

# Příspěvek k problematice stanovení „pěnivé schopnosti“ piva a mladiny

663.41.069.85

Ing. JIŘÍ ŠROGL - Ing. VĚRA KLASOVÁ, Západočeské pivovary, n. p., Plzeň

## Úvod

Tvorba pivní pěny je jedním z nejdůležitějších znaků, podle nichž spotřebitel posuzuje jakost výrobků. V tomto směru nároky stále vzrůstají a otázka je aktuální zejména u exportních piv. V některých zemích se totiž pivo pije silně podchlazené, což má nepříznaivý vliv na pěnivost a tím silně ovlivňuje vztah konzumenta k výrobku.

Otázka pěnivosti a jejího hodnocení se poměrně široce diskutuje v odborné literatuře, protože jí výzkumní pracovníci v pivovarském oboru věnují značnou pozornost. Nejdůležitějším faktorem, ovlivňujícím pěnivost, je obsah  $\text{CO}_2$  v pivě. Na vazbu  $\text{CO}_2$  mají vliv především teplota a tlak, při kterých pivo zraje v ležáckém sklepě. Heterogenní soustava pivo— $\text{CO}_2$  se přitom chová podle Henryho zákona, tj. množství rozpuštěného  $\text{CO}_2$  v pivě je přímo úměrné tlaku a nepřímo úměrné teplotě.

Tím lze vysvětlit kvantitativní stránku rozpuštění  $\text{CO}_2$ ; způsob vazby je však stále předmětem diskusí odborníků. S touto otázkou úzce souvisejí kvalitativní stránky pěnivosti, tj. trvanlivost, konzistence pěny apod. Tyto problémy jsou velmi složité a teoreticky se intenzivně studují.

Obecně lze říci, že pěnivost podporují látky, snižující povrchové napětí. Mezi povrchově aktivní látky se počítají některé frakce bílkovin, organické kyseliny, chmelové pryskyřice, polysacharidické složky a značný počet

dalších, méně zastoupených komponent. Vzhledem k tomu, že jednotlivé skupiny sloučenin mohou působit v pivě i ve vzájemných souvislostech, popřípadě různě navzájem vázané, je zřejmé, že jde o složitou, ne dosud zcela objasněnou problematiku [1, 2].

Zastoupení jednotlivých skupin látek, ovlivňujících pěnivost v pivě se do značné míry určuje technologickým procesem [1, 2, 3]. U sladů zlepšuje pěnivost pomale vedení na humnech a hvozdění spíše při vyšších teplotách. U rmutovaní se příznivě projevuje omezení bílkovinného odpočinku při středních teplotách; toto zjištění je v souladu se známou skutečností, že na pěnivost mají vliv některé látky bílkovinného charakteru.

Vaření mladiny je pro pěnivost vyráběného piva též významné. Podle intenzity varu se různě změní koloidní struktura mladiny. Zároveň se uplatňuje i dávka chmele nebo chmelových preparátů, které mají pro pěnivost obecně kladný vliv.

Chlazení mladiny může mít též vliv na pěnivost piva, protože se i při něm podle průběhu různě srážejí koloidy a tím se mění fyzikálně chemické vlastnosti mladiny.

U hlavního kvašení s dokvašováním se dává přednost spíše nižším teplotám a pomalemu průběhu.

Zvláštní vliv na pěnivost mají těžké kovy, přítomné v pivě. Platí zde pravidlo, že stopy těžkých kovů zlepšují

pěnivost. I když teoreticky není uvedená skutečnost zcela objasněna, připisuje se příznivý účinek komplexu kovů — izohumulon.

### Metody stanovení pěnivosti

Pojmem „pěnivost“ se označuje komplex vlastností piva, který zahrnuje více prvků. *Cuřín* [2] od souhrnného pojmu „pěnivost“ odděluje dílčí pojem „pěnivá schopnost piva“. Většina metod stanovení pěnivosti určuje veličinu, která je dána souhrnem všech aspektů pěnivosti, které se ovšem u jednotlivých metod uplatňují v různé míře. *Cuřín* [2] dělí metody stanovení pěnivosti do tří skupin:

1. metody čepovací,
2. metody využívající uvádění plynu do piva,
3. metody roztržpavací.

Jednotlivé skupiny nemají vždy zcela ostré rozhraní; lze jich využít ve vzájemné kombinaci. Pravděpodobně nejrozšířenější jsou metody čepovací, tj. takové, které využívají pro tvorbu pěny volného pádu zkoumané kapaliny. Patří sem z běžně používaných metoda *De Clerckova*, dále metoda podle *Rosse* a *Clarka* a mnoho dalších obdobných způsobů.

Pro stanovení „pěnivé schopnosti“ se v literatuře uvádí poměrně málo metod. Jednou z nich je např. upravená metoda podle *Rosse* a *Clarka*, při které pivo, zbalené  $\text{CO}_2$ , lze napěnit standardní fritou do požadovaného objemu. Přesná standardizace podmínek je však v tomto případě nutná, ale velmi obtížná, protože kvalitativní znaky pěny závisí velmi podstatně jak na tlaku použitého  $\text{CO}_2$ , tak i na poryzitě frity, která je velmi těžko zajistitelná.

V tomto směru dokonalejší je metoda vyvinutá *Cuřínem* aj. [2]. Nedostatky, plynoucí z nestejného tlaku plynu jsou odstraněny, zdrojem nepřesnosti jsou pouze používané frity (jejich standardizace ve výrobních závodech není pro daný účel dostatečná).

Systémů na stanovení jednotlivých aspektů pěnivosti je známo více [1, 2, 3], většinou však jde o způsoby časově i pracovně náročné. Proto jsme se snažili vyvinout metodu stanovení „pěnivé schopnosti“ piva, popř. mladiny, která by nevyžadovala složitého zařízení a nebyla též časově náročná.

### Experimentální část

Ve své práci jsme použili tento způsob:

#### Aparatura

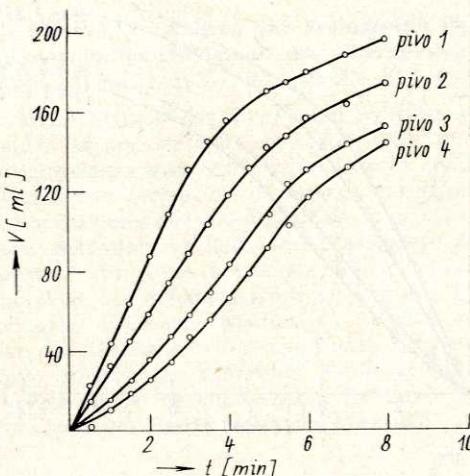
1. mixér ETA-MIRA,
2. odměrný válec 500 ml,
3. odměrný válec 250 ml,
4. stopky.

#### Pracovní postup

Veškeré použité nádoby (též nádoba mixéru) se vycistí horkým roztokem detergentu, vypláchnou se roztokem destilované vody a nechají se okapat. Zkoumané pivo se zbaví  $\text{CO}_2$  dvacetinásobným přelitím a vytemperuje se na 20 °C. 250 ml se nalije do nádoby mixéru. Ten se zapne do polohy I (6500 ot/min) a mixuje se 30 sekund. Za tu dobu se veškeré pivo převede v pěnu. Celý obsah mixéru se ihned přelije do odměrného válce 500 ml a současně se zapnou stopky. Ve 30sekundových intervalech se nyní odečítá objem vznikající kapaliny až asi do 7 minut. Postup klesání pěny je charakteristický pro jednotlivá piva, resp. pro jejich pěnivé schopnosti.

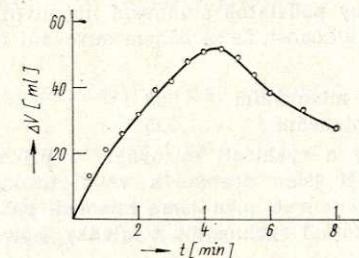
Postup dává při dané teplotě velmi dobře reprodukovatelné výsledky a rozdíly jsou dobře patrné.

Na grafu 1 je na ose x uveden čas, na ose y ml vzniklé kapaliny. Křivky, charakterizující jednotlivá piva mají obdobný průběh: vycházejí z počátku (veškeré pivo je přeměněno na pěnu), potom mají po určité době téměř lineární průběh (směrnice jsou přímo úměrné rychlosti tvorby kapaliny), nakonec se zakrývají a blíží se společné hodnotě (250 ml).



Obr. 1.

Abychom zjistili, v které oblasti se křivky vzájemně nejvíce odlišují, vynesli jsme do grafu 2 na osu y objemové rozdíly  $\Delta V$  mezi jednotlivými druhy piv (I a III) na ose x je opět uveden čas.



Obr. 2.

Dostáváme křivku, která vykazuje zřetelně maximum při 4 až 4,5 min.

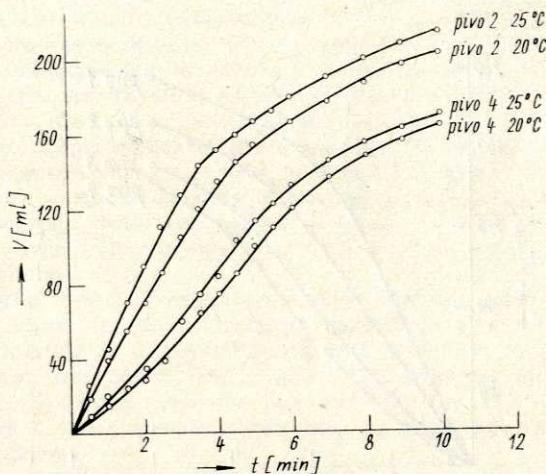
Byla by tedy možno sledovat pouze objem kapaliny vzniklé ze zkoumaného piva (nebo mladiny) ve 4. nebo 4,5 minutě, což je hodnota, která je charakteristická pro posouzení pěnivých schopností sledovaného piva. Tento způsob se nám v praxi osvědčil.

Při vypracování definitivní metodiky jsme se zabývali okolnostmi, které by mohly ovlivnit rychlosť rozpadu pěny, a tím i výsledky, získané popsanou metodou.

a) Vliv teploty — teplota poněkud ovlivňuje rychlosť vzniku kapaliny, jak je patrné z grafu 3.

U jednotlivých křivek je uvedena teplota, na kterou jsme zkoumané pivo před vlastním stanovením vytemperovali. Podle očekávání je při 25 °C pokles pěny rychlejší. Standardizace teploty je u navrhovaného způsobu obtížná, protože se pivo nebo mladina při mixování otepí. Rozdíl mezi pivem temperovaným na 20 °C a pivem temperovaným na 25 °C, je v oblasti 4 až 4,5 min 15 ml, což představuje 3 ml/°C. Ohřev piva je u všech vzorků stálý a výsledná teplota kolísá v rozmezí 0,3 až 1 °C. Znamená to kolísání výsledného objemu 1 až

3 ml. Uvědomíme-li si, že objem se odečítá na poměrně dosti hrubě děleném odměrném válci na 500 ml, je zřejmé, že chyby stanovení, způsobené růzností teploty jsou malé a nezkreslují výsledek. Pokud by nároky na přesnost měření byly vyšší, bylo by nutno z naměřených teplot odvodit korekce.



Obr. 3.

b) Vliv plynu, použitého k rozpření — při popsaném způsobu se pivo (popř. mladina) rozpřní tak, že bublinky pěny jsou vyplněny vzduchem z okolní atmosféry. Použití atmosféry CO<sub>2</sub> je v principu možné a z teoretického hlediska důslednější. Curiš [2] uvádí možnost změny některých pěnotvorných látek oxidací. Naproti tomu Piratzki [5] podobnou možnost popírá. Domníváme se, že oxidační změny nejsou v krátkém časovém úseku tak významné, že by podstatně stanovení neovlivnily. Svědčí o tom též skutečnost, že se během mixování ITT téměř nemění:

|                    |     |
|--------------------|-----|
| ITT před mixováním | 308 |
| ITT po mixování    | 305 |

c) Vliv doby a rychlosti mixování — při zkoumání těchto závislostí jsme dospěli k velmi překvapujícím výsledkům. Jeden druh piva jsme mixovali různě dlouhou dobu a různými rychlostmi. Výsledky jsou uvedeny v této tabulce:

| Čas<br>(s) | Mixování při 6 500 ot/min |      |      |      | Mixování při<br>8 500 ot/min<br>30 s |
|------------|---------------------------|------|------|------|--------------------------------------|
|            | 20 s                      | 25 s | 30 s | 60 s |                                      |
| 30         | 5                         | 5    | 5    | 5    | 5                                    |
| 60         | 12                        | 10   | 12   | 10   | 10                                   |
| 90         | 23                        | 20   | 22   | 20   | 20                                   |
| 120        | 30                        | 30   | 30   | 27   | 27                                   |
| 150        | 40                        | 39   | 40   | 37   | 40                                   |
| 180        | 50                        | 50   | 50   | 48   | 48                                   |
| 210        | 62                        | 60   | 60   | 58   | 60                                   |
| 240        | 74                        | 73   | 73   | 70   | 70                                   |
| 270        | 85                        | 86   | 85   | 83   | 82                                   |
| 300        | 98                        | 98   | 98   | 96   | 95                                   |
| 360        | 102                       | 122  | 120  | 119  | 120                                  |

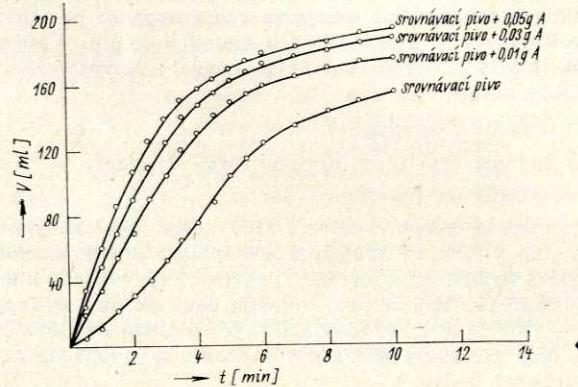
Zjištěné rozdíly jsou velmi malé; v mezích chyb měření objemu popsaným způsobem. Svědčí to tedy o překvapivém faktu, že postup klesání pěny nezávisí (v určitém rozsahu) na rychlosti ani na době mixování. Podle našeho zjištění však nesmí být doba mixování kratší než 20 sekund a delší než 3 minuty. V prvním případě se pivo rozpřní nedokonale, v druhém se poruší koloidní soustava piva a pěna klesá rychleji.

#### Použití metody

Zjištění „pěnivé schopnosti“ piva má pro praxi značný význam. Dovoluje zjistit vliv různých výrobních faktorů

torů (surovin, technologie) na pěnivost a pomáhá odhalit příčiny některých nedostatků, které se v tomto směru vyskytují. Dobře lze této metody využít též k laboratorním zkouškám některých technologických prvků.

V grafu 4 jsou znázorněny výsledky laboratorních pokusů s enzymovým prostředkem papainového typu. Prostředek jsme dávali v množství, odpovídajícím 3, 9 a 15 g/hl a ponechali 24 hodin při 40 °C a potom jsme jednotlivé vzorky podrobili popsané analýze.



Obr. 4.

Výsledky jednoznačně dokazují, že prostředek má na pěnivou schopnost negativní vliv.

Podobně jsme zkoušeli i jiné prostředky a složení surovin jednotlivých piv.

Lze tedy závěrem konstatovat, že se metoda pro provozní účely osvědčila, je jednoduchá a výsledky jsou dobré reproducovatelné. I zde však jde o metodu relativní, výsledky jsou platné pouze při použití mixéru ETA MIRA, protože je pravděpodobné, že se výsledky u jiných mixérů mohou lišit (poloha nožů v mixéru, tvar, velikost nádoby mohou měnit rheologické poměry). Uvedenou možnost jsme nemohli prověřit, je však pravděpodobné, že by u jiného druhu mixéru bylo nutno zvolit např. jinou dobu mixování apod. „Pěnivá schopnost piva“ je však vlastnost, jejíž vyjadřování není obecně určeno, samo stanovení slouží většinou pro vnitřní potřebu určitého závodu nebo laboratoře. Dosud nedokonalá srovnatelnost výsledků mezi laboratořemi není proto na překážku používání metody. V případě potřeby by však bylo možné metodu standardizovat.

#### Literatura

- [1] VACKOVÁ, J. - HERLÍKOVÁ, G.: Závěrečná zpráva výzkumné skupiny č. 3, Západočeské pivovary, n. p. Plzeň, 1962
- [2] CURÍN, J.: Přednáška na XII. pivovarsko-sladařském semináři v Plzni 1969
- [3] WEINFURTNER, F.: Die Technologie der Gärung. Das fertige Bier. F. Enke Verlag, Stuttgart 1963
- [4] DE CLERCK, J.: Lehrbuch der Brauerei, I. II. Band, Berlin 1965
- [5] PIRATZKI, W.: Zprávy z centrální laboratoře pivovarského a sladařského průmyslu Berlín, 1960 (cit. podle 1)

**Šrogl, J. - Klasová, V.: Příspěvek k problematice stanovení „pěnivé schopnosti“ piva a mladiny.** Kvas. prům. 22, 1976, č. 2, s. 28–31.

Pěnivá schopnost piv a mladin se zkoumala novou metodou. Substrát se rozpříl v laboratorním mixéru a sledoval se průběh poklesu, resp. zpětného vzniku kapaliny. Zjistilo se, že průběh tvorby kapaliny je charakteristický pro určitý druh piva. Rychlosť rozpadu pěny závisí na teplotě, v určitém rozsahu je však nezávislá na rychlosti a době mixování. Uvedenou metodou je možno zkoumat vliv různých technologických faktorů na pěnovost piva.

Шрогл, Ю. - Класова, В.: К проблематике определения способности пива в сусла спениваться Кваc. прум., 22, 1976, № 1, стр. 28—31

Авторы определяли способность пива и сусла вспениваться с помощью нового метода. Субстрат подлежащий исследованию подвергается сперва вспениванию в лабораторном миксере, после чего измеряется время, нужное для возвращения испытываемого субстрата в жидкое состояние. Было установлено, что ход превращения пены в жидкость имеет для каждого сорта пива свою специфику. Скорость протекания процесса зависит от температуры, в то время как продолжительность, вспенивания и его скорость не играют в определенных пределах существенной роли. Описанный метод может быть использован для оценки влияния разных технологических факторов на пенистость пива.

Šrogľ, J. - Klasová, V.: Contribution to Problems Related to the Determination of Frothing Capacity of Beer and Wort. Kvas. prům. 22, 1976, No. 1, pp. 28—31.

To assess the frothing capacity of beer and wort the authors apply a new method. The sample of substrate to be tested is first frothed in a laboratory mixer and time required for returning back into liquid is measured. It

has been ascertained that the restitution process to liquid state has specific features for various sorts of beer. The rate of froth disappearance depends on the temperature, whereas the mixing time and its speed have only insignificant effects. The described method permits to study the influence of various technologic factors upon the frothing capacity of beer.

Šrogľ, J. - Klasová, V.: Beitrag zur Problematik der Bestimmung der Schaumfähigkeit des Bieres und der Würze. Kvas. prům. 22, 1976, No. 1, S. 28—31.

Die Schaumfähigkeit der Biere und Würzen wurde mittels einer neuen Methode bewertet. Das Substrat wurde im Labormixer zum Schäumen gebracht und nachfolgend wurde der Verlauf des Absinkens des Schaumes, bzw. der Rückbildung der Flüssigkeitsbildung verfolgt. Es wurde festgestellt, daß der Verlauf der Flüssigkeitsbildung charakteristisch für eine bestimmte Biersorte ist. Die Geschwindigkeit des Schaumerfalls ist von der Temperatur abhängig, in einem bestimmten Ausmaß ist sie jedoch von der Geschwindigkeit und Dauer des Mischens unabhängig. Mittels der erprobten Methode kann der Einfluß verschiedener technologischer Faktoren auf die Schaumfähigkeit des Bieres untersucht werden.