

# Nápojový průmysl

## Získavanie jablčnej šťavy z výliskov kombináciou extrakcie a membránových procesov

663.813:634.11

Ing. VLADIMÍR HLAVAČKA, Ing. PETER BROKEŠ, CSc., Výskumný ústav LIKO Bratislava

Prof. Ing. LADISLAV ŠORMÁN, CSc., Chemickotechnologická fakulta SVŠT Bratislava, Ing. VLADIMÍR HLAVAČKA, Ing. PETER BROKEŠ, CSc., Výskumný ústav LIKO Bratislava

### 1. Úvod

Ovocie je jednou z najdôležitejších súčasťí stravy moderného človeka. Veľkú časť u nás konzumovaného ovocia tvoria jablká. Patria medzi jadrové ovocie a sú počítané za jeden z najzdravších druhov ovocia svojím prirodzeným obsahom vitamínov, minerálnych látok, antimikrobiálne účinných látok, enzymatickým pôsobením, priaznivým vplyvom pektínu (koloidné vlastnosti a absorpcná schopnosť) nervovopozitívnym účinkom P-látok a pod. [1].

Jednou z možností zúžitkovania jabĺk ako konzervárenskej suroviny je ich spracovanie na šťavu. Z ekonomickej hľadiska je racionalne zvyšovať výtažnosť jablčnej šťavy z jabĺk. Jednou z možností je aj extrakcia jablčných výliskov vodou a dolisovanie. Pri minimálnych investičných a prevádzkových nákladoch sa takto dá zvýšiť výtažnosť a teda aj produkcia šťavy. Zároveň ide aj o hospodárne zúžitkovanie výliskov, ktoré sú u nás odpadom. Len veľmi malá časť sa využíva na skrmovanie, kým na výrobu pektínu sa u nás výlisky nepoužívajú. Extrakciou jablčných výliskov sa dá za určitých podmienok získať šťava takmer rovnakej kvality ako šťava získaná lisovaním.

*Jablčné výlisky* sú vedľajším produkтом výroby jablčnej šťavy lisovaním jabĺk. Dajú sa zúžitkovať na výrobu pektínu resp. na skrmovanie, ale najväčšia časť tvorí dnes u nás odpad. Monopolným výrobcom jablčnej šťavy v SSR je VHJ LIKO. Tabuľka 1 udáva percentuálny podiel jablčnej šťavy z produkcie ovocných štiav a produkcie jablčných výliskov v SSR za posledné roky, vypočítanú z normovanej výlisnosti (67 % pre šťavu na sirupy a 69,3 % na víno) [2].

Tabuľka 1. Podiel produkcie jablčnej šťavy na celkovej produkcií ovocných štiav a produkcia jablčných výliskov v SSR za roky 1973–1978 [2]

Rok	Ovocné šťavy celkom (t/rok)	Jablčná šťava (t/rok)				Podiel jablč. štavy z ovoc ných štiav celkom (%)	Výlisky (t/rok)
		na víno	na sirupy	na mušty	celkom		
1973	14 226	3 169	6 494	168	9 831	69,1	3 240
1974	8 372	2 716	3 260	200	6 176	73,8	2 033
1975	13 131	3 729	5 953	282	9 964	75,9	3 282
1976	12 677	2 567	7 332	165	10 064	79,4	3 317
1977	13 345	2 206	8 766	132	11 104	83,2	3 661
1978	16 337	1 874	10 529	182	12 585	77,0	4 149

V priemyselne vyspelých štátach však jablčné výlisky nie sú odpadom. Okrem výroby pektínu sa vo veľkej miere zúžitkovávajú extrakciou vodou a dolisovaním.

### 2. Metódy získania jablčnej šťavy

Jablčná šťava sa dnes získava v podstate dvomi spôsobmi — klasickým lisovaním alebo extrakciou vodou, ako aj kombináciou týchto dvoch spôsobov — lisovanie, extrakcia výliskov vodou a dolisovanie.

Pri extrakcii ovocia sa látky rozpustené vo vakuolovej vode dostávajú pomocou vody ako transportného prostriedku cez neporušenú bunkovú stenu von [3]. Na extrakciu ovocia je vhodná demineralizovaná pitná voda s pH okolo 7,3 [4] alebo kondenzát brydových pár z výroby jablčného koncentrátu [5]. Pri spracúvaní jabĺk na

šťavu ide o pomerne novú metódu. K jej zavedeniu a rozšíreniu viedla dánku firmu DDS snaha o zvýšenie výtažnosti rozpustnej sušiny jablk [6—8]. Na extrakciu sa používajú rezky, ktoré sú charakterizované svojím tvarom, povrhom, pevnosťou a hrúbkou. Výtažnosť extrakcie sa zvyšuje vylisovaním difúznej šťavy z extrakčného zvyšku.

Pri porovnaní lisovania a extrakcie jablk [3—5; 9] vidno, že pri extrakcii sa dosahuje vyšia výtažnosť (93—98 %) rozpustnej sušiny, zavedením extrakcie je ľahšie kontinuovateľná výroba, znižuje sa množstvo odpadových vôd a zlepšuje sa hygiena prevádzky. Inwestičné náklady na extrakciu sú však vyšie a na obsluhu extraktorov treba väčšie prevádzkové skúsenosti a vyššiu úroveň obsluhy. Pri extrakcii sa viac prejaví zhorená kvalita ovocia, difúzna šťava je viac kalná, nákladnejšie je jej čírenie a je menej aromatická. Z chemického hľadiska má difúzna šťava v priemere o 8 až 10 g.l<sup>-1</sup> menej cukru, ale o toľko viac bezcukorného extraktu, má viac popola, kovov a fosfátov. Extraktiou stúpa obsah bielkovín v štave, obsah kondenzovaných trieslovín (z hľadiska konzumu sa považuje za priažnív), obsah celkových a kondenzovaných polyfenolov. Väčšia farebnosť difúznej šťavy je spôsobená oxidatívnym hnednutím pri pôsobení vzduchu. V obsahu kyselin a voľných aminokyselín sú len minimálne rozdiely.

Ku kombinovanej metóde získavania jablčnej šťavy lisovaním a nasledujúcemu extrakciu výliskov vodou a dolisovaním viedla firma Bucher-Guyer snaha o zvýšenie výlisnosti. Týmto zásahom sa zvýši výtažnosť šťavy na 91—96 %, pričom 70—80 % získanej rozpustnej sušiny sa získá vylisovaním a zvyšok extrakciu výliskov vodou a dolisovaním [4; 6]. Porovnaním s difúznou štvavou má takto získaná šťava vyšiu kvalitu, najmä pri použití studenej alebo menej teplej vody, pretože už nie je tak potrebný vplyv teploty ako pri extrakcii (denaturácia, urýchlenie difúzie a pasterizačný efekt).

Trojstupňovú extrakciu popísal Schobinger et al. [4], ktorí použili lisovanie a protiprúdnú extrakciu s výkonom 1,5 t jablk za hodinu. Celková výtažnosť dosiahla 92,4 % rozpustnej sušiny, z toho lisovaním 69 % a studenou extrakciou výliskov 23,4 %. Pre porovnanie získanej šťavy extrahovali aj rezky z toho istého kultivaru jablk teplou vodou (60 °C). Porovnaním analytických hodnôt lisovanej štvavy, studeneho extraktu výliskov a teplého extraktu rezkov (difúznej štvavy) zistili približnú zhodnosť obsahu rozpustnej sušiny (12,8 °Bx), celkového extraktu (130—135 g.l<sup>-1</sup>), sacharózy (27—29,2 g.l<sup>-1</sup>), pomeru glukózy a fruktózy (0,27—0,29), titračnej kyslosti ako kyseliny jablčnej (3,0—3,2 g.l<sup>-1</sup>) a voľných aminokyselín (195—220 mg.l<sup>-1</sup>). Rozdiely v zložení týchto troch štiav udáva tabuľka 2.

Štvorstupňovú extrakciu výliskov z jablk popísali Bielig a Rouwen [9]. Systém pozostával z horizontálneho valcového lisu a štyroch zásobníkov s odstredivým čerpadlom (ako extraktor). Na plnenie, lisovanie a vyprázdrovanie nie je potrebný manuálny zásah. Výlisky sa v zariadení automaticky skypria, zmiešajú s vodou a opäť lisujú. Celková výtažnosť bola 99,26 % rozpustnej sušiny, z toho lisovaním 83,85 % a extrakciou výliskov 15,41 %.

Obe práce [4; 9] poukazujú na to, že touto kombinovanou metódou sa nielenže získá viac štvavy, ale táto štvava má aj približne rovnakú kvalitu ako vylisovaná štvava.

Okrem už spomínaných rozdielov vidno menší obsah celkových polyfenolov a kondenzovaných trieslovín v extrakte z výliskov a dvojnásobný obsah pektínu. Zaujímavý je najväčší obsah aromatických látok v extrakte z výliskov.

Tabuľka 2. Porovnanie chemického zloženia jablčných štiav — lisovanej, studenej extraktu výliskov a teplého extraktu rezkov (difúznej štvavy) — v rozlišujúcich sa zložkach [4]

Zložka	Jednotka	Lisovaná štvava	Studeny extrakt výliskov	Teplý extrakt (difúzna štvava)
bezrukorný extrakt	g.l <sup>-1</sup>	11,6	19,5	21,5
celkové sacharidy	g.l <sup>-1</sup>	122,9	115,0	113,0
sorbit	g.l <sup>-1</sup>	3,6	3,7	4,0
pH		3,86	3,99	3,96
kys. L-jabľčná	g.l <sup>-1</sup>	4,6	5,0	4,7
kys. galaktúrová	g.l <sup>-1</sup>	0,02	0,07	0,02
kys. chinová	g.l <sup>-1</sup>	0,19	0,16	0,19
kys. askorbová a reduktóny		4,0	4,0	11,0
prchavé kyseliny	mg.l <sup>-1</sup>	27,0	17,0	15,0
glycerol	mg.l <sup>-1</sup>	18,5	35,3	30,9
etanol	mg.l <sup>-1</sup>	25,4	24,3	46,4
popol	g.l <sup>-1</sup>	2,00	2,40	2,42
alkalita popola	ml 1N NaOH na 100 ml	2,87	3,56	3,45
draslik	g.l <sup>-1</sup>	0,91	1,09	1,13
ostatné kovy (Ca, Mg, Fe, Na, Cu)	mg.l <sup>-1</sup>	193	294	213
fosfáty	mg.l <sup>-1</sup>	172	196	212
celk. polyfenoly	mg.l <sup>-1</sup>	255	170	659
kondenz. triesloviny	mg.l <sup>-1</sup>	30	5	372
bielkoviny	mg.l <sup>-1</sup>	496	583	646
prolin	mg.l <sup>-1</sup>	4,3	2,8	6,0
pektín (ako Ca-pektát)	mg.l <sup>-1</sup>	93	225	100
aromatické látky	ppm	22,9	27,1	11,7

Tabuľka 3. Vplyv stúpanúceho množstva a stúpanúcej teploty extrahovala (vody) na výtažnosť extrakcie (vyjadrené ako sušina, redukujúce cukry a titračné kyseliny) pri jednostupňovej extrakcii jablčných výliskov vodou

Hmotn. pomer Výliskov-voda	2 : 1				1 : 1				1 : 2			
	Teplota extrahovala [°C]		20	50	80	20	50	80	20	50	80	
výtažnosť extrakcie [%]	sušina	11,1	11,5	12,4	13,0	15,4	15,6	12,7	19,3	21,9		
	redukujúce cukry	34,3	33,4	35,9	28,3	50,2	86,2	42,1	61,6	71,1		
	titračné kyseliny	17,8	18,8	21,1	23,3	26,8	26,2	25,4	28,8	27,5		

### 3. Mebránové procesy

Pri membránových procesoch sa delenie tekutých zmesí, resp. uskutočnenie chemických reakcií dosahuje na základe rozdielnej prieplustnosti membrán pre jednotlivé zložky zmesí. Oproti bežným separačným metódam sú energeticky mimoriadne nenáročné. Sú charakterizované hnacou silou, prechádzajúcimi zložkami cez membránu, výsledným efektom, typom membrány a skupenstvom fáz oddelených membránou [10].

Ultrafiltrácia [11; 12] je vlastné filtračia na molekulárnej úrovni cez semipermeabilnú membránu, ktorá ako neúplná bariéra zadržiava okrem nerozpustných častic zo separovaného roztoku aj mikroorganismy a rozpustné makromolekulárne látky. Prepúšťa len rozpúšťadlo (najčastejšie voda) a nízkomolekulárne látky (všetky anorganické zložky). Hraničná molekulová hmotnosť látok, ktoré membrána ešte zadržiava (tzv. cut off

Tabuľka 4. Vplyv stúpajúceho množstva a stúpajúcej teploty extrahovadla na chemické zloženie extraktov pri jednostupňovej extrakcii jabĺčných výliskov vodou pri meniacom sa hmotnostnom pomere výlisku—voda

Hmotnosť, pomer výlisku—voda	Teplota extrahovadla (°C)	Sušina (%)	Refraktometrická sušina (°RF)	Popol (%)	Alkalita popola (ml 1N HCl/100 g vzorky)	Špecif. hmotnosť (20 °C) (g.l⁻¹)	pH (25 °C)	Titračná kyslosť (ako kys. jabĺčná) (g.l⁻¹)	Prchavé kyseliny (ako kys. octová) (g.l⁻¹)	Alkohol (ako etanol) (g.l⁻¹)	Reduk. cukry (g.l⁻¹)	Extrakt (g.l⁻¹)
2 : 1	20	4,27	5,3	0,11	7,6	1 018	3,37	5,43	0,91	8,54	26,09	39,92
2 : 1	50	4,64	5,5	0,22	3,7	1 026	3,38	6,34	0,91	10,95	27,77	44,28
2 : 1	80	4,83	5,9	0,26	5,6	1 077	3,41	7,23	0,24	12,81	28,73	48,50
1 : 1	20	2,85	3,5	0,03	9,4	1 010	3,52	4,21	1,26	8,54	12,84	34,90
1 : 1	50	3,04	4,0	0,08	5,2	1 013	3,56	4,39	1,17	4,78	20,46	32,00
1 : 1	80	3,33	4,2	0,09	11,4	1 014	3,59	4,63	0,27	6,92	22,45	37,90
1 : 2	20	1,37	2,1	0,03	6,0	1 006	3,50	2,25	0,65	4,27	9,39	16,00
1 : 2	50	2,11	3,0	0,07	2,9	1 009	3,52	2,60	0,44	3,16	13,95	23,45
1 : 2	80	2,45	3,6	0,08	3,0	1 011	3,65	2,54	0,16	3,72	16,43	27,90

Tabuľka 5. Hmotnosť a chemické zloženie extraktov z jednostupňovej až trojstupňovanej extrakcie jabĺčných výliskov vodou podľa schémy na obr. 1

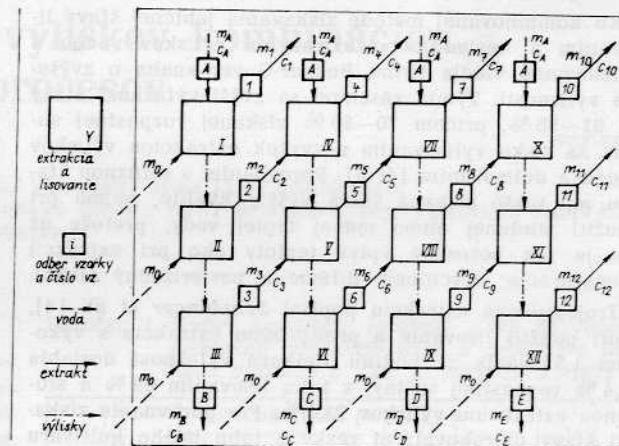
Číslo vzorky „ <sup>a</sup> “	Hmotnosť extraktu $m_i$ [kg]	Sušina extraktu $c_i$ [%]	Refrakt. sušina [°RF]	Celkové cukry [g.l⁻¹]	Titračná kyslosť (ako kys. jabĺčná) [g.l⁻¹]
1	5,25	5,82	6,0	52,38	2,72
2	5,0	3,78	3,6	37,68	1,47
3	5,0	1,97	2,0	16,00	1,00
4	5,3	7,83	7,8	75,38	3,39
5	5,0	5,44	6,0	49,17	2,33
6	5,0	2,90	3,1	24,16	1,20
7	5,2	8,59	9,0	78,91	3,78
8	5,0	5,47	5,6	50,14	2,34
9	5,0	3,60	3,75	30,16	1,48
10	5,2	9,40	9,6	91,02	4,29
11	5,2	5,98	6,2	57,59	2,59
12	5,2	4,41	4,4	35,50	1,62

membrány), je daná maximálnym rozmerom pórov danej membrány. Ako hnacie silu procesu využíva ultrafiltrácia mechanický tlak.

Osmóza využíva ako hnacie silu procesu koncentračný gradient (gradient osmotických tlakov). Ako hnacie roztoky procesu sa môžu použiť napr. roztoky anorganických solí, ktorých osmotické tlaky dosahujú vysoké hodnoty. Napr. nasýtený roztok NaCl dosahuje osmotický tlak 37,7 MPa, nasýtený roztok CaCl<sub>2</sub> až 131,21 MPa [13–16].

#### 4. Extrakcia jabĺčných výliskov vodou

Použili sme výlisky priamo zo spracovateľského závodu n. p. Slovlík v Trenčíne. Extrahovali sme ich v sklenených nádobách, diskontinuálne a s miešaním. Spoločným znakom pokusov bolo rovnaké východiskové množstvo výliskov (10 kg) a rovnaký čas extrakcie (30 min pri jednostupňových extrakciach, resp. 5 minút pri vacstupňových extrakciach). Po odtečení hlavného podielu sme dolisovanie robili na košovom lise s filtrač-



Obr. 1

nou plachtou. Snahou bol vylisovať aspoň také množstvo extraktu ako bolo množstvo pridané vody na extrakciu.

#### a) Štúdium vplyvu množstva a teploty extrahovadla

V prvej sérii laboratórnych pokusov jednostupňovej extrakcie sme menili hmotnostný pomer výlisku—voda, a to 2 : 1, 1 : 1 a 1 : 2, pri troch rôznych teplotách extrahovadla (20 °C, 50 °C a 80 °C). Výsledky pokusov sú zhruňané v tabuľkách 3 a 4.

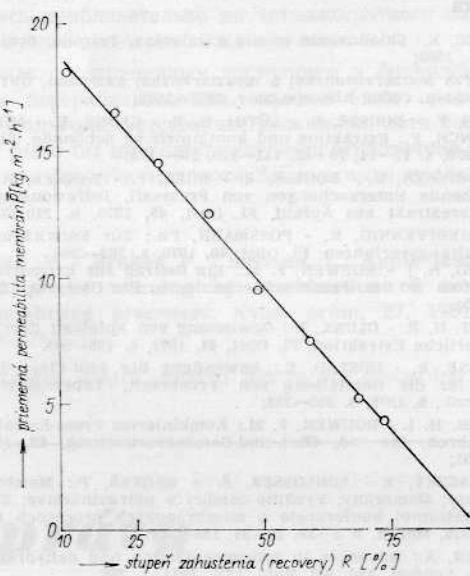
#### b) Štúdium vplyvu stupňa extrakcie

Z prvej sérii jednostupňových extrakcií sa ako najvhodnejšia ukázala extrakcia vodou teplou 80 °C. Túto teplotu sme zvolili za spoločný znak ďalších extrakcií. Išlo o extrakcie podľa schémy na obr. 1. Základom extrakcie sa stali 4 dávky jabĺčných výliskov po 10 kg ( $m_A$ ), ktoré boli extrahované celkom trikrát. Extrahovadlo (teda voda, resp. extrakty  $m_2$ ,  $m_3$ ,  $m_5$ ,  $m_6$ ,  $m_9$ ) bolo zohriate, resp. prihriate na teplotu 80 °C, čím sme docieliли, že vplyv teploty na extrakciu sa stal približne konštantným.

Doba extrakcie bola skrátená z dôvodov poklesu teploty extrahovadla na 5 minút, teda na dobu dôkladného rozmiešania výliskov s extrahovadlom. Týmto zá-

Tabuľka 6. Hmotnosť a chemické zloženie extraktov z jednostupňovej až trojstupňovej extrakcie jablčných výliskov vodou podľa schémy na obr. 1 (hmotnostný pomer výliskov — voda 1 : 1; teplota extrahovadla 80 °C)

Číslo vzorky „ <sup>a</sup> “	Hmotnosť extraktu $m_i$ [kg]	Sušina extraktu $c_i$ [%]	Refrakt. sušina (°RF)	Celkové cukry [g.l <sup>-1</sup> ]	Titračná kys. jablčná kyslosť [g.l <sup>-1</sup> ]
1	11,2	2,40	3,4	20,10	7,59
2	10,8	0,78	1,0	5,90	1,84
3	9,8	0,28	0,6	2,64	1,02
4	11,2	2,58	3,4	19,90	7,94
5	9,2	1,40	2,0	11,60	3,88
6	10,2	0,86	1,1	6,04	1,80
7	9,6	4,37	4,3	31,26	8,12
8	10,2	2,39	2,3	16,96	4,50
9	10,0	0,82	0,6	6,48	1,29
10	11,0	4,96	4,7	40,12	11,33
11	9,8	2,93	1,9	22,84	4,34
12	10,2	1,39	0,8	9,36	1,76



Obr. 2

sahom sme však ovplyvnili a v podstatnej miere eliminovali vplyv doby extrakcie na výtažnosť.

Zo schémy na obr. 1 vyplýva, že extrakcie I a XII možno považovať za jednostupňové, extrakcie II+IV a IX+XI za dvojstupňové a extrakcie III+V+VII a VI+VIII+X za trojstupňové. Extrakcie sme robili s hmotnostným pomerom výliskov — voda 2 : 1 a 1 : 1. Pre rýchlejšiu kontrolu sme pritom vybrali na sledovanie analytických hodnôt najdôležitejšie stanovenia — stanovenie sušiny, refraktometrickej sušiny, titračnej kyslosti a obsahu celkových cukrov. Tiež štyri sledované hodnoty postačujú z hľadiska kontroly výtažnosti extrakcie a kvality získaných extraktov. Získané množstvá extraktov, ich sledované analytické hodnoty a výtažnosť extrakcie sú zhrnuté v tabuľkách 5 až 8.

##### 5. Ultrafiltrácia extraktu

Ultrafiltráciu extraktu sme uskutočnili na laboratórnom ultrafiltráčnom zariadení VÚ LIKO s membránami

Tabuľka 7. Výtažnosť jednostupňovej až trojstupňovej extrakcie jablčných výliskov vodou podľa schémy na obr. 1 (hmotnostný pomer výliskov — voda 2 : 1)

Čísla extrakcie	Stupeň extrakcie	Výtažnosť extrakcie [%]		
		sušina	celkové cukry	titrač. kysel.
I	1	11,3	36,5	22,5
II+IV	2	16,0	31,5	29,4
III+V+VII	3	17,9	63,6	33,5
VI+VIII+X	3	19,6	67,7	37,8
IX+XI	2	12,2	41,8	22,3
XII	1	8,5	24,5	13,2

Tabuľka 8. Výtažnosť jednostupňovej až trojstupňovej extrakcie jablčných výliskov vodou podľa schémy na obr. 1 (hmotnostný pomer výliskov — voda 1 : 1)

Čísla extrakcie	Stupeň extrakcie	Výtažnosť extrakcie [%]		
		sušina	celkové cukry	titrač. kysel.
I	1	11,0	52,2	46,8
II+IV	2	12,0	52,4	49,5
III+V+VII	3	17,5	71,2	56,4
VI+VIII+X	3	22,9	105,1	85,9
IX+XI	2	11,9	52,7	23,8
XII	1	5,8	22,2	9,9

Tabuľka 9. Porovnanie chemického zloženia permeátu z ultrafiltrácie zmesi extraktov jablčných výliskov pred a po jeho zahustení osmoticky

	Sušina [%]	Refr. sušina [°RF]	Titr. kys. (ako kys. jablč.) [g/l]	Celkové cukry [g.l <sup>-1</sup> ]	Obsah Cl <sup>-</sup> [g/l]
pred zahustením	3,43	3,5	7,48	25,76	0,02
po zahustení	35,64	38,8	79,04	267,60	7,61

X-50-25-70 s plochou 1,105 m<sup>2</sup>. Priemerná permeabilita membrán pre vodu pri tlaku na vstupe/výstupe 0,3/0 MPa bola 95 kg.m<sup>-2</sup>.h<sup>-1</sup> [17].

Účelom ultrafiltrácie zmesi extraktov bolo odstrániť z nich nerozpustné častice, makromolekulárne látky a mikroorganizmy, ktoré sú ultrafiltračnou membránou zadržiavane. Priebeh ultrafiltrácie, vyjadrený ako závislosť priemernej permeability membrán  $\bar{P}$  od stupňa skoncentrovania  $R$  (recovery), je znázornený na obr. 2. Má lineárny priebeh s korelačným koeficientom  $r = 0,9987$  a smernicu  $k = -0,23$ .

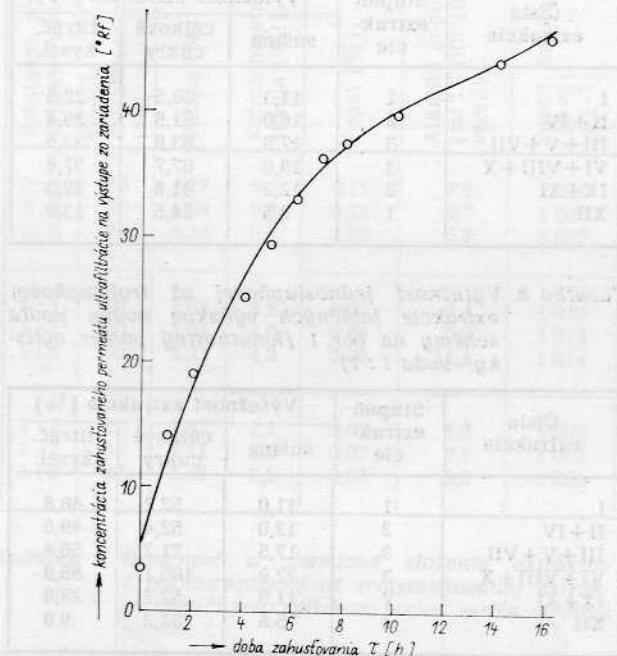
##### 6. Osmotické zahustovanie permeátu z ultrafiltrácie

Číry permeát, získaný ultrafiltráciou zmesi extraktov, bol osmoticky zahustovany v laboratórnom zariadení VÚ LIKO na osmotické zahustovanie s membránami Y-35-27 s plochou 0,3 m<sup>2</sup> [18].

V tomto zariadení sa ako „hnaci“ roztok používa násolený roztok NaCl.

Pred samotným osmotickým zahustovaním permeátu z ultrafiltrácie bola stanovená permeabilita pre vodu a selektivita membrán pre Cl<sup>-</sup> v systéme nasýtený roztok NaCl — modelový 2%-ný roztok sacharózy. Hodnota permeability bola 12,6 kg.m<sup>-2</sup>.h<sup>-1</sup> a hodnota selektivity

3 600 g H<sub>2</sub>O/g Cl<sup>-</sup>. Priebeh osmotické zahustovania permeátu z ultrafiltrácie zmesi extraktov je znázornený na obr. 3. Je vyjadrený ako závislosť koncentrácie od doby zahustovania, má tvar kubickej paraboly s korelačným koeficientom  $r = 0,9924$ .



Obr. 3

Pre porovnanie uvádzame v tabuľke 9 chemické zloženie permeátu z ultrafiltrácie zmesi extraktov pred a po osmotickom zahustení.

## 7. Záver

Pri štúdiu možnosti získavania ovocných štiav extrakciu jabĺčnych výliskov sme sledovali predovšetkým vplyv teploty a hmotnostného pomeru výlisku—voda v prvej sérii pokusov a počtu stupňov extrakcie v druhej sérii pokusov na zloženie extraktu a výtažnosť extrakcie.

Pri jednostupňovej extrakcii bolo stanovené, do akéj miery sa mení obsah sušiny a jej jednotlivých zložiek v extrakte v závislosti na teplote extrahovadla (20 °C, 50 °C a 80 °C) a na hmotnostnom pomere výlisku—voda (2:1, 1:1, 1:2). Je samozrejmé, že so stúpajúcou teplotou extrahovadla (vody) a s hmotnostným pomerom výlisku—voda stúpa obsah sušiny v extrakte. Maximálna hodnota sušiny 4,83 % bola preto dosiahnutá pri vzorke č. 3 (teplota vody 80 °C, hmotnostný pomer výlisku—voda 2:1). Na druhej strane však výtažok extrakcie bol samozrejmejši vyšší, ak sa na extrakciu použilo viac vody, teda pri hmotnostnom pomere výlisku—voda 1:2.

Kedže pri jednostupňovej extrakcii bol maximálne dosiahnutý len asi polovičný obsah sušiny v extrakte (4,83 %) než je obvyčajne v ovocnej štave, v druhej sérii pokusov sme sa zaoberali štúdiom trojstupňovej protiprúdnej extrakcie jabĺčnych výliskov vodou. Celkom logicky sme pri trojstupňovej extrakcii dosiahli oveľa vyšší obsah sušiny v extrakte než pri jednostupňovej extrakcii, maximálne 9,4 % (vzorka č. 10) pri teplote 80 °C a hmotnostnom pomere výlisku—voda 2:1. To je hodnota len o niečo nižšia než sušina jabĺčnej štavy získanej lisovaním.

Kvalita a údržnosť získaných extraktov bola zvýšená

ich ultrafiltráciou, pričom boli z extraktov odstránené mikroorganizmy, nerozpustné zložky a rozpustné makromolekulárne zložky. Hodnota permeability membrán počas ultrafiltrácie extraktu prudko klesala so stúpajúcim stupňom skoncentrovania (smernica  $k = -0,23$ ), čo svedčí o vysokom obsahu nerozpustných a makromolekulárnych látok v extrakte.

Permeát z ultrafiltrácie zmesi extraktov z jabĺčnych výliskov bol ďalej pokusne osmoticky zahustený na obsah sušiny 35,64 %.

Z výsledkov práce je zrejmé, že extrakciu jabĺčnych výliskov možno získat kvalitnú štavu, príp. koncentrát. Z hľadiska výtažku pri výrobe štiav, ako aj kvality štiav, by bolo najvhodnejšie používať pri výrobe štiav kontinuálnu protiprúdnú extrakciu ovocia tak, ako sa to robí v zahraničí, alebo aspoň viacstupňovú extrakciu výliskov z ovocia. Vzhľadom na súčasnú situáciu a vybavenie lisovní u nás by sme však zatiaľ aspoň doporučovali zaviesť tzv. druhé lisovanie, teda jednostupňovú extrakciu výliskov ovocia pridaním teplej vody k výliskom priamo do lisu a ich opäťovným vylisovaním. Tento krok by určite znamenal lepšie zhodnotenie cenej suroviny, najmä pri nedostatkovanom lesnom a farebnom ovoci.

## Literatúra

- [1] KOPEC, K.: Skladovanie ovocia a zeleniny, Príroda, Bratislava, 347 s., 1969;
- [2] Analýza konzervárenskej a mraziarenskej kampane, GRT LIKO, Bratislava, ročné hlásenia za r. 1973—1978;
- [3] EMCH, F. - DOUSSE, R. - LÜTHI, H. R. - GLUNK, U. - MöHL, E. - MÜNCH, P.: Extraktion und kontinuierliche Schöpfung, Fl. Obst, **46**, 1979, s. 12—14, 78—82, 111—120, 168—173;
- [4] SCHOBINGER, U. - DOUSSE, R. - DÜRR, P. - TANNER, H.: Vergleichende Untersuchungen von Presssaft, Diffusionssatt und Tresterextrakt aus Äpfeln, Fl. Obst, **45**, 1978, s. 210—216;
- [5] WUCHERPFENNIG, K. - POSSMANN, Ph.: Zur Entwicklung der Entsaftungsverfahren, Fl. Obst, **46**, 1979, s. 282—289;
- [6] BIELIG, H. J. - ROUWEN, F. M.: Ein Beitrag zur Extraktion von Früchten in der Fruchtsafttechnologie, Fl. Obst, **43**, 1976, s. 42—45;
- [7] LÜTHI, H. R. - GLUNK, U.: Gewinnung von Apfelsaft durch kontinuierliche Extraktion, Fl. Obst, **41**, 1972, s. 498—504.
- [8] DOUSSE, R. - UGNSTAD, E.: Anwendung der Fest-Flüssig-Extraktion für die Herstellung von Fruchtsaft, Lebensm.-Wis. u. Technol., **8**, 1975, s. 255—264;
- [9] BIELIG, H. J. - ROUWEN, F. M.: Kombiniertes Press-Extraktionsverfahren, Die ind. Obst.-und-Gemüseverwertung, **62**, 1977, s. 347—51;
- [10] KOSSACZKY, E. - SCHLOSSER, Š. a BROKEŠ, P.: Membránové procesy; Membrány; Využitie osmózy v potravinárstve; Zborník I. celoštátné konferencie o membránových procesoch PERMA '75, 1975, Modra, s. 1—18, 19—33, 159—163;
- [11] SPICER, A.: Advances in proconcentration and dehydration of foods, London, Apl. Sci. Publ. LTD, 1974, s. 258;
- [12] DYTNERSKIJ, J. I.: Membrannye processy razdelenija Židkich smesej, Moskva, Izdat. Chimija, 1975, s. 221;
- [13] BROKEŠ, P.: Využitie osmózy v potravinárskom priemysle, kandidátska dizertačná práca, ČHTF SVŠT, Bratislava, 1976, 222 s.;
- [14] BROKEŠ, P. - BÖC, M. - HLAVĀČKA, V.: Spôsob membránovej koncentrácie štiav, výskumná správa VÚ LIKO, Bratislava, 1974;
- [15] BROKEŠ, P. - KLEMPA, Š. - TAMCHYNA, J.: Spôsob membránovej koncentrácie, AO 172 563;
- [16] BROKEŠ, P. a kolektív: Použitie vybraných spôsobov dehydratácie ovocia a zeleniny pri vývoji nových konzervárenskej výrobkov, výskumná správa VÚ LIKO, Bratislava, 1975.
- [17] BROKEŠ, P. - BORČIN, B. - KUBICA, O. - HLAVĀČKA, V. - VIŠACKÝ, V. - SVORKA, M.: Vývoj a overovanie poloprevádzkového zariadenia na ultrafiltráciu zahustovanie vrátane membrán, výskumná správa VÚ LIKO, Bratislava, 1980;
- [18] BROKEŠ, P. - BORČIN, B. - KUBICA, O. - VIŠACKÝ, V. - HLAVĀČKA, V.: Vývoj a overovanie zariadenia na osmotické zahustovanie, výskumná správa VÚ LIKO, Bratislava, 1978.

**Hlaváčka, V. - Brokeš, P. - Šorman, L.: Získavanie jabĺčnej štavy z výliskov kombináciou extrakcie a membránových procesov.** Kvas. prém., **27**, 1981, č. 9, s. 206—211.

Výlisky z jabĺk tvoria dnes u nás odpad. Jednou z možností ich využitia je ich extrakcia vodou a dolisovanie. Okrem racionálnejšieho zúžitkovania suroviny sa získa aj väčšie množstvo štavy rovnakej kvality ako li-

sovaním. V práci bol študovaný vplyv teploty a množstva extrahovadla a súčupňa extrakcie na chemické zloženie extraktu a na výtažnosť extrakcie. Extrakty boli purifikované ultrafiltráciou a pokusne osmoticky zahestené na asi 4-násobok sušiny lisovanej šťavy.

Vzhľadom na súčasný stav a možnosti v našich lisovniach ovocia bolo navrhnuté tzv. druhé lisovanie výliskov, aj keď by bola vhodnejšia viacstupňová protiprúdná extrakcia ovocia alebo aspoň výliskov po vylisovaní šťavy.

**Главачка, Б. - Брокеш, П. - Шорман, Л.: Получение яблочного сока из выжимков путем комбинирования экстрагирования и мембранных процессов.** Квас. прум., 27, 1981, № 9, стр. 206—211.

Выжимки из яблок сегодня составляют отходы. Одной из возможностей их использования является их экстрагирование водой и послепрессование. Кроме более рационального использования сырья получается также большее количество сока того же качества, как при прессовании. В работе изучалось влияние температуры и количества экстрагирующего реагента и степени извлечения на химический состав экстракта и на выход экстрагирования. Экстракты подверглись очистке путем ультрафильтрации и экспериментально осмотически загустели приблизительно до четырехкратного содержания су сухого вещества выжатого сока.

В связи с современным состоянием и возможностями фрукты перерабатывающих заводов было предложено т. наз. вторичное прессование выжимков, хотя более выгодной было бы многоступенчатое противоточное экстрагирование фруктов или хотя бы выжимок после выжатия сока.

**Hlavačka, V. - Brokeš, P. - Šorman, L.: Apple juice from pressed pieces winning by combination of extraction and membrane processes.** Kvas. prům. 27, 1981, č. 9, pp. 206—211.

At present, apple pressed pieces are discarded in our

country. One of the possibilities how to exploite them is their water extraction and final pressing. In addition to better raw material exploitation, greater amount of juice of the same quality than by simple pressing is gained.

In our work, temperature, extraction agent amount and extraction level on chemical composition of the extract and on extraction efficiency were studied. The extracts were purified by ultrafiltration and concentrated by osmosis. With regard to contemporary state and possibilities of our fruit pressing shops the second pressing step was suggested even though multistage countercurrent extraction would be more suitable.

**Hlavačka, V. - Brokeš, P. - Šorman, L.: Saftgewinnung aus abgepressten Äpfeln durch Kombination der Extraktion und der Membranprozesse.** Kvas. prům. 27, 1981, No. 9, S. 206—211.

Aus gepreßte Äpfel nach der Apfelsaftgewinnung werden bei uns bisher als Abfall angesehen. Eine Möglichkeit ihrer weiteren Ausnützung bildet das Auslaugen durch Wasser und nachträgliches Auspressen. Bei dieser rationelleren Ausnützung des Rohstoffes wird eine größere Saftmenge von einer gleichwertigen Qualität wie bei dem primären Preßverfahren gewonnen. In der Versuchsarbeit wurde der Einfluß der Temperatur, der Gabe des Extraktionsmittels und des Extraktionsgrades auf die chemische Zusammensetzung des Extrakts und auf die Extraktionsausbeute studiert. Die Extrakte wurden durch Ultrafiltration purifiziert und versuchsweise auf das ungefähr Vierfache der Trockensubstanz des abgepreßten Saftes osmotisch verdichtet.

Mit Hinsicht zu dem gegenwärtigen Zustand und den Möglichkeiten in unseren Obstpressereien wurde das sog. zweite Auspressen des Preßgutes vorgeschlagen, obwohl vom theoretischen Standpunkt die mehrstufige Gegenstromextraktion des Obstes oder wenigstens des Preßgutes nach dem Saftauspressen eine vollkommenere Lösung wäre.