

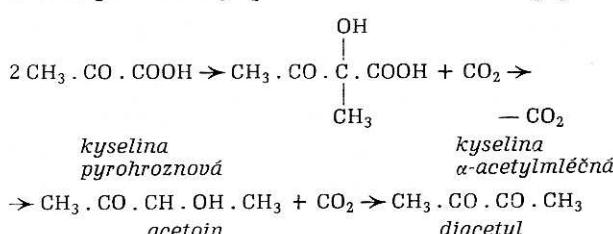
Diacetyl při kvašení a dokvašování piva

OLGA BENDOVÁ, Výzkumný ústav pivovarský a sladařský, Praha

663.45
547.44

Výskyt diacetylu v pivě souvisí jednak s metabolismem kontaminujících baktérií a jednak s normální životností kvásničných buněk.

V prvním případě vzniká diacetyl především činností tzv. pseudosarcin, což jsou známé, pivu škodlivé pediokoky (*Pediococcus damnosus* a *Pediococcus perniciosus*, *Claussen*). Jde o mléčné baktérie, které vytváří diacetyl jako vedlejší produkt svého metabolismu. Mechanismus tvorby diacetylku u baktérií probíhá od kyseliny pyrohroznové, jejíž dvě molekuly kondenzují za vzniku kyseliny α -acetylmléčné. Dekarboxylaci této kyseliny vzniká acetoin a dále pak diacetyl podle tohoto schématu [2]:



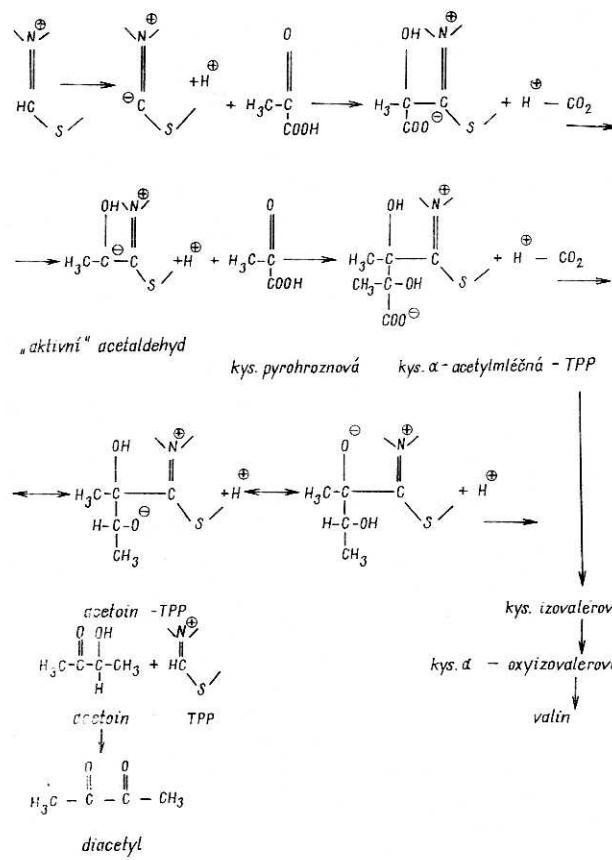
Ve druhém případě je přítomnost diacetylku v biologicky čistém pivě podmíněna činností kvásinek, kdy diacetyl představuje vedlejší produkt kvásného procesu.

Jedna cesta vede od kyseliny pyrohroznové přes acetyldehyd k acetoinu a odtud dále k diacetylku [3]. Volný acetaldehyd kondenzuje s „aktivním“ acetaldehydem, který vzniká jako meziprodukt při dekarboxylaci kyseliny pyrohroznové. Acetoin, vznik-

kající za součinnosti thiaminpyrofosfátu je oxido-ván na diacetyl. Redukcí acetoinu pak vzniká 2,3-butylenglykol. Tyto tři složky tvoří systém, který může významně ovlivňovat chuť a aroma piva. (Viz reakční schéma 1).

Druhý mechanismus souvisí s metabolismem dušku, a to se syntézou valinu. Bylo zjištěno, že acetolaktát je současně meziproduktem jak syntézy valinu tak i acetoinu [4]. V tomto případě kondenzuje kyselina pyrohroznová s „aktivním“ acetaldehydem za současné tvorby kyseliny α -acetylmléčné. Reakce pokračují dále přes kyselinu izovalerovou, α -oxyizovalerovou až k valinu. Při vedlejší reakci je kyselina α -acetylmléčná dekarboxylována na acetoin [5, 6].

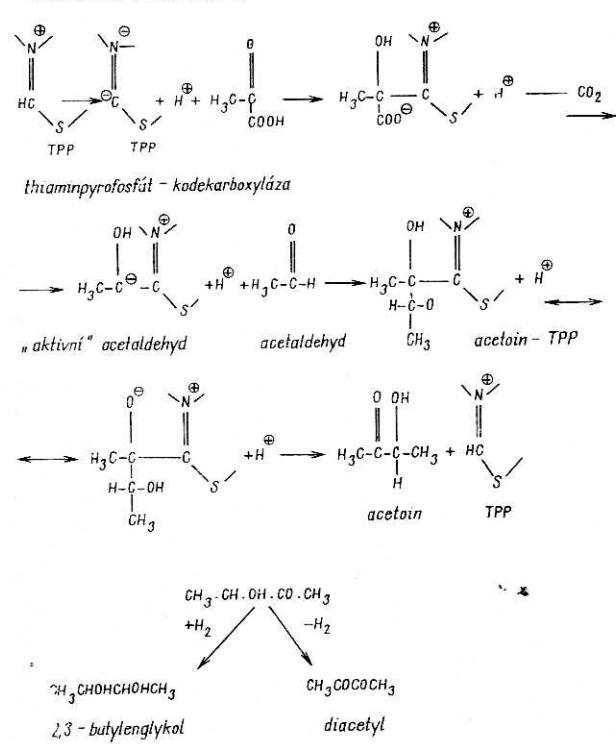
Reakční schéma 2:



Zvýší-li se v mladině obsah valinu, nebo přidá-li se k ní α -acetolaktát, nastane tzv. feed-back, jehož výsledkem je inhibice tvorby diacetylku [5]. V tomto případě potlačuje produkt, popř. reakční meziprodukt, svou vlastní syntézu inhibicí pro ni nezbytného enzymu.

Naopak, obsahuje-li mladina málo valinu, nebo je-li jeho podíl snížen asimilací bakteriálními kontaminanty, jsou kvásnice tímto stimulovány syntetizovat valin a v této souvislosti i diacetyl. Velký význam zde tedy má jednak biologická činnost

Reakční schéma 1:



kvasnic a jednak schopnost jejich různých kmenů asimilovat valin z mladiny. Uvádí se, že největší produkce diacetylu je u kmenů, které valin nejméně asimilují. Podobný mechanismus jako při syntéze valinu se uplatňuje i při syntéze izoleucinu. Vedlejším produktem je zde homolog diacetylu 2,3-pentadien, jemuž se připisuje vznik určitých rozdílů mezi aromatem piva a skutečným obsahem diacetylu v pivě [5].

Kvasnice se vyznačují schopností redukovat diacetyl, který vytvořily během logaritmické fáze růstové křivky. Po dosažení maxima, které je závislé na podmínkách vedení kvasného procesu, je redukční schopnost kvasnic rovněž ovlivněna kmenovými vlastnostmi. Variabilní je i doba, po kterou tato redukce probíhá. Obecně platí, že čím intenzívnejší kvasnice kvasí, tím více diacetylu se tvoří, a tím rychleji jej kvasnice redukuje. Pro tuto schopnost se naopak kvasnice používají jako prostředek k snižování obsahu diacetylu v pivě. Doporučuje se přidávat k pivu buď samotné kvasnice, a to v množství asi 120 až 300 g/hl nebo kroužky, nebo z poloviny mísit pivo obsahující vyšší koncentraci diacetylu s čerstvou mladinou a zakvasit normální dávkou kvasnic [7]. Tuto vlastnost si však podržuje živé buňky, které redukují diacetyl na 2,3-butylen glykol.

Do značné míry zde záleží i na tom, zda jde o typ práškovitý či krupičkovitý. Práškovité kvasnice mají větší kontakt s mladinou a proto mohou efektivněji redukčně působit [8]. Brenner [9] upozornil, že kvasinky, která mají sklon ke sporulaci, produkují zvýšená množství diacetylu a acetoinu koncem hlavního kvašení. Je tedy zřejmé, že velkou důležitost má zde výběr a použití vhodných kvasničních kmenů. Proto se některí autoři zabývali otázkou detekce kvasničních variant v souvislosti s redukčními vlastnostmi buněk a tvorbou diacetylu [1]. Princip testů spočíval ve vyhodnocování redukčních schopností kvasničních izolátů na pevných půdách, obsahujících jako indikátor buď bromkrezolovou zeleň, nebo 2,3,5-trifenyltetrazolium chlorid. Zjištěná míra redukční schopnosti byla v korelace s tvorbou diacetylu. V této souvislosti je však nutno se zmínit o respiračně deficentních mutantech pivovarských kvasinek, u nichž se lze setkat se snížením růstu rychlosti a naopak, se zvýšenou tvorbou diacetylu. Tyto mutanty se detekují obdobnými testy, jaké již byly uvedeny [1, 10]. Nejsou bez praktického významu i pokusy o zvýšení redukční aktivity v pivě aplikací enzymu připraveného z kultur *Aerobacter aerogenes*. Jde o specifickou reduktázu, která převádí diacetyl na acetoin [11].

Protože diacetyl vzniká především během anaerobické fáze kvasničného metabolismu, může u kvasnic nastat stimulace produkce diacetylu jakýmkoli zásahem, který působí Pasteurův efekt, tzn., že změny anaerobního metabolismu v aerobní a tedy také přívod vzduchu či kyslíku do prostředí, ať již přímo nebo např. pouhým mícháním nebo přečerpáváním mladiny během kvašení, mohou podporovat tvorbu diacetylu [12]. Počáteční koncentrace kyslíku v mladině nemá vliv na obsah diace-

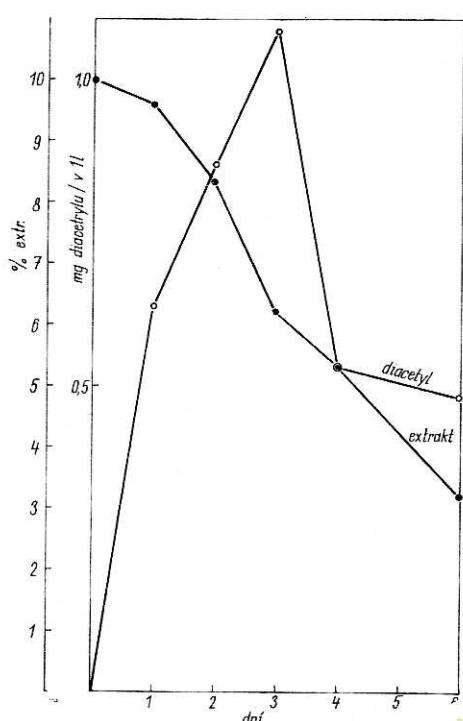
tylu, vytvořeného při kvašení. Bylo však zjištěno, že aerací kvasičího média vzniklo v souvislosti se zvýšeným růstem kvasnic 5 až 6krát více diacetylu [13]. Kyslík je tudíž sekundárním faktorem, který ovlivňuje tvorbu diacetylu při kvašení, přitom tento vliv není uskutečňován přímou oxidací acetoinu, nýbrž zasahuje metabolismus kvasinek a navozuje tak změny ve využití cukrů a aminokyselin.

Poměr mezi obsahem aminodusíku a zkvasitelných cukrů v mladině je dalším důležitým faktorem. Každé snížení koncentrace aminokyselin nebo zvýšení koncentrace cukrů může způsobit zvýšení obsahu diacetylu v pivě. Týká se to především vysokých dávek surogace, která snižuje obsah dusíkatých sloučenin. Tim jsou kvasnice předem disponované k syntéze valinu, který je brzy spotřebován, a proto je stimulována tvorba diacetylu. Je pochopitelné, že zde mohou mít určitý význam i změny ve složení aminodusíku sladu v závislosti na jeho ročníku. Je však nutno se zmínit ještě i o pozitivním vlivu chmelovaru na zvýšení obsahu valinu v mladině [14]. Vyšší tvorbu diacetylu ovlivňuje i způsob vedení hlavního kvašení, a to zejména teplé vedení a vyšší zákvasná dávka. Za těchto podmínek se kvasinky pro kratší generační dobu rychleji rozmnožují, a to vede opět k větší syntéze valinu a proto i diacetylu. Záleží tudíž na tempu, v jakém je dosaženo v daném případě maximálního přírůstku biomasy [12]. Kromě toho se uvádí, že vzhledem k obsahu diacetylu v mladém pivě není vhodné opožděné sudování mladého piva, jehož deka se propadla a pivo, nechráněné delší dobu dekompozici, bylo vystaveno oxidačnímu účinku vzduchu [7].

Pohled na otázku oxidace acetoinu na diacetyl je však u různých autorů odlišný. Proti názoru, že jde o přímou oxidaci [15, 6] stojí negativní zjištění [13, 16]. Právě tak se lze setkat s názory, že v kvasicím médiu neexistuje přímý vztah mezi acetoinem a diacetylem [9, 16, 17].

Dalším faktorem, ovlivňujícím tvorbu diacetylu a acetoinu během kvašení, je způsob propagace várčených kvasnic. V tomto směru se jednotlivé kmeny mohou projevovat odlišně. Kringstad [17] zjistil, že vyšší produkce diacetylu byla zaznamenána vždy v kulturách zakvašených kvasnicemi, které byly pomnoženy za stálého míchání kvasičího média, nežli v kulturách s inokulem, připraveným za stanionárních podmínek.

Uvádí se, že diacetyl vzniká během logaritmické fáze metabolismu kvasnic. Tato závislost byla ověřena šetřením obsahu diacetylu při hlavním kvašení za běžných provozních podmínek. Diacetyl se stanovil metodou podle Brennera [9]. Je známo, že anglickí výzkumní pracovníci Maule a Portno [13, 19] dávají při sledování diacetylu v kvasicí mladině přednost plynové chromatografii před běžnými destilačními metodami jako je Brennerova, s poukazem na to, že tyto dávají v odebraných vzorcích vyšší hodnoty než plynová chromatografie. Koncem hlavního kvašení v mladých a hotových pivěch nezjistili však oba autoři při použití obou typů metod žádné rozdíly. Přesto však se lze domnívat, že aplikací běžné destilační metody lze spolehlivě určit tendenci průběhu tvorby této slož-



Obr. 1. Produkce diacetylů při hlavním kvašení (max. teplota 8,5 °C)

ky. Výsledky několika šetření potvrdily skutečnost, že maximum diacetylů vzniká při intenzivním růstu a kvasné činnosti pivovarských kvasinek a potom postupně pro jejich redukční činnost klesá (obr. 1). Při dokvašování se pak ze stejných důvodů dále postupně snižuje obsah diacetylů v pivě.

Jak již bylo uvedeno, do jisté míry ovlivňují tvorbu diacetylů podmínky vedení kvasného procesu. Jsou to zejména vyšší teploty, které jsou přiznivé pro vznik vyšších koncentrací diacetylů v prostředí. Během čtvrtprovozních a provozních zkoušek, v nichž je sledován vliv vyšších teplot kvašení na biochemickou činnost kvasnic, byla ve všech případech zjištěna u mladých piv z teplého vedení vyšší koncentrace diacetylů ve srovnání s pivy, vyrobenými za běžných podmínek. V hotových pivěch byl diacetyl v obou případech vždy zredukován do té míry, že ve většině případů nebyly mezi pivy ze studeného a teplého vedení zjištěny rozdíly aniž byly zanedbatelné (tabulka 1).

Tabulka 1

Vliv teploty na produkci diacetylů

Zkouška	Max. teplota při kvašení °C	Obsah diacetylů v mg/l	
		mladé pivo	hotové pivo 10°
Čtvrtprovozní	9,0	0,60	0,20
	12,0	0,79	0,24
Čtvrtprovozní	8,7	0,51	0,31
	15,0	0,73	0,31
Provozní	8,4	0,55	0,35
	12,9	0,70	0,38
Provozní	8,5	0,46	0
	11,1	1,01	0

Tabulka 2
Vliv kmenů na produkci diacetylů

Kmen	Max. teplota při kvašení °C	Obsah diacetylů v mg/l	
		mladé pivo	hotové pivo 10°
A		0,72	0,50
F	13	0,68	0,35
H		1,16	0,83
U		1,45	0,50
B	14	1,83	0,64
C		2,10	0,72

Pokud jde o kmenové diferenční v produkci diacetylů během teplého vedení, byly tyto sledovány u šesti kvasničních kmenů. V první sérii čtvrtprovozních zkoušek byly porovnány kmeny označené jako A, F a H. Kmen H produkoval nejvíce diacetylů, a to bylo potvrzeno i laboratorním porovnáním uvedených kmenů. Rovněž hotové pivo obsahovalo relativně nejvyšší koncentraci diacetylů (tabulka 2). Ve druhé sérii bylo provedeno srovnání kmenů B, U a C. Nejvíce diacetylů vytvořily kvasnice C, po nich následoval kmen B a poměrně nejnižší produkce byla zaznamenána u kmene U. V hotových pivěch byl obsah diacetylů v případě kvasnic C poněkud vyšší proti dvěma dalším porovnávaným pivům (tabulka 2). Z uvedeného je tedy zřejmé, že existují prokazatelné rozdíly v tvorbě diacetylů u jednotlivých kmenů pivovarských kvasinek, avšak je zapotřebí vždy přihlížet i k ostatním podmínkám vedení kvasného procesu.

Není zajisté bez zajímavosti i porovnání určitého počtu vzorků piv různé stupňovitosti a provenience, pokud jde o obsah diacetylů (tabulka 3). Provedené analýzy prokázaly, že zhruba v polovině počtu vyšetřovaných vzorků byla stanovena nízká koncentrace diacetylů, popř. nebyla jeho přítomnost vůbec dokázána. U ostatních vzorků byly

Tabulka 3

Obsah diacetylů v různých vzorcích piv

Vzorek	mg diacetylů/l
Závod č. 1	
7°	0,58
10°	0,14
Závod č. 2	
7°	0
10°	0,10
12°	0,14
10° tmavé	0,97
Závod č. 3	
7°	0
10°	0
12°	0
Závod č. 4	
10°	0,99
12°	0,97
Závod č. 5	
10°	0,65

zjištěny hodnoty vyšší, než jaké připouští zahraniční literatura. Němečtí autoři udávají jako mezní hodnotu 0,20 až 0,25 mg diacetylu v litru piva, američtí 0,35 mg/l [3].

Je nutno uvést i naše zkušenosti z organoleptických zkoušek piva s vyšším obsahem diacetylu. U 10° piva s 0,35 mg diacetylu v litru, právě tak jako u piva též stupňovitosti s 0,99 mg diacetylu v litru, nebyly zjištěny chuťové závady. Naproti tomu u téhož piva, avšak s 1,5 mg/l a dále pak s 2,0 mg/l a více byla zaznamenána zhoršená chuť a vůně, v míře závislé na koncentraci diacetylu.

Z uvedeného vyplývá, že mezní hodnoty diacetylu v pivě, udávané zahraničními autory, by nebylo správné aplikovat při hodnocení našich piv, kde zejména vyšší obsah hořkých chmelových látek může být příčinou překrytí chuťové a aromaticky nepříznivých účinků přítomného diacetylu. Jistě by bylo třeba věnovat pozornost i obsahu acetoinu, o němž se uvádí, že v přítomnosti i nízké koncentrace di-

acetylu může jeho zvýšené množství působit chuťové závady piva.

Otázku obsahu diacetylu v pivě je tedy třeba posuzovat v souvislosti s obsahem ostatních těkavých látek.

Literatura

- [1] Kato, S. - Nishikawa, N.: „Bull. Brew. Sci.“, 6, 1961: 12.
- [2] Silvermann, M. - Werkmann, C. H.: „J. biol. Chem.“, 138, 1941: 35.
- [3] Singer, T. P. - Pensby, I.: „J. biol. Chem.“, 196, 1952: 375.
- [4] Firscherl, D. - Hoffmann, H.: „Biochem. Z.“, 23, 1954.
- [5] Owades, J. L. - Maresca, L.: „Proc. A. S. B. C.“, 14, 1959: 22.
- [6] Drews, B. - Specht, H.: „Monatschr. f. Br.“, 15, 1952: 109; 18, 1955: 259.
- [7] Burger, M. - Glenister, P. R.: „Proc. A. S. B. C.“, 1957: 110; 1958: 80.
- [8] Tran Hieu Anh.: „Brasserie“, 20, 1965: 338.
- [9] Brenner, M. W.: „Proc. E. B. C.“, 1963: 233.
- [10] Czarnecki, H. T.: „Brew. Digest“, 34 1959: 52-56.
- [11] Sandine, W. E.: „Techn. Quart. M. B. A. A.“, 2, 1965: 155.
- [12] Voerkelius, G. A.: „Brauwiss.“, 14, 1965, 389.
- [13] Portno, A. D.: „J. Inst. Brew.“, 72, 1966: 458.
- [14] Sandegren: „Proc. A. S. B. C.“, 1954: 63.
- [15] Schlutze - Antelmann: „Brew. J.“, 17, 1965: 106.
- [16] Kitazawa, Y. - Shigematsu, N.: „Bull. Brew. Sci.“, 10, 1964: 45.
- [17] Kringstad, H. J.: „Inst. Brew.“, 72, 1956: 58.
- [18] Kocková - Kratochvílová, A.: „Brauwiss.“, 9, 1958: 73, 98.
- [19] Maule, D. R. - Pinnegar, A. R.: „Inst. Brew.“, 72, 1966: 488.

ОБРАЗОВАНИЕ ДИАЦЕТИЛА ПРИ БРОЖЕНИИ И ДОБРАЖИВАНИИ ПИВА

Приводится обзор новейших взглядов на образование диацетила в пиве, дополненный результатами экспериментально-исследовательских работ автора, изучавшего влияние разных температурных режимов ферментации, разных штаммов, состава пива, его происхождения и крепости. Изучаемые сорта пива сравнивались также по органолептическим показателям.

DIACETYL BEI DER HAUP- UND NACHGÄRUNG DES BIERES

Es wird eine Übersicht der gegenwärtigen Erkenntnisse auf dem Gebiet der Diacetylbildung im Bier gegeben. Die Autorin berichtet weiter über eigene experimentale Erfahrungen aufgrund von Analysen kalt und warm geführter Biere, die mit verschiedenen Hefestämmen vergärten wurden, über die analytischen Werte bei Bieren verschiedener Grädigkeit und Provenienz, sowie auch über Ergebnisse der Verkostungsproben.

FORMATION OF DIACETYL DURING FERMENTATION AND AFTERFERMENTATION OF BEER

After a brief summarization of results published in literature the authoress presents her own conclusions on the formation of diacetyl based upon a series of experiments covering the effect of cool and warm fermentation, application of various yeast strains, composition of beer, its origin and strength. Organoleptic tests were also included in the research.