

## **Prikazi iz stručne literature**

**Bibliografski pregled: proteozno-peptonske frakcije mlijeka — Pâquet D. (1989): Revue bibliographique: la fraction proteose-peptones du lait. Le lait, 69 (1), 1—21.**

Komponente proteoza-peptonske frakcije kravljeg mlijeka razdijeljene su prema podrijetlu u dva razreda. U prvoj su grupi hidrolizati s 5 i 8 komponenata i mnogo polipeptida, nastalih hidrolizom kazeina prirodnim proteaza-mlijeka. U drugoj su grupi proteini s 3 komponente i preostalim važnijim proteinima mlijeka. Promjena sastava i koncentracije proteoza-peptona za čuvanje mlijeka mogla bi se smatrati pokazateljem kakvoće. Proteoza-peptone karakteriziraju brojna funkcionalna svojstva. Sposobnost inhibicije lipolize mlijeka komponente 3 vjerojatno je povezana s njezinim hidrofobnim karakterom. U pregledu se prikazuju saznanja o proteoza-peptonskim frakcijama mlijeka krava i drugih sisavaca.

S. K.

**Doziranje goveđeg lakoferina imunoenzimatskom tehnikom (ELISA) — Le Magnen, C., Rainard, P., Maubois, J. L., Paraf, A., Phan Thanh, L. (1989); Dosage de la lactoferrine bovine par les techniques immunoenzymatiques (ELISA), Le Lait, 69 (1), 23—32.**

PAGE uređajem analiziran je jedan komercijalni lakoferin i dva preparata goveđeg lakoferina, pročišćenog u vlastitom laboratoriju. Najčišći od njih upotrebljen je u imunizaciji zečeva. Specifična su antitijela lakoferina, onečišćena malom količinom antitijela usmjerenih protiv laktoperoksidaze. U razređenju seruma 1/5.000 postigla se specifična reaktivnost lakoferina. Različitim tehnikama ELISA odredila se orientacijska krivulja kojom se može mjeriti lakoferin prisutan u mlijeku ili u mlječnim proizvodima u količinama manjim od 1 ng/ml.

S. K.

**Upotreba izopropanola za ekstrakciju masti iz mlječnih proizvoda i za naknadnu esterifikaciju masnih kiselina — Wolff, R. L., Fabien; R. J. (1989): Utilisation de l'isopropanol pour l'extraction de la matière grasse de produits laitiers et pour l'estérification subséquente des acides gras. Le Lait, 69 (1), 33—46.**

Autori proučavaju nove metode ekstrakcije masti pomoću heksan/izopropanola (3 : 2, V/V) i filtracije na Celite-Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> stupcu (Wolff et Castera-Rossignol, 1987). Upotreboom biljnog ulja kao modela, dokazali su da ova me-

toda ne mijenja više nezasićene masne kiseline, niti hidrolizira gliceride. Predlažu se dvije metode naknadne pripreme izopropil estera (IPE). Esterifikacijom pomoću kiseline ( $H_2SO_4$ ,  $100^\circ C$ , 1 h), IPE ukupnih masnih kiselina iz masnog ekstrakta nisu izgubili kratke estere niti su izmijenjene više nezasićene masne kiseline (do 3 dvostrukih veza). Masne kiseline glavnih komponenti mliječnih proizvoda (gliceridi, slobodne masne kiseline, lecitini) esterificirali su sve do 97,5%. Smjesa IPE pripremljena ovom metodom predstavlja smjesu ukupnih masnih kiselina. IPE može biti pripremljen i pomoću natrijevog izopropilata za dvije minute, u uvjetima temperature sredine i sa stupnjem iskoristenja od 95%. Druga metoda prikladna je samo za esterifikaciju masnih kiselina. Ovi IPE sadrže smjesu reprezentativnu za esterificirane masne kiseline. Plinsko-tekuća kromatografija IPE može se izvesti u uvjetima sličnim za metil estere. Ove metode upotrebljene su za analizu ukupnih masnih kiselina masti niskoenergetskih namaza.

S. K.

**Studija faktora ekstrakcije  $\beta$ -kazeina — F a m e l a r t, M. H., H a r d y, C., B r u l é, G. (1989): Etude des facteurs d'extraction de la caséine  $\beta$ . Le Lait, 69 (1), 45—57.**

U proučavanju se primjenio postupak optimalizacije otapanja  $\beta$ -kazeina u uvjetima niske temperature iz natrijevog kazeinata blizu pH, vrijednosti. Faktor istraživanja bila je koncentracija natrijevog kazeinata ( $2, 13,5$  i  $25\text{ g} \cdot 1^{-1}$ ), pH vrijednost ( $4,2, 4,4$  i  $4,6$ ) i ionska sila uz dodatak NaCl ( $0,3$  i  $69 \cdot 1^{-1}$ ). Parametar optimalizacije bio je udjel otopljenog kazeina i faktor pročišćavanja. Faktor pročišćavanja bio je viši uz manju koncentraciju kazeinata, dok je udjel otopljenog  $\beta$ -kazeina rastao s porastom koncentracije kazeinata sve do  $20\text{g} \cdot 1^{-1}$  a zatim postao stalan. Efekat pH nema eksperimentalnu vrijednost, dok je ionska sila djelovala negativno na udjel otopljenog  $\beta$ -kazeina.

S. K.

**Priprema lakoferina i humanog  $\alpha$ -laktalbumina upotrebom membranske tehnike — M a y n a r d, F., P i e r r e, A., M a u b o i s, J. L. (1989): Preparation de lactoferrine et d' $\alpha$ -lactalbumine humaines par utilisation de techniques à membranes. Le Lait, 69 (1), 59—69.**

Opisan je tehnološki proces frakcioniranja humanih mliječnih bjelančevina. Separacija je obavljena sukcesivnom filtracijom (mikrofiltracija i ultrafiltracija).  $\alpha$ -laktalbumin i lakoferin izolirani su iz  $60\text{ l}$  mlijeka.  $\alpha$ -laktalbumin je čišćen dvoetapnom filtracijom. Frakcija lakoferina (Lf) u  $100\text{ g}$  ukupne suhe tvari sadržavala je  $25\text{ g}$  LF i  $7,5\text{ g}$  serumskog albumina. Završno čišćenje LF obavljeno je kromatografijom izmjene iona. Njezina sposobnost vezanja željeza iznosila je  $1,71\text{ }\mu\text{mola željeza}/\mu\text{mol proteina}$ , odnosno 85% maksimalne teoretske sposobnosti.

S. K.

**Karakterizacija jedne aminopeptidaze bakterije *Streptococcus cremoris AM2 i jedne  $\alpha$ -galaktozidaze bakterije. *Leuconostoc lactis CNRZ 1091**** — Boquien, C. Y., Desmazaud, M. J., Corrieu, G. (1989): Caractérisation d'une aminopeptidase chez *Streptococcus cremoris AM2* et d'une  $\alpha$ -galactosidase chez *Leuconostoc lactis CNRZ 1091*, **Le Lait**, **69** (1) 71—31.

Upotreba Api Zym sistema omogućla je otkrivanje specifičnih enzima bakterija mlijeko-kiseline. *Streptococcus cremoris AM2* posjeduje jednu aminopeptidazu koja hidrolizira histidil-fenilanin  $-\beta$ -naftilamidni supstrat, dok *Leuconostoc lactic CNRZ 1091* karakterizira jedna  $\alpha$ -galaktozidazu, koja hidrolizira paranitrofenol —  $\alpha$ -galaktozni supstrat. Kinetika ovih enzima u skladu je s jednadžbom Michaelisa. Mjerjenje aktivnosti enzima optimalizirano je određivanjem najbolje metode čuvanja bakterija, optimalne pH vrijednosti (7 za aminopeptidazu i 6,5 za  $\alpha$ -galaktozidazu) i temperature (40°C za oba enzima). Utvrđene su kinetičke konstante ovih enzima.  $K_m$  bila je 0,17 i 0,73 mM i  $V_{max}$  0,6 i 90 pkat/ $10^7$  cfu · ml $^{-1}$  za aminopeptidazu, odnosno  $\alpha$ -galaktozidazu.

S. K.

**Određivanje rasporeda čestica neaglomeriranog mlijeka u prahu po veličini — Lamfers, W. L., van der Stege, H. J. and Walstra, P (1987): Determination of the particle size distribution of non-agglomerated milk powders; *Netherlands Milk and Dairy Journal* **41**, (2), 147—160.**

Autori su proučavali raspored čestica mlijeka u prahu prema veličini i to praha, koji se razlikovao sastavom vakuola i oblikom čestica, a niti jedan od uzoraka mlijeka u prahu nije bio namjerno zbijen (aglomeriran). Nastojali su pronaći odgovarajuće postupke izbjegavanjem mogućih zamki. Iistica se mogućnost ponovljivosti rezultata u odnosu na postupak uzimanja uzorka i ne-pouzdanost uvjetovanu brojenjem relativno male količine čestica. Zanemariti je trebalo čestice manje od 10  $\mu$  m.

Nepouzdanim su ocijenjene metode prosijavanja, analize sedimentacije i mjerjenja natapanja. Mikroskopija uzorka dispergiranih u parafinskom ulju je prikladna, ali spora, dugotrajna i ne osobito ponovljiva. Prikladnije i brže od mikroskopije je brojenje brojačem, ali mogućnost ponovljivosti rezultata nije signifikantno bolja. Prikladan razrjeđivač je izopropanol s NH<sub>4</sub>CNS. Fraunhoferova analiza loma svjetlosti nije pouzdana, ako se prah dispergira u organskim otapalima, ali disperzija plinom omogućila je razumne rezultate, a ponovljivost rezultata je bila zadovoljavajuća.

Za mnoge uzorce mlijeka u prahu, rezultati određivanja primjenom tri metode nisu bili jednak. To je posljedica činjenice da se svakom metodom određuje drugo svojstvo: brojačem volumen čestice, analizom loma svjetlosti proicira se ploha, a mikroskopom nešto između najvećeg i prosječnog promjera svake čestice.

Osim toga, prisustvo vakuola, te da li su one otvorene ili zatvorene, i stanje aglomeracije, različito učešće na pojedine metode.

B. A.

**Viskozitet i tiksotropija jogurta — Rohm, H. (1989): Viskoosität und Thixotropie von Joghurt, Milchwissenschaft, 44 (6), 340—342.**

Na reološka svojstva jogurta mogu utjecati tehnološki faktori kao što je postupak zagrijavanja mlijeka ili obogaćivanje mlijeka suhom tvari.

Autor izvještava o utjecajima takvih varijacija na čvrstoću gela, randsman jogurta, prvidan viskozitet i svojstva protoka ovisna o trajanju protjecanja.

Čvrstoća jogurta određena točkom pucanja gela i vrijednosti prinosa rotacionom reometrijom ukazuje na linearnu vezu sa suhom tvrđinom. Maksimalni su rezultati postignuti u jogurtu s 2% preostalog nedenaturiranog  $\beta$ -laktoglobulina B. Pretpostavlja se da vrijednost prinosa jogurta otkriva interakciju između promjena sastava mlijeka izazvanih zagrijavanjem mlijeka i povećanjem količine suhe tvari.

Povećanje prvidnog viskoziteta tekućeg jogurta ovisi o denaturiranju bjezančevina sirutke i količini suhe tvari. Oba faktora utječu na tiksotropne osobine i obnovu strukture između 7 i 42%.

B. A.

**Utjecaj piruvata na proizvodnju diacetila i acetoina djelovanjem Lactobacillus casei i Lactobacillus plantarum — Benito de Cardenas, Ida Laura, Ledesma, O., Oliver, G. (1989): Effect of pyruvate on diacetyl and acetoin production by Lactobacillus casei and Lactobacillus plantarum, Milchwissenschaft, 44 (6), 347—350.**

Piruvat stimulira rast *Lactobacillus casei* i *L. plantarum* u kompleksnom sintetskom supstratu. *L. plantarum* ATCC 10241, CRL 56 i CRL 200 koriste piruvat adekvatno u sintetskom supstratu sa ili bez glukoze. Korištenje proizvoda uvjetuje indukciju ili stimulaciju biosinteze diacetila svih *Lactobacillus* vrsta.

Korištenjem sintetskih supstrata s piruvatom kao jedinim izvorom ugljika nastaje 10 do 20  $\mu$ g diacetila/ml, a kada su prisutni glukoza i piruvat zajedno, nastaje 90  $\mu$ g diacetila u ml.

*L. casei* i *L. plantarum* stvaraju oko 30  $\mu$ g diacetila/ml u kompleksnom supstratu, a u ovim uvjetima se proizvelo do 90  $\mu$ g acetoina uz oslobođanje CO<sub>2</sub>.

Autori su dokazali da je stvaranje diacetila efikasniji sintetski supstrat od kompleksnog.

B. A.