PRODUÇÃO DE ÁLCOOIS SUPERIORES POR LINHAGENS DE Saccharomyces DURANTE A FERMENTAÇÃO ALCOÓLICA

L.E. GUTIERREZ

Departamento de Química da ESALQ/USP, C.P. 9, CEP:13.418-900, Piracicaba, SP. e CEBTEC/FEALQ.

RESUMO: A produção de álcoois superiores pelas leveduras Saccharomyces cerevisiae M-300-A, Saccharomyces uvarum IZ-1904 e levedura de panificação (Saccharomyces cerevisiae) foi estudada em diversas condições de temperatura, concentração de sacarose, pH, fontes de nitrogênio e com inibidor 2-4 dinitrofenol (DNP). Em todas as condições estudadas, a levedura Saccharomyces uvarum IZ-1904 apresentou a menor formação de álcoois superiores enquanto a levedura de panificação apresentou os teores mais elevados. Com o aumento de temperatura e da concentração de sacarose ocorreu maior formação de álcool isoamílico pelas leveduras estudadas. Em pH 4,5 ocorreu menor produção de álcoois superiores do que em pH 3,0. Na presença do inibidor DNP ocorreu significativa redução (p < 0,05) nos teores de álcool isoamílico. As leveduras utilizadas não apresentaram o mesmo comportamento em relação ao sulfato de amônio e uréia quanto a formação de álcoois superiores.

Descritores: álcoois superiores, Saccharomyces, fermentação alcoólica.

PRODUCTION OF HIGHER ALCOHOLS BY Saccharomyces STRAINS DURING ALCOHOLIC FERMENTATION

ABSTRACT: The production of higher alcohols by Saccharomyces cerevisiae M-300-A, Saccharomyces uvarum IZ-1904 and baker's yeast (S. cerevisiae) was studied under several temperature conditions, sucrose level, pII, nitrogen sources and with 2-4 dinitrophenol (DNP). The yeast IZ-1904 showed lower production of higher alcohols than other yeasts in all conditions studied. With the increase of temperature and higher level of sucrose an increase of isoamyl alcohol production was observed. A lower formation of higher alcohols was observed at pH 4.5 than at pH 3.0. With the addition of DNP occurred a significant reduction in isoamyl alcohol content. The yeasts did not show the same production of higher alcohols in relation to urea and ammonium sulfate.

Key Words: higher alcohols, Saccharomyces, alcoholic fermentation.

INTRODUCÃO

A produção de etanol pela via fermentativa é acompanhada pela formação de compostos como glicerol, ácido succínico e álcoois superiores. A presença de álcoois superiores no meio fermentativo é indesejável nas destilarias porque dificulta a obtenção do etanol puro.

No caso das bebidas alcoólicas, os álcoois superiores desempenham papel importante no aroma (RANKINE, 1967; SUOMALAINEN, 1971).

A formação de álcoois superiores nas leveduras ocorre através da descarboxilação de cetoácidos intermediários da biossíntese de aminoácidos seguida de redução de aldeídos pela desidrogenase alcoólica conforme esquematizado por WEBB & INGRAHAM (1963).

No caso da bactéria Zimomonas, BEVERS & VERACHTERT (1976) propuseram que os mecanismos dessa síntese são comparáveis. com pequenas diferenças, aos utilizados pelas leveduras.

Diversos fatores influenciam a formação de álcoois superiores pelas leveduras como a espécie e a linhagem (RANKINE, 1967; FAHRASMANE et al., 1985), temperatura (HOUGH & STEVENS, 1961), composição do meio (AYRAPAA, 1967 e 1971); SUOMALAINEN & KAHANPAA, 1963; GILDENHUYS & SLAUGHTER, 1983.)

A produção de álcoois superiores acompanhou o crescimento da levedura e a formação de etanol (VOLLBRECHT & RADLER, 1974) embora NORDSTRON & CARLSSON (1965) não tenham encontrado correlação entre a formação de álcoois e o crescimento da levedura.

O objetivo do presente trabalho foi o de estudar a produção de álcoois superiores, em diversas condições, pelas leveduras de grande utilização no processo de obtenção de etanol pela via fermentativa.

MATERIAL E MÉTODOS

Microorganismo: foram utilizadas a levedura Saccharomyces cerevisiae M-300-A fornecida pelo Departamento de Genética da ESALO/USP, Saccharomyces uvarum IZ-1904 fornecida pelo Departamento de Ciência е Tecnologia Agroindustrial da ESALQ/USP e a levedura de panificação Fleischmann (Saccharomyces cerevisiae) obtida no comércio. As leveduras foram multiplicadas anaerobiamente na presença de ácido oleico e ergosterol segundo GUTIERREZ (1989).

Meio de fermentação: o meio utilizado nos ensaios de fermentação apresentou a seguinte composição por litro: sacarose 80 a 160 g, K₂HPO₄ 1,3 g, MgSO₄ 0,9 g, CaCl₂ 0,16 g, ácido cítrico 6 g, extrato de levedura 2,5 e 5 g. O pH foi acertado a 3.0; 4.0 e 4.5 com solução de KOH 5N.

Ensaio de fermentação: 80 ml dos meios contidos em frascos cônicos de 125 ml foram inoculados com suspensões das leveduras de modo a proporcionar o mesmo número de células inicial (3 a 4x10⁷ células/ml) e a quantidade expressa em matéria seca foi de 160 mg/100 ml de meio para Fleischmann, 80 mg para IZ-1904 e 120 mg para M-300-A. As temperaturas utilizadas foram de 12°C, 25°C e 34°C. As fermentações foram acompanhadas por pesagens para se determinar o CO2 produzido e o final do processo fermentativo. Após o final da fermentação, o meio foi centrifugado e o sobrenadante utilizado para determinação de álcoois superiores. Foram realizados diversos tratamentos: efeitos temperatura, concentrações de sacarose, pH, do inibidor 2-4 dinitrofenol (DNP) e fontes de nitrogênio.

Álcoois superiores: foram determinados por cromatografia em fase gasosa conforme metodologia descrita em GUTIERREZ (1989).

Análise estatística: foi adotado o delineamento de parcelas subdivididas com três repetições segundo GOMES (1985).

RESULTADOS E DISCUSSÃO

Na TABELA 1 são apresentados os teores de álcoois superiores no vinho obtido com 3 leveduras nas temperaturas de 12°C, 25°C e 34°C.

O efeito da temperatura não foi o mesmo para os álcoois analisados (n-propílico, iso-butílico e isoamílico). Não houve efeito para n-propílico para as 3 leveduras e ligeiro aumento para álcool isobutílico. A variação mais sensível e significativa (p<0,05) ocorreu para álcool isoamílico, onde para as 3 leveduras estudadas, ocorreu maior produção com o aumento da temperatura.

Os resultados apresentados na TABELA 1 não concordam com as observações de DAUDT & HOUGH (1975) quando verificaram redução no teor de álcool n-propílico com o aumento da temperatura e estão de acordo para o álcool isoamílico. RANKINE (1967) também verificou decréscimo no álcool n-propílico e aumento nos álcoois isobutílico e isoamílico em temperaturas mais elevadas de fermentação. Essas diferenças provavelmente poderiam ser explicadas pela levedura utilizada e variação da temperatura, pois MERRITT (1966) relatou que a temperatura ótima para a produção de álcoois superiores foi de 30°C enquanto os dados da TABELA 1 mostram major produção a 34°C. A maior produção nessa temperatura poderia ser explicada pelo menor crescimento das leveduras em temperaturas mais elevadas conforme observado por GUTIERREZ (1989), assim os cetoácidos não sendo utilizados para a síntese de aminoácidos, seriam convertidos em álcoois superiores, embora NORDSTROM & CARLSSON (1965) não tenham encontrado correlação entre a formação de álcoois e o crescimento da levedura.

Na TABELA 2 são apresentados os teores de álcoois superiores de vinhos produzidos por 3 leveduras em quatro concentrações de sacarose (8, 11, 14 e 16%). Não foi detectado efeito da concentração de sacarose sobre a produção do álcool n-propílico nas leveduras estudadas. Em ao álcool isobutílico observou-se comportamento diferente para as leveduras; a levedura IZ-1904 não apresentou variação, houve pequeno aumento para M-300-A e aumento significativo (p < 0.05)para levedura panificação. Com aumento da concentração de sacarose do meio ocorreu aumento na formação do álcool isoamílico nas leveduras estudadas, sendo que o aumento foi mais sensível na levedura Fleischmann sugerindo uma maior demanda por nitrogênio, fato este sugerido por ZAGO (1982).

Os dados apresentados na TABELA 2 confirmam observações de AYRAPAA (1971). Nos ensaios realizados, a concentração de sacarose variou enquanto foi mantida fixa a concentração de

TABELA 1 - Álcoois superiores produzidos por três Saccharomyces em três temperaturas com 14% de sacarose, pH 4,0 e 0,25% de extrato de levedura. (Expresso em mg/litro).

Álcool n-propílico			
Temperatura	M-300-A	Panificação	IZ-1904
12°C	8,0	8,3	4,0
25°C	8,3	9,3	4,3
34°C	8,0	8,0	5,6

d.m.s. = 5% (temperatura) = 0,50 d.m.s. = 5% (leveduras) = 0,74 C.V. = 6,89% C.V. = 8,98%

Álcool isobutílico			
Temperatura	M-300-A	Panificação	IZ-1904
12°C	56,6	62,6	34,0
25°C	49,3	63,6	33,0
34°C	55,0	77,3	37,3

d.m.s. = 5% (temperatura) = 4,33 d.m.s. = 5% (leveduras) = 4,65 C.V. = 8,11% C.V. = 7,75%

	Álcool isoamílico			
Temperatura	M-300-A	Panificação	IZ-1904	
12°C	203,3	264,0	86,0	
25°C	218,3	292,3	132,0	
34°C	247,0	315,3	156,0	

d.m.s. = 5% (temperatura) = 11,27 d.m.s. = 5% (leveduras) = 5,90 C.V. = 5,16% C.V. = 2,41%

extrato de levedura (fonte de nitrogênio), assim provavelmente ocorreu deficiência de nitrogênio induzida pelas maiores concentrações de sacarose, provocando dessa maneira aumento na produção de álcoois superiores pois como observado por AYRAPAA (1968 e 1971) aumentando a

disponibilidade de nitrogênio ocorreu redução na formação de álcoois superiores.

Nas 3 leveduras estudadas, o aumento do pH do meio de fermentação foi acompanhado por redução na produção dos álcoois, principalmente no álcool isoamílico (TABELA 3). Segundo QUAIN

TABELA 2 - Alcoois superiores produzidos por três Saccharomyces em quatro concentrações de sacarose a 34°C, pH 4,0 e 0,25% de extrato de levedura (expressos em mg/litro).

	Álcool n-propílico			
% sacarose	M-300-A	Panificação	IZ-1904	
8	8,0	8,3	5,6	
11	7,3	9,3	6,3	
11	8,0	8,3	5,6	
16	8,3	8,3	5,0	

	Álcool isobutílico				
% sacarose	M-300-A	Panificação	IZ-1904		
8	44,3	64,0	42,0		
11	46,3	77,0	37,3		
14	55,0	77,3	37,3		
16	50,3	93,0	42,0		

$$d.m.s. = 5\%$$
 (sacarose) = 4,02 $d.m.s. = 5\%$ (leveduras) = 4,24 $C.V. = 5,87\%$ $C.V. = 8,27\%$

	Álcool isoamílico				
% sacarose	M-300-A	Panificação	IZ-1904		
8	151,6	194,0	118,0		
11	220,3	303,3	142,0		
14	247,0	315,3	156,0		
16	229,0	350,3	168,0		

& DUFFIELD (1985) a formação de álcoois superiores seria uma necessidade para elevar pH intracelular através da descarboxilação de

cetoácidos, assim em meios com pH mais elevado a produção de álcoois superiores seria menor. Outra possível explicação seria o maior C.V. = 1,89%

TABELA 3 - Alcoois superiores produzidos por três Saccharomyces em dois valores de pH com 14% de sacarose, 34°C e 0,5% de extrato de levedura (expressos em mg/litro).

рH	M-300-A	Panificação	IZ-1904
			10.0
3,0	14,0	19,0	10,0
4,5	14,0	16,0	8,3

pН	M-300-A	Panificação	IZ-1904
3,0	57,0	76,3	67,0
4,5	52,6	71,3	62,0

	Álcool i	soamílico	
pH	M-300-A	Panificação	IZ-1904

C.V. = 4,45%

	Alcool isoamileo				
рН	M-300-A	Panificação	IZ-1904		
3,0	219,3	293,3	170,0		
4,5	197,0	265,3	138,3		

d.m.s. =
$$5\%$$
 (pH) = 8,33 d.m.s. = 5% (leveduras) = $27,33$ C.V. = $3,65\%$ C.V. = $5,29\%$

crescimento da levedura em pH mais elevado desviando os cetoácidos para a formação de aminoácidos.

A produção dos álcoois isobutílico e isoamílico foi reduzida e a do n-propílico sofreu aumento pela adição de 2-4 dinitrofenol (DNP) como pode ser visto na TABELA 4, para quase todas as leveduras, sendo que a redução é mais acentuada para o álcool isoamílico. Para a levedura M-300-A houve redução no isobutílico enquanto que para IZ-1904 ocorreu aumento. Essa diferença de comportamento entre leveduras em relação ao

DNP já tinha sido relatada por NORDSTROM & CARLSSON (1965). Segundo AMIN et al. (1984) o inibidor DNP reduz a produção de ATP o que resulta em menor massa celular e maior formação de etanol. Com o crescimento inibido, seria menor a formação dos aminoácidos e dos cetoácidos precursores dos álcoois superiores podendo ocorrer acúmulo de NH₄⁺, que em maior quantidade estimularia a formação de álcool n-propflico como pode ser visto na TABELA 5. Outro inibidor que também provocou redução no álcool isoamílico foi o sulfito, demonstrado por GUTIERREZ (1988).

TABELA 4 - Alcoois superiores produzidos por três Saccharomyces com e sem 18 ppm de 2,4-dinitrofenol (DNP) com 14% de sacarose, a 34°C e 0,5% de extrato de levedura. (Expressos em mg/litro).

Álcool n-propílico			
Tratamento	M-300-A	Panificação	IZ-1904
0	10,0	13,6	6,3
18 ppm DNP	25,3	33,3	14,0

d.m.s. = 5% (Tratamentos) = 1,88 C.V. = 10,31%

Álcool isobutílico Tratamento M-300-A Panificação IZ-1904 0 55,6 60,0 58,3 18 ppm DNP 40,0 54,6 65,6

Álcool isoamílico			
Tratamento	M-300-A	Panificação	IZ-1904
0	203,0	233,0	148,0
18 ppm DNP	98,0	119,3	121,3

Na TABELA 5 são apresentados os teores de álcoois superiores com a utilização de quatro fontes de nitrogênio. Com 420 ppm de nitrogênio seja na forma de uréia como na de sulfato de amônio, ocorreu maior produção de n-propílico do que com extrato de levedura. AYRAPAA (1971) também observou aumento desse álcool com o aumento da quantidade de nitrogênio no meio. A treonina desidratase, enzima responsável pela formação do ácido alfa-ceto-butírico, é estimulada por NH₄⁺ (HOLZER, 1968), assim em condições de excesso de nitrogênio poderíamos encontrar

maior atividade dessa enzima o que resultaria na maior produção do n-propílico. Comparando-se uréia e sulfato de amônio pode-se observar diferenças entre as leveduras quanto a produção de álcoois superiores. Na M-300-A ocorreu maior formação de isoamílico com uréia do que com sulfato de amônio. Com o aumento da concentração de extrato de levedura pode-se observar aumento dos teores de álcool isobutílico para M-300-A e IZ-1904 enquanto para Fleishmann houve redução. Pode-se observar ainda redução nos teores de álcool isoamílico para as três leveduras estudadas.

TABELA 5 - Alcoois superiores produzidos por três Saccharomyces com quatro fontes de nitrogênio com 14% de sacarose, 34°C, pH 4,0. (Expressos em mg/litro).

Álcool n-propílico						
fontes	M-300-A	Panificação	IZ-1904			
420 ppm N _{NH4}	38,0	47,0	23,3			
420 ppm N _{urésa}	36,3	48,3	29,3			
0,25% E.L. *	8,0	8,0	5,6			
0,50% E.L.	10,0	13,3	7,6			

d.m.s. = 5% (fontes) = 2,53

d.m.s. = 5% (leveduras) = 1,28 C.V. = 6.05%

C.V. = 8,96%

Alcool isobutilico					
fontes	M-300-A	Panificação	IZ-1904		
420 ppm N _{NH4}	37,0	41,3	14,3		
420 ppm N _{uréia}	47,3	33,3	13,3		
0,25% E.L. *	50,0	77,3	37,3		
0,50% E.L.	53,6	65,6	58,6		

d.m.s. = 5% (fontes) = 5,61 C.V. = 10,32%

d.m.s. = 5% (leveduras) = 2,11 C.V. = 5,20%

Álcool isoamílico						
fontes	M-300-A	Panificação	IZ-1904			
420 ppm N _{NH4}	101,1	103,3	61,0			
420 ppm N _{uréia}	127,3	93,3	65,0			
0,25% E.L. *	247,0	315,3	156,0			
0,50% E.L.	188,3	230,3	154,6			

d.m.s. = 5% (fontes) = 14,86 d.m.s. = 5% (leveduras) = 7,30C.V. = 7.85%C.V. = 5,13%

Em todas as condições estudadas a levedura de panificação apresentou a maior produção de álcoois superiores do que as leveduras M-300-a e IZ-1904. Essa diferença entre leveduras também

foi relatada por RANKINE (1967) e FAHRAS-MANE et al. (1985). A menor formação de álcoois superiores pela levedura IZ-1904 seria de grande interesse para a produção de etanol nas destilarias.

^{*} E.L. = extrato de levedura

CONCLUSÕES

- A levedura Saccharomyces uvarum IZ-1904 apresentou a menor produção de álcoois superiores em todas as condições estudadas enquanto a levedura de panificação apresentou teores mais elevados.
- 2) Com o aumento da temperatura e da concentação de sacarose ocorreu maior produção do álcool isoamílico nas 3 leveduras.
- 3) No pH 4,5 ocorreu menor produção de álcoois superiores do que em pH 3.0.
- 4) A adição de DNP provocou redução dos álcoois isobutílico e isoamílico e aumento do n-propílico.
- 5) Com adição de 420 ppm de N seja na forma de uréia como de sulfato de amônio ocorreu maior produção de álcool n-propílico.

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

- AMIN, G.; STANDAERT, P.; VERACHTERT, H. Effects of metabolic inhibitors on the alcoholic fermentation by several yeasts in batch or in immobilized cell systems. Applied Microbiology and Biotechnology, Berlin, v. 19, p. 91-99, 1984.
- AYRAPAA, T. Formation of higher alcohols from 14C-labelled valine and leucine. Journal of the Institute of Brewing, London, v.73, p.17-30, 1967.
- AYRAPAA, T. Formation of higher alcohols by various yeasts. Journal of the Institute of Brewing, London, v.74, p.169-178, 1968.
- AYRAPAA, T. Biosynthetic formation of higher alcohols by yeast: dependence on the nitrogenous nutrient level of the medium. Journal of the Institute of Brewing, London, v.77, p.266-276, 1971.
- BEVERS, J.; VERACHTERT, H. Synthesis of higher alcohols in the genus Zymomonas. Journal of the Institute of Brewing, London, v.82, p.35-40, 1976.
- DAUDT, C.E.; HOUGH, C.S. Efeitos da variedade de microorganismos, temperatura, SO₂ e de álcoois superiores. Revista Brasileira de Tecnologia, São Paulo, v.6, n.4, p.301-305, 1975.
- FAHRASMANE, C.; JOURET, C.; PARFAIT, A.; GALZY, D. Production of higher alcohols and short-chain fatty acids by differentyeasts used in rum fermentations. Journal of Food Science, Chicago, v.50, n.5, p.1427-1430, sept./oct. 1985.

- GILDENHUYS, P.T. & SLAUGHTER, J.S. The metabolism of putrescine, spermidine and spermine by yeast in relation to the availability of magnesium.

 Journal of the Institute of Brewing, London, v.89, p.333-340, 1983.
- GOMES, F.P. Curso de Estatística Experimental. 11^a ed. Piracicaba, Nobel, 1985. 466p.
- GUTIERREZ, L.E. Efeito da adição de sulfito sobre a produção de álcoois superiores durante a fermentação alcoólica. Anais da Escola Superior de Agricultura "Luiz de Queiroz", Piracicaba, v.45, n.2, p.359-368, 1988.
- GUTIERREZ, L.E. Estudo comparativo da fermentação alcoólica por linhagens de Saccharomyces cerevisiae e Saccharomyces uvarum. Piracicaba, 1989. 169p. Tese (Livre-Docência) Escola Superior de Agricultura "Luiz de Queiroz", Universidade de São Paulo.
- HOLZER,H. Biochemistry of adaptation in yeast. In: MILLS, A.K. Aspects of yeast metabolism. Oxford, Blackwell, 1968, p.155-178.
- HOUGH, J.S.; STEVENS, R. Beer flavour. IV. factors affecting the production of fusel oil. Journal of the Institute of Brewing, London, v.67, p.488-494, 1961.
- MERRITT, N.R. The influence of temperature on some properties of yeast. **Journal of the Institute of Brewing**, London, v.72, p.374-383, 1966.
- NORDSTROM, K.; CARLSSON, B.O. Yeast growth and formation of fusel alcohols. Journal of the Institute of Brewing, London, v.71, p.171-74, 1965.
- QUAIN, D.E.; DUFFIELD, M.L. A metabolic function for higher alcohol production by yeast. In: CONGR. EUR. BREW. CONV., 20., 1985. Proceedings... p.307-314, Apud: Chemical Abstracts, Columbus, v.105, p.41.142c.
- RANKINE, B.C. Formation of higher alcohols by wine yeasts relationship to taste thresholds. Journal of the Science of Food and Agriculture, London, v.18, p.583-589, 1967.
- SUOMALAINEN, H.; KAHANPAA, H. Formation of fusel alcohols from amino acids with branched chains. Journal of the Institute of Brewing, London, v.69, p.473-478, 1963.
- SUOMALAINEN, H. Yeast and its effect on the flavour of alcoholic beverages. Journal of the Institute of Brewing, London, v.77, p.164-177, 1971.

VOLLBRECHT, D.; RADLER, F. Formation of higher alcohols by amino acid auxotrophic mutants of Saccharomyces cerevisiae. I. Conversion of amino acids to higher alcohols. Archives of Microbiology, Berlin, v.94, n.4, p.351-358, 1974.

WEBB, A.D.; INGRAHAM, J.L. Fusel oil. Advances in Applied Microbiology, Washington, v.5, p.317-353, 1963.

ZAGO, E.A. Efeito da concentração de N, P, Mg, Mn e Zn na multiplicação de leveduras industriais. Piracicaba, 1982. 124 p. Tese (Doutorado). Escola Superior de Agricultura "Luiz de Queiroz", Universidade de São Paulo.

Received in May 26, 1993 Accepted in July 16, 1993

Enviado para publicação em 26.05.93 Aceito para publicação em 16.07.93