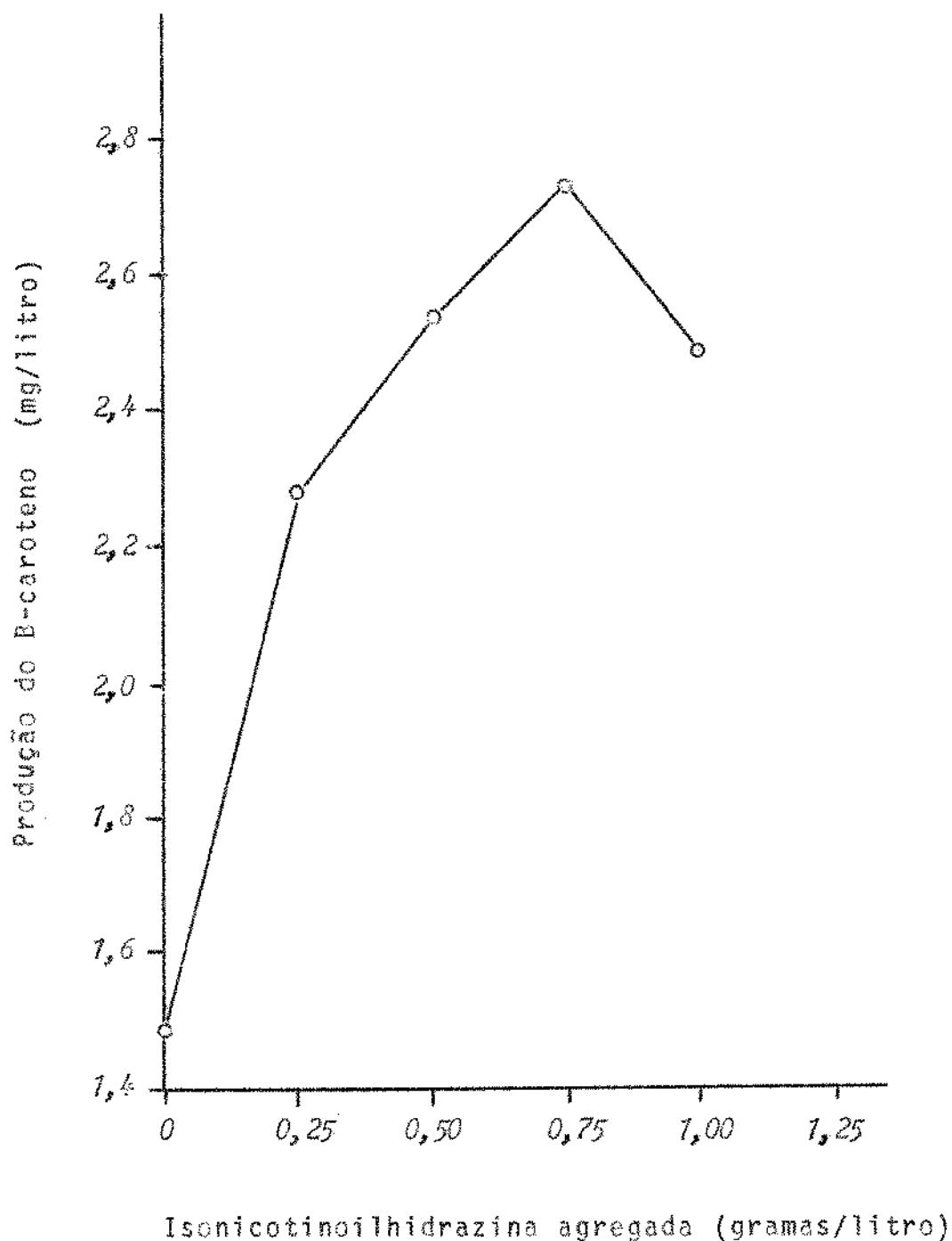


Figura 10: Efeito da isonicotinoilhidrazina na produção do B-caroteno.

Foram realizados ensaios com outras substâncias tais como as hidroxidas alifáticas e aromáticas, e com diferentes ácidos heterocíclicos. Destas últimas substâncias, algumas melhoraram a produção de bêta-caroteno, porém, nenhuma é superior à isonicotinil-hidrazina, que produz concentrações de até 2.730 mg de bêta-caroteno por litro. Tabela X, Figura 10.

T A B E L A X

Efeito da Isonicotinilhidrazina na produção de bêta-caroteno^(a)

Concentração g/l	Produção bêta-caroteno ug/l
0	1.485
0,25	2.280
0,5	2.540
0,75	2.730
1,0	2.495

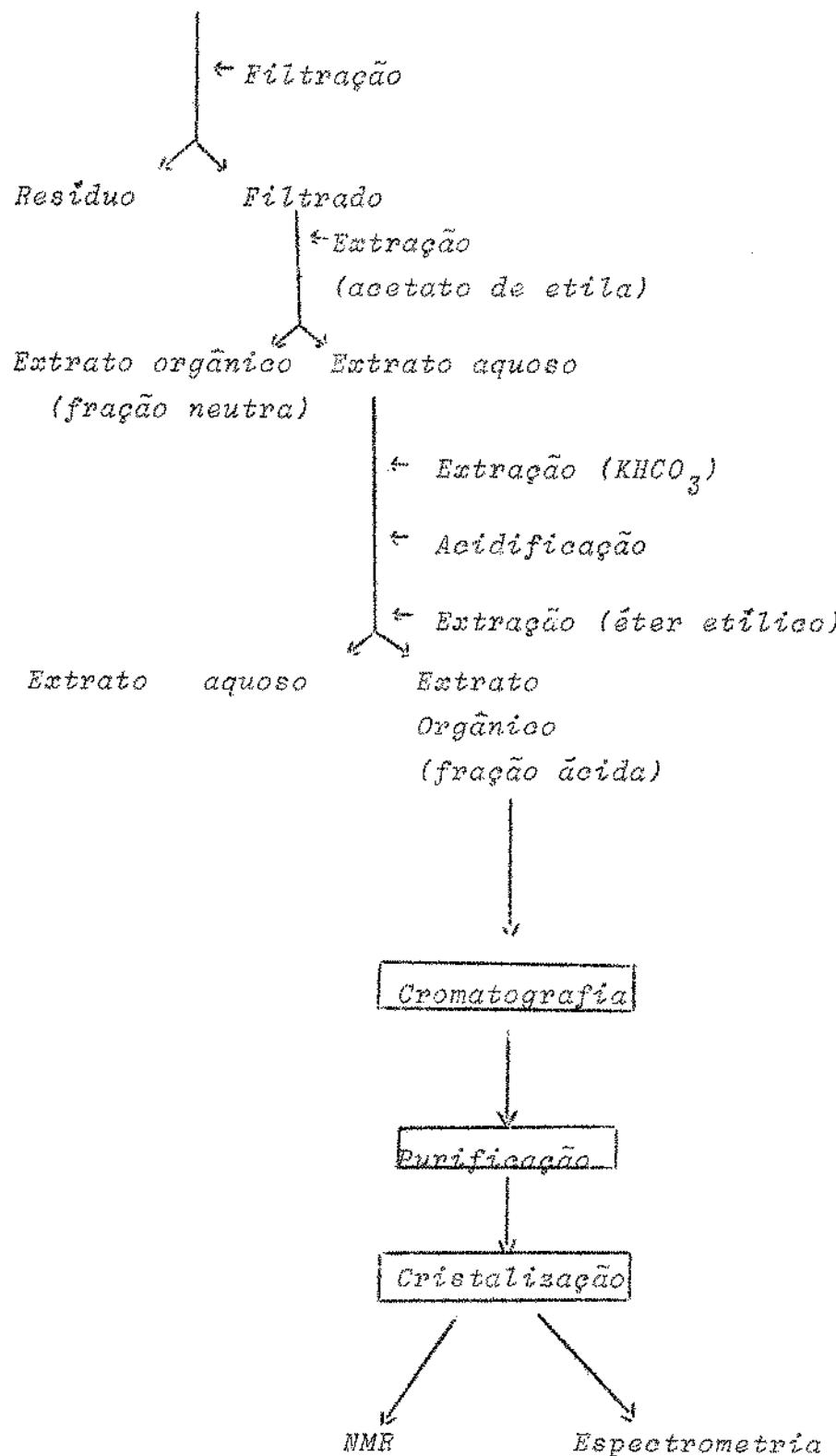
(a) Sírio com betanionona.

Fonte: (14) Kinet e colaboradores.
Biotech and Bioeng. 11, 1195 (1962a).

Estudos posteriores levados a efeito por Van Den Ende (55), nas quais se investigava a interrelação da sexualidade da B. trispora com respeito à síntese de carotenos, mostraram que, quando se adicionavam quantidades equivalentes de hormônio (indutores de gometas) em cultivos inoculados com a Blakeslea trispora⁽⁻⁾, obtinham-se quantidades de carotenóides similares aos produzidos em cultivos combinados com as duas formas sexuais do fungo em questão. Isso levou-o a admitir que a ativação da síntese é resultado da ação hormonal. Estes hormônios foram isolados e purificados, conforme expresso 4. Mediante análises de cromatogramas puros, ficou evidente que eram idênticos aos ácidos trispônicos P e C, cujas estruturas são apresentadas na Figura 4.

Observou-se também que, quando ambos os sexos de B. trispora forem cultivados em um único recipiente, separados por uma membrana filtrante

PRODUTO DE FERMENTAÇÃO



Esquema 4. Separação e identificação dos Ácidos Trisporicos B e C.

te que não permitiu a conjugação genética, mas permitiu o intercâmbio de produtos saíversis, não se inibiu a formação de hormônios sexuais, pois se obteve produção similar de carotenóides & resultante do cultivo dos dois tipos combinados. Desta forma foi provado que não é necessário o contacto físico entre ambos para induzir a atividade sexual. Estes hormônios também se formam em cultivos combinados de B. trispora (+) com Zigonychus mellei (uma espécie homotílica), porém não se formam quando se mistura este último com a B. trispora (-), o que confirma que estes hormônios são produzidos pelas linhagens masculinas de B. trispora.

Clepler e colaboradores (56), desenvolveram fermentações em plantas-pilotos de 20 litros de capacidade. O período de fermentação se reduz a 72 horas (três dias), em contraste com os seis dias que eram necessários utilizando-se recipientes com agitação. Isto foi atribuído à maior eficiência prática de aeração que se pode alcançar em tanques, em relação a fiascos com agitação. Uma análise de gastos indica que o custo é de 31,35 dólares por quilograma de caroteno contido nos sólidos secos provenientes do processo fermentativo. Tal estimativa baseou-se numa produção anual de 5.000 toneladas de sólidos livres de umidade (76.700 kg de caroteno) em ciclos de 24 horas por dia e 300 dias por ano. Nas Tabelas XI e XII resumem-se os dados da produção microbiológica de beta-caroteno, de onde se deduz que esses processos podem competir com a obtenção do beta-caroteno, por síntese química.

T A B E L A XI

Inversão de capital estimado para a indústria de beta-caroteno

Itens	Valor US\$
Terreno e melhoramentos	22.500
Construção - 342.000 pés cúbicos	227.500
Equipamento	606.000
Instalações de equipamento	212.000
Inst. elétrica, tubulações, etc.	286.000
A transportar	1.353.000

<u>De transporte</u>	7.353.000
<u>Construção e outros gastos</u>	<u>386.000</u>
Capital total investido	US\$ 7.740.000

Fonte: (56) Ciegler e colaboradores. Biotechnol. Bioeng. 5, 109 (1963d).

T A B E L A XIII

Custo de produção estimado para obtenção de beta-caroteno^{a)}

Itens	kg de caroteno
	US\$
Materia-prima	19,86
Utilidades	3,33
Não-de-obra e supervisão	2,22
Manutenção	1,04
Gastos fixos	2,72
Interesse sobre o capital em movimento	0,16
Gastos gerais da indústria	1,63
Fatores variados de abastecimento	0,39
<hr/>	
Preço de custo estimado	31,35

(a) Capacidade anual 5.000 t de sólidos com 76,200 g de beta-caroteno.

Fonte: (56) Ciegler e outros. Biotechnol. Bioeng. 5, 109 (1963d).

II. Produção de Lycopeno

Embora esse caroteno se encontre em muitos microrganismos, somente um método de obtenção por fermentação aparece na literatura. Swarthout (57) usou cultivos combinados de B. trispora NRRL 9216 (+) e NRRL 9759 (-) e a

NRRL 2456 (+) e NRRL 2457 (-), empregados anteriormente para a produção de beta-caroteno e de licopeno como subproduto. (Figura 1).

Ninet e colaboradores (14) encontraram que em fermentações com *B. trispora* NRRL 2456 (+) e NRRL 2457 (-) com adição de substâncias sintéticas ativadoras como imidazol, piridina e piperidina, inibe-se, total ou parcialmente, a formação de betacaroteno, havendo, por outro lado, produção de grande quantidade de licopeno, atingindo até 103 mg/700 ml de meio. Essa interessante descoberta tornou possível a carotenogênese seletiva.

Os volumes que Swarthout (57) utilizou no processo por ele seguido, variaram entre 100 ml até 130 litros, com rendimentos de 3 a 15 mg por 100 ml. Observou-se, além disso, que os cultivos (+) e (-), isoladamente, produziam menores quantidades de pigmentos. Na Tabela XIII estão resumidas as condições de trabalho e os resultados obtidos com fermentações conduzidas em três volumes diferentes. A magnitude da síntese desse pigmento parece estar em função inversa à do valor de pH. Observou-se que, ao se adicionar o micélio resultante da fermentação contendo o licopeno, aos alimentos balanceados de aves, produzia-se uma mudança de coloração da pele e na gema do ovo, fenômeno que, ex-geral, é observado com a ingestão de xantofilas específicas.

TABELA XIII

Produção de Lycopeno em culturas combinadas de Blakeslea trispora

Condições de fermentação

Fermentação

Condições de fermentação	A	B	C
Volume:	100 ml	10 litros	130 litros
Meio:	"Fish stick liquor"	"Fish stick liquor"	"Fish stick liquor"
	1,4%	1,4%	1,4%
	K ₂ HPO ₄	K ₂ HPO ₄	K ₂ HPO ₄
	0,35%	0,35%	0,35%
	Acetato de calcio	Ácido oleico	Glicose
	2,5%	1,5%	4,4%
		Na ₂ CO ₃	Na ₂ CO ₃
		2,8%	2,2%
pH inicial	7,2	6,6	6,6
pH final	8,37	6,6 (ou mais)	6,6 (ou mais)
Agitação (rpm) ...	228	-	-
Aeragão	-	0,4 v/v/min.	0,5-1 v/v/min.
Temperatura	28°C	27°C	27°C
Duração do processo	4 dias	6 dias	4 dias
Tamanho do inóculo	0,5% v/v/cada linhagem	0,5% v/v/cada linhagem	1,0% v/v/cada linhagem
Rendimento	6,65mg/100ml	15,02mg/100ml	8,78mg/100ml

Fonte: Swarthout (57). In "Microbial Carotenogenesis". Adv. in Appl. Microbiol. 7, 1 (1965).

PRODUÇÃO MICROBJANA DE XANTÓFILAS

Entora estes pigmentos se encontram em diferentes bactérias, levaduras, fungos e algas, conhecem-se poucos microrganismos que produzem xantófilas de interesse comercial tais como luteína, zeaxantina, violaxantina e neoxantina, além disso os dados da literatura relativos à produção de xantófilas são muito escassos. Quando se trata de produção industrial, os resultados frequentemente são não revelados por interesse econômico. Os dados publicados referem-se à possibilidades apenas potencial. Em neste sentido a maior quantidade de informação refere-se à produção de xantófilas por Dacrymycetaceae e por Algas.

a) Por Dacrymycetaceae

Potentrou-se (+) um processo para produção de beta-caroteno e xantófilas não identificadas, produzidas por vários fungos que pertencem à família Dacrymycetaceae, como D. deliquescens, D. spathularia, D. nuda e outras, variando os meios e as condições usadas com cada microrganismo. A iluminação durante a fermentação é comum em todos os casos, com luz de onda entre 3200 a 7600 Å a fim de se obter um rendimento máximo de pigmentos. Comprovou-se que não é necessário uma irradiação contínua para se obter bons rendimentos, porém, depende do comprimento de onda utilizado. Em geral, os resultados foram baixos, oscilando entre 0,4 mg a 3,9 mg de xantófilas por grama de substrato recuperado.

b) Por Algas

Algumas processos têm sido desenvolvidos, utilizando-se diferentes tipos de algas, como a Spongiaococcum excentricum, obtendo-se rendimentos de até 733 mg de xantófilas por libra, necessitando-se de fontes inorgânicas de sais de amônio e nitratos (Kathrein (58)), e Theriault (59).

Kathrein (58) fez um estudo utilizando um grande número de algas verdes (Chlorophytes), obtendo altos rendimentos com a alga mencionada, em um meio composto de 3,5 de dextrose, 1,5% de infusão de milho e o pH ajustado a 6,8. Depois da esterilização adicionou-se 0,4% de uréia. Os frascos contendo os meios de cultivo foram inoculados e incubados durante nove dias à temperatura de 28°C, em recipientes com agitação.

(+) Farrow e Talenkin. U. S. Patent 2.974.044 (1961).

O meio foi suplementado com 3% de dextrose e 1% de nácarudo de milho nos dias 3, 4, 5, 6 e 7, e com 4% de ureia nos dias 5 e 7, obtendo - se rendimentos que alcançaram 294 mg de xantofilas por litro de líquido.

Therisult (59) conseguiu maior produção destes pigmentos, utilizando um novo tipo de alga, a *Chlorella pyrenoidosa*, desenvolvidos em recipientes de fermentação com agitação e iluminação. Seus rendimentos foram de 650 mg. de xantofila por litro, com um meio contendo 30g de glicose, 5 mg. de ureia, 2,5g de fosfato monopotássico, 5 g de sulfato de magnésio, 0,5 g. de EDTA, 114,2 mg. de ácido bórico, 83,5 mg da clorato de cálcio, 49,8 mg. de sulfato de ferro, 88,2 mg de sulfato de zinco, 14,4 mg de cloreto manganesoso (II), 7,1 mg de malibínto de óxido, 15,7 ug de sulfato de cobre, 4,9 mg de cobre. O meio com pH 6,7. Após a iniciação, o meio foi continuamente enriquecido por uma solução, consistindo de 606g de glicose, 0,14 g de fosfato monopotássico, e 75g de ureia por litro, que foi adicionada 66 horas depois de iniciar-se o processo, diariamente, durante todo o período de fermentação que durou 716 horas.

Quando a fermentação foi produzida sem iluminação, a produção de xantofilas foi mais baixa, porém a conversão de carboidratos em células foi mais eficiente.

DISCUSSÃO E CONCLUSÃO

A importância da produção de pigmentos carotenóides por via fermentativa é tanto de ordem acadêmica (pesquisa) como tecnológica. Por um lado constitui um apaixonante campo para elucidação do mecanismo de sua gênese na natureza; por outro lado, constitui um processo viável para atender à demanda de corantes bromatologicamente adequados para serem incorporados aos alimentos do homem e dos animais.

O interesse da demanda concentra-se no crescente consumo de alimentos condensados (processados), como também na necessidade de suplementar os alimentos de diferentes animais, que produzem alimentos para o homem (exemplo: ovo de galinha).

Em todo caso, a importância desses compostos se deve ao fato de se tratar não só de pigmentos naturais, como em alguns casos, constitui um fator nutricional (beta-caroteno), por exemplo, que fornece a vitamina A.

Um fator que facilitará o desenvolvimento deste campo da ciência e da tecnologia é o desenvolvimento paralelo dos novos métodos de diferenciação e identificação dos pigmentos. Tal afirmativa fundamenta-se na consideração de que, com a introdução da espectroscopia é possível por em evidência novos pigmentos, com respeito aos anteriormente conhecidos, evidente que com o desenvolvimento destes novos métodos de análise instrumental, foi possível uma orientação mais segura do programa de pesquisa como um melhor controle da produção para fins industriais.

No que se refere aos microrganismos empregados para processos industriais, embora os pigmentos carotenóides estejam amplamente difundidos em bactérias, leveduras, fungos e algas, até agora só foi possível a utilização prática de um número muito reduzido de representantes. Tal limitação baseia-se em razões fundamentais como: tipos de pigmentos produzidos (fator de qualidade) e no rendimento que se é possível obter (fator de quantidade).

Em consequência, os únicos aplicados atualmente são Chlorella pyrenoidosa e Blakeslea trispora.

Apesar disto, deve-se destacar obviamente que este

nano da microbiologia industrial é de desenvolvimento recente e este em plena evolução. Disto é de se presumir que, num futuro não muito distante, o homem poderá dispor de uma gama numerosa de microrganismos, com que produz um amplo espectro de pigmentos por via fermentativa, segundo sistemas cada vez mais simples e de maior rendimento. Sem dúvida para isto há de contribuir, os esclarecimentos que se vão acumulando sobre o metabolismo celular, os mecanismos internos de ação enzimática, etc.

Pelo que se sabe sobre os pigmentos, a produção industrial por todos microbiológicos refere-se atualmente ao lycopeno, ao beta-caroteno e às xantofilas. Em cada caso, o que se objetivou nas investigações foi incrementar o rendimento até valores economicamente viáveis.

Para isso foi necessário encarar o problema sobre as seguintes bases.

1a) Encontrar um meio de cultivo básico capaz de prover ao microrganismo um bom desenvolvimento, ainda que a síntese dos pigmentos não fosse significativa.

2a) Investigar estimulantes das sínteses que, se forem adicionados ao meio, aumentassem a produção dos pigmentos.

3a) Determinar as condições operacionais adequadas para os microrganismos, meio básico e estimulantes em relação à iluminação pH, K_2 , etc. Os esforços conjugariam-se em torno de otimização do rendimento em pigmentos, velocidade de produção, constância e sistematização de produção, etc.

Em resumo, o que até agora se conhece sobre o tema em questão e relacionado aos pigmentos antes mencionados, é o seguinte:

Beta-caroteno

Microrganismos: Historicamente e em primeira instância, ensaiaram-se espécies de levaduras, (*Rhodotorula*, *Neurospora crassa*, etc.) e fungos (*Phycomycetes*, *Acremonium*, *Basidiomycetes* e *Dactylosporangiales*), porém os resultados obtidos, escassamente chegaram, em alguns casos, a 150 mg por gramo de célula seca.

Estes ensaios, contudo, tem o inquestionável valor de ter servido

como campo de experimentação para elucidar o mecanismo e os fatores da estimulação da carotenogênese.

Posteriormente, foi experimentado um grupo de fungos que multiplicam-se sexualmente, apresentando uma possibilidade adicional de melhorar os rendimentos, atuando precocemente, não sobre o meio básico, mas sobre a forma como se conduz o fenômeno sexual.

Por último, e já referido, o único microrganismo de uso general para a produção de bêta-caroteno, é a Blakesleea trivirgata, com o qual se conseguiu 2.730 mg/l de meio. Trata-se de um Phycomycetes (fungo não septado) que se multiplica sexualmente (conjugação heterothílica isogônica), de modo que é possível manter em separado linhagens masculinas e femininas, que se multiplicam agaricamente; em tal caso, produzem uma certa quantidade de caroteno. Quando as duas formas são cultivadas juntas, determinam a formação do zigoto, com a progenie resultante deste fenômeno iantando um incremento substancial de tais pigmentos.

Meio de cultivo. Está constituído de um meio básico adicionado de distintos estimulantes.

O meio básico é muito simples e comum ao desenvolvimento da maioria dos fungos: fontes de carbono (azucres), milho, caseína hidrolizada, nácerado de milho, fosfatos e outros sais minerais. Os estimulantes estudados foram vários e de distintas origens. Deve-se destacar que a bibliografia não especifica o critério de seleção adotado pelos autores, nem faz uma análise prévia do problema na relação estimulante-estimulado. Parece - nos que estes trabalhos foram realizados ex acaso com base em provas prévias e em alguns casos, os resultados foram deduzidos depois. A gora de produtos encascados e suas propriedades dão lugar a que se deduz, também, que a estimulação não tem um único mecanismo, mas sim, o resultado da ação combinada de várias causas: a) multiplicação dependente da síntese da enzima citoplasmática; b) orientação da síntese (indução e repressão enzimática); c) dispersão do meio para dentro a superfície específica, etc. Assim, por exemplo, a bêta-ionona atua direta e imediatamente, estimulando a atividade de enzimas do ciclo da carotenogênese para um aumento da síntese. Atua isso sobre as enzimas existentes (catáse) e não provocando a síntese de novos en-

zícos ou maior quantidade das já existentes (indução enzimática). Além disso, sendo a luteo-ionona na etapa da sua multiplicação vegetativa tóxica para o fungo, a adição se efetua após esta etapa, o que acontece 48 horas depois de iniciar o processo fermentativo.

Dada o custo das iononas, tentou-se, com sucesso, alguns substitutos mais econômicos:

- Pólipos de citrinos.
- Melaza de citrinos.
- Óleos essenciais de citrinos de estrutura terpenóide.

Em cada caso, atuam por um produto ativo contido no frasco hidrossolúvel, especialmente, ácido cítrico e secoano em ação conjunta.

Reutilização do micélio: o resultado de uma fermentação prévia convenientemente etilizada, substitui com sucesso a demanda de luteo-ionona.

2,2,6-trimetil ciclohexenal e o 2,2,6-trimetilciclohexenona, provocam o aumento parcial de beta-caroteno, porém não aumentar o rendimento de carotenos totais. O 2,2,6-trimetil-acetilciclohexano provoca o aumento de todos.

Amidas - Aumentar o rendimento de beta-caroteno e sua ação se explica como uma modificação da permeabilidade seletiva da membrana citoplasmática, no sentido que favorece o ingresso de células, de produtos essenciais, precursores de pigmentos, que nas células normais têm sua passagem limitada.

Imidas - Seu efeito e mecanismo de ação são semelhantes aos das amidas.

Hidrazidas Alifáticas e Aromáticas, Ácidos Heterociclicos, Isonicotinil Hidrazina. Todas dão um incremento de rendimento, especialmente esta última (2730 mg/l).

Lípidos - Não são solúveis no meio nem são metabolizadas facilmente, apesar disto são normalmente adicionadas ao meio. A literatura não esclarece por que razão, nem em que sentido exercem efeitos favoráveis, que indubivelmente têm, e para evitar o inconveniente de sua insolubilidade, e a dispersão micelial que as caracterizam, são adicionadas conjuntamente com

hidrocarbonetos (quaravene, gás de petróleo, etc.) que desfaz a aglomeração lipídica formada.

Hormônios sexuais

Será dada, a descoberta mais importante, na que se refere ao incremento do rendimento de beta-caroteno, é a que se vincula com funções sexuais das que caracterizam os fungos participantes, e sua relação com o rendimento. O apaixonante problema foi esclarecido desde que se colocou em evidência, que, para o aumento obtido não é estritamente indispensável o fenômeno sexual propriamente dito (conjugação dos gametas masculino e feminino). Desse fato, o que naturalmente atua são os hormônios sexuais masculinos induzidos causando pelo presença do genete feminino da mesma espécie ou de espécie diferente.

Produção de licopeno

Traça-se de um pigmento que se obtém como subproduto na produção de betacaroteno. A relação resultante entre ambos, é, por sua vez, uma consequência de quantidade e qualidade de estimulantes empregados de sorte que, se em lugar da betacaroteno que atua fortemente em favor da betacaroteno se empregam imidazóis, piridina, obtem-se efeito altamente favorável à produção dos licopeno. Os meios básicos, microrganismos e condições físico-químicas pH, temperatura, etc., são iguais para a produção tanto do betacaroteno como para o do licopeno.

Produção de Xantofilas

Qualquer que seja o aspecto que se considera, sua produção até o momento não ultrapassou o estágio de especulações a nível de laboratório. Em todos os casos, os microrganismos empregados são os mesmos que para os pigmentos anteriormente considerados: algas, bactérias e fungos sexuais.

Como processo tecnológico e em relação a instalações necessárias, a produção de pigmentos é igual a qualquer outro sistema fermentativo moderno. A Biogenética fornece os critérios para o dimensionamento do equipamento e outros fatores relacionados com a uso e controles exigidos pelos meios.

De fato, para o desenvolvimento industrial é necessário uma planta

de fermentação fechado por torques da aço inoxidável, com todas as acessórios para esterilização, agitação, fornecimento de ar (alto K_f), controle de temperatura, controle e registro do pH, sistema aseptico para adição de nutrientes, incubação, retirada de amostra, inspeção, adição durante a fermentação, etc.

Neste sentido, vale assinalar que existem maiores facilidades para sua realização os processos que empregam microrganismos não fotossintéticos (quimiosintéticos). Para caso de fotossintéticos (exemplo de algas, por exemplo), se bem executados em escala industrial, tem maiores dificuldades no "scaling-up". Além disso, não há razão tecnológica que impeça dotar uma cultura, qualquer que seja seu tonelho ou forma, dos implementos necessários para o fornecimento de iluminação na quantidade e qualidade desejadas (comprimento de onda, densidade, quantidade de energia por unidade de volume, etc.) porém, isso implica em aquisição de equipamentos e instrumentos adicionais que elevam o custo da exploração.

A adoção do sistema será evidentemente uma consequência da análise de conveniência. Em outras palavras, trabalhar-se com microrganismos fotossintéticos sozinho quando se trata de único meio possível ou quando ele representa um rendimento mais elevado. Portanto, quando microrganismos fotossintéticos e quimiosintéticos produzem pigmentos em quantidades equivalentes, a opção é pelo segundo, devido ao seu menor custo.

Adicionalmente, em relação à adoção de sistemas contínuos vs sistemas descontínuos, a tendência moderna é preferir-se o primário. É verdade que a maior parte das cincas e experiências se circunscrevem aos sistemas descontínuos; entretanto, isso é somente uma questão de método. Em resumo, o conhecimento de um processo implica em coletar numerosas informações que depois são utilizadas para óptimo de sistema contínuo.

Os processos descontínuos atuais que não representam a transferência direta para a indústria, da experiência obtida em laboratório, evoluiram, em todas aquelas situações possíveis, para processos contínuos em razão de suas claras vantagens tecnológicas e econômicas e, fundamentalmente, porque sozinho o processo contínuo permite realizar a produção de pigmentos em condições ideais e rendimentos satisfatórios.

Finalmente, com base na literatura consultada, confirrou-se que a produção de pigmentos (pelo menos beta-caroteno) por via fermentativa, pode competir favoravelmente com sua produção por síntese puramente química. Com efeito, um custo de produção de 31,35 dólares por kg de caroteno seco, compensado com o seu preço comercial, superior a 100 dólares por kg, torna tentadora a instalação desta indústria, todavia neste esclarecer que é muito provável que tenha uma aplicação específica, uma vez que essa indústria deverá ser de grande inversão de capital inicial. Tal estimativa baseia-se no custo de uma planta capaz de produzir 5.000 ton. de síticos secos por ano, corresponde a 76.200 Kg por ano de caroteno e que equivale às características de uma "grande indústria"

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

1. KARRER, P., JUCKER, E. *Carotenoids*. Elsevier, Amsterdam, 1950.
2. GOODWIN, T. In "modern Methods of Plant Analysis" Vol III 272. 1955b.
3. _____. In "Comparative Biochemistry of Photoneactive Systems". M.B. Allen, Ed., P.L. Academic Press, New York, 1960.
4. _____. "Carotenoids-Their Comparative Chemistry". Chem. Publ. Co., New York, 1954.
5. _____. Ann. Rev. Biochem. 24, 497, 1955a.
6. _____. *Advan. Enzymol.*, 21, 295, 1959.
7. _____. *Botan. Rev.* 18, 291, 1952.a
8. CHICHESTER, C., NAKAYAMA, T. In "Biogenesis of Natural Compounds". P. Bernfeld, Ed., Pag. 475, Macmillan, New York, 1963.
9. ISLER, O., RUEGG, P., SCHUAEL, P. In "Recent Progress in the Chemistry of Natural and Synthetic Colouring Matters and Related Field" p.40, 1962.
10. NAKAYAMA, T. In "Physiology and Biochemistry of Algae". p. 409, 1962.
11. HESELTINE, C. U.S. Agr. Tech. Bull. 1245, 1960.

12. LILLY, V., BARNETT, H., KRAUSE, R. West Va. Univ. Expt. Sta. Bull., 44 LT, 1960
13. HANSON, A. *Microbiol. Technology*. Reinhold Publishing Corporation, 222, 1967.
14. NINET, L., RENAULT, J., TISSIER, R. *Biotech. and Bioeng.* 11, 1195, 1962.
15. LYAAEN, S., *Experentia*, 26, 697, 1970.
16. COURINGTON, D., GOODWIN, T. I. *Bacteriol. Z.* 697, 1955.
17. HEILBRON I. *Chem. Eng. News.* 24, 1035, 1946.
18. HAXO, F., FORK, D. *Nature.* 184, 1051, 1959.
19. STRAIN, H. *Manual of Phycology*. Chronica Botanica, Waltham Massachusetts, P. 243, 1951.
20. _____. *Chloroplast Pigments and Chromatographic Analysis*. Penn. State Univ. Press. Univ. Park, Pennsylvania, 1958.
21. STRAIN, H., SHERMA, J., GRANDORFO, M. *Anal. Biochem.* 24, 54, 1968.
22. _____. *Anal. Chem.* 33, 1733, 1961.
23. _____. *J. Am. Chem. Soc.* 63, 3448, 1941.
24. STARR, P., SARPESTEIN, S. *Arch. Biochem. Biophys.* 43, 157, 1953.

25. NORGARD, S., AASEN, J., LIAAEN-JENSEN. *Acta Che. Scand.* 24, 2183, 1970.
26. ISLER, O. *Carotenoids*. P. 61, 1971
27. JACKMANN, L., WEEDON, B. *J. Chem. Soc. Parte III*, 2870, 1960.
28. STRAIN, H. *Chromatographic Absorption Analysis*. Interscience, New York, 1945.
29. CURL, A. *J. Agr. Food. Chem.* 1, 456, 1953.
30. PURCELL, A. *Anal. Chem.* 30, 1949, 1958.
31. BUNT, J. *Nature*, 203, 1261, 1963.
32. DEUFEL, R., CLARK, F. *Bacteriol. Proc.* P. 13, 1958.
33. PETERSON, W., EVANS, W., LECCE, E., BELL, T.J. *Bacteriol.* 75, 586, 1958.
34. VUORI, A., SAVOLAINEN, J., GYLLENBERG, H. *Microbiol Biochemistry* 72, 108026p 1970.
35. HAXO, F. *Biochem.* 20, 400, 1949.
36. ZALOKAR, M. *Arch. Biochem. Biophys.* 50, 71, 1954.
37. KRZEMINSKI, L., QUACKENBUCH, F. *Arch. Biochem. Biophys.* 88, 64, 1960.
38. MASE, Y., RABOURN, W. QUACKENBUCH, F. *Arch. Biochem. Biophys.* 68, 150, 1957.

39. GOODWIN, T., JAMIKORN, M. *J. Protozoal.* 1, 216, 1954.
40. BARNETT, H., LILLY, V., KRAUSE, R. *Science.* 123, 2214, 1956.
41. HESSELTINE, C., ANDERSON, R. *Mycologia.* 49, 449, 1957.
42. ANDERSON, R., ARNOLD, M., NELSON, R., CIEGLER, A. *Agr. Food. Chem.* 6, 543, 1958.
43. CIEGLER, A., ARNOLD, M., ANDERSON, R. *Appl. Microbiol.* 7, 94, 1959a.
44. CIEGLER, A., ARNOLD, M., ANDERSON, R. *App. Microbiol.* 7, 98, 1959b.
45. ZAJIC, J. *Adv. in Appl. Microbiol.* 7, 20, 1965.
46. MACKINNEY, G., NAKAYAMA, T., CHICHESTER, C. *J. Am. Chem. Soc.* 75, 236, 1953.
47. ENGEL, B., WURSH, J., ZIMMERMAN, M. *Helv. Chim. Acta.* 36, 1771, 1953.
48. SEBEK, O., YAGER, H. *Abstr. 148th Meeting Am. Chem. Soc. P. 9Q* 1964
49. REYES, P., CHICHESTER, C., NAKAYAMA, T. *Biochem. Biophys. Acta. Submitted*, 1963.
50. CIEGLER, A., NELSON, G., HALL, H. *J. Agr. Food. Chem.* 9, 1962.
51. _____. *Appl. Microbiol.*, 11, 128, 1963a.
52. _____. *Nature* 198, 1305, 1963b.

53. PAZOLA, Z., CIEGLER, A., HALL, H., *Bacteriol. Proc.*, P. 12, 1964.
54. CIEGLER, A., PAZOLA, Z., HALL, H., *Appl. Microbiol.*, 12, 150
1964.
55. ENDE, H. J., *Bacteriol.*, 96, 1298, 1968.
56. CIEGLER, A., LAGODA, A., SOHNS, V., HALL, H., *Rioeng.*, 5, 109, 1963.
57. SWARTHOUT, E. *Adv. in Appl. Microbiol.*, 7, 16, 1965.
58. KATHREIN, H. U.S. Patent. 3.108.402, 1963.
59. THERIAULT, R. *Abstr. 148th Am-Chem. Soc.*, P. 1 Q, 1964.
60. CIEGLER, A. *Adv. in Appl. Microbiol.*, 7, 1, 1965.

Este volume foi datilografado e impresso na
FUNDACAO CENTRO TROPICAL DE PESQUISAS E TECNOLOGIA DE ALIMENTOS
Rua Dr. Pelágio Lobo nº 63 - Tels. 96886 e 87822
CAMPINAS - SP