

PRECIZNOST ANALITIČKIH METODA

## **PLAN UTVRĐIVANJA ZNAČAJNOSTI ANALITIČKIH ZAHVATA U ODREĐIVANJU PARAMETARA KVALITETE SIROVIH ULJA**

- Dogovoreni parametri kvalitete u uzorcima sirovih ulja mogu biti slijedeći:
    - Slobodne masne kiseline** kao % oleinske kiseline.  
Provjeravat će se po metodi JUS E. K. 8.0266.
    - Određivanje vode i isparljivih satojaka.**  
Provjeravat će se po metodi JUS E. 8024.
    - Određivanje taloga** provjeravat će se po metodi JUS E. K. 8.021.
  - Utvrdjivanje značajnosti analitičkih zahvata u navedenim metodama vrši se prema postupku opisanom u »Statistical Manual of the A. O. A. C.« autora W. J. Youden i E. H. Steiner, Publ. by the Association of Official Analytical Chemists — P. O. Box 540, Benjamin Franklin Station, Washington, DC 20044, 1975. godine.
  - Koristi se frakcionirani faktorski plan <sup>25</sup> tj. plan s 5 varijabli na dva nivoa.  
Detaljan plan pokusa naveden je u dalnjem tekstu.
  - Određivanje slobodnih masnih kiselina** (JUS E. K. 8.026)  
Plan: **frakcioni faktorski <sup>25</sup> (pet faktora na dva nivoa)**

Tri uzorka ulja kod kojih se S. M. K. kreću u iznosu sa cca do 1%  
cca do 3%  
cca do 5%

Varijable (faktor)	Nivo	faktora
1. Kapacitet birete (A) — (a)	25 ml (0,05)	50 ml (0,10) ml
2. Odvaga ulja (B) — (b)	cca 5 g ± (0,01 g)	10 g ± (0,01 g)
3. Lužina 0,1 N (vodena) (C) — (c)	NaOH	KOH
4. indikator (D) — (d)	Fenolftalein	Alkali-Blau 6B
5. Količina otapala (E) — (e)	50 ml (2 kapi)	100 ml (5 kapi)

### 3.2. Pokus: Serija (uzorak ulja sa SMK 1) — I

1. 5 g ulja (B) otopi se u 50 ml otapala (E) i titrira iz birete od 25 ml (A) sa 0,1 N vodenom otopinom NaOH (C) uz indikator fenolftalein (D).

Dr Mirko FILAJDIĆ  
Zavod za kontrolu kvalitete namirnica  
OOUR — Prehrambeno-biotehnološki odjel  
Tečajnoški fakultet — Zagreb

2. 5 g ulja (B) otopi se u 100 ml otapala (e) i titrira iz birete od 25 ml (A) sa 0,1 N vodenom otopinom KOH (c) uz indikator alkali-blau 6 B (d).
3. 10 g ulja (b) otopi se u 100 ml otapala (e), titrira iz birete od 25 ml (A) sa vodenom otopinom NaOH (C) uz indikator alkali-blau 6 B (d).
4. 10 g ulja (b) otopi se u 50 ml otapala (E), titrira iz birete od 50 ml (a) sa 0,1 N otopinom KOH (c) uz indikator fenolftalein (D).
5. 10 g ulja (b) otopi se u 100 ml otapala (e) i titrira iz birete od 50 ml (a) sa 0,1 N vodenom otopinom NaOH (C) uz indikator fenolftalein (D).
6. 5 g ulja (b) otopi se u 50 ml otapala (E) i titrira iz birete od 50 ml (a) sa 0,1 N vodenom otopinom KOH (c) uz indikator alkali-blau 6 B (d).

**3.3. Serija II (Uzorci ulja sa S. M. K. cca 3%)**

Svih 6 pokusa istih kao u seriji I.

**3.4. Serija III (Uzorci ulja sa S. M. K. cca 5%)**

Svih 6 pokusa istih kao u seriji I.

**Rekapitulacija:**

Plan pokusa:

Redoslijed pokusa:

Varijable	1	2	3	4	5	6
1. Odvaga ulja (B)	B 5g	B 5g	b 10g	b 10g	b 10g	B 5g
2. Otapalo količina (E)	E 50ml	e 100ml	e 100ml	E 50ml	e 100ml	E 50ml
3. Kapacitet birete (A)	A 25ml	A 25ml	A 25ml	a 50ml	a 50ml	a 50ml
4. 0,1 N vodena otopina C)	C NaOH	c KOH	C NaOH	c KOH	C NaOH	c KOH
	D d	d	d	D d	D d	d
5. Indikator (D)	5. Indikator (D)					
	Fenol- ftal.	Alkali- Blau	Alkali- -Bl.	Fenolfta- lein		Alkali- Blau
Rezultati:	x <sub>1</sub>	x <sub>2</sub>	x <sub>3</sub>	x <sub>4</sub>	x <sub>5</sub>	x <sub>6</sub>

4. Određivanje vode i isparljivih sastojaka (JUS E. K. 8.024)

Varijable:	Isparavanje:	Nivoi:
1. Materijal posude (A)	Aluminij	Staklo
2. Količina uzorka (B)	cca 3 g	cca 5 g
3. Temperatura grijanja (C)	100°C	105°C
4. Smještaj uzorka u termostatu (D)	koncentrično oko termom. (1 kat)	koncentrično (1+2 kat)
5. Režim zagrijavanja (E)	jednokratno nakon 30'	višekratno po 15 min.

4.1. Prva serija — Uzorci bistrih ulja

Plan pokusa	Redoslijed ispitivanja					
Varijable	1	2	3	4	5	6
1. Materijal	A alumi- nij B B	A alumi- nij B B	A alumi- nij B b	a staklo b b	a staklo b b	a staklo B B
2. Količina ulja	3g C	3g c	5g C	5g c	5g C	3g c
3. Temperatura (C)	100° D	105° d	105° d	1050 D	1050 D	105° d
4. Smještaj uzorka u termostatu	sred. E	per. e	per. e	sred. e	sred. E	perif. E
5. Režim grijanja	30' Rezultati: $x_1$	2x15' $x_2$	2x15' $x_3$	30' $x_4$	2x15' $x_5$	30' $x_6$

4.2. Druga serija — Uzorci zamućenih ulja (metoda Dean-Stark)

Varijable	Nivoi
1. Otapalo	Xylen
2. Zasićenje s vodom	8 dana
3. Brzina destilacije (broj kapi u min.)	100
4. Trajanje destilacije	30 min.
5. Prethodno čišćenje aparata kromsumpornom kiselinom	60 50 min. da ne

Plan pokusa: Varijable	Redoslijed pokusa:					
	1	2	3	4	5	6
1. Otapalo	A Xyl. C	A Xyl. c	A Xyl. C	a Tol. c	a Tol. C	a Tol. c
3. Brzina destilacije (kapi u min.)	100 D	60 d	100 d	60 D	100 D	60 d
4. Trajanje destilacije	30'	50'	50'	30'	30'	50'
5. Čišćenje	E	e	e	E	e	E
da	ne	ne	da	ne	da	da
Rezultati:	x <sub>1</sub>	x <sub>2</sub>	x <sub>3</sub>	x <sub>4</sub>	x <sub>6</sub>	x <sub>5</sub>

Utjecaj varijabli računa se kao razlika prosjeka određene varijable dane na dva nivoa. Tako na primjer utjecaj varijable (A) (kapacitet birete kod određivanja SMK) bit će:

$$\frac{(x_1 + x_2 + x_3)}{3} - \frac{(x_4 + x_5 + x_6)}{3} = \delta_A$$

Utjecaj varijable (B) (tj. promjene odvage ulja 5 ili 10 g) biti će:

$$\frac{(x_1 + x_2 + x_6)}{3} - \frac{(x_3 + x_4 + x_5)}{3} = \delta_B$$

itd.

Kao kriterij da li će se smatrati utjecaj neke varijable značajnim, poslužit će nam produkt standardne devijacije ukupno provedenog ispitivanja ( $\sqrt{2} \cdot \delta$ )

Ako ustanovimo da je utjecaj određene varijable veći od dobivenog produkta (granične vrijednosti) zaključujemo da je utjecaj takve varijable statistički značajan. U tom slučaju mora se u analitičkom propisu metode detaljno navesti uvjeti provedbe, da bi se izbjegla nedopustiva disperzija podataka koju bi izazvala ta »varijabla« u kasnijim interlaboratorijskim pokusima.

Nakon završenog utvrđivanja značajnosti pojedinih analitičkih zahvata (varijabli) prelazi se na postupak utvrđivanja »preciznosti« metode.

Pojam preciznosti obuhvaća stupanj slaganja ponovljenih rezultata mjerenja, a izražava se prema ranije spomenutom planu utvrđivanja Youden-Steinera, kao standardna devijacija »repetabilnost« (disperzija podataka unutar laboratorija koje izvodi jedan operator s pojedinim uzorkom uz određeni broj ponavljanja) i kao standardna devijacija »reproducibilnost«

(disperzija podataka između laboratorijskih rezultata, između nekoliko operatora na istovrsnom uzorku sa određenim brojem ponavljanja).

Navedene vrijednosti standardnih devijacija određuju se računskim postupkom iz analize varijance.

Standardna devijacija »repetabilnosti« jednaka je kvadratnom korijenu analitičke greške  $s_o = \sqrt{s_o^2}$ . Standardna devijacija reproducibilnosti  $s_x = \sqrt{s_o^2 + s_L^2 + s_{u.L.}^2}$ . ( $s_L^2$  = varijanca između laboratorijskih rezultata;  $s_{u.L.}^2$  = varijanca međudjelovanja uzorka i laboratorijskih rezultata).

#### LITERATURA

- W. J. Youden, E. H. Steiner:** Statistical Manual of the A. O. A. C. — 1975.  
**Owen L. Davies:** Statistical Methods in Research and Production, Oliver and Boyd, London, 1961, str. 96—150.