

Šis dokuments ir tikai informatīvs, un tam nav juridiska spēka. Eiropas Savienības iestādes neatbild par tā saturu. Attiecīgo tiesību aktu un to preambulu autentiskās versijas ir publicētas Eiropas Savienības "Oficiālajā Vēstnesī" un ir pieejamas datubāzē "Eur-Lex". Šie oficiāli spēkā esošie dokumenti ir tieši pieejami, noklikšķinot uz šajā dokumentā iegultajām saitēm.

## ►B

**KOMISIJAS REGULA (EEK) Nr. 2568/91**

(1991. gada 11. jūlijs)

**par olīvelljas un olīvu izspaidu eļļas īpašībām un attiecīgajām analīzes metodēm**

(OV L 248, 5.9.1991., 1. lpp.)

Grozīta ar:

		Oficiālais Vēstnesis		
	Nr.	Lappuse	Datums	
► <b>M1</b>	Komisijas Regula (EEK) Nr. 3682/91 (1991. gada 17. decembris)	L 349	36	18.12.1991.
► <b>M2</b>	Komisijas Regula (EEK) Nr. 1429/92 (1992. gada 26. maijs)	L 150	17	2.6.1992.
► <b>M3</b>	Commission Regulation (EEC) No 1683/92 of 29 June 1992 (*)	L 176	27	30.6.1992.
► <b>M4</b>	Commission Regulation (EEC) No 1996/92 of 15 July 1992 (*)	L 199	18	18.7.1992.
► <b>M5</b>	Komisijas Regula (EEK) Nr. 3288/92 (1992. gada 12. novembris)	L 327	28	13.11.1992.
► <b>M6</b>	Komisijas Regula (EEK) Nr. 183/93 (1993. gada 29. janvāris)	L 22	58	30.1.1993.
► <b>M7</b>	grozīta ar Komisijas Regulu (EEK) Nr. 826/93 (1993. gada 6. aprīlis)	L 87	6	7.4.1993.
► <b>M8</b>	Commission Regulation (EEC) No 620/93 of 17 March 1993 (*)	L 66	29	18.3.1993.
► <b>M9</b>	Komisijas Regula (EK) Nr. 177/94 (1994. gada 28. janvāris)	L 24	33	29.1.1994.
► <b>M10</b>	Commission Regulation (EC) No 2632/94 of 28 October 1994 (*)	L 280	43	29.10.1994.
► <b>M11</b>	Komisijas Regula (EK) Nr. 656/95 (1995. gada 28. marts)	L 69	1	29.3.1995.
► <b>M12</b>	Commission Regulation (EC) No 2527/95 of 27 October 1995 (*)	L 258	49	28.10.1995.
► <b>M13</b>	Commission Regulation (EC) No 2472/97 of 11 December 1997 (*)	L 341	25	12.12.1997.
► <b>M14</b>	Komisijas Regula (EK) Nr. 282/98 (1998. gada 3. februāris)	L 28	5	4.2.1998.
► <b>M15</b>	Commission Regulation (EC) No 2248/98 of 19 October 1998 (*)	L 282	55	20.10.1998.
► <b>M16</b>	Komisijas Regula (EK) Nr. 379/1999 (1999. gada 19. februāris)	L 46	15	20.2.1999.
► <b>M17</b>	Commission Regulation (EC) No 455/2001 of 6 March 2001 (*)	L 65	9	7.3.2001.
► <b>M18</b>	Commission Regulation (EC) No 2042/2001 of 18 October 2001 (*)	L 276	8	19.10.2001.
► <b>M19</b>	Commission Regulation (EC) No 796/2002 of 6 May 2002 (*)	L 128	8	15.5.2002.
► <b>M20</b>	Komisijas Regula (EK) Nr. 1989/2003 (2003. gada 6. novembris)	L 295	57	13.11.2003.
► <b>M21</b>	Komisijas Regula (EK) Nr. 702/2007 (2007. gada 21. jūnijss)	L 161	11	22.6.2007.
► <b>M22</b>	Komisijas Regula (EK) Nr. 640/2008 (2008. gada 4. jūlijss)	L 178	11	5.7.2008.
► <b>M23</b>	Komisijas Regula (ES) Nr. 61/2011 (2011. gada 24. janvāris)	L 23	1	27.1.2011.
► <b>M24</b>	Komisijas Īstenošanas regula (ES) Nr. 661/2012 (2012. gada 19. jūlijss)	L 192	3	20.7.2012.

(\*) Šis tiesību akts nekad nav publicēts latviešu valodā.

- **M25** Komisijas Īstenošanas regula (ES) Nr. 299/2013 (2013. gada 26. marts) L 90 52 28.3.2013.
- **M26** Komisijas Īstenošanas regula (ES) Nr. 1348/2013 (2013. gada 16. decembris) L 338 31 17.12.2013.
- **M27** Komisijas Deleģētā regula (ES) 2015/1830 (2015. gada 8. jūlijs) L 266 9 13.10.2015.
- **M28** Komisijas Īstenošanas regula (ES) 2015/1833 (2015. gada 12. oktobris) L 266 29 13.10.2015.
- **M29** Komisijas Īstenošanas regula (ES) 2016/1227 (2016. gada 27. jūlijs) L 202 7 28.7.2016.
- **M30** Komisijas Īstenošanas regula (ES) 2016/1784 (2016. gada 30. septembris) L 273 5 8.10.2016.
- **M31** Komisijas Deleģētā regula (ES) 2016/2095 (2016. gada 26. septembris) L 326 1 1.12.2016.
- **M32** Komisijas Īstenošanas regula (ES) 2019/1604 (2019. gada 27. septembris) L 250 14 30.9.2019.

Labota ar:

- **C1** Klūdu labojums, OV L 211, 17.8.2017., 58. lpp. (2016/2095)

**▼B**

**KOMISIJAS REGULA (EEK) Nr. 2568/91**

(1991. gada 11. jūlijs)

par olīvellas un olīvu izspaidu eļļas īpašībām un attiecīgajām analīzes metodēm

**▼M20**

*1. pants*

1. Eļļas, kuru īpašības atbilst šīs regulas I pielikuma 1. un 2. punktā noteiktajām īpašībām, uzskata par neapstrādātām olīvelļām Regulas Nr. 136/66/EEK pielikuma 1. punkta a) un b) apakšpunktā nozīmē.

2. Eļļu, kuras īpašības atbilst šīs regulas I pielikuma 3. punktā noteiktajām īpašībām, uzskata par spīdīgo olīveļļu Regulas Nr. 136/66/EEK pielikuma 1. punkta c) apakšpunktā nozīmē.

3. Eļļu, kuras īpašības atbilst šīs regulas I pielikuma 4. punktā noteiktajām īpašībām, uzskata par rafinētu olīveļļu Regulas Nr. 136/66/EEK pielikuma 2. punkta nozīmē.

4. Eļļu, kuras īpašības atbilst šīs regulas I pielikuma 5. punktā noteiktajām īpašībām, uzskata par olīveļļu, kas sastāv no rafinētām olīvelļām un neapstrādātām olīvelļām Regulas Nr. 136/66/EEK pielikuma 3. punkta nozīmē.

5. Eļļu, kuras īpašības atbilst šīs regulas I pielikuma 6. punktā noteiktajām īpašībām, uzskata par neapstrādātu olīvu izspaidu eļļu Regulas Nr. 136/66/EEK pielikuma 4. punkta nozīmē.

6. Eļļu, kuras īpašības atbilst šīs regulas I pielikuma 7. punktā noteiktajām īpašībām, uzskata par rafinētu olīvu izspaidu eļļu Regulas Nr. 136/66/EEK pielikuma 5. punkta nozīmē.

7. Eļļu, kuras īpašības atbilst šīs regulas I pielikuma 8. punktā noteiktajām īpašībām, uzskata par olīvu izspaidu eļļu Regulas Nr. 136/66/EEK pielikuma 6. punkta nozīmē.

▼M26

2. *pants*

1. Eļļas īpašības, kas paredzētas I pielikumā, nosaka saskaņā ar šādām analīzes metodēm:
  - a) brīvās taukskābes, ko izsaka oleīnskābes procentos, nosaka ar II pielikumā izklāstīto metodi;
  - b) peroksīda skaitli nosaka ar III pielikumā izklāstīto metodi;
  - c) vaska saturu nosaka ar IV pielikumā izklāstīto metodi;
  - d) sterīnu un triterpēndiolu sastāvu un saturu nosaka ar kapilārās kolonas gāzu hromatogrāfiju saskaņā ar V pielikumā izklāstīto metodi;
  - e) 2-glicerilmonopalmitāta saturu nosaka ar VII pielikumā izklāstīto metodi;
  - f) spektrofotometriskajai analīzei izmanto IX pielikumā izklāstīto metodi;

▼M28

- g) taukskābju sastāvu nosaka ar X pielikumā izklāstīto metodi;

▼M26

- h) gaistošos halogenētos šķīdinātājus nosaka ar XI pielikumā izklāstīto metodi;
- i) neapstrādātās olīvelļas organoleptisko īpašību novērtēšanai izmanto XII pielikumā izklāstīto metodi;
- j) stigmastadiēnus nosaka ar XVII pielikumā izklāstīto metodi;
- k) triglicerīdu sastāva noteikšanai ar ECN42 izmanto XVIII pielikumā izklāstīto metodi;

▼M32

- l) sterīnu sastāva un satura noteikšanai un spiritu savienojumu noteikšanai ar kapilārās kolonas gāzu hromatogrāfiju izmanto XIX pielikumā izklāstīto metodi;

▼M26

- m) vasku, taukskābju metilesteru un taukskābju etilesteru saturu nosaka ar XX pielikumā izklāstīto metodi.

▼M28

▼M26

2. Valstu iestāžu vai to pārstāvju pārbaudes attiecībā uz neapstrādātu eļļu organoleptiskajām īpašībām īsteno daļībvalstu apstiprinātas degustētāju žūrijas.

**▼M26**

Pirmajā daļā minētās eļļas organoleptiskās īpašības atzīst par atbilstīgām deklarētajai kategorijai, ja dalībvalsts apstiprinātā žūrija apliecina eļļas šķiru.

**▼M32**

Ja žūrija attiecībā uz organoleptiskajām īpašībām deklarēto kategoriju neapliecina, valsts iestādes vai to pārstāvji pēc ieinteresētās personas pieprasījuma nekavējoties organizē divus kontrolnovērtējumus, ko veic citas apstiprinātas žūrijas. Vismaz viena žūrija ir attiecīgās ražotājas dalībvalsts apstiprināta žūrija. Attiecīgās īpašības atzīst par deklarētajām īpašībām atbilstošām, ja abi kontrolnovērtējumi apliecina deklarēto šķiru. Ja tas tā nav, neatkarīgi no kontrolnovērtējumos konstatēto defektu veida šķiru atzīst par attiecīgajām īpašībām neatbilstošu, un ieinteresētā persona sedz kontrolnovērtējumu izmaksas.

**▼M26**

3. Kad valstu iestādes vai to pārstāvji pārbauda eļļas īpašības atbilstīgi 1. punktam, paraugus ņem saskaņā ar starptautisko standartu EN ISO 661 par paraugu sagatavošanu analīzēm un EN ISO 5555 par paraugu ņemšanu. Tomēr neatkarīgi no standarta EN ISO 5555 6.8. punkta, ja šādas eļļu partijas ir tiešajā iepakojumā, paraugu ņem saskaņā ar šīs regulas Ia pielikumu. Nefasētas eļļas gadījumā, kad paraugus nevar noņemt saskaņā ar EN ISO 5555, tos ņem saskaņā ar dalībvalsts kompetentās iestādes norādījumiem.

Neskarot standartu EN ISO 5555 un standarta EN ISO 661 6. nodalju, noņemtos paraugus pēc iespējas ātrāk novieto tumšā vietā, nepieļaujot spēcīgu karstuma avotu iedarbību, un nosūta uz laboratoriju analīzes veikšanai ne vēlāk kā piektajā darbdienā pēc to noņemšanas, pretējā gadījumā paraugus glabā tā, lai nepazeminātos to kvalitāte vai lai tie netiku sabojāti transportēšanas vai glabāšanas laikā pirms nosūtīšanas uz laboratoriju.

4. Lai veiktu 3. punktā paredzētās pārbaudes, II, III, IX, XII un XX pielikumā minētās analīzes un, attiecīgā gadījumā, visas kontrolanalīzes, kas nepieciešamas saskaņā ar valsts tiesību aktiem, iepakotu produktu gadījumā veic pirms minimālā derīguma termiņa beigām. Ja paraugus ņem no nefasētas eļļas, šīs analīzes veic ne vēlāk kā sestajā mēnesī pēc mēneša, kurā ņemts paraugs.

Citām šajā regulām paredzētajām analīzēm laika ierobežojumu nepie-mēro.

Ja analīžu rezultāti neatbilst olīveļļas vai olīvu izspaidu eļļas deklarētās kategorijas īpašībām, attiecīgajai personai paziņo ne vēlāk kā vienu mēnesi pirms pirmajā daļā noteiktā perioda beigām, ja vien paraugs netika ņemts mazāk nekā divus mēnešus pirms minimālā derīguma termiņa.

**▼M26**

5. Lai noteiktu olīveļļu īpašības ar 1. punkta pirmajā daļā paredzētajām metodēm, analīžu rezultātus tieši salīdzina ar šajā regulā noteiktajām robežvērtībām.

**▼M25***2.a pants*

1. Šajā pantā jēdziens "pārdotā olīveļļa" nozīmē to attiecīgās dalībvalsts olīveļļas un olīvu izspaidu eļļas kopējo daudzumu, kas ir patēriets šajā dalībvalstī vai eksportēts no šīs dalībvalsts.

2. Dalībvalstis nodrošina, ka atbilstības pārbaudes notiek izlases veidā, pamatojoties uz riska analīzi, un pietiekami bieži, lai nodrošinātu, ka pārdotā olīveļļa atbilst deklarētajai kategorijai.

3. Kritēriji riska novērtēšanai var būt šādi:

a) eļļas kategorija, ražošanas periods, eļļas cena salīdzinājumā ar citu augu eļļu cenu, jaukšanas un iepakošanas operācijas, glabātavas un glabāšanas apstākļi, izceļsmes valsts, galamērķa valsts, transporta veids vai partijas apjoms;

b) uzņēmumu pozīcija tirgus kēdē, uzņēmumu tirgotās produkcijas apjoms un/vai vērtība, tirgoto eļļas kategoriju klāsts, veiktā saimnieciskā darbība, piemēram, malšana, glabāšana, rafinēšana, sajaukšana, iepakošana vai mazumtirdzniecība;

c) iepriekšējo pārbaužu rezultāti, tai skaitā atklāto defektu skaits un veids, pārdotās eļļas parastā kvalitāte, izmantotā tehniskā aprīkojuma līmenis;

d) uzņēmumu kvalitātes nodrošinājuma sistēmu vai pašpārbaudes sistēmu uzticamība attiecībā uz atbilstību tirdzniecības standartiem;

e) pārbaudes norises vieta, jo īpaši, ja tā ir pirmā produkcijas ievešanas vieta Savienībā, pēdējā izvešanas vieta no Savienības vai vieta, kur notiek eļļu ražošana, iepakošana, iekraušana vai pārdošana galapatērētājam;

f) visa citu informācija, kas var liecināt par neatbilstības risku.

4. Dalībvalstis jau iepriekš nosaka:

a) kritērijus partiju neatbilstības riska noteikšanai;

b) pamatojoties uz riska analīzi katrai riska kategorijai, minimālo uzņēmumu skaitu vai partiju skaitu un/vai daudzumu, kam veiks atbilstības pārbaudi.

**▼M25**

Gadā veic vismaz vienu atbilstības pārbaudi katrām tūkstoš tonnām olīvelļas, ko pārdod dalībvalstī.

5. Dalībvalstis atbilstību pārbauda:

a) jebkādā kārtībā veicot analīzes, kas paredzētas I pielikumā; vai

**▼M32**

b) secībā, kas noteikta Ib pielikumā iekļautajā plūsmkartē, līdz tiek sasniegts viens no plūsmkartē norādītajiem lēmumiem.

**▼M19****▼M25***3. pants*

Ja konstatē, ka kāda eļļa neatbilst tās kategorijas aprakstam, attiecīgā dalībvalsts, neskarot jebkādas citas sankcijas, piemēro efektīvas, samērīgas un preventīvas sankcijas, kas nosakāmas atkarībā no atklātā pārkāpuma smaguma.

Ja pārbaudēs konstatē būtiskus pārkāpumus, dalībvalstis palielina pārbaužu biežumu attiecībā uz pārdošanas posmu, eļļas kategoriju, izceļsmi vai citiem kritērijiem.

**▼M5***4. pants***▼M19**

1. The Member States may approve assessment panels so that national authorities or their representatives can assess and verify organoleptic characteristics.

The terms of approval shall be set by Member States and ensure that:

- the requirements of Annex XII.4 are met,
- the panel head is given training recognised for this purpose by the Member State,
- continued approval depends on performance in annual checks arranged by the Member State.

Member States shall notify to the Commission a list of approved panels and the action taken under this paragraph.

**▼M5**

2. Ja dalībvalstīm rodas grūtības izveidot savā teritorijā degustēšanas žūrijas, tās var pieaicināt degustēšanas žūriju, kas apstiprināta kādā citā dalībvalstī.

3. Katra dalībvalsts izveido degustētāju žūriju sarakstu, ko veido profesionālās vai starpnozaru organizācijas saskaņā ar 1. punktā izklāstītajiem nosacījumiem, un nodrošina šo nosacījumu izpildi.

**▼M19****▼B***6. pants*

1. Raušu un citu olīveļļas ieguves izspaidu (KN kodi 2306 90 11 un 2306 90 19) eļļas saturu nosaka ar XV pielikumā izklāstīto metodi.

**▼B**

2. Šā panta 1. punktā minēto eļļas saturu izsaka eļļas svara procentos no sausā materiāla svara.

**▼M20***7. pants*

Piemēro Kopienas noteikumus, kas attiecas uz piemaisījumu klātbūtni.

Attiecībā uz halogenētiem šķīdinātājiem ierobežojumi visām olīveļļu kategorijām ir šādi:

- katra konstatētā halogenētā šķīdinātāja maksimālais satus: 0,1 mg/kg,
- konstatēto halogenēto šķīdinātāju kopējais maksimālais satus: 0,2 mg/kg.

**▼M25***7.a pants*

Fiziskām vai juridiskām personām vai personu grupām, kas jebkādos profesionālos vai komerciālos nolūkos glabā olīveļļu un olīvu izspaidu eļļu ražošanas posmos no eļļas ekstrakcijas spiestuvē līdz tās iepildīšanai pudelēs (ieskaitot), ir jākārto ievešanas un izvešanas reģistrs par katru šādu eļļas kategoriju.

Dalībvalsts nodrošina, ka pirmajā daļā paredzētais pienākums tiek pienācīgi pildīts.

*8. pants*

1. Dalībvalstis paziņo Komisijai par šīs regulas īstenošanas pasākumiem. Tās informē Komisiju par visiem turpmākajiem grozījumiem.
2. Ne vēlāk kā katra gada 31. maijā dalībvalstis nosūta Komisijai ziņojumu par šīs regulas piemērošanu iepriekšējā kalendāra gada laikā. Ziņojumā iekļauj vismaz olīveļļas atbilstības pārbaužu rezultātus saskaņā ar XXI pielikumā ietverto paraugu.
3. Šajā Regulā minētos paziņojumus sniedz saskaņā ar Komisijas Regulu (EK) Nr. 792/2009 <sup>(1)</sup>.

**▼B***9. pants*

Ar šo ir atcelta Regula (EEK) Nr. 1058/77.

*10. pants*

1. Šī regula stājas spēkā trešajā dienā pēc tās publicēšanas *Eiropas Kopienas Oficiālajā Vēstnesī*.

Tomēr XII pielikumā izklāstīto metodi piemēro ►M1 no 1992. gada 1. novembra **◀, ja vien darbības neattiecas uz intervences sistēmu.**

<sup>(1)</sup> OV L 228, 1.9.2009., 3. lpp.

**▼M5**

Metode neattiecas uz neapstrādātu olīveļļu, kas sagatavota tirgum pirms 1992. gada 1. novembra.

**▼B**

2. Šo regulu nepiemēro olīveļļai un olīvu izspaidu eļļai, kas ir iepakota pirms šīs regulas stāšanās spēkā un laista tirgū līdz 1992. gada 31. oktobrim.

Šī regula ir saistoša kopumā un tieši piemērojama visās dalībvalstīs.

**▼M32***PIELIKUMI***KOPSAVILKUMS**

I pielikums	Oliveļļas īpašības
Ia pielikums	Paraugu ņemšana no oliveļļas vai olīvu izspaidu eļļas, kas piegādāta tiešā iepakojumā
Ib pielikums	Plūsmkarte, ko izmanto, lai verificētu oliveļļas parauga atbilstību deklarētajai kategorijai
II pielikums	Brīvo taukskābju noteikšana pēc aukstās metodes
III pielikums	Peroksīda skaitļa noteikšana
IV pielikums	Vasku saturu noteikšana ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfiju
VII pielikums	2-glicerilmonopalmitāta saturu noteikšana
IX pielikums	Spektrofotometriskā analīze UV spektrā
X pielikums	Taukskābju metilesteru noteikšana ar gāzu hromatogrāfiju
XI pielikums	Gaistošo halogenēto šķīdinātāju noteikšana oliveļļā
XII pielikums	Starptautiskās Olīvu padomes metode, ko piemēro neapstrādātas oliveļļas organoleptiskajai novērtēšanai
XV pielikums	Eļļas saturs olīvu izspaidās
XVI pielikums	Joda skaitļa noteikšana
XVII pielikums	Stigmastadiēnu noteikšanas metode augu eļļas
XVIII pielikums	Faktiskā un teorētiskā triglicerīdu ar ECN 42 saturu starpības noteikšana
XIX pielikums	Sterīnu sastāva un saturu un spiritu savienojumu noteikšana ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfiju
XX pielikums	Vasku, taukskābju metilesteru un taukskābju etilesteru saturu noteikšana ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfijas metodi
XXI pielikums	Saskaņā ar 8. panta 2. punktu veikto oliveļļas atbilstības pārbaužu rezultāti

▼M32

I PIELIKUMS

OLĪVEĻĀS ĪPAŠĪBAS

Kvalitāte

Kategorija	Skābums (%) (*)	Peroksīda skaitlis (mekv. O <sub>2</sub> /kg)	K <sub>232</sub>	K <sub>268</sub> vai K <sub>270</sub>	Delta-K	Organoleptiskais novērtējums		Taukskābju etilesteri (mg/kg)
						Defektu mediāna (Md) (*)	Auglainuma mediāna (Mf)	
1. Neapstrādāta augstākā labuma olīveļa	≤ 0,80	≤ 20,0	≤ 2,50	≤ 0,22	≤ 0,01	Md = 0,0	Mf > 0,0	≤ 35
2. Neapstrādāta olīveļa	≤ 2,0	≤ 20,0	≤ 2,60	≤ 0,25	≤ 0,01	Md ≤ 3,5	Mf > 0,0	—
3. Spīdīgā olīveļa	> 2,0	—	—	—	—	Md > 3,5 (¹)	—	—
4. Rafinēta olīveļa	≤ 0,30	≤ 5,0	—	≤ 1,25	≤ 0,16		—	—
5. Olīveļa, kas sastāv no rafinētas olīveļas un neapstrādātām olīveļām	≤ 1,00	≤ 15,0	—	≤ 1,15	≤ 0,15		—	—
6. Neattīrīta olīvu izspaidu eļla	—	—	—	—	—		—	—
7. Rafinēta olīvu izspaidu eļla	≤ 0,30	≤ 5,0	—	≤ 2,00	≤ 0,20		—	—
8. Olīvu izspaidu eļla	≤ 1,00	≤ 15,0	—	≤ 1,70	≤ 0,18		—	—

(¹) Defektu mediāna var būt mazāka vai vienāda ar 3,5, ja auglainuma mediāna ir vienāda ar 0,0.

## Tīrība

Kategorija	Taukskābju sastāvs ( <sup>1)</sup>						Kopā trans-oleiñskābes izomēri (%)	Kopā translinolskābes un translinolēnskābes izomēri (%)	Stigmasta-dīeni (mg/kg) ( <sup>2)</sup>	Starpība: ECN42 (HPLC) un ECN42 (teorētiskais aprēķins)	2-glicerilmopalmitāts (%)
	Miristīnskābe (%)	Linolēnskābe (%)	Arahīnskābe (%)	Eikozēnskābe (%)	Behenskābe (%)	skābe (%)					
1. Neapstrādāta augstākā labuma olīveļļa	$\leq 0,03$	$\leq 1,00$	$\leq 0,60$	$\leq 0,50$	$\leq 0,20$	$\leq 0,20$	$\leq 0,05$	$\leq 0,05$	$\leq 0,05$	$\leq  0,20 $	$\leq 0,9$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $\leq 14,00$ %
											$\leq 1,0$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $> 14,00$ %
2. Neapstrādāta olīveļļa	$\leq 0,03$	$\leq 1,00$	$\leq 0,60$	$\leq 0,50$	$\leq 0,20$	$\leq 0,20$	$\leq 0,05$	$\leq 0,05$	$\leq 0,05$	$\leq  0,20 $	$\leq 0,9$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $\leq 14,00$ %
											$\leq 1,0$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $> 14,00$ %
3. Spīdīgā olīveļļa	$\leq 0,03$	$\leq 1,00$	$\leq 0,60$	$\leq 0,50$	$\leq 0,20$	$\leq 0,20$	$\leq 0,10$	$\leq 0,10$	$\leq 0,50$	$\leq  0,30 $	$\leq 0,9$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $\leq 14,00$ %
											$\leq 1,1$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $> 14,00$ %
4. Rafinēta olīveļļa	$\leq 0,03$	$\leq 1,00$	$\leq 0,60$	$\leq 0,50$	$\leq 0,20$	$\leq 0,20$	$\leq 0,20$	$\leq 0,30$	—	$\leq  0,30 $	$\leq 0,9$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $\leq 14,00$ %
											$\leq 1,1$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $> 14,00$ %
5. Olīveļļa, kas sastāv no rafinētas olīveļļas un neapstrādātām olīveļļām	$\leq 0,03$	$\leq 1,00$	$\leq 0,60$	$\leq 0,50$	$\leq 0,20$	$\leq 0,20$	$\leq 0,20$	$\leq 0,30$	—	$\leq  0,30 $	$\leq 0,9$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $\leq 14,00$ %
											$\leq 1,0$ , ja palmitīnskābes kop. saturs % $> 14,00$ %

▼M32

Kategorija	Taukskābju sastāvs <sup>(1)</sup>						Kopā trans-oleīnskābes izomēri (%)	Kopā translinolskābes un translinolēnskābes izomēri (%)	Stigmasta-dīeni (mg/kg) <sup>(2)</sup>	Starpiņa: ECN42 (HPLC) un ECN42 (teorētiskais aprēķins)	2-glicerilmonopalmitāts (%)
	Miristīnskābe (%)	Linolēnskābe (%)	Arahīnskābe (%)	Eikozēnskābe (%)	Behenskābe (%)	skābe (%)					
6. Neattīrīta olīvu izspaidu eļļa	≤ 0,03	≤ 1,00	≤ 0,60	≤ 0,50	≤ 0,30	≤ 0,20	≤ 0,20	≤ 0,10	—	≤  0,60	≤ 1,4
7. Rafinēta olīvu izspaidu eļļa	≤ 0,03	≤ 1,00	≤ 0,60	≤ 0,50	≤ 0,30	≤ 0,20	≤ 0,40	≤ 0,35	—	≤  0,50	≤ 1,4
8. Olīvu izspaidu eļļa	≤ 0,03	≤ 1,00	≤ 0,60	≤ 0,50	≤ 0,30	≤ 0,20	≤ 0,40	≤ 0,35	—	≤  0,50	≤ 1,2

(<sup>1</sup>) Pārējo taukskābju saturs (%): palmitīnskābe: 7,50–20,00; palmitoleīnskābe: 0,30–3,50; heptadekānskābe: ≤ 0,40; heptadecēnskābe: ≤ 0,60; stearīnskābe: 0,50–5,00; oleīnskābe: 55,00–83,00; linolskābe: 2,50–21,00.

(<sup>2</sup>) Kapilārajā kolonnā atdalāmo (vai neatdalāmo) izomēru summa.

Kategorija	Sterīnu sastāvs						Kopā sterīni (mg/kg)	Eritrodiols un uvaols (%) (**)	Vaski (mg/kg) (**)
	Holesterīns (%)	Brasikasterīns (%)	Kampesterīns <sup>(1)</sup> (%)	Stigmasterīns (%)	Nosac. β-sitosterīns <sup>(2)</sup> (%)	Delta-7-stigmanostenols <sup>(1)</sup> (%)			
1. Neapstrādāta augstākā labuma olīveļļa	≤ 0,5	≤ 0,1	≤ 4,0	< kamp.	≥ 93,0	≤ 0,5	≥ 1 000	≤ 4,5	C <sub>42</sub> + C <sub>44</sub> + C <sub>46</sub> ≤ 150
2. Neapstrādāta olīveļļa	≤ 0,5	≤ 0,1	≤ 4,0	< kamp.	≥ 93,0	≤ 0,5	≥ 1 000	≤ 4,5	C <sub>42</sub> + C <sub>44</sub> + C <sub>46</sub> ≤ 150
3. Spīdīgā olīveļļa	≤ 0,5	≤ 0,1	≤ 4,0	—	≥ 93,0	≤ 0,5	≥ 1 000	≤ 4,5 <sup>(3)</sup>	C <sub>40</sub> + C <sub>42</sub> + C <sub>44</sub> + C <sub>46</sub> ≤ 300 <sup>(3)</sup>
4. Rafinēta olīveļļa	≤ 0,5	≤ 0,1	≤ 4,0	< kamp.	≥ 93,0	≤ 0,5	≥ 1 000	≤ 4,5	C <sub>40</sub> + C <sub>42</sub> + C <sub>44</sub> + C <sub>46</sub> ≤ 350

▼M32

Kategorija	Sterīnu sastāvs						Kopā sterīni (mg/kg)	Eritrodiols un uvaols (%) (**)	Vaski (mg/kg) (**)
	Holesterīns (%)	Brasikasterīns (%)	Kampesterīns <sup>(1)</sup> (%)	Stigmasterīns (%)	Nosac. β-sitosterīns <sup>(2)</sup> (%)	Delta-7-stigmanostenols <sup>(1)</sup> (%)			
5. Olīveļļa, kas sastāv no rafinētas olīveļļas un neapstrādātām olīveļļām	≤ 0,5	≤ 0,1	≤ 4,0	< kamp.	≥ 93,0	≤ 0,5	≥ 1 000	≤ 4,5	$C_{40} + C_{42} + C_{44} + C_{46} \leq 350$
6. Neattīrīta olīvu izspaidu eļļa	≤ 0,5	≤ 0,2	≤ 4,0	—	≥ 93,0	≤ 0,5	≥ 2 500	> 4,5 <sup>(4)</sup>	$C_{40} + C_{42} + C_{44} + C_{46} > 350$ (4)
7. Rafinēta olīvu izspaidu eļļa	≤ 0,5	≤ 0,2	≤ 4,0	< kamp.	≥ 93,0	≤ 0,5	≥ 1 800	> 4,5	$C_{40} + C_{42} + C_{44} + C_{46} > 350$
8. Olīvu izspaidu eļļa	≤ 0,5	≤ 0,2	≤ 4,0	< kamp.	≥ 93,0	≤ 0,5	≥ 1 600	> 4,5	$C_{40} + C_{42} + C_{44} + C_{46} > 350$

(<sup>1</sup>) Skafit šā pielikuma papildinājumu.

(<sup>2</sup>) Nosacītais β-sitosterīns: delta-5,23-stigmastadienols+klerosterīns+beta-sitosterīns+sitostanols+delta-5-avenasterīns+delta-5,24-stigmastadienols.

(<sup>3</sup>) Eļļas ar vasku saturu no 300 mg/kg līdz 350 mg/kg uzskata par spīdgajām olīveļļām, ja alifātisko spiritu kopējais saturs ir zemāks par vai vienāds ar 350 mg/kg vai ja eritrodiola un uvaola saturs ir zemāks par vai vienāds ar 3,5 %.

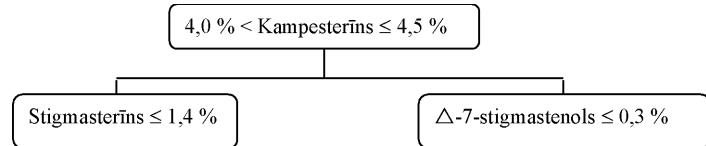
(<sup>4</sup>) Eļļas ar vasku saturu no 300 mg/kg līdz 350 mg/kg uzskata par neatīrītām olīvu izspaidu eļļām, ja alifātisko spiritu kopējais saturs ir augstāks par 350 mg/kg un ja eritrodiola un uvaola saturs ir augstāks par 3,5 %.

Piezīmes

- a) Analīžu rezultāti jāuzrāda ar tādu pašu decimālzīmju skaitu aiz komata kā attiecīgās īpašības skaitliskā vērtība. Pēdējais cipars jānoapaļo uz augšu, ja nākamais cipars, kas jāatmet, ir lielāks par 4.
- b) Ja kaut viena īpašība norādītajām vērtībām neatbilst, šīs regulas piemērošanas vajadzībām eļļas kategoriju var mainīt vai deklarēt eļļu par kategorijai neatbilstīgu.
- c) Spīdgās olīveļļas gadījumā abas kvalitātes īpašības, kas apzīmētas ar zvaigznīti (\*), drīkst vienlaikus atšķirties no attiecīgajai kategorijai noteiktajām robežvērtībām.
- d) Ja īpašība ir atzīmēta ar divām zvaigznītēm (\*\*), neattīrītas olīvu izspaidu eļļas gadījumā tas nozīmē, ka abas attiecīgās robežvērtības drīkst vienlaikus atšķirties no norādītajām vērtībām. Olīvu izspaidu eļļas un rafinētas olīvu izspaidu eļļas gadījumā tas nozīmē, ka viena no attiecīgajām robežvērtībām drīkst atšķirties no norādītajām vērtībām.

**▼M32***Papildinājums***Lēmumu pieņemšanas shēmas**

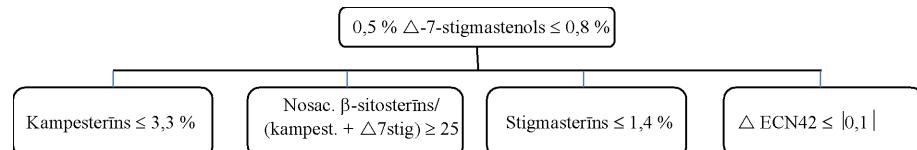
**Kampesterīna** lēmumu pieņemšanas shēma attiecībā uz neapstrādātu olīveļu un neapstrādātu augstākā labuma olīveļu



Pārējie parametri atbilst šajā regulā noteiktajām robežvērtībām.

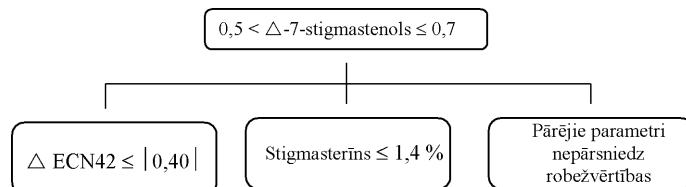
**Delta-7-stigmatenola** lēmumu pieņemšanas shēma attiecībā uz:

- neapstrādātu augstākā labuma olīveļu un neapstrādātu olīveļu



Pārējie parametri atbilst šajā regulā noteiktajām robežvērtībām.

- olīvu izspaidu eļu (neatfīrtu un rafinētu)



Pārējie parametri atbilst šajā regulā noteiktajām robežvērtībām.

**▼M26***Ia PIELIKUMS***PARAUGU NEMŠANA NO OLĪVELĀS VAI OLĪVU IZSPAIDU EĻLAS,  
KAS PIEGĀDĀTA TIEŠĀ IEPAKOJUMĀ**

Šo paraugu nemšanas metodi piemēro olīvelās vai olīvu izspaidu eļlas partijām, kas iesaiņotas tiešā iepakojumā. Atkarībā no tā, vai tiešā iepakojuma tilpums pārsniedz vai nepārsniedz 5 litrus, piemēro atšķirīgas paraugu nemšanas metodes.

“Partija” ir tādu pārdošanas vienību kopums, kas ražotas, izgatavotas un iepakotas tādos apstākļos, ka eļļu, kuru satur katru pārdošanas vienību, attiecībā uz visām analītiskajām īpašībām uzskata par viendabīgu. Partijas individualizēšana ir jāveic saskaņa ar Eiropas Parlamenta un Padomes Direktīvu 2011/91/ES<sup>(1)</sup>.

“Parauga vienība” ir eļļas daudzums, ko satur tiešais iepakojums un kas paņemts no nejauši izvēlētas partijas vietas.

## 1. PRIMĀRO PARAUGU SATURS

### 1.1. Tiešais iepakojums, kura tilpums nepārsniedz 5 litrus

“Primārais paraugs” no tiešā iepakojuma, kura tilpums nepārsniedz 5 litrus, ir parauga vienības, kas paņemtas no partijas atbilstīgi 1. tabulai.

#### *1. tabula*

#### **Primārā parauga minimālajam lielumam jāatbilst turpmāk norādītajam**

Ja tiešā iepakojuma tilpums ir	Primārajā paraugā jābūt eļļai no
a) 1 litrs vai vairāk	a) 1 tiešā iepakojuma
b) mazāk par 1 litru	b) minimālā skaita iepakojumu ar kopējo tilpumu vismaz 1,0 litrs

Katra dalībvalsts atkarībā no savām vajadzībām (piemēram, organoleptiskajam novērtējumam citā laboratorijā, nevis tajā, kas veica ķīmisko analīzi, kontrolanalīzi utt.) var palielināt 1. tabulā minēto iepakojumu skaitu, kurš veido primāro paraugu.

### 1.2. Tiešais iepakojums, kura tilpums pārsniedz 5 litrus

“Primārais paraugs” no tiešā iepakojuma, kura tilpums pārsniedz 5 litrus, ir visu parauga vienību reprezentatīva daļa, kas iegūta samazināšanas procesā atbilstīgi 2. tabulai. Primārajā paraugā ir jābūt vairākiem piemēriem.

Primārā parauga “piemērs” ir ikviens iepakojums, kas ietilpst primārajā paraugā.

#### *2. tabula*

#### **Atlasāmo parauga vienību minimālais skaits**

Iepakojumu skaits sērijā	Atlasāmo parauga vienību minimālais skaits
Līdz 10	1
No ... 11 līdz 150	2

<sup>(1)</sup> Eiropas Parlamenta un Padomes 2011. gada 13. decembra Direktīva 2011/91/ES par norādēm vai zīmēm, kas identificē pārtikas produkta partiju (OV L 334, 16.12.2011., 1. lpp.).

**▼M26**

Iepakojumu skaits sērijā	Atlasāmo parauga vienību minimālais skaits
No ... 151 līdz 500	3
No ... 501 līdz 1 500	4
No ... 1 501 līdz 2 500	5
> 2 500; uz 1 000 iepakojumiem	vēl 1 parauga vienība

Lai samazinātu tiešo iepakojumu parauga tilpumu, parauga vienību saturu homogenizē, lai sagatavotu primāro paraugu. Dažādu parauga vienību porcijas, pēc iespējas labāk aizsargājot no gaisa ietekmes, ielej kopīgā tvertnē, kurā tās maisot homogenizē.

Primārā parauga saturs ir jāieļe vairākos iepakojumos ar minimālo tilpumu 1,0 litrs, un katrs no tiem ir primārā parauga piemērs.

Katra daļībalsts atkarībā no savām vajadzībām (piemēram, organoleptiskajam novērtējumam citā laboratorijā, nevis tajā, kas veica ķīmisko analīzi, kontrolanalīzi utt.) var palielināt primāro paraugu skaitu.

Visi iepakojumi ir jāpiepilda tā, lai pēc iespējas samazinātu gaisa virsslāni, un atbilstīgi jānoslēdz un jāaizplombē, lai nodrošinātu produkta aizsardzību pret iejaukšanos.

Šie piemēri ir jāmērķē, lai nodrošinātu pareizu identificēšanu.

## 2. ANALĪZES UN REZULTĀTI

**▼M32**

- 2.1. Katrs primārais paraugs ir jāsadala laboratorijas paraugos saskaņā ar standarta EN ISO 5555 2.5. punktu un jāanalizē īb pielikumā iekļautajā plūsmkartē noteiktajā secībā vai jebkādā citā nejauši izvēlētā secībā.

**▼M26**

- 2.2. Ja visi analīžu rezultāti atbilst eļļas deklarētās kategorijas īpašībām, visu partiju atzīst par atbilstīgu.

Ja kaut viens analīžu rezultāts neatbilst eļļas deklarētās kategorijas īpašībām, visu partiju atzīst par neatbilstīgu.

## 3. PARTIJAS KATEGORIJAS PĀRBAUDE

- 3.1. Lai pārbaudītu partijas kategoriju, kompetentā iestāde saskaņā ar turpmāk norādīto tabulu var palielināt primāro paraugu skaitu, ko ņem no dažādām partijas vietām.

### 3. tabula

#### Primāro paraugu skaits atkarībā no partijas lieluma

Partijas lielums (litri)	Primāro paraugu skaits
Mazāk par 7 500	2
No 7 500 līdz mazāk par 25 000	3
No 25 000 līdz mazāk par 75 000	4
No 75 000 līdz mazāk par 125 000	5
125 000 un vairāk	6 + 1 par katriem nākamajiem 50 000 litriem

**▼M26**

Katra primārā parauga vienība ir jāņem no turpmākas vietas partijā; ir jāievēro katra primārā parauga vieta, un tā ir skaidri jāidentificē.

Visi primārie paraugi ir jāsagatavo saskaņā ar 1.1. un 1.2. punktā minētajām procedūrām.

Pēc tam katram primārajam paraugam veic 2. panta 1. punktā minētās analīzes.

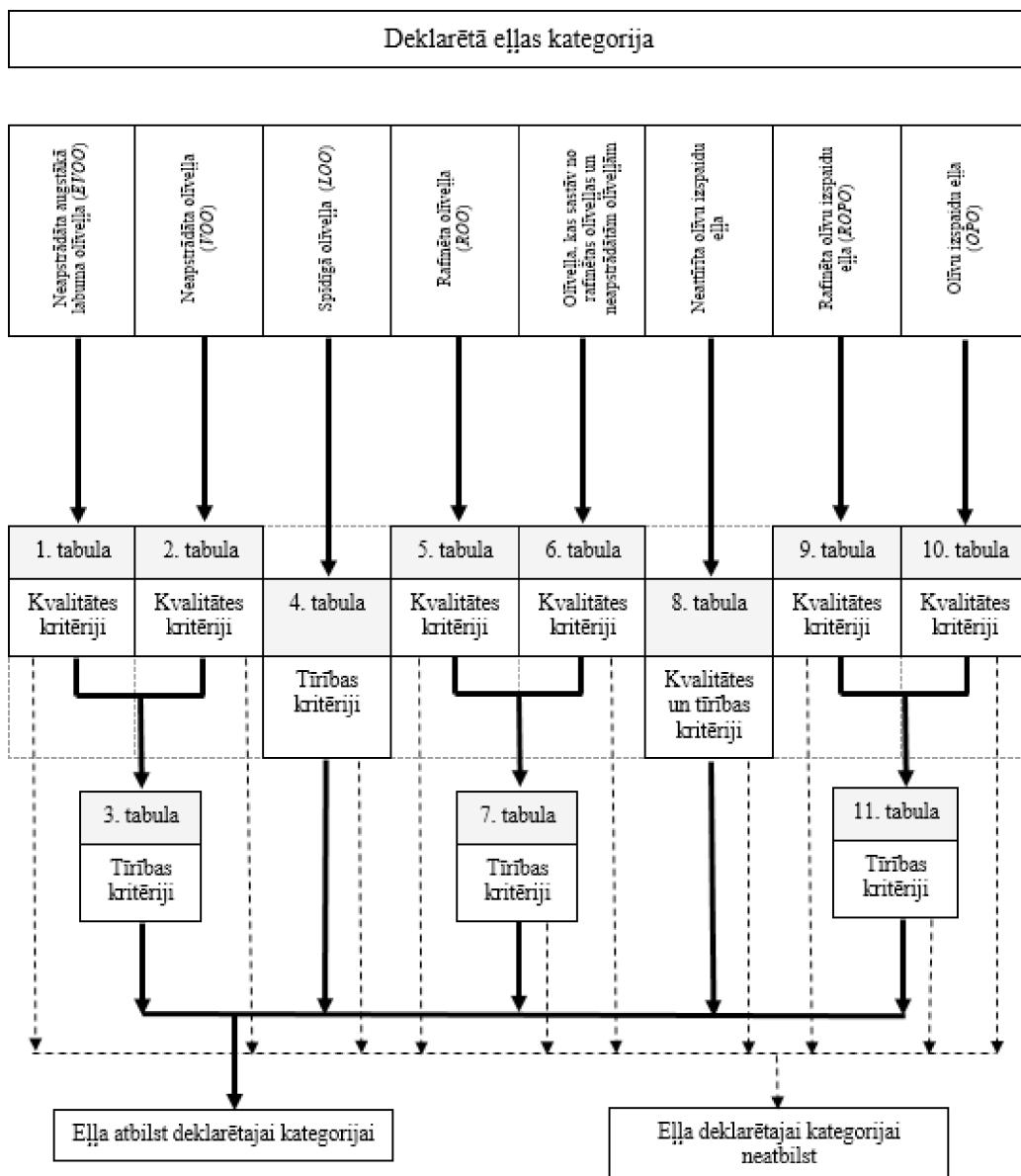
- 3.2. Ja viens no 2. panta 1. punktā minēto analīžu rezultātiem attiecībā uz vismaz vienu primāro paraugu neatbilst eļļas deklarētās kategorijas īpašībām, visu partiju atzīst par neatbilstīgu.

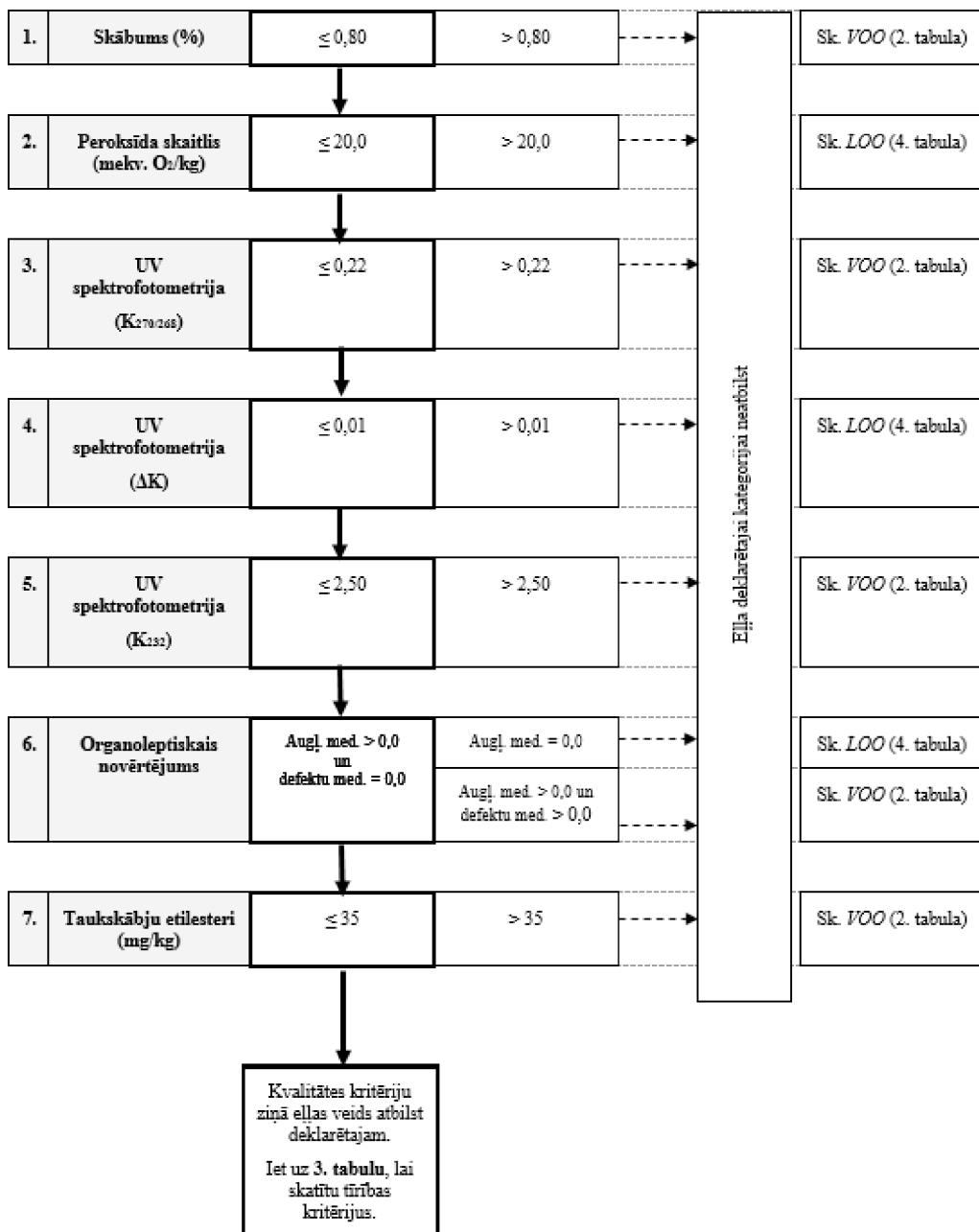
▼M32

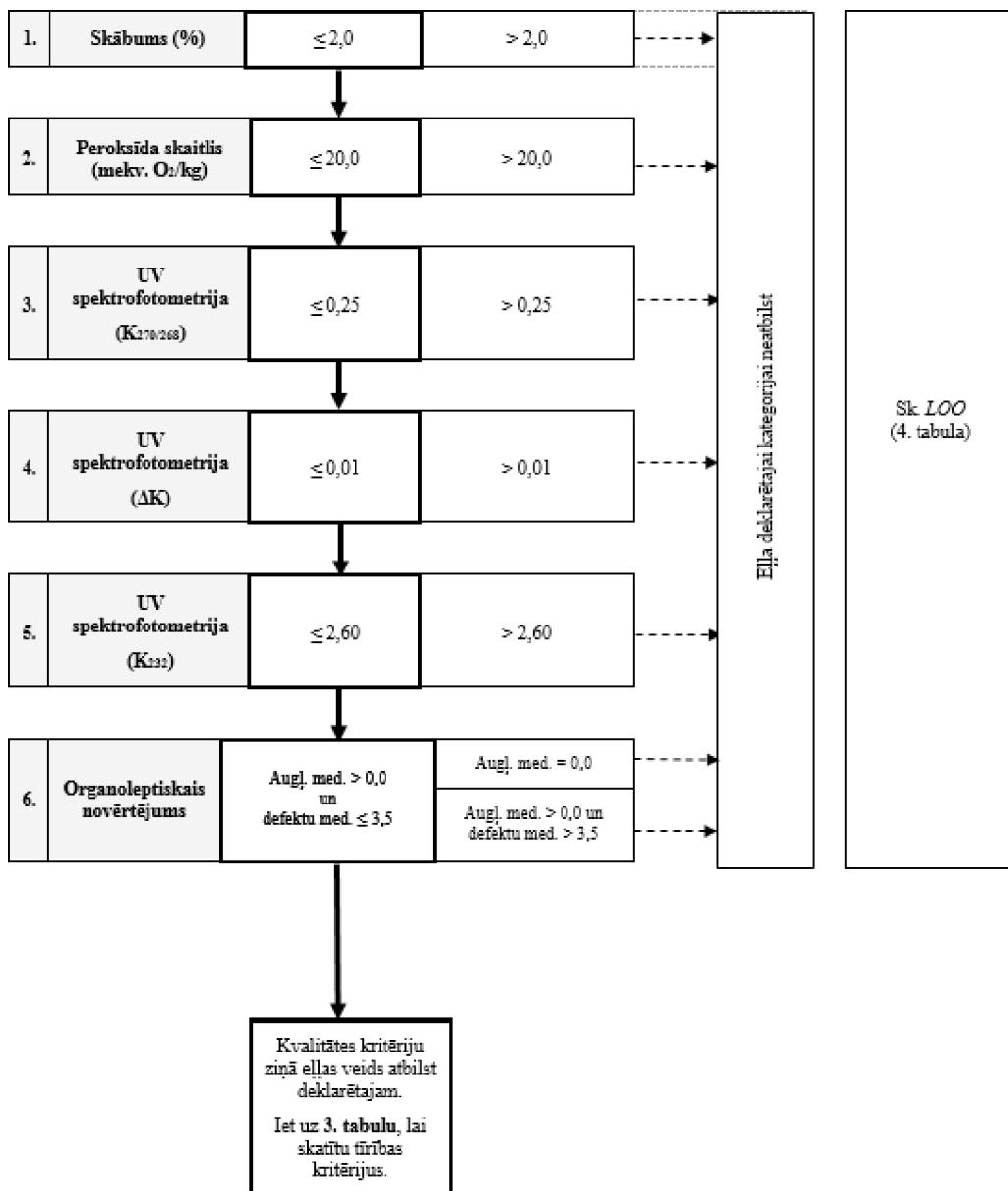
*Ib PIELIKUMS*

**PLŪSMKARTE, KO IZMANTO, LAI VERIFICĒTU OLĪVELĀS  
PARAUGA ATBILSTĪBU DEKLARĒTAJAI KATEGORIJAI**

Vispārīgā tabula

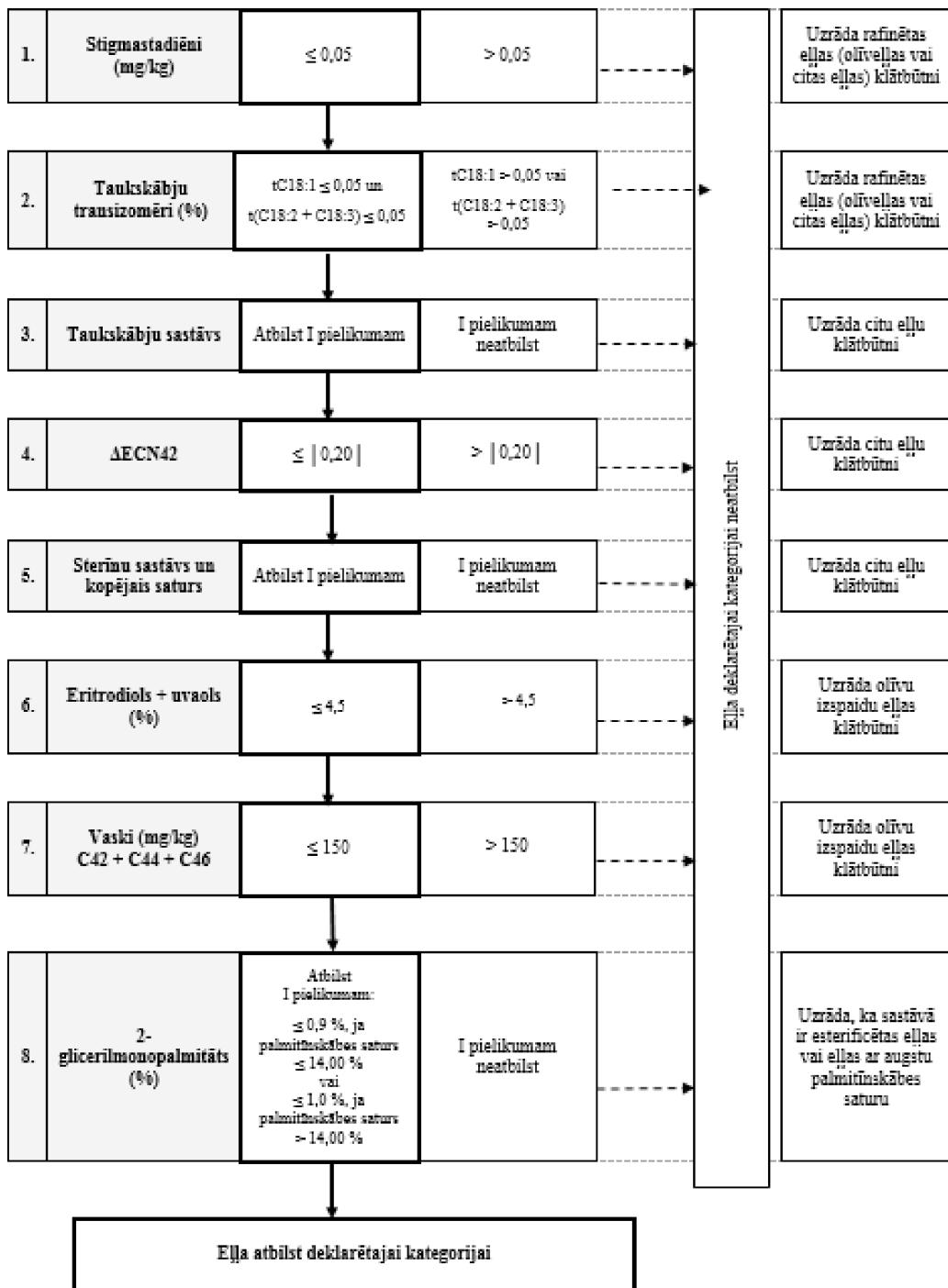


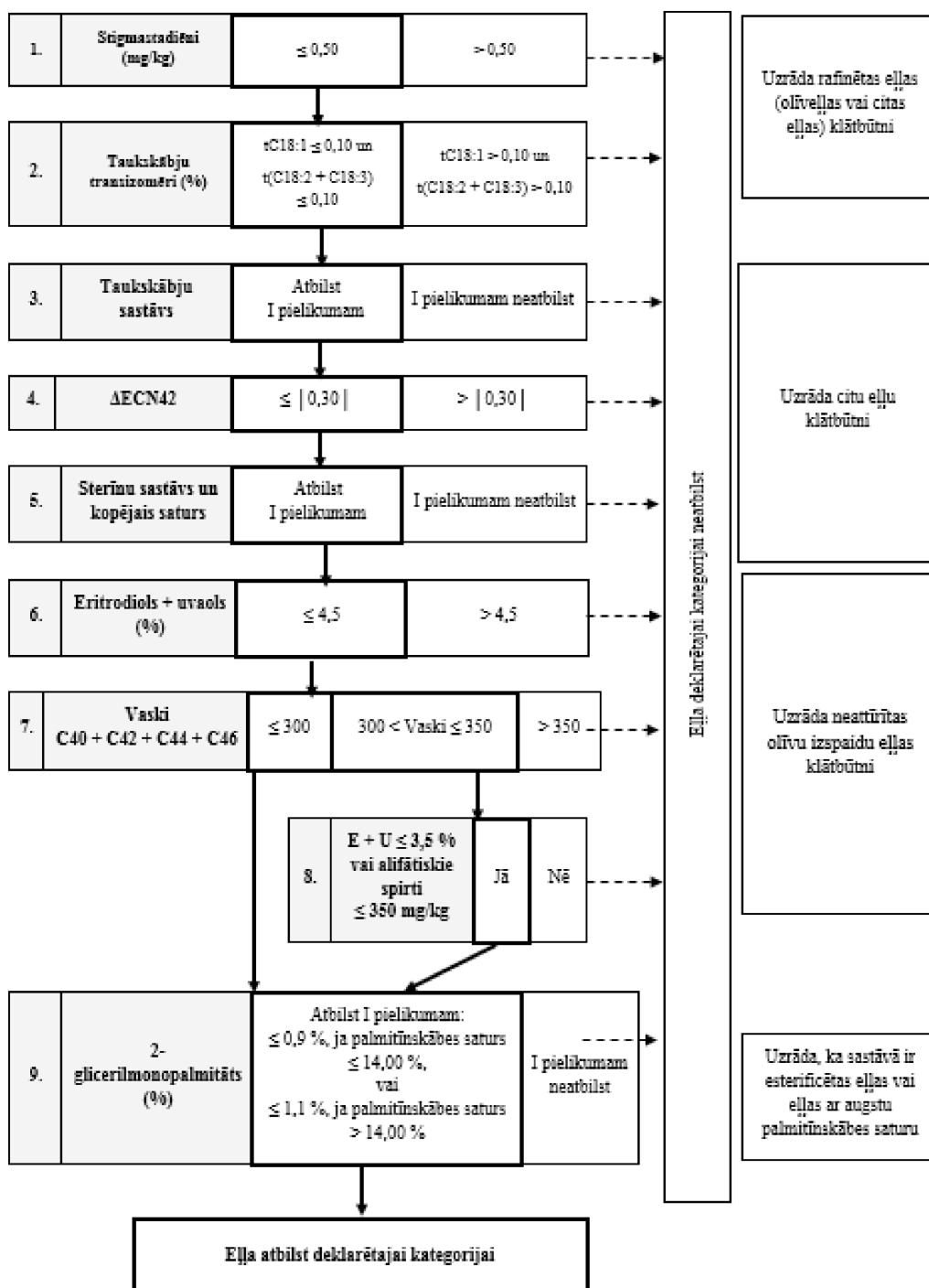
**▼M32****1. tabula. Neapstrādāta augstākā labuma olīvelļa: kvalitātes kritēriji**

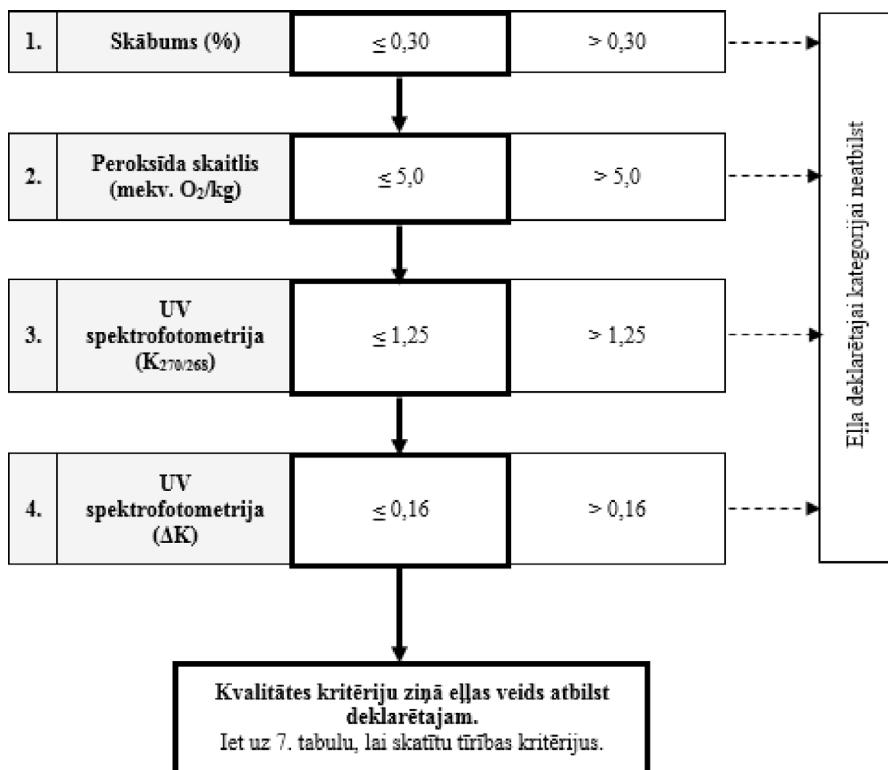
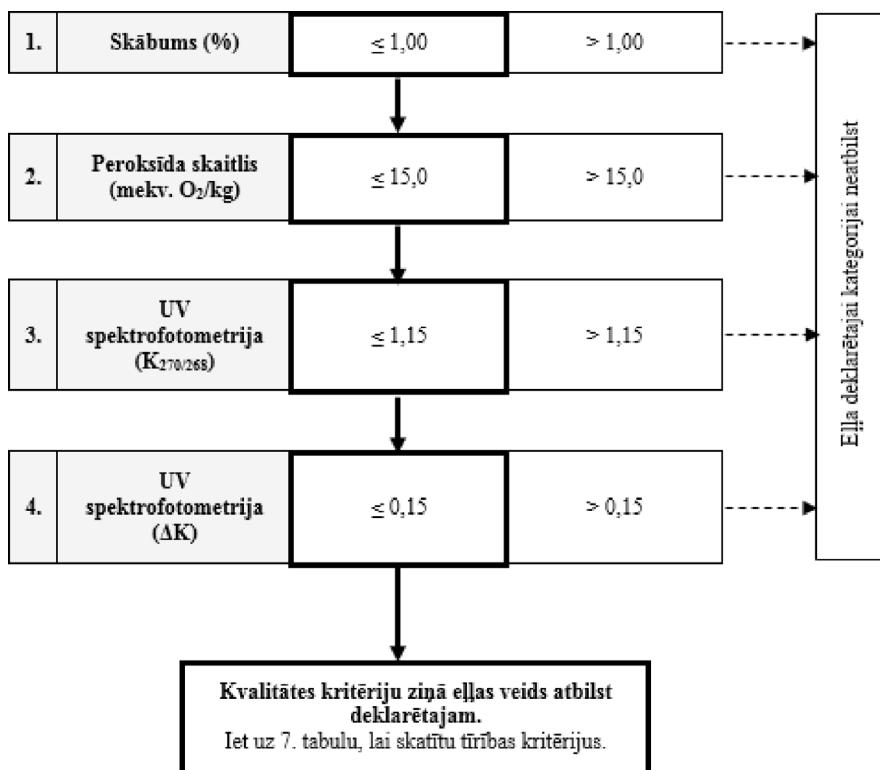
**▼M32****2. tabula. Neapstrādāta olīvelļa: kvalitātes kritēriji**

**▼M32**

**3. tabula. Neapstrādāta augstākā labuma olīvelļa un neapstrādāta olīvelļa:  
tirības kritēriji**

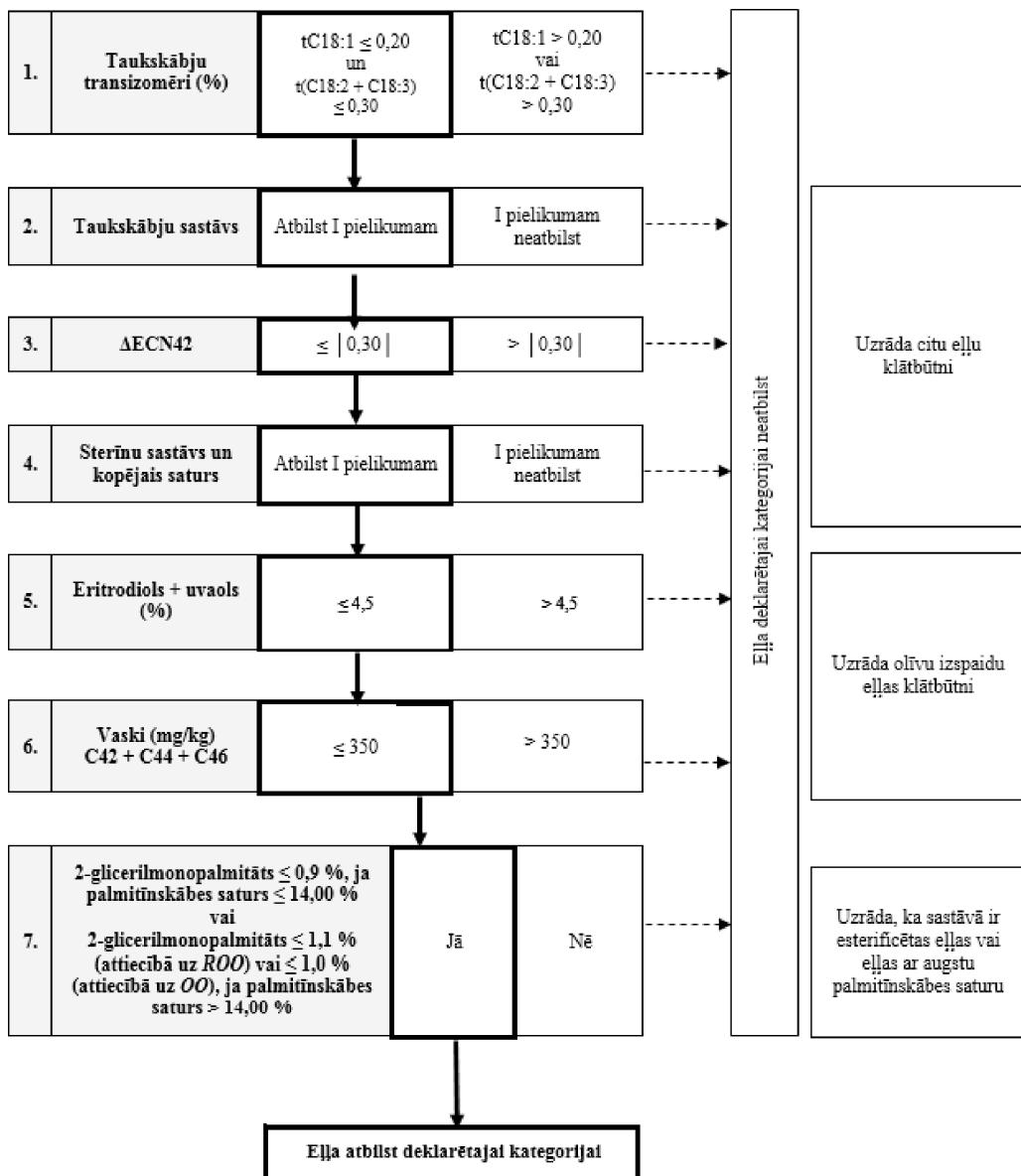


**▼M32****4. tabula. Spīdīgā olivelļa: tirības kritēriji**

**▼M32****5. tabula.** Rafinēta olīvelļa: kvalitātes kritēriji**6. tabula.** Olīvelļa, kas sastāv no rafinētas olīvelļas un neapstrādātām olīvelļām: kvalitātes kritēriji

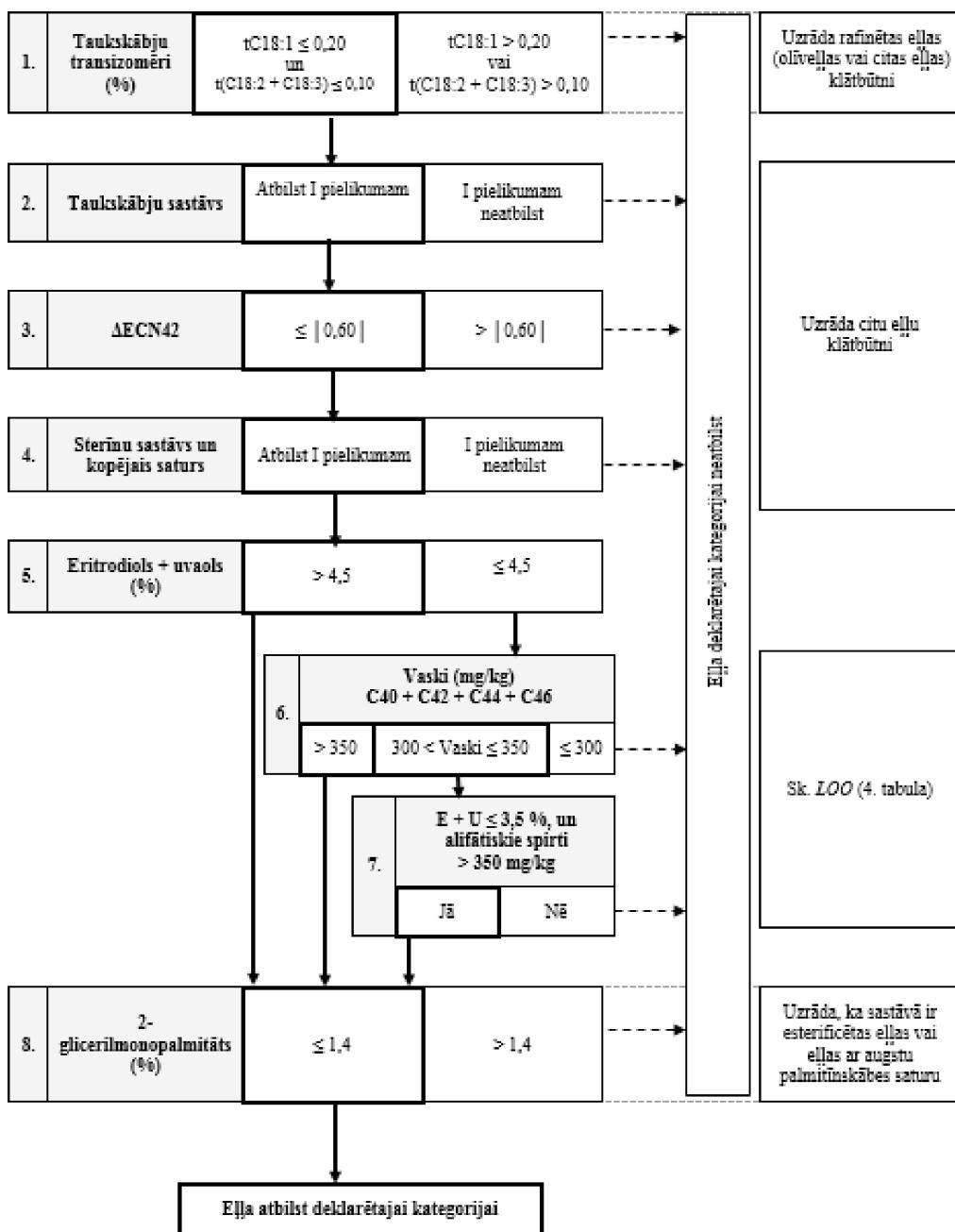
**▼M32**

**7. tabula. Rafinēta olīveļļa un olīveļļa, kas sastāv no rafinētas olīveļļas un neapstrādātām olīveļļām: tirības kritēriji**



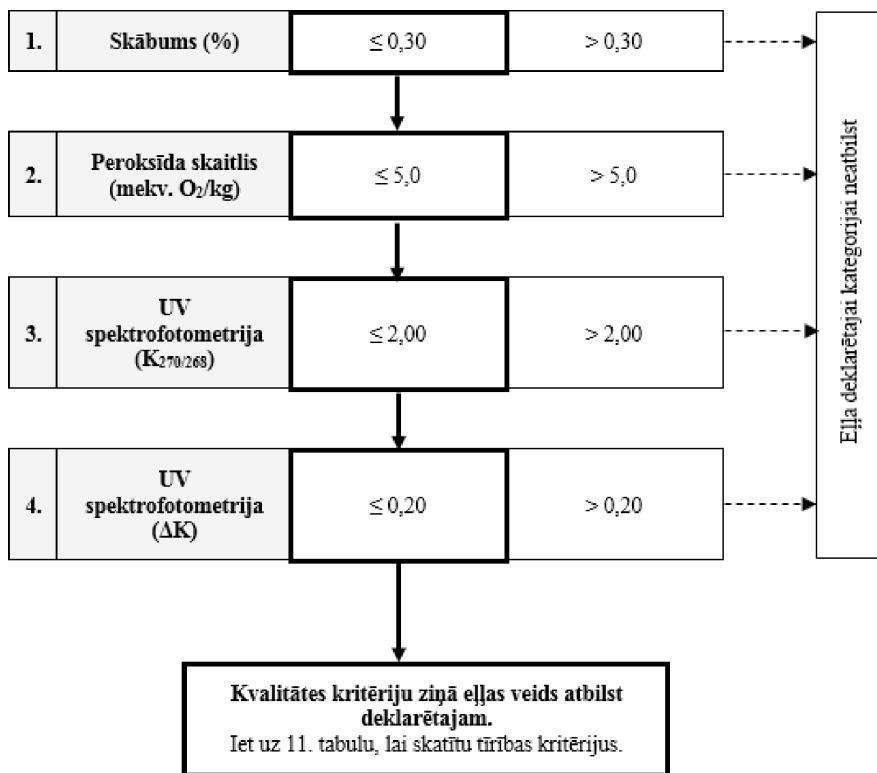
**▼M32**

8. tabula. Neatfīrīta olīvu izspaidu ēļļa: tīrības kritēriji

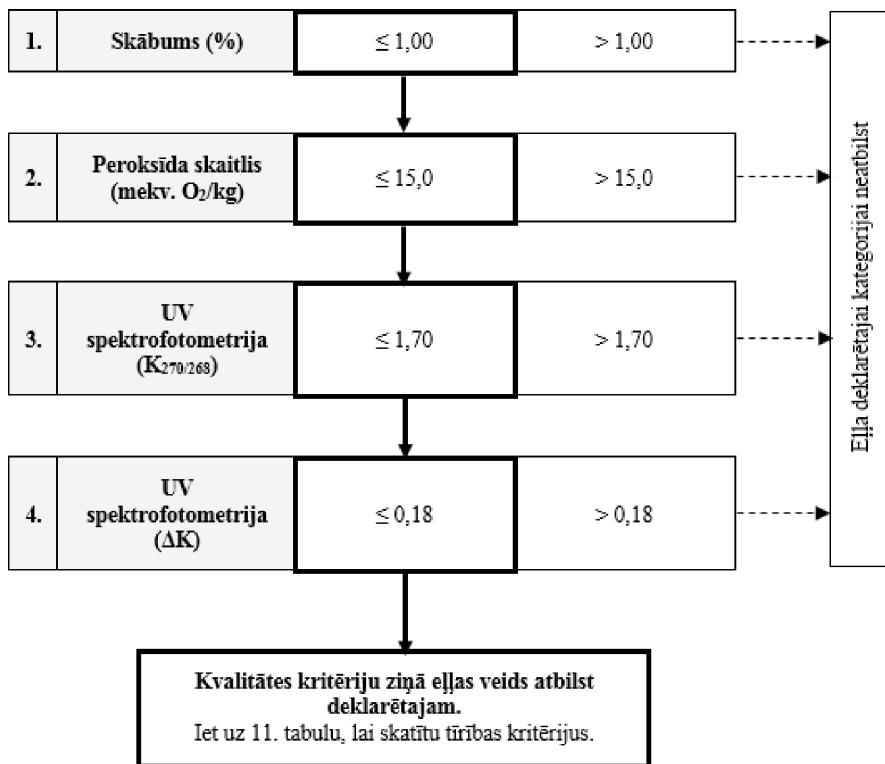


▼ M32

#### **9. tabula. Rafinēta olīvu izspaidu ēļa: kvalitātes kritēriji**

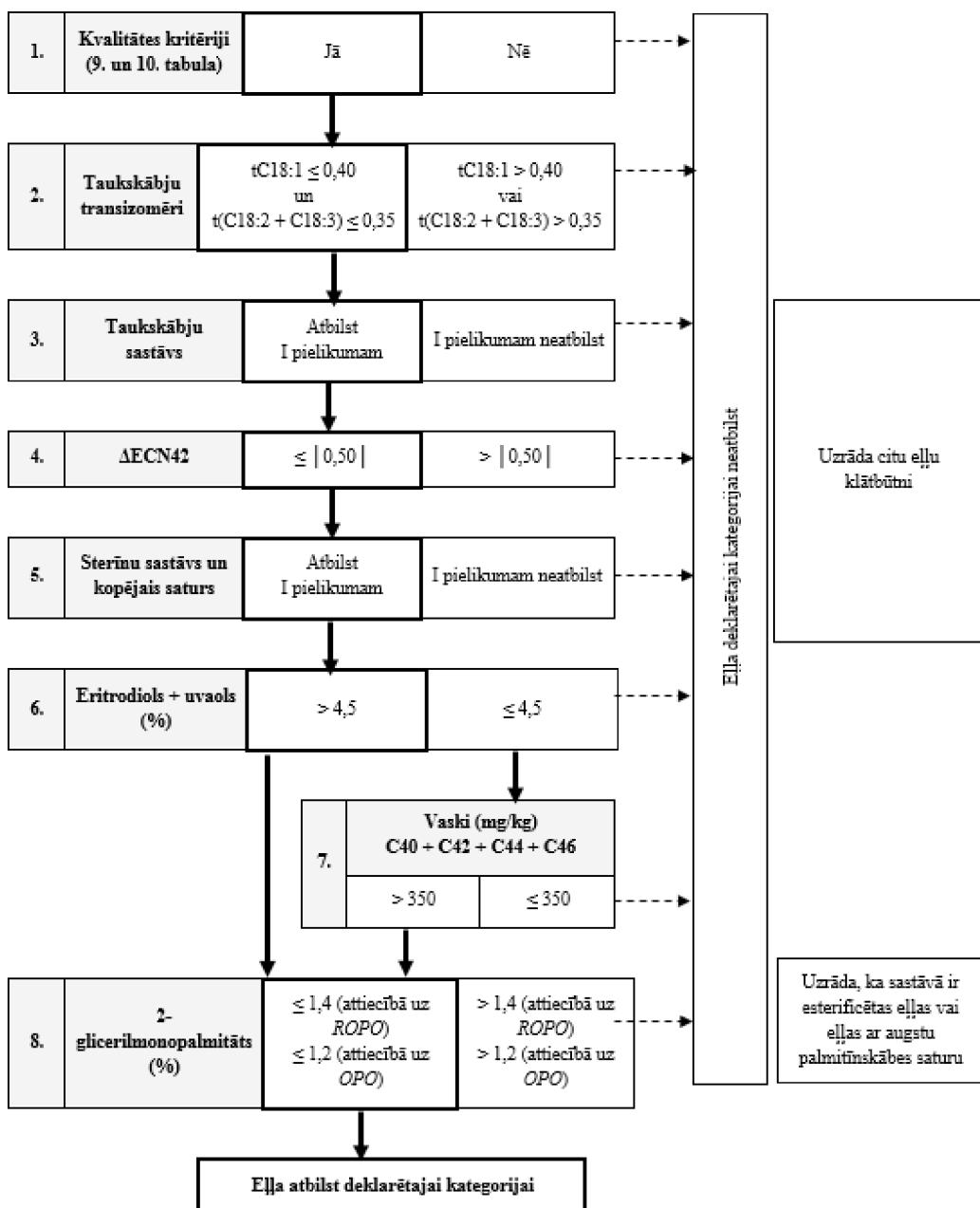


#### **10. tabula. Olīvu izspaidu ēļļa: kvalitātes kritēriji**



**▼M32**

11. tabula. Rafinēta oīvu izspaidu eļļa un oīvu izspaidu eļļa: tirības kritēriji



**▼M29***II PIELIKUMS***BRĪVO TAUJKSKĀBJU NOTEIKŠANA PĒC AUKSTĀS METODES****1. MĒRKIS UN PIEMĒROŠANAS JOMA**

Ar šo metodi nosaka brīvās taukskābes olīveļjā un olīvu izspaidu eļļā. Brīvo taukskābju saturu izsaka kā skābumu, ko aprēķina oleīnskābes procentuālā satura veidā.

**2. PRINCIPS**

Paraugu izšķīdina šķīdinātāju maisījumā, un paraugā ietilpstotās brīvās skābes titrē ar kālija hidroksīda vai nātrija hidroksīda šķīdumu etanolā.

**3. REAKTĪVI**

Visiem reaktīviem ir jābūt atzītā analītiskā kvalitātē, bet izmantojamajam ūdenim jābūt vai nu destilētam, vai ūdenim ar līdzvērtīgu tūrības pakāpi.

**3.1. Dietilēteris; etanols (95 tilp. %), maisījums vienādās tilpuma daļās.**

Maisījumu tieši pirms lietošanas neutralizēt ar kālija hidroksīda šķīdumu (3.2.), pievienojot uz 100 ml maisījuma 0,3 ml fenolftaleīna šķīduma (3.3.).

*1. piezīme.* Dietilēteris ir viegli uzliesmojošs un var veidot sprādzienbīstamus peroksīdus. To lietojot, ir jābūt īpaši piesardzīgiem.

*2. piezīme.* Ja nav iespējams lietot dietilēteri, var lietot šķīdinātāju maisījumu, kas sastāv no etanola un toluola. Vajadzības gadījumā etanolu var aizstāt ar 2-propanolu.

**3.2. Kālija hidroksīds vai nātrija hidroksīds, titrēts etanola šķīdums vai ūdens-šķīdums, c(KOH) [vai c(NaOH)] (aptuveni 0,1 mol/l) vai, ja vajadzīgs, c(KOH) [vai c(NaOH)] (aptuveni 0,5 mol/l). Tirdzniecībā pieejami lietošanai gatavi šķīdumi.**

Ir jābūt zināmai kālija hidroksīda šķīduma (vai nātrija hidroksīda šķīduma) etanolā precīzai koncentrācijai, un tā ir jāpārbauda tieši pirms lietošanas. Lietot šķīdumu, kas ir pagatavots vismaz piecas dienas pirms lietošanas un dekantēts brūna stikla pudelē ar gumijas aizbāzni. Šķīdumam jābūt bezkrāsainam vai iedzeltenam.

Ja, izmantojot kālija hidroksīda vai nātrija hidroksīda ūdens-šķīdumu, novērojama fāzu atdalīšanās, tad ūdens-šķīdumu aizstāj ar etanola šķīdumu.

*3. piezīme.* Stabilu bezkrāsainu kālija hidroksīdu (vai nātrija hidroksīdu) šķīdumu var pagatavot šādi. Uzkarsē līdz vārīšanās temperatūrai 1 000 ml etanola vai ūdens ar 8 g kālija hidroksīda (vai nātrija hidroksīda) un 0,5 g alumīnija skaidiņu un vienu stundu vārā ar atteces dzesinātāju. Tūlīt pārdestilē. Destilātā izšķīdina vajadzīgo kālija hidroksīdu (vai nātrija hidroksīdu) daudzumu. Atstāj uz dažām dienām un dzidro supernatantu dekantē no kālija karbonāta (vai nātrija karbonāta) nogulsnēm.

Šķīdumu var pagatavot arī bez destilācijas šādi: 1 000 ml etanola (vai ūdens) pievieno 4 ml alumīnija butilātu un maisījumu atstāj uz dažām dienām. Dekantē supernatantu un izšķīdina vajadzīgo daudzumu kālija hidroksīdu (vai nātrija hidroksīdu). Šķīdums ir gatavs lietošanai.

**▼M29**

- 3.3. Fenolftaleīns, 10 g/l šķīdums 95–96 tilp. % etanolā, vai sārmainais zilais 6B vai timolftaleīns, 20 g/l šķīdums 95–96 tilp. % etanolā. Ja eļļa ir stipri krāsota, izmanto sārmaini zilo vai timolftaleīnu.

**4. APARATŪRA**

Parastais laboratoriju aprīkojums, tai skaitā:

- 4.1. analītiskie svari;
- 4.2. 250 ml koniskā kolba;
- 4.3. A klases 10 ml birete ar iedaļām līdz 0,05 ml vai līdzvērtīga automātiskā birete.

**5. PROCEDŪRA****5.1. Analizējamā parauga sagatavošana**

Ja paraugs ir duļķains, tas ir jāfiltrē.

**5.2. Analīzes paraugs**

Paraugu ņem atkarībā no paredzamā skābuma saskaņā ar šādu tabulu:

Paredzamais skābums (oleīnskābes saturs (g/100g))	Parauga masa (g)	Svēršanas precīzitāte (g)
0–2	10	0,02
> 2–7,5	2,5	0,01
> 7,5	0,5	0,001

Paraugu nosver koniskajā kolbā (4.2.).

**5.3. Noteikšana**

Paraugu (5.2. punkts) izšķīdina 50–100 ml iepriekš neutralizētā dietilētera un etanola maišījumā (3.1.).

Maisot titrē ar 0,1 mol/l kālija hidroksīda (vai nātrijs hidroksīda) šķīdumu (3.2. punkts) (sk. 4. piezīmi), līdz indikatora krāsa mainās (iekārsošā indikatora krāsa saglabājas vismaz 10 sekundes).

4. piezīme. Ja vajadzīgā 0,1 mol/l kālija hidroksīda (vai nātrijs hidroksīda) šķīduma daudzums ir lielāks par 10 ml, lietot 0,5 mol/l šķīdumu vai mainīt parauga masu atkarībā no paredzamā brīvā skābuma un ierosinātās tabulas.

5. piezīme. Ja šķīdums titrēšanas laikā kļūst duļķains, pievienot pietiekami daudz šķīdinātāju maišījuma (3.1. punkts), lai šķīdums kļūtu dzidrs.

Otro noteikšanu veikt tikai tad, ja pirmais rezultāts ir lielāks nekā attiecīgajai eļļas kategorijai noteiktais ierobežojums.

**▼M29**

## 6. REZULTĀTU IZTEIKŠANA

Skābums, kas izteikts oleīnskābes masas procentos, ir vienāds ar:

$$V \times c \times \frac{M}{1\,000} \times \frac{100}{m} = \frac{V \times c \times M}{10 \times m}$$

kur:

V = izlietotā titrētā kālīja hidroksīda (vai nātrija hidroksīda) tilpums mililitros;

c = izlietotā titrētā kālīja hidroksīda (vai nātrija hidroksīda) precīzā koncentrācija molos litrā;

M = 282 g/mol, oleīnskābes molmasa gramos molā;

m = analīzes parauga masa gramos.

Oleīnskābes saturs tiek norādīts, kā minēts turpmāk:

- a) ar precizitāti līdz divām zīmēm aiz komata, vērtības no 0 līdz 1 ieskaitot;
- b) ar precizitāti līdz vienai zīmei aiz komata, vērtības no 1 līdz 100 ieskaitot.

**▼M30***III PIELIKUMS***PEROKSĪDA SKAITĀA NOTEIKŠANA****1. Darbības joma**

Šajā pielikumā ir aprakstīta metode peroksīda skaitāa noteikšanai dzīvnieku un augu eļļām un taukiem.

**2. Definīcija**

Peroksīda skaitlis, kas izteikts aktīvā skābekļa miliekvivalentos uz kilogramu, ir to vielu daudzums paraugā, kuras oksidē kālija jodīdu aprakstītajos eksperimenta apstākļos.

**3. Princips**

Analīzes parauga apstrāde ar kālija jodīda šķīdumu etiķskābes un hloroforma šķīdumā. Atbrīvotā joda titrēšana ar standartizētu nātrijs tiosulfāta šķīdumu.

**4. Aparatūra**

Visam aprīkojumam jābūt brīvam no reducējošām vai oksidējošām vielām.

*Piezīme 1. Slīpētās virsmas nav jāeljo.*

4.1. 3 ml stikla svēršanas laiviņa.

4.2. Aptuveni 250 ml kolbas ar pieslīpētiem kakliem un aizbāžņiem, iepriekš izķāvētas un piepildītas ar tīru, sausu inertu gāzi (slāpekli vai, labāk, oglekļa dioksīdu).

4.3. 5 ml, 10 ml vai 25 ml birete, graduēta vismaz ik pa 0,05 ml, vēlams ar automātisko nulles korekciju vai līdzvērtīga automātiskā birete.

4.4. Analītiskie svari.

**5. Reāgenti**

5.1. Hloroforms, kam ir analītiska reaktīva kvalitāte, atbrīvots no skābekļa, burbuļojot tam cauri tīras, sausas inertas gāzes straumīti.

5.2. Ledus etiķskābe, kam ir analītiska reaktīva kvalitāte, atbrīvota no skābekļa, burbuļojot tai cauri tīras, sausas inertas gāzes straumīti.

5.3. Kālija jodīda piesātināts ūdens šķīdums, nesen pagatavots, kas nesatur jodu un jodātus. Aptuveni 14 g kālija jodīda izšķīdina apmēram 10 ml ūdens istabas temperatūrā.

5.4. Nātrijs tiosulfāta 0,01 mol/l (ekvivalenti 0,01 n) precīzi standartizēts ūdens šķīdums, kas standartizēts īsi pirms lietošanas.

Katrū dienu īsi pirms lietošanas no 0,1 mol/l nātrijs tiosulfāta standart-šķīduma sagatavo 0,01 mol/l nātrijs tiosulfāta šķīdumu vai precīzi nosaka tā molāro koncentrāciju. Pieredze liecina, ka stabilitāte ir ierobežota un ir atkarīga no pH un brīvā oglekļa dioksīda saturā. Atšķaidīšanai jāizmanto tikai svaigi novārtīts ūdens, kas, iespējams, attīrīts ar slāpekli.

Lai noteiktu precīzu nātrijs tiosulfāta šķīduma molāro koncentrāciju, ieteicams izmantot šādu procedūru:

**▼M30**

Ar precizitāti līdz tuvākajam 0,001 g mērkolbā (250 ml vai 500 ml) iesver 0,27 g līdz 0,33 g kālija jodāta ( $m_{KIO_3}$ ) un atšķaida līdz atzīmei ar tikko uzvārītu ūdeni ( $V_2$ ), kas atdzesēts līdz istabas temperatūrai. Izmantojot pipeti, 5 ml vai 10 ml šā kālija jodāta šķīduma ( $V_1$ ) iepilina 250 ml Erlenmeijera kolbā. Pievieno 60 ml svaigi novārīta ūdens, 5 ml 4 mol/l sālsskābes un 25 mg līdz 50 mg kālija jodīda vai 0,5 ml piesātināta kālija jodīda šķīduma. Lai noteiktu precīzu nātrija tiosulfāta šķīduma molāro koncentrāciju, šo šķīdumu titrē ar nātrija tiosulfāta šķīdumu ( $V_3$ ).

$$T = \frac{m_{KIO_3} \times V_1 \times 6 \times 10 \times w_{KIO_3}}{M_{KIO_3} \times V_2 \times V_3}$$

kur:

$m_{KIO_3}$  – kālija jodāta masa gramos;

$V_1$  – kālija jodāta šķīduma tilpums mililitros (5 ml vai 10 ml);

$V_2$  – kālija jodāta šķīduma kopējais tilpums mililitros (250 ml vai 500 ml);

$V_3$  – nātrija tiosulfāta šķīduma tilpums mililitros;

$w_{KIO_3}$  – kālija jodāta tīrība gramos;

$M_{KIO_3}$  – kālija jodāta molekulmasa gramos (214 g/mol);

$T$  – nātrija tiosulfāta šķīduma precīzā molāra koncentrācija (mol/l).

5.5. Cietes šķīdums, 10 g/l ūdens dispersija, nesen pagatavota no dabiskās šķīstošās cietes. Var izmantot arī līdzvērtīgu reaktīvu.

#### 6. Paraugs

Jārūpējas par to, lai paraugu paņemtu un glabātu tumsā, turētu aukstumā un pilnīgi piepildītos stikla traukos, kas ir hermētiski noslēgti ar pieslīpētiem stikla vai korķa aizbāžņiem.

#### 7. Procedūra

Analīze jāizdara izkliedētā dienasgaismā vai mākslīgā apgaismojumā. Analizējamo paraugu ar precizitāti līdz tuvākajam 0,001 g iesver svēršanas laivīnā (4.1. punkts) vai, ja tādas nav, kolbā (4.2. punkts) saskaņā ar šādu tabulu atbilstīgi sagaidāmajam peroksīda skaitlim:

Sagaidāmais peroksīda skaitlis (mekv.)	Analizējamā parauga masa (g)
0 līdz 12	5,0 līdz 2,0
12 līdz 20	2,0 līdz 1,2
20 līdz 30	1,2 līdz 0,8
30 līdz 50	0,8 līdz 0,5
50 līdz 90	0,5 līdz 0,3

Atver kolbu (4.2. punkts), un tajā ieliek stikla svēršanas laivīnu ar analīzes paraugu. Pievieno 10 ml hloroforma (5.1. punkts). Strauji maisot, analīzes paraugu izšķīdina. Pievieno 15 ml etiķskābes (5.2. punkts), pēc tam pievieno 1 ml kālija jodīda šķīduma (5.3. punkts). Nekavējoties aizkorķē, vienu minūti krata un atstāj tieši piecas minūtes tumšā vietā 15–25 °C temperatūrā.

**▼M30**

Pievieno aptuveni 75 ml destilēta ūdens. Enerģiski kratot, izdalījušos jodu titrē ar nātrija tiosulfāta šķīdumu (5.4. punkts), par indikatoru izmantojot cietes šķīdumu (5.5. punkts).

Vienam analizējamam paraugam izdara divas noteikšanas.

Vienlaikus izdara tukšo mēģinājumu. Ja tukšā mēģinājuma rezultāts pārsniedz 0,05 ml 0,01 N nātrija tiosulfāta šķīduma (5.4. punkts), tad netīros reaktīvus nomaina.

#### 8. Rezultātu izteikšana

Peroksīda skaitli (PV), izteiktu aktīvā skābekļa miliekvivalentos kilogramā, aprēķina pēc formulas:

$$PV = \frac{V \times T \times 1\,000}{m}$$

kur:

V – standartizēta nātrija tiosulfāta šķīduma (5.4. punkts) ml skaits, kas izlie-toti analīzē, kas ir koriģēts, lai nemtu vērā tukšo mēģinājumu;

T – lietotā nātrija tiosulfāta šķīduma (5.4. punkts) precīzā molārā koncentrā-cija;

m – analīzes parauga masa gramos.

Rezultāts ir divu izdarīto noteikšanu aritmētiskais vidējais.

Rezultātu nosaka līdz līdz vienai zīmei aiz komata.

**▼M21***IV PIELIKUMS*

**VASKU SATURA NOTEIKŠANA AR KAPILĀRĀS KOLONNAS GĀZU  
HROMATOGRAFIJU**

**1. IZMANTOŠANAS JOMA**

Šajā metodē aprakstīta vasku satura noteikšana olīveļļās. Vaskus sadala pēc oglekļa atomu skaita molekulā. Šo metodi var jo īpaši izmantot, lai atšķirtu ar spiešanas paņēmienu iegūtu olīveļļu no olīvu izspaidu eļļas, ko iegūst pēc ekstrakcijas paņēmienā.

**2. PRINCIPS**

Taukiem vai eļļai pievieno piemērotu iekšējo standartu, pēc tam hromatogrāfiski sadala hidrēta silikagela kolonnā. Testēšanas apstākļos iegūst frakciju, kas eluējas vispirms (kas satur savienojumus, kuru polaritāte ir mazāka nekā triglicerīdiem), un to tieši analizē ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfiju.

**3. APARATŪRA**

3.1. 25 ml tilpuma Erlenmeijera kolba

3.2. Stikla kolonna gāzes hromatogrāfijai, iekšējais diametrs 15,0 mm, augstums 30 līdz 40 cm, ar krānu

3.3. Piemērots gāzes hromatogrāfs ar kapilāro kolonnu, kas aprīkots ar tiešās ievadīšanas sistēmu kolonnā, kas sastāv no šādiem mezgliem:

3.3.1. Termostata kamera kolonnām (kolonnu krāsns) ar programmējamu temperatūru

3.3.2. Aukstās inžekcijas iekārta tiešai ievadīšanai kolonnā

3.3.3. Liesmas jonizācijas detektors un pārveidotājs/pastiprinātājs

3.3.4. Reģistrējošā iekārta/integrators ar maināmu papīra ātrumu darbam ar pārveidotāju/pastiprinātāju (3.3.3.), kuras atbildes reakcijas laiks ir ne lielāks par 1 s. (Var izmantot arī datorizētas sistēmas, kas nodrošina gāzes hromatogrāfijas datu iegūšanu, izmantojot personālo datoru.)

3.3.5. Stikla vai kvarca stikla kapilārā kolonna ar iekšējo diametru 0,25 līdz 0,32 mm, kas ir 8 līdz 12 m gara, ar vienādu no 0,10 līdz 0,30 µm šķidrās fāzes slāni. (Šim nolūkam piemērotas gatavas nopērkamās SE-52 un SE-54 tipa šķidrās fāzes.)

3.4. 10 µl tilpuma mikrošķirce ar rūdītu adatu inžekcijai uz kolonnas

3.5. Elektrovibrators

3.6. Rotācijas ietvaicētājs

3.7. Mufeļkrāsns

3.8. Analītiskie svari ar svēršanas precizitāti + 0,1 mg

3.9. Laboratorijas trauki

**4. REAKTĪVI**

4.1. Silikagels ar daļiņu izmēru no 60 līdz 200 µm

Silikagelu uz vismaz 4 h ievieto mufeļkrāsnī 500 °C temperatūrā. Atdzesē un pievieno 2 % ūdens no ķemtā silikagela daudzuma. Lai maisījumu homogenizētu, to rūpīgi sakrata. Pirms lietošanas vismaz 12 h glabā tumšā vietā

**▼M21**

- 4.2. n-heksāns, hromatogrāfijai
- 4.3. Etilēteris, hromatogrāfijai
- 4.4. n-heptāns, hromatogrāfijai
- 4.5. Laurilarahidāta standarta 0,1 % (m/v) šķīdums heksānā (iekšējais standarts). (*Var izmantot arī palmitilpalmitātu vai miristilstearātu.*)

**4.5.1. Sudāns 1 (1-fenil-azo-2-naftols)**

- 4.6. Nesējgāze: ūdeņradis vai hēlijs, gāzes hromatogrāfijai
- 4.7. Palīggāzes:
  - tīrs ūdeņradis gāzes hromatogrāfijai,
  - tīrs gaiss gāzes hromatogrāfijai.

**5. PROCEDŪRA****5.1. Hromatogrāfijas kolonas sagatavošana**

Suspendē 15 g silikagela (4.1.) n-heksānā (4.2.) un pārnes kolonnā (3.2.). Nostādina. Sablīvē, izmantojot elektrovibratoru (3.5.), lai hromatogrāfijas slānis būtu homogenāks. Perkolē 30 ml n-heksāna attīrišanai no piemaišumiem. Ar svariem (3.8.) iesver precīzi 500 mg parauga 25 ml tilpuma Erlenmeijera kolbā (3.1.), un atbilstoši sagaidāmajam vasku saturam pievieno vajadzīgo daudzumu iekšējā standarta (4.5.). Piemēram, pievieno 0,1 mg laurilarahidātu, analizējot olīvelļu, vai 0,25 līdz 0,5 mg, analizējot olīvu izspaidu eļļu. Sagatavoto paraugu pārnes hromatogrāfijas kolonnā, izmantojot divas 2 ml porcijas n-heksāna (4.2.).

Šķīdinātājam jauj izplūst no kolonas, līdz tā līmenis pazeminās līdz apmēram 1 mm virs absorbenta, un tad, lai attīru no dabīgi saturošajiem n-alkāniem, perkolē vēl 70 ml n-heksāna. Tad sāk eluēšanu hromatogrāfijai, savācot 180 ml n-heksāna/etilētera maisījuma (attiecībā 99:1) ar ātrumu apmēram 15 pilieni desmit sekunžu laikā. Parauga eluēšana jāveic istabas temperatūrā  $22 \pm 4$  °C temperatūrā.

*NB!* — n-heksāna/etilētera maisījums (99:1) jāsagatavo tajā pašā dienā.

— Vasku pareizas eluēšanas vizuālai kontrolei maisījumam var pievienot 100 μl Sudānas 1 krāsvielas 1 % šķīdumu tajā. Tā kā krāsvielas aiztures laiks ir lielisks nekā vaskiem un mazāks nekā triglicerīdiem, eluēšana jāpārtrauc tūlīt pēc tam, kad krāsojums sasniedzis kolonas apakšējo daļu, jo tas liecina, ka visi vaski jau ir eluēti no kolonas.

Šādi iegūto parauga frakciju ietvaicē rotācijas ietvaicētājā (3.6.) gandrīz sausu. Pēdējos apmēram 2 ml šķīdinātāja iztvaicē ar vāju slāpekļa plūsmu; pievieno 2–4 ml n-heptānu.

**5.2. Gāzes hromatogrāfijas analīze****5.2.1. Sagatavošana**

Kolonnu uzstāda gāzes hromatogrāfam (3.3.), pievienojot ieeju kolonnā virskolonnas sistēmai, bet kolonnas izēju detektoram. Veic gāzes hromatogrāfijas aparātūras vispārēju pārbaudi (gāzes kontūru, detektora un reģistrācijas ierīces darbību, u. c.).

**▼M21**

Ja kolonnu izmanto pirmo reizi, tā vispirms jākondicionē. Nedaudz nesējgāzes izlaž caur kolonnu, un tad ieslēdz gāzes hromatogrāfu. Pakāpeniski iesilda tā, lai apmēram četru stundu laikā sasniegut 350 °C temperatūru. Šādu temperatūru uztur vismaz divas stundas, un pēc tam iekārtai noregulē vajadzīgos darba apstākļus (iestata gāzes plūsmu, aizdedz liesmu, pievieno elektroniskajai reģistrācijas iekārtai (3.3.4.), iestata kolonnas krāsns temperatūru, detektoru, u. c.), reģistrē signālu ar jutību, kas ir vismaz divas reizes augstāka par analizei nepieciešamo jutību. Nulles līnijai jābūt taisnai, bez jebkādiem izsitiem, un tā nedrīkst novirzīties.

Negaīvas taisnvirziena novirzes liecina par neblīvumiem kolonnas savienojumu vietās; savukārt pozitīvas novirzes liecina, ka kolonna ir nepietiekami kondicionēta.

#### 5.2.2. *Darba apstākļu izvēle*

Parasti izmanto šādus apstākļus:

— kolonnas temperatūra —

	20 °C/ min		5 °C/ min		20 °C/ min	
sākumā 80 °C (1')	→	240 °C	→	325 °C (6')	→	340 °C (10')

— detektora temperatūra — 350 °C;

— ievadītās vielas daudzums: 1 µl no n-heptāna šķīduma (2–4 ml);

— nesējgāze: hēlijs vai ūdeņradis ar attiecīgajai gāzei pareizu lineāro ātrumu (sk. papildinājumā);

— instrumenta jutība: atbilst turpmāk aprakstītajiem nosacījumiem.

Apstākļus var izmainīt atbilstoši kolonnas un hromatogrāfa raksturlielumiem tā, lai tiktu izdalīti visi vaski un panākta pietiekama signālu izšķirtspēja (sk. attēlu); C<sub>32</sub> iekšējā standarta aiztures laikam ir jābūt  $18 \pm 3$  min. Visvairāk reprezentatīvā vaska signālam jābūt vismaz 60 % no pilnas skalas.

Signālu integrēšanas parametri jānosaka tā, lai tiktu iegūts attiecīgo signālu laukumu pareizs novērtējums.

**NB!** Nenot vērā, ka beigu temperatūra ir augsta, pieļaujama līdz 10 % novirze no pilnas skalas vērtības.

#### 5.3. **Analizes veikšana**

Ar 10 µl tilpuma mikroširci nēm 1 µl šķīduma paraugu; atvelk šīrces virzuli tā, lai iztukšotu adatu. Adatu ievieto inžektorā un pēc 1–2 sekundēm ātri ievada; pēc apmēram piecām sekundēm adatu lēnām izvelk.

Veic reģistrāciju, līdz visi vaski ir pilnībā eluēti.

**▼M21**

Nulles līnijai noteikti jāatbilst nepieciešamajiem nosacījumiem.

**5.4. Signālu identifikācija**

Signālus identificē pēc aiztures laikiem, tos saīdzinot ar tādos pašos apstākļos analizētiem tādu vasku maisījumiem, kuru aiztures laiki ir zināmi.

Attēlā redzama neapstrādātās augstākā labuma olīveļļas vasku hromatogramma.

**5.5. Daudzuma noteikšana**

Izmantojot integratoru, nosaka iekšējā standarta un alifātisko esteru C<sub>40</sub> līdz C<sub>46</sub> signālu laukumu.

Aprēķina katra vaska estera saturu mg/kg eļļas pēc šādas formulas:

$$\text{esterasaturs, mg/kg} = \frac{A_x \times m_s \times 1000}{A_s \times m}$$

kur

A<sub>x</sub> = katra estera signāla laukums, kvadrātmilimetros;

A<sub>s</sub> = iekšējā standarta signāla laukums, kvadrātmilimetros;

m<sub>s</sub> = pievienotā iekšējā standarta masa, miligramos;

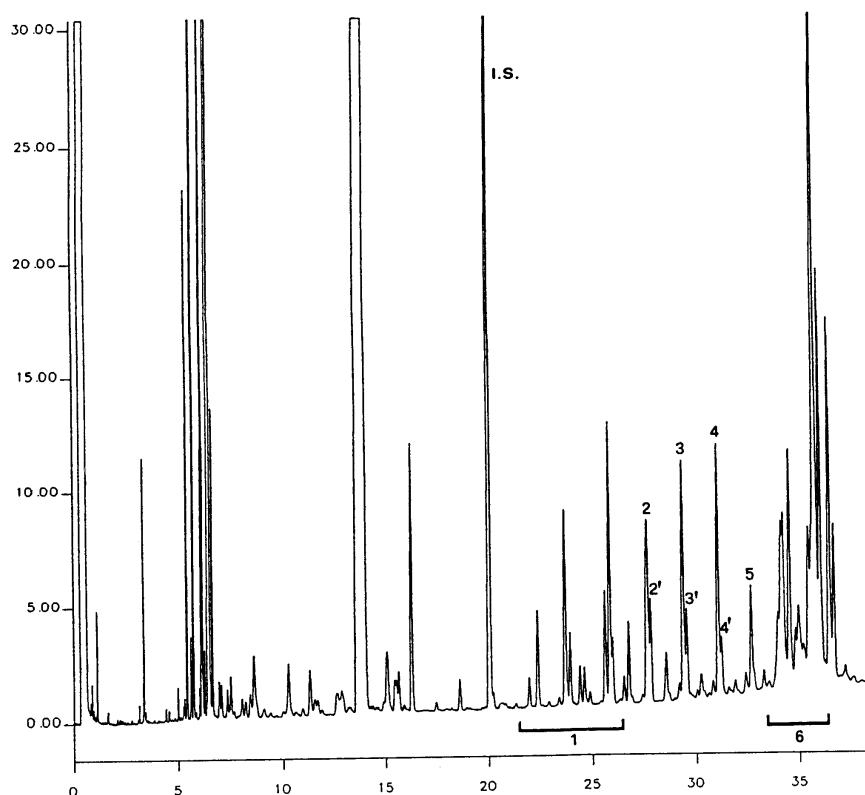
m = analīzei nēmtā parauga masa, gramos.

**6. REZULTĀTU IZTEIKŠANA**

Norāda dažādu C<sub>40</sub> līdz C<sub>46</sub> vasku kopīgo saturu mg/kg eļļas (*ppm*).

*NB!* Kvantitatīvi nosakāmie komponenti saistāmi ar C<sub>40</sub> līdz un C<sub>46</sub> esteru signāliem, izmantojot par paraugu olīveļļas vasku hromatogrammu turpmāk redzamajā attēlā. Ja esteris C<sub>46</sub> parādās divas reizes, tad, lai to identificētu, ieteicams analizēt olīvu izspaidu eļļas vasku frakciju, kur C<sub>46</sub> signāls ir viegli identificējams tāpēc, ka tas ir izteiktā pārākumā.

Rezultātus uzdod ar precizitāti līdz vienam ciparam aiz komata.

**▼M21***Attēls.***Olivellas vasku hromatogramma (¹)***Paskaidrojumi:*

- I.S. = laurilarahidāts;  
 1. = diterpēnesteri;  
 $2 + 2'$  = C<sub>40</sub> esteri  
 $3 + 3'$  = C<sub>42</sub> esteri  
 $4 + 4'$  = C<sub>44</sub> esteri;  
 5. = C<sub>46</sub> esteri  
 6. = sterīna esteri un triterpēnspriņši.

(¹) Pēc sterīna esteru eluēšanas hromatogrammā nedrīkst būt nekādu būtisku signālu (triglicerīdi).

**▼M21**

*Papildinājums*

**Gāzes lineārā ātruma noteikšana**

Pēc noregulēšanas darba normāliem darba apstākļiem gāzes hromatogrāfā ievada 1–3  $\mu\text{l}$  metāna (vai propāna). Uzņem laiku, kādā gāze iziet cauri kolonnai no ievadīšanas mirkļa līdz tā signāla parādīšanās brīdim ( $t_M$ ).

Gāzes lineāro ātrumu aprēķina pēc formulas  $L/t_M$ , kur  $L$  ir kolonnas garums centimetros un  $t_M$  ir laiks sekundēs.

**▼M32**

---

**▼M26**

---

**▼M21***VII PIELIKUMS***2-GLICERILMONOPALMITĀTA SATURA NOTEIKŠANA****1. IZMANTOŠANAS JOMA**

Šajā metodē aprakstīta triglicerīdu molekulā 2. pozīcijā saistītās palmitinskābes noteikšana pēc 2-glicerilmonopalmitāta.

Šo metodi var izmantot istabas temperatūrā (20 °C) šķidrām augu eļļām.

**2. PRINCIPS**

Pēc sagatavošanas eļļas paraugu šķēļ ar aizkunča dziedzera lipāzi: triglicerīdu daļējā selektīvā hidrolīzē 1. un 3. pozīcijā rodas 2-monogliceridi. 2-glicerilmonopalmitāta saturu monoglicerīdu frakcijā pēc siliņšanas nosaka ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfiju.

**3. APARATŪRA UN MATERIĀLI**

- 3.1. 25 ml tilpuma Erlenmeijera kolba
- 3.2. 100, 250 un 300 ml tilpuma vārglāzes
- 3.3. Hromatogrāfijas kolonna no stikla, iekšējais diametrs 21–23 mm, garums 400 mm, ar poraina stikla disku un krānu
- 3.4. 10, 50, 100 un 200 ml tilpuma mērcilindri
- 3.5. 100 un 250 ml tilpuma kolbas
- 3.6. Rotācijas ietvaicētājs
- 3.7. 10 ml tilpuma centrifūgas mēģenes ar konisku apakšdaļu un slīpēta stikla aizbāzni
- 3.8. Centrifūga 10 un 100 ml tilpuma mēgenēm
- 3.9. Termostats, kurā var uzturēt  $40 \pm 0,5$  °C temperatūru
- 3.10. 1 un 2 ml tilpuma graduētas pipetes
- 3.11. 1 ml tilpuma šķirce zemādas injekcijām
- 3.12. 100 µl tilpuma mikrošķirce
- 3.13. 1 000 ml tilpuma šķirkiltuve
- 3.14. Kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfs ar virskolonnas auksto inžekciju parauga tiešai ievadīšanai kolonnā un krāsns, kurā var uzturēt vajadzīgo temperatūru ar precīzitāti apm. 1 °C
- 3.15. Virskolonnas aukstais inžektors parauga tiešai ievadīšanai kolonnā
- 3.16. Liesmas jonizācijas detektors un elektrometrს
- 3.17. Elektrometram piemērota reģistrējošā iekārtā/integrators ar maināmu papīra ātrumu, kuras atbildes reakcijas laiks ir ne lielāks par 1 s
- 3.18. Stikla vai kvarca stikla kapilārā kolonna, garums 8–12 metri, iekšējais diametrs 0,25–0,32 mm, kas pārklāta ar metilpolisilosānu vai fēnilmetilpolisilosānu 5 %, 0,10–0,30 µm slānis, izmantojama 370 °C temperatūrā

**▼M21**

- 3.19. 10 µl tilpuma mikrošķirce ar vismaz 7,5 cm garu rūdītu adatu tiešai virskolonnas ievadišanai

## 4. REAKTĪVI

- 4.1. Silikagels ar daļiņu izmēru no 0,063 līdz 0,200 mm (70/280 *mesh*), kas sagatavots šādi: Silikagelu porcelāna tīgelī žāvskapī 4 stundas žāvē 160 °C temperatūrā, atdzesē eksikatorā istabas temperatūrā. Pievieno ūdeni 5 % no silikagela masas turpmāk apraksūtajā veidā. Erlenmeijera kolbā iesver 152 g silikagela, pievieno 8 g destilēta ūdens, noslēdz ar aizbāzni un uzmanīgi krata, lai ūdens sadalītos masā vienmērīgi. Pirms lietošanas jāiztur vismaz 12 stundas

**▼M32**

- 4.2. n-heksāns (hromatogrāfijai). Heksānu drīkst aizstāt ar izooktānu (2,2,4-trimetilpentāns, hromatogrāfijai), ja vien tiek sasniegtas salīdzināmas precizitātes vērtības.

**▼M21**

- 4.3. Izopropanols

- 4.4. Izopropanols, 1/1 (v/v) ūdens šķīdums

- 4.5. Aizkuņga dziedzera lipāze. Tās aktivitātei jābūt no 2,0 līdz 10 lipāzes vienībām uz miligramu. (Aizkuņga dziedzera lipāzes ar aktivitāti no 2 līdz 10 vienībām uz miligramu fermenta ir nopērkamas.)

- 4.6. *Tris*-hidroksimetilaminometāna buferšķīdums: 1 M ūdens reakciju ar konc. HCl (1/1 v/v) noregulē līdz pH 8 (nosaka potenciometriski)

- 4.7. Enzīma kvalitātes nātrijs holāts, 0,1 % ūdens šķīdums (šis šķīdums pēc pagatavošanas ir derīgs divas nedēļas)

- 4.8. Kalcija hlorīds, 22 % ūdens šķīdums

- 4.9. Dietilēteris, hromatogrāfijai

- 4.10. Šķīdinātājs attīstīšanai: n-heksāna/dietilētera (87:13 v:v) maisījums

- 4.11. Nātrijs hidroksīds, 12 % šķīdums

- 4.12. Fenolftaleīns, 1 % šķīdums etanolā

- 4.13. Nesējgāze: ūdeņradis vai hēlijs, gāzes hromatogrāfijai

- 4.14. Palīggāzes: ūdeņradis, tīri vismaz 99 %, sauss un attīrīts no organiskajām vielām; un gaiss, gāzes hromatogrāfijai, ar tādu pašu tīrības pakāpi

- 4.15. Silanizācijas reāgents: piridīna/heksametildisilazāna, trimetilhlorisilāna 9/3/1 (v/v/v) maisījums. (Nopērkami arī lietošanai sagatavoti šķīdumi. Var izmantot citus siliēšanas reāgentus, konkrēti bis-trimetilsilītrifluoracetāmīds + 1 % trimetilhlorisilāns, kas atšķaidīts ar tādu pašu tilpumu bezūdens piridīna.)

- 4.16. Standartparaugi: tīri monoglicerīdi vai monoglicerīdu maisījumi ar zināmu sastāvu, kas ir līdzīgs analizējamo paraugu sastāvam

## 5. METODE

5.1. **Paraugu sagatavošana**

- 5.1.1. Eļļas, kuru brīvais skābums ir mazāks par 3 %, pirms hromatografēšanas silikagela kolonnā nav obligāti jāneitrālizē. Eļļas, kuru brīvais skābums ir lielāks par 3 %, jāneitrālizē, kā apraksīts 5.1.1. punktā.

**▼M21**

- 5.1.1.1. Pārnes 50 g eļļas un 200 ml n-heksāna 1 000 ml tilpuma šķirpiltuvē (3.13.). Pievieno 100 ml izopropanola un 12 % nātrijs hidroksīda (4.11.) daudzumā, kas ir ekvivalenti eļļas brīvajam skābumam plus 5 %. Vienu minūti enerģiski krata. Pievieno 100 ml destilēta ūdens, vēlreiz sakrata un nostādina.

Pēc dekantēšanas atdala apakšējo ziepes saturošo slāni. Atdala arī visus pārējos starpšķīdumus (dulķes un nešķīstošas vielas). Neutralizētā eļļas parauga šķīdumu heksānā vairākas reizes mazgā ar 50–60 ml izopropanola/ūdens 1/1 (v/v) šķīdumu (4.4.), līdz izzūd tā sārtais krāsotums ar fenolftaleīnu.

Lielāko daļu heksāna atdala ar vakuumdestilāciju (izmantojot, piemēram, rotācijas ietvaicētāju), un eļļu pārnes 100 ml tilpuma kolbā (3.5.). Eļļu vakuumā āvē, līdz pilnībā atdalīts viiss šķīdinātājs.

Šīs procedūras beigās eļļas skābumam jābūt mazākam par 0,5 %.

- 5.1.2. Šādi sagatavotas eļļas 1,0 g lielu iesvaru pārnes 25 ml tilpuma Erlenmeijera kolbā (3.1.), un to izšķidina 10 ml attīstīšanas maišījumā (4.10.). Pirms hromatogrāfijas silikagela kolonnā šķīdumu nostādina vismaz 15 minūtes.

Lai nodrošinātu hromatogrāfijai optimālus apstākļus, ja šķīdums nav dzidrs, to centrifugē (var izmantot lietošanai sagatavotus 500 mg SPE silikagela kartridžus).

**5.1.3. *Hromatogrāfijas kolonas sagatavošana***

Apmēram 30 ml attīstītāja šķīdinātāja (4.10.) pārnes kolonnā (3.3.), izmantojot stikla spiekīti, kolonas apakšā ievieto kokvilnas auduma gabaliņu; saspiež, lai aizvadītu gaisu.

Vārglāzē sagatavo 25 g silikagela (4.1.) suspensiju apmēram 80 ml attīstītāja šķīdinātāja, un pārnes kolonnā, izmantojot piltuvi.

Pārbauda, vai viiss silikagels pārnest斯 kolonnā; mazgā ar attīstītāja šķīdinātāju (4.10.), atver krānu un šķīdruma līmeni pazemina tā, lai tas būtu apmēram 2 mm virs silikagela līmeņa.

**5.1.4. *Kolonas hromatogrāfija***

No parauga, kas sagatavots, kā aprakstīts iepriekš 5.1. punktā, 25 ml tilpuma Erlenmeijera kolbā (3.1.) ņem precīzi 1,0 g lielu iesvaru.

Parauga iesvaru izšķidina 10 ml attīstītāja šķīdinātāja (4.10.). Šķīdumu pārnes hromatogrāfijas kolonnā, kas sagatavota saskaņā ar 5.1.3. punktu. Jāraugās, lai netiktu aizskarta kolonas virsma.

Atver krānu un parauga šķīdumu pārnes kolonnā, līdz tas sasniedz silikagela līmeni. Attīsta ar 150 ml attīstītāja šķīdinātāja. Noregulē plūsmas ātrumu 2 ml/min (tā, lai 150 ml šķīduma tiktu pārnesti kolonnā apmēram 60–70 min laikā).

Eluātu savāc iepriekš nosvērtā 250 ml tilpuma kolbā. Šķīdinātāju iztvaicē vakuumā gandrīz sausu, un šķīdinātāja atliekas atdala slāpekļa plūsmā.

Kolbu nosver un aprēķina iegūtā ekstrakta masu.

**▼M21**

(Ja izmanto lietošanai sagatavotus SPE silikagela kartridžus, rīkojas, kā aprakstīts turpmāk. 1 ml šķīduma (5.1.2.) pārnes sagatavotos kartridžos ar 3 ml n-heksāna.

Pēc šķīduma perkolēšanas attīsta ar 4 ml n-heksāna/dietilētera 9/1 (v/v) maisījumu.

Eluātu savāc 10 ml tilpuma mēgenē un slāpekļa plūsmā ietvaicē sausu.

Uz sauso atlikumu iedarbojas ar aizkuņga dziedzera lipāzi (5.2.). Jāpārbaupta taukskābju sastāvs pirms SPE kartridža un pēc tā.)

#### **5.2. Hidrolīze ar aizkuņga dziedzera lipāzi**

- 5.2.1. Centrifūgas mēgenē iesver 0,1 g eļļas, kas sagatavotas saskanā ar 5.1. punktu. Pievieno 2 ml buferšķīduma (4.6.), 0,5 ml nātrija holāta šķīduma (4.7.) un 0,2 ml kalcija hlorīda šķīduma, katru reizi šķīdumu rūpīgi samaisot. Mēgeni noslēdz ar pieslīpēta stikla aizbāzni, un ievieto termostatā  $40 \pm 0,5$  °C temperatūrā.
- 5.2.2. Pievieno 20 mg lipāzes, uzmanīgi sakrata (nesaslapinot aizbāzni), un mēgeni ievieto termostatā precīzi uz 2 min. Pēc tam izņem, enerģiski krata precīzi 1 min un atdzesē.
- 5.2.3. Pievieno 1 ml dietilētera, noslēdz ar aizbāzni un enerģiski krata, pēc tam centrifugē, un ar mikrošķirci ētera šķīdumu pārnes tūrā sausā mēgenē.

#### **5.3. Silanilatvasinājumu iegūšana un gāzes hromatogrāfija**

- 5.3.1. Ar mikrošķirci 100 µl šķīduma (5.2.3.) pārnes 10 ml tilpuma mēgenē ar konisku apakšdaļu.
- 5.3.2. Vājā slāpekļa plūsmā atdala šķīdinātāju, pievieno 200 µl silanizācijas reāgēnta (4.15.), mēgeni noslēdz ar aizbāzni un 20 min nostādina.
- 5.3.3. Pēc 20 min pievieno 1 līdz 5 ml n-heksāna (atkarībā no hromatografēšanas apstākļiem): šādi iegūtais šķīdums ir sagatavots gāzes hromatogrāfijai.

#### **5.4. Gāzes hromatogrāfija**

Darba apstākļi:

- inžektoru temperatūra (virskolonas inžektors) zem šķīdinātāja viršanas punkta (68 °C);
- detektora temperatūra: 350 °C;
- kolonas temperatūra: krāsns temperatūras programma: 1 minūti 60 °C, paaugstināšana par 15 °C minūtē līdz 180 °C, tad par 5 °C minūtē līdz 340 °C, tad 13 minūtes 340 °C;
- nesējgāze: ūdeņradis vai hēlijs, ar lineāro ātrumu, kas ir pietiekams 1. att. parādītās izšķirtspējas panākšanai. Aiztures laikam C<sub>54</sub> triglicerīdam jābūt  $40 \pm 5$  min (sk. 2. att.). (Norādītie darba apstākļi ir orientējoši. Operatoriem tie jāoptimizē, lai panāktu vajadzīgo izšķirtspēju. Tā signāla augstumam, kas atbilst 2-glicerilmonopalmitātam, jābūt vismaz 10 % no reģistrācijas iekārtas skalas.)

**▼M21**

- ievadītās vielas daudzums: 0,5–1 µl n-heksāna šķīduma (5 ml) (5.3.3.).

5.4.1. *Signālu identifikācija*

Atsevišķos monoglicerīdus identificē pēc aiztures laikiem, tos salīdzinot ar monoglicerīdu standartmaisījumiem tādos pašos apstākļos noteiktajiem aiztures laikiem.

5.4.2. *Kvantitatīva noteikšana*

Katra signāla laukumu aprēķina, izmantojot elektronisko integratoru.

## 6. REZULTĀTU IZTEIKŠANA

Glicerilmonopalmitāta saturu aprēķina pēc attiecīgā signāla laukuma attiecības pret visu monoglicerīdu signālu laukumu kopējo summu (sk. 2. att.), izmantojot šādu formulu:

$$\text{glicerilmonopalmitāts (\%)} = \frac{A_x}{\sum A} \times 100$$

kur:

$A_x$  = glicerilmonopalmitāta signāla laukums;

$\sum A$  = visu monoglicerīdu signālu laukumu summa.

Rezultātus uzdod ar precizitāti līdz vienam decimālpiparam aiz komata.

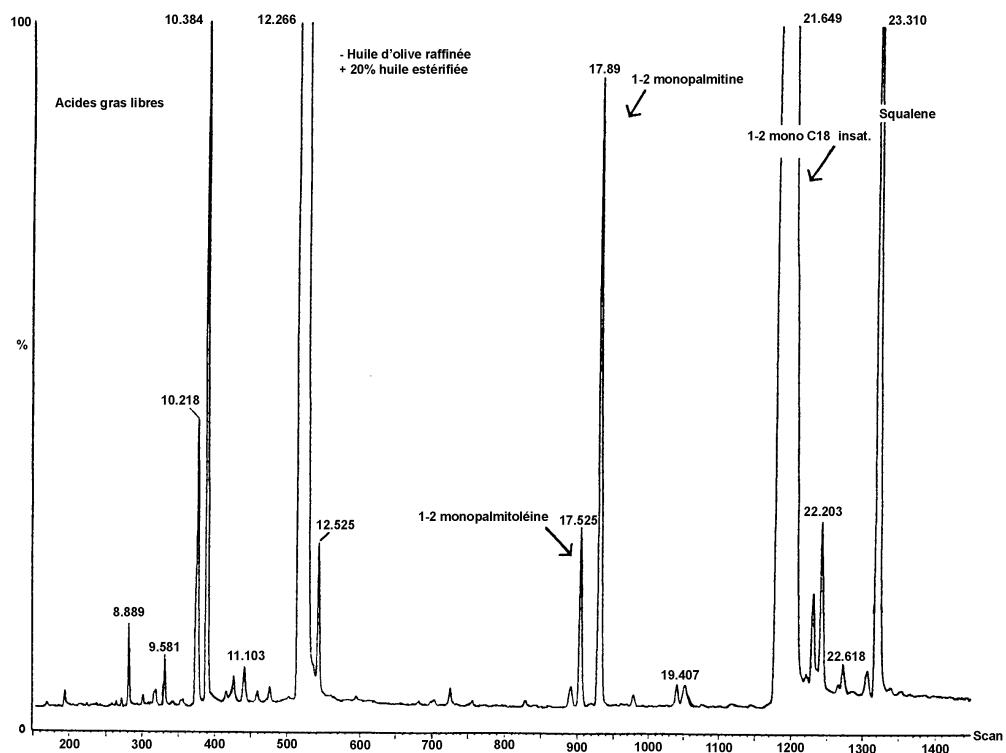
## 7. ANALĪZES REZULTĀTU PĀRSKATS

Pārskatā par analīzes rezultātiem jānorāda:

- atsauce uz šo metodi,
- visa informācija, kas vajadzīga parauga pilnīgai identifikācijai,
- analīzes rezultāts,
- ziņas par atkāpēm no šīs metodes, pamatojoties uz ieinteresēto pušu vienošanos, vai kāda cita iemesla dēļ,
- laboratorijas identifikācijas dati, analīzes dienas datums un par analīzes veikšanu atbildīgo personu paraksti.

**▼M21***1. attēls*

To silanizēšanas reakcijas produkta hromatogramma, kas iegūti, ar lipāzi iedarbojoties uz rafinētu olīvelju, kurai pievienoti 20 % esterificētas eļļas (100 %).

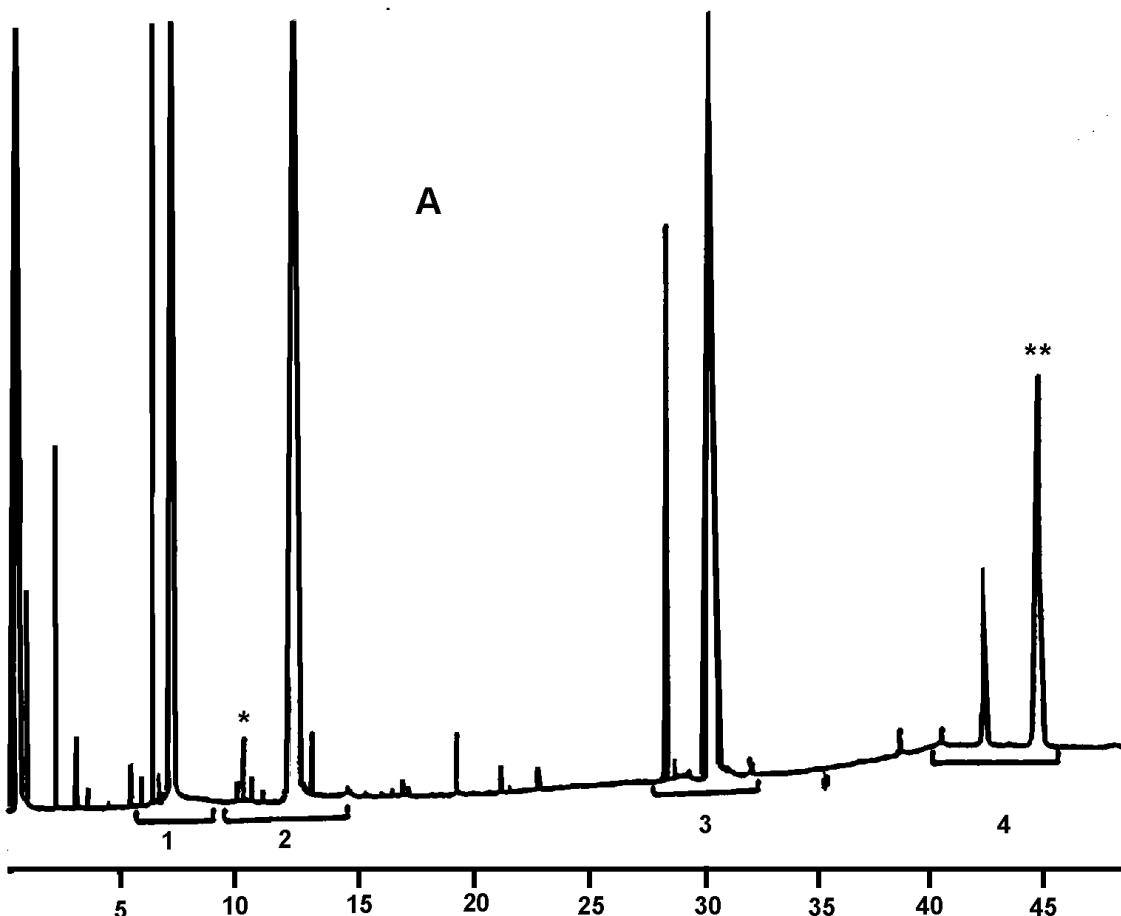


Paskaidrojumi: *Acides gras libres* = brīvās tauksābes; *Huile d'olive raffinée* = rafinēta olīveļla; 20 % *Huile estérifiée* = 20 % esterificēta eļļa; *1-2 monopalmitoléine* = 1-2 monopalmitoleīns; *1-2 monopalmitine* = 1-2 monopalmitīns; *1-2 mono C<sub>18</sub> insat.* = 1-2 mono- C<sub>18</sub> nepiesāt.; *Squalene* = skvalēns.

**▼M21***2. attēls***Hromatogrammas:**

A) neesterificēta olīvelļa, pēc iedarbības ar lipāzi; pēc silanizēšanas; šādos apstākļos (8–12 m kapilārā kolonna) vasku frakcija eluējas vienlaicīgi ar digicerīdu frakciju vai pavisam nedaudz vēlāk.

Pēc iedarbības ar lipāzi triglicerīdu saturs nedrīkst būt augstāks par 15 %.

**Paskaidrojumi:**

1 = Brīvās taukskābes

2 = Monoglicerīdi

3 = Diglicerīdi

4 = Triglicerīdi

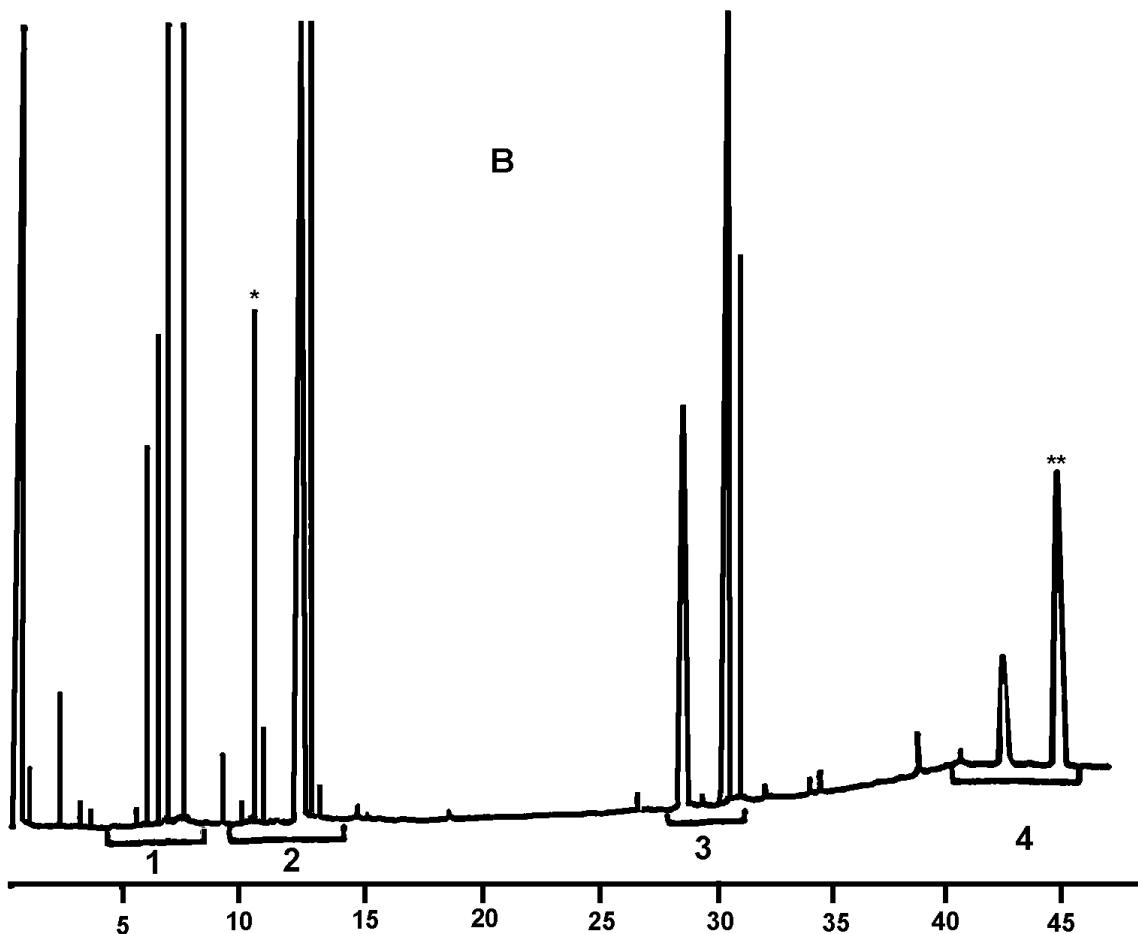
\* = 2-monopalmitīns

\*\* = C<sub>54</sub> triglycerīds

**▼M21****Hromatogrammas:**

B) esterificēta eļļa pēc iedarbības ar lipāzi; pēc silanizēšanas; šādos apstākļos (8–12 m kapilārā kolonna) vasku frakcija eluējas vienlaicīgi ar digicerīdu frakciju vai pavisam nedaudz vēlāk.

Pēc iedarbības ar lipāzi triglicerīdu saturs nedrīkst būt augstāks par 15 %.

**Paskaidrojumi:**

1 = Brīvās taukskābes

2 = Monoglicerīdi

3 = Diglicerīdi

4 = Triglicerīdi

\* = 2-monopalmitīns

\*\* = C<sub>54</sub> triglycerīds

**▼M21****8. PIEZĪMES*****1. piezīme.* LIPĀZES SAGATAVOŠANA**

Ir nopērkamas lipāzes ar pietiekamu aktivitāti. Tās var sagatavot arī laboratorijā šādi.

Atdzesē līdz 0 °C temperatūrai 5 kg svaigu cūkas aizkuņga dziedzeru. Atdala apkārtējos cietos taukus un saistaudus, un pēc tam blenderī sasmalcina šķidras pastas veidā. Pastai pievieno 2,5 l bezūdens acetona, 4–6 stundas maisa, pēc tam centrifugē. Atlikumu vēl trīs reizes ekstrahē ar tādu pašu daudzumu bezūdens acetona, pēc tam divas reizes ar acetona/dietilētera (1/1 v/v) maisījumu, un divas reizes ar dietilēteri.

Atlikumu 48 h žāvē vakuumā, lai iegūtu stabili pulveri, ko var ilgstoši glabāt ledusskapī, sargājot no mitruma iedarbības.

***2. piezīme.* LIPĀZES AKTIVITĀTES KONTROLE**

Sagatavo olīveļļas emulsiju šādā veidā.

Mikserī 10 min maisa maisījumu, kas sastāv no 165 ml gumiarabika 100 g/l šķiduma, 15 g sasmalcināta ledus un 20 ml iepriekš neutralizētas olīveļļas.

Pārnes 10 ml šīs emulsijas 50 ml tilpuma vārlāzē, pievieno 0,3 ml nātrijs holāta 0,2 g/ml šķidumu, un pēc tam 20 ml destilēta ūdens.

Vārglāzi novieto termostatā 37 °C temperatūrā; ievieto pH-metra elektrodus un spirāles maisītāju.

Ar bireti pa pilienam pievieno 0,1 N nātrijs hidroksīda šķidumu līdz pH 8,3.

Pievieno alikvotu lipāzes pulvera suspensijas ūdenī (0,1 g/ml lipāzes). Tiks līdz pH-metrs rāda 8,3, palaiž hronometru un pa pilienam pievieno nātrijs hidroksīdu ar tādu ātrumu, lai reakcija nemainītos, un visu laiku būtu pH 8,3. Ik pēc minūtes atzīmē patērētā sārma daudzumu.

Iegūtos datus attēlo x/y grafikā, kurā uz abscisu ass atliek laiku, bet uz ordinātu ass – 0,1 N sārma šķiduma tilpumu mililitros, kas patērēts nemainīga pH saglabāšanai. Iegūtajai sakārbai jābūt lineārai.

Lipāzes aktivitāti, kas izteikta lipāzes vienībās vienā miligramā, aprēķina pēc šādas formulas:

$$A = \frac{V \times N \times 100}{m}$$

kur:

A aktivitāte lipāzes vienības/mg;

V mililitri 0,1 N nātrijs hidroksīda šķiduma minūtē (aprēķina pēc grafika);

N nātrijs hidroksīda šķiduma titrs;

m testējamās lipāzes parauga masa miligramos.

Lipāzes vienība ir fermenta daudzums, kāds fermentatīvās šķelšanas reakcijās vienā minūtē izdala 10 mikroekivalentus skābes.

**▼M20**

**▼M28***IX PIELIKUMS***SPEKTROFOTOMETRISKĀ ANALĪZE UV SPEKTRĀ****IEVADS**

Spektrofotometriskā analīze UV spektrā var dot informāciju par tauku kvalitāti, to saglabāšanas stāvokli un tehnoloģisko procesu izraisītajām pārmaiņām tajos. Absorbcija pie metodē noteiktajiem vilņa garumiem notiek oksidēšanās un/vai rafinēšanas procesā konjugētu diēnu un triēnu sistēmu klātbūtnes dēļ. Šo absorbciju izsaka kā īpatnējo ekstinkciju  $E_{1\text{cm}}^{1\%}$  (1 % (masas) tauku šķiduma ekstinkcija attiecīgā šķidinātājā 10 mm kivetē), ko parasti apzīmē ar K (sauc arī par “ekstinkcijas koeficientu”).

**1. DARBĪBAS JOMA**

Šajā pielikumā aprakstīta procedūra olīveļas spektrofotometriskajai analīzei UV spektrā.

**2. METODES PRINCIPS**

Paraugu šķidina vajadzīgajā šķidinātājā un pie noteikiem vilņa garumiem izmēra šķiduma absorbciju attiecībā pret tīru šķidinātāju.

Vielas koncentrācijai 1 % (masas) 10 mm kivetē aprēķina īpatnējo ekstinkciju pie 232 nm un 268 nm izooktānā vai 232 nm un 270 nm cikloheksānā.

**3. IEKĀRTA**

3.1. Spektrofotometrs mēriņumiem ultravioletajā spektra daļā (starp 220 un 360 nm) ar iespēju nolasīt atsevišķas nanometru vienības. Ieteicams regulāri pārbaudīt spektrometra vilņa garuma un absorbcijas skalu precizitāti un reproducējamību, kā arī izkliedēto gaismu.

3.1.1. *Vilņa garuma skala.* To var pārbaudīt, izmantojot references materiālu – optiskā stikla filtru, kas satur holmija oksīdu vai holmija oksīda šķidumu (var būt hermētisks), kam ir izteiktas absorbcijas joslas. References materiāli ir paredzēti, lai verificētu un kalibrētu vilņa garuma skalas spektrofotometriem, kuri darbojas redzamajā un ultravioletajā starojuma apgabalā un kuriem nominālais spektrālās joslas platums ir ne vairāk par 5 nm. Mērijumus salīdzina ar gaisa tukšo paraugu 640–240 nm vilņa garuma diapazonā, ievērojot references materiāliem pievienotās instrukcijas. Ikreiz, kad maina spraugas platumu, izdara bāzes līnijas korekciju ar baltas gaismas kūli. Attiecīgie vilņa garumi ir uzskaitīti standarta references materiāla sertifikātā.

3.1.2. *Absorbcijas skala.* To var pārbaudīt, izmantojot komerciāli pieejamus hermētiskus references materiālus – paskābinātus kālijā dihromāta šķidumus noteiktās koncentrācijās un ar sertificētām absorbcijas vērtībām pie  $\lambda_{\max}$  (4 kālija dihromāta šķidumi perhlorskābē, kas hermētiski ievietoti četrās UV paredzētās kvarca kivetēs, lai noteiktu linearitātes un fotometriskās pareizības referenci UV). Pēc bāzes līnijas korekcijas kālijā dihromāta šķidumus salīdzina ar tukšo izmantotās skābes paraugu, ievērojot references materiālam pievienotās instrukcijas. Attiecīgās absorbcijas vērtības ir uzskaitītas references materiāla sertifikātā.

Alternatīvs veids, kādā pārbaudīt fotoelementa un fotomultiplikatora signālu, ir šāds: spektrofotometrijas veikšanai iesver 0,2000 g kālijā hromāta un 1 000 ml mērkolbā to izšķidina 0,05 N kālijā hidroksīda šķidumā, un uzpilda līdz zīmei. Nem precīzi 25 ml iegūtā šķiduma, pārnes 500 ml mērkolbā un uzpilda līdz zīmei ar to pašu kālijā hidroksīda šķidumu.

**▼M28**

Izmēra šādi iegūtā šķīduma ekstinkciju pie 275 nm, lietojot kālija hidroksīda šķīdumu kā references šķīdumu. Lietojot 1 cm kivetī, izmērītajai ekstinkcijai jābūt  $0,200 \pm 0,005$ .

3.2. Spektra UV daļas (220 līdz 360 nm) mērījumiem piemērotas taisnstūra kvarca kivetes ar vāciņiem, optiskais ceļa garums 10 mm. Ja kivetes piepildītas ar ūdeni vai citu piemērotu šķīdinātāju, tās savā starpā nedrīkst atšķirties par vairāk nekā 0,01 ekstinkcijas vienību.

3.3. Mērkolbas ar vienu zīmi, tilpums 25 ml, A klase.

3.4. Analītiskie svari ar nolasījuma precizitāti līdz 0,0001 g.

#### 4. REAKTĪVI

Ja nav noteikts citādi, veicot analīzi, lieto vienīgi atzītas analītiskas tīrības pakāpes reaktīvus un destilētu vai demineralizētu ūdeni vai vismaz līdzvērtīgas tīrības pakāpes ūdeni.

Šķīdinātājs: izooktāns (2,2,4-trimetilpentāns) mērījumiem pie 232 nm un 268 nm un cikloheksāns mērījumiem pie 232 nm un 270 nm, ar absorbciiju mazāk par 0,12 pie 232 nm un mazāk par 0,05 pie 270 nm salīdzinājumā ar destilētu ūdeni, mērot 10 mm kivetē.

#### 5. PROCEDŪRA

5.1. Paraugam jābūt pilnīgi homogēnam un bez suspendētiem piemaisījumiem. Pretējā gadījumā tas jāfiltrē caur filtrpapīru aptuveni 30 °C temperatūrā.

5.2. Rūpīgi iesver 0,25 g (ar precizitāti līdz 1 mg) šādi sagatavota parauga 25 ml mērkolbā, uzpilda līdz zīmei ar norādīto šķīdinātāju un homogenizē. Iegūtajam šķīdumam ir jābūt pilnīgi dzidram. Ja novērojama opalescence jeb duļķainība, ātri izfiltrē caur filtrpapīru.

*PIEZĪME.* Neapstrādātu olīveļļu un neapstrādātu augstākā labuma olīveļļu absorbcijas mērīšanai pie 268 nm un 270 nm parasti pietiek ar 0,25–0,30 g materiāla. Mērījumiem pie 232 nm parasti ir vajadzīgs 0,05 g parauga, un visbiežāk gatavo divus atsevišķus šķīdumus. Olīvu izspaidu eļļu, rafinētu olīveļļu un eļļu, kam piejaukta olīveļļa, absorbcijas mērīšanai parasti vajadzīgs mazāks paraugs, piemēram, 0,1 g, jo šo eļļu absorbētspēja ir lielāka.

5.3. Ja vajadzīgs, abās kvarca kivetēs (parauga un standartšķīduma kivetē) bāzes līniju (220–290 nm) korigē ar šķīdinātāju, tad piepilda parauga kvarca kiveti ar testa šķīdumu un izmēra ekstinkciju pie 232, 268 un 270 nm, šķīdinātāju izmantojot par standartšķīdumu.

Izmērītajām ekstinkcijas vērtībām jābūt starp 0,1 un 0,8 vai verificētā spektrofotometra linearitātes diapazonā. Ja tā nav, mērījumi jāatkārto, lietojot pēc vajadzības koncentrētākus vai atšķaidītākus šķīdumus.

5.4. Kad izmērīta absorbcija pie 268 vai 270 nm, mēra absorbciju pie  $\lambda_{\max}$ ,  $\lambda_{\max} + 4$  un  $\lambda_{\max} - 4$ . Šīs absorbcijas vērtības izmanto, lai noteiku  $\tilde{\Delta}P$  (ekstinkcijas variāciju ( $\Delta K$ )).

*PIEZĪME.* Uzskata, ka  $\lambda_{\max}$  izooktānam, ko izmanto par šķīdinātāju, ir 268 nm un ka cikloheksānam tas ir 270 nm.

**▼M28**

## 6. REZULTĀTU IZTEIKŠANA

- 6.1. Pieraksta pie dažādiem vilņa garumiem iegūtās īpatnējās ekstinkcijas (ekstinkcijas koeficientus), ko aprēķina šādi:

$$K\lambda = \frac{E\lambda}{c \times s}$$

kur:

$K\lambda$  = īpatnējā ekstinkcija pie vilņa garuma  $\lambda$ ;

$E\lambda$  = ekstinkcija, kas izmērīta pie vilņa garuma  $\lambda$ ;

$c$  = šķīduma koncentrācija g/100 ml;

$s$  = kvarca kivetes ceļa garums centimetros;

rezultātus izsaka ar precizitāti līdz divām zīmēm aiz komata.

6.2. Īpatnējās ekstinkcijas variācija ( $\Delta K$ )

Ekstinkcijas absolūtās vērtības variāciju ( $\Delta K$ ) nosaka pēc šādas formulas:

$$\Delta K = \left| Km - \left( \frac{K\lambda_m - 4 + K\lambda_m + 4}{2} \right) \right|$$

kur  $Km$  ir īpatnējā ekstinkcija pie maksimālajai absorbcijai atbilstošā vilņa garuma – 270 nm vai 268 nm atkarībā no izmantotā šķīdinātāja;

rezultātus izsaka ar precizitāti līdz divām zīmēm aiz komata.

**▼M28***X PIELIKUMS***TAUKSKĀBJU METILESTERU NOTEIKŠANA AR GĀZU HROMATO-  
GRĀFIJU****1. DARBĪBAS JOMA**

Šajā pielikumā sniegti norādījumi par to, kā ar gāzu hromatogrāfiju noteikt būrvās un saistītās taukskābes augu taukos un eļlās pēc tam, kad šīs taukskābes pārvērstas taukskābju metilesteros (*FAME*).

Saistītās taukskābes no triacilglicerīdiem (*TAG*) un – atkarībā no esterifikācijas metodes – būrvās taukskābes (*FFA*) tiek pārvērstas taukskābju metilesteros (*FAME*), kurus nosaka ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfiju.

Šajā pielikumā aprakstītā metode ļauj kvantitatīvi noteikt *FAME* ar oglekļa atomu virknes garumu C<sub>12</sub>-C<sub>24</sub>, ieskaitot piesātināto, *cis*- un *trans*-mononepiesātināto un *cis*- un *trans*-polinepiesātināto taukskābju metilesterus.

**2. PRINCIPS**

*FAME* kvantitatīvajai analīzei izmanto gāzu hromatogrāfiju (*GH*). *FAME* sagatavo saskapā ar A daļu. Pēc tam tos ievada un iztvaicē inžektorā. *FAME* izdalīšana notiek noteiktas polaritātes un garuma analītiskajās kolonnās. *FAME* noteikšanai izmanto liesmas jonizācijas detektoru (LJD). Analīzes nosacījumi ir izklāstīti B daļā.

*FAME* gāzu hromatogrāfijā, kuru veic ar LJD, par nesējgāzi var izmantot ūdeņradi vai hēliju (mobilā fāze). Ūdeņradis palielina izdalīšanas ātrumu un dod izteiktākas smailas. Stacionārā fāze ir mikroskopiski plāns šķidruma slānis uz inertas cietas virsmas, kas izgatavota no kausēta kvarca.

Kad iztvaicētie savienojumi šķērso kapilāro kolonnu, analīzes procesā tie mijiedarbojas ar stacionāro fāzi, kura klāj kapilārās kolonnas iekšējo virsmu. Tā kā dažādiem savienojumiem šī mijiedarbība ir atšķirīga, tie eluējas atšķirīgā laikā, un to sauc par savienojuma aiztures laiku pie konkrētajiem analīzes parametriem. Dažādos savienojumus ir iespējams identificēt, salīdzinot to aiztures laikus.

**A DAĻA****TAUKSKĀBJU METILESTERU SAGATAVOŠANA NO OLĪVEĻĀS UN  
OLĪVU IZSPAIDU EĻĀS****1. DARBĪBAS JOMA**

Šajā daļā aprakstīta taukskābju metilesteru sagatavošana. Tā aptver metodes taukskābju metilesteru sagatavošanai no olīveļām un olīvu izspaidu eļlām.

**2. PIEMĒROŠANAS JOMA**

Taukskābju metilesteru sagatavošanu no olīveļām un olīvu izspaidu eļlām veic, kālija hidroksīdu istabas temperatūrā transesterificējot ar metanola šķidumu. Tas, vai paraugu pirms transesterifikācijas nepieciešams attīrt, ir atkarīgs no būrvo taukskābju saturu paraugā un no analītiskā rādītāja, kas jānosaka. Var izmantot šādu tabulu:

**▼M28**

Eļļas kategorija	Metode
Neapstrādāta olīveļļa ar skābes saturu $\leq 2,0\%$	1. Taukskābes 2. <i>trans</i> -taukskābes
Rafinēta olīveļļa	3. $\Delta$ ECN42 (pēc attīrišanas ar silikagelu SPE)
Olīveļļa, kas sastāv no rafinētās olīveļļas un neapstrādātām olīveļļām	
Rafinēta olīvu izspaidu eļļa	
Olīvu izspaidu eļļa	
Neapstrādāta olīveļļa ar skābes saturu $> 2,0\%$	1. Taukskābes (pēc attīrišanas ar silikagelu SPE) 2. <i>trans</i> -taukskābes (pēc attīrišanas ar silikagelu SPE) 3. $\Delta$ ECN42 (pēc attīrišanas ar silikagelu SPE)
Neattīrīta olīvu izspaidu eļļa	

## 3. METODIKA

3.1. *Kālija hidroksīda transesterifikācija istabas temperatūrā ar metanola šķidumu*3.1.1. *Princips*

Metilesteri veidojas kā starposma produkts kālija hidroksīda transesterifikācijā ar metanola šķidumu, pirms sākas pārziepjošanās.

3.1.2. *Reaktīvi*

3.1.2.1. Metanol, kas satur ne vairāk kā 0,5 % (masas daļa %) ūdens.

3.1.2.2. Heksāns, hromatogrāfijas kvalitātes.

3.1.2.3. Heptāns, hromatogrāfijas kvalitātes.

3.1.2.4. Dietilēteris, stabilizēts analīzes vajadzībām.

3.1.2.5. Acetons, hromatogrāfijas kvalitātes.

3.1.2.6. Eluēšanas šķīdinātājs eļļas attīrišanai kolonnas/SPE hromatogrāfijā: heksāna/dietilētera maisījums 87/13 (tilpuma daļa %).

3.1.2.7. Kālija hidroksīds, aptuveni 2M šķīdums metanolā: 11,2 g kālija hidroksīda izšķidina 100 mililitros metanola.

3.1.2.8. Silikagela kasetnes, 1 g (6 ml), cietās fāzes ekstrakcijai.

3.1.3. *Aparatūra*

3.1.3.1. 5 ml tilpuma mēģenes ar aizskrūvējamu aizbāzni, kuram ir politetrafluorētilēna apmale.

3.1.3.2. Mērpipetes vai automātiskās pipetes, 2 ml un 0,2 ml.

**▼M28****3.1.4. *Eļļas paraugu attīrīšana***

Ja vajadzīgs, paraugus attīra, laižot eļļu caur silikagela cietās fāzes ekstrakcijas kasetni. Silikagela kasetni (3.1.2.8.) ievieto vakuma eluēšanas iekārtā un mazgā ar 6 ml heksāna (3.1.2.2.); mazgāšana tiek veikta bez vakuma. Pēc tam kolonnā ievada eļļas (aptuveni 0,12 g) šķīdumu 0,5 ml heksānā (3.1.2.2.). Šķīdumu izvelk tai cauri un pēc tam eluē ar 10 ml heksāna/dietilētera (87:13, tilpuma daļa %) (3.1.2.6.). Apvienotus eluātus homogenizē un sadala divos aptuveni vienādos tilpumos. Vienu alikvotu ietvaicē sausu rotācijas ietvaicētājā pie samazināta spiediena un istabas temperatūrā. Atlikumu izšķīdina 1 mililitrā heptāna, un šķīdums ir gatavs taukskābju analizēšanai ar gāzu hromatogrāfiju. Otru alikvotu ietvaicē un atlikumu izšķīdina 1 mililitrā acetona, lai vajadzības gadījumā veiktu triglicerīdu analīzi ar HPLC.

**3.1.5. *Procedūra***

5 ml tilpuma stikla mēģēnē ar aizskrūvējamu aizbāzni (3.1.3.1.) iesver aptuveni 0,1 g eļļas parauga. Pievieno 2 ml heptāna (3.1.2.2.) un sakrata. Pievieno 0,2 ml kālijā hidroksīda šķīduma metanolā (3.1.2.7.), aizdara ar aizbāzni, kuram ir politrafluoretileņa apmale, stingri aizskrūvē un 30 sekundes enerģiski krata. Atstāj noslānoties, līdz augšējais slānis kļūst dzidrs. Dekantē augšējo slāni, kurš satur metilesterus. Heptāna šķīdums ir gatavs ievadišanai gāzu hromatogrāfā. Līdz gāzu hromatogrāfiskās analīzes uzsākanai šķīdumu ieteicams glabāt ledusskapī. Šķīdumu nav ieteicams glabāt ilgāk par 12 stundām.

**B DAĻA****TAUKSKĀBJU METILESTERU ANALIZĒŠANA AR GĀZU HROMATOGRAFIJU****1. DARBĪBAS JOMA**

Šī daļa ietver vispārīgus norādījumus par gāzu hromatogrāfijas pielietošanu, izmantojot kapilāro kolonnu, lai noteiku tāda taukskābju metilesteru maisījuma kvalitātīvo un kvantitatīvo sastāvu, kas iegūts saskaņā ar A daļā norādīto metodi.

Šī daļa nav piemērojama polimerizētām taukskābēm.

**2. REAKTĪVI****2.1. Nesējgāze**

Inerta gāze (hēlijs vai ūdeņradis), kas ir rūpīgi izvāvēta un kas satur mazāk par 10 mg/kg skābekļa.

*1. piezīme.* Ūdeņradis var divkārt palielināt analīzes ātrumu, bet tas ir bīstams. Ir pieejamas drošības ierīces.

**2.2. Palīggāze**

2.2.1. Ūdeņradis ( $\text{tīrība} \geq 99,9\%$ ), bez organiskiem piemaisījumiem.

2.2.2. Gaiss vai skābeklis, bez organiskiem piemaisījumiem.

2.2.3. Slāpeklis: ( $\text{tīrība} > 99\%$ ).

**2.3. Salīdzināšanas standarts**

Tīru taukskābju metilesteru maisījums vai zināma sastāva tauku metilesteri, vēlams, līdzīgi analizējamās taukainās vielas sastāvam. Nepiesātināto skābju transizomēru noteikšanā noderīgi ir oktadecēn-, oktadeka-diēn- un oktadekatriēnskābes metilesteru *cis*- un *trans*- izomēri.

Jāparūpējas par to, lai polinepiesātinātās taukskābes neoksidētos.

**▼M28****3. APARATŪRA**

Šie norādījumi ir par parasto gāzu hromatogrāfijas aprīkojumu, kurā izmanto kapilārās kolonas un liesmas jonizācijas detektoru.

**3.1. Gāzu hromatogrāfs**

Gāzu hromatogrāfa sastāvdaļas ir šādas.

**3.1.1. Inžekcijas sistēma**

Izmanto inžekcijas sistēmu ar kapilārajām kolonnām; šādā gadījumā inžekcijas sistēmai vajadzētu būt īpaši veidotai izmantošanai kopā ar šādām kolonnām. Inžekcijas sistēma var būt ar plūsmas dalīšanu vai ar virskolonas inžekciju, bez plūsmas dalīšanas.

**3.1.2. Krāsns**

Krāsnij jāspēj sildīt kapilāro kolonnu vismaz līdz 260 °C un uzturēt vēlamo temperatūru 0,1 °C robežās. Pēdējā prasība ir īpaši svarīga, ja lieto kvarca kolonnu.

Visos gadījumos ir ieteicams izmantot sildīšanu ar temperatūras programmēšanu, jo īpaši taukskābēm, kurās ir mazāk par 16 oglekļa atomiem.

**3.1.3. Kapilārā kolonna**

3.1.3.1. Caurule, izgatavota no materiāla, kas ir inerts pret analizējamām vielām (parasti stikls vai kvarcs). Iekšējais diametrs ir starp 0,20 un 0,32 mm. Iekšējo virsmu pirms pārklāšanas ar stacionāro fāzi attiecīgi apstrādā (piemēram, sagatavo virsmu, inaktivē). Taukskābju un taukskābju *cis*- un *trans*-izomēru gadījumā pietiekams garums ir 60 m.

3.1.3.2. Stacionārā fāze, piemērotas ir polāra polisilosāna (ciānpropsilsilikona) kolonas ar ķīmiski piesaistītu stacionāro fāzi.

2. piezīme. Pastāv risks, ka polārie polisilosāni varētu radīt grūtības ar linolēnskābes un skābju ar C<sub>20</sub> identificēšanu un izdalīšanu.

Pārklājums ir plāns, t. i., 0,1 līdz 0,2 μm.

**3.1.3.3. Kolonas montēšana un kondicionēšana**

Kapilāro kolonnu montēšanā, t. i., kolonas ievietošanā krāsnī (atbalsts), pievienojumu montēšanā (hermētiskums), kolonas galu ievietošanā inžektorā un detektorā (nelietderīgo tilpumu samazināšana) jāievēro parastā piesardzība. Kolonnu pievieno nesējgāzes plūsmai (piemēram, 0,3 bar (30 kPa) 25 m garai kolonnai ar iekšējo diametru 0,3 mm).

Kolonnu kondicionē, programmējot krāsns temperatūru 3 °C/min. no apkārtējās vides temperatūras līdz temperatūrai, kas ir par 10 °C zemāka nekā stacionārās fāzes sadalīšanās temperatūras robeža. Krāsns uztur šajā temperatūrā vienu stundu, līdz stabilizējas nulles līmija. Pēc tam atgriežas pie 180 °C un turpina darbu izotermiskos apstākļos.

3. piezīme. Pārdošanā ir pieejamas piemērotas iepriekš kondicionētas kolonas.

**3.1.4. Liesmas jonizācijas detektors un pārveidotājs-pastiprinātājs****3.2. Šķirce**

Šķirces maksimālā ietilpība ir 10 μl, un tā ir graduēta 0,1 μl iedaļās.

**3.3. Datu ieguves sistēma**

Datu ieguves sistēma, kas tiešsaistē savienota ar detektoriem un tiek lietota kopā ar datorprogrammu, kura ir piemērota smailu integrēšanai un normalizēšanai.

**▼M28****4. PROCEDŪRA**

Darbības, kas aprakstītas 4.1.–4.3. punktā, attiecas uz liesmas jonizācijas detektora lietošanu.

**4.1. Testēšanas apstākļi****4.1.1. Optimālu kapilārās kolonnas darbības apstākļu izraudzīšanās**

Kapilārās kolonnas efektivitāte un caurlaidība ir tāda, ka sastāvdaļu izdalīšana un analīzes ilgums lielā mērā ir atkarīgs no nesējgāzes plūsmas ātruma kolonnā. Tāpēc ir jāoptimizē darbības apstākļi, pielāgojot šo parametru (vai vienkārši kolonnas priekšgala zudumus) atkarībā no tā, vai mērķis ir uzlabot izdalīšanu vai paātrināt analīzi.

Turpmāk minētie apstākļi ir izrādiļušies palīdzīgi *FAME* ( $C_4$ – $C_{26}$ ) izdalīšanā. Hromatogrammu piemēri ir doti B papildinājumā.

Inžektoru temperatūra:	250 °C
Detektora temperatūra:	250 °C
Krāsns temperatūra:	165 °C (8 min) līdz 210 °C, uzsilšanas ātrums 2 °C/min
Nesējgāze-ūdeņradis:	kolonnas priekšgala spiediens, 179 kPa
Kopējā plūsma:	154,0 ml/min
Dalīšanas attiecība:	1:100
Inžekcijas tilpums:	1 µl

**4.1.2. Izšķirtspējas noteikšana (sk. A papildinājumu)**

Izšķirtspēju R aprēķina no divām blakusesošām smailēm I un II pēc šādas formulas:

$$R = 2 \times ((d_{r(II)} - d_{r(I)}) / (\omega_{(I)} + \omega_{(II)})) \text{ vai } R = 2 \times ((t_{r(II)} - t_{r(I)}) / (\omega_{(I)} + \omega_{(II)})) \text{ (USP) (United States Pharmacopeia)}$$

vai

$$R = 1,18 \times ((t_{r(II)} - t_{r(I)}) / (\omega_{0,5(I)} + \omega_{0,5(II)})) \text{ (EP, BP, JP, DAB),} \\ \text{(JP (Japanese Pharmacopeia), EP (Pharmacopée Européenne), (BP (British Pharmacopeia)),}$$

kur:

$d_{r(I)}$  ir I smailes aiztures attālums;

$d_{r(II)}$  ir II smailes aiztures attālums;

$t_{r(I)}$  ir I smailes aiztures laiks;

$t_{r(II)}$  ir II smailes aiztures laiks;

$\omega_{(I)}$  ir I smailes pamatnes platums;

$\omega_{(II)}$  ir II smailes pamatnes platums;

$\omega_{0,5}$  ir konkrētā savienojuma smailes platums, kuru mēra smailes augstuma pusēlā.

Ja  $\omega_{(I)} \approx \omega_{(II)}$ , R aprēķina pēc šādas formulas:

$$R = (d_{r(II)} - d_{r(I)}) / \omega = (d_{r(II)} - d_{r(I)}) / 4\sigma,$$

kur:

$\sigma$  ir standartnovirze (sk. A papildinājuma 1. attēlu).

**▼M28**

Ja attālums  $d_r$  starp abām smailēm  $d_{r(II)} - d_{r(I)}$  ir vienāds ar  $4\sigma$ , izšķirtspējas koeficients  $R = 1$ ,

Ja divas smailes ir nodalitas nepilnīgi, abu smaiļu pārliekuma punktos novilktais tangentes krustojas punktā C. Lai abas smailes atdalītu pilnībā, attālumam starp tām jābūt vienādam ar:

$$d_{r(II)} - d_{r(I)} = 6 \sigma, \text{ attiecīgi } R = 1,5 \text{ (sk. A papildinājuma 3. attēlu).}$$

## 5. REZULTĀTU IZTEIKŠANA

### 5.1. Kvalitatīvā analīze

Pēc B papildinājuma 1. attēla hromatogrammas paraugā identificē metilesteru smailes, vajadzības gadījumā interpolējot vai saīdzinot ar metilesteru standartmaisījumu (kā norādīts 2.3. punktā).

### 5.2. Kvantitatīvā analīze

#### 5.2.1. Sastāva noteikšana

Aprēķina masas frakciju,  $w_i$  atsevišķajiem taukskābju metilesteriem, izsaka metilesteru masas procentos, un to dara šādi.

#### 5.2.2. Aprēķina metode

##### 5.2.2.1. Vispārīgs gadījums

Aprēķina un metilesteru masas procentos izsaka dotā komponenta i saturu, nosakot attiecīgās smailes laukumu procentos attiecībā pret visu smaiļu laukumu summu pēc šādas formulas:

$$w_i = (A_i/\Sigma A) \times 100,$$

kur:

$A_i$  ir laukums zem individuālas taukskābes metilestera  $i$  smailes;

$\Sigma A$  ir visu laukumu summa zem visu individuālo taukskābju metilesteru smailēm.

Rezultātus izsaka ar divām zīmēm aiz komata.

4. piezīme. Taukiem un eļļām taukskābju metilesteru masas frakcija ir vienāda ar triacilglicerīnu masas frakciju, izsakot gramos uz 100 g. Ja šis pieņēmums nav pieļaujams, sk. 5.2.2.2. punktu.

##### 5.2.2.2. Korekcijas koeficientu lietošana

Dažos gadījumos, piemēram, tādu taukskābju klātbūtnē, kas satur mazāk par astoņiem oglēkļa atomiem, vai tādu skābju klātbūtnē, kam ir otrejās grupas, laukumus koriģē ar īpašiem korekcijas koeficientiem ( $Fci$ ). Šos koeficientus nosaka kātram instrumentam atsevišķi. Šim nolūkam izmanto piemērotus references materiālus, kuriem ir sertificēts taukskābju sastāvs attiecīgajā spektrā.

5. piezīme. Šie korekcijas koeficienti atšķiras no teorētiskajiem *FID* korekcijas koeficientiem, kas norādīti A papildinājumā, jo tie aptver arī inžekcijas sistēmas darbību u. c. Tomēr lielāku atšķirību gadījumā būtu jāpārbauda visas sistēmas darbība.

**▼M28**

Šim standartmaisījumam taukskābes metilestera i masas procentus apraksta formula:

$$w_i = (m_i / \Sigma m) \times 100,$$

kur:

$m_i$  ir taukskābes metilestera *i* masa standartmaisījumā;

$\Sigma m$  ir dažādo komponentu, izteiktu kā taukskābes metilesteri, masas summa standartmaisījumā.

No standartmaisījuma hromatogrammas aprēķina taukskābes metilestera *i* procentuālo laukumu:

$$w_i = (A_i / \Sigma A) \times 100,$$

kur:

$A_i$  ir taukskābes metilestera *i* laukums standartmaisījumā;

$\Sigma A$  ir visu taukskābes metilesteru laukumu summa standartmaisījumā.

Tad korekcijas koeficients  $F_c$  ir:

$$F_c = (m_i \times \Sigma A) / (A_i / \Sigma m)$$

Paraugā masas procenti katram taukskābes metilesterim *i* ir:

$$w_i = (F_i \times A_i) / \Sigma (F_i \times A_i)$$

Rezultātus izsaka ar divām zīmēm aiz komata.

6. piezīme. Aprēķinātā vērtība atbilst tādas individuālas taukskābes masas procentiem, kas aprēķināta kā triacilglicerīni uz 100 g tauku.

#### 5.2.2.3. Iekšējā standarta lietošana

Dažās analīzēs (piemēram, ja visas taukskābes nav kvantitatīvi jānosaka, kā tas ir gadījumā, ja skābes ar četriem vai sešiem oglekļa atomiem ir kopā ar skābēm, kurās ir 16 un 18 oglekļa atomi, vai ja ir jānosaka taukskābes absolūtais daudzums paraugā) ir jālieto iekšējais standarts. Bieži lieto taukskābes ar 5, 15 vai 17 oglekļa atomiem. Būtu jānosaka iekšējā standarta korekcijas koeficients (ja tāds ir vajadzīgs).

Komponenta i masas procentus, izteiktus kā metilesterus, iegūst pēc formulas:

$$w_i = (m_{IS} \times F_i \times A_i) / (m \times F_{IS} \times A_{IS}),$$

kur:

$A_i$  ir taukskābes metilestera *i* laukums;

$A_{IS}$  ir iekšējā standarta laukums;

$F_i$  ir taukskābes *i*, kas izteikta kā taukskābes metilesteris, korekcijas koeficients;

$F_{IS}$  ir iekšējā standarta korekcijas koeficients;

$m$  ir analizējamā parauga masa miligramos;

$m_{IS}$  ir iekšējā standarta masa miligramos.

Rezultātus izsaka ar divām zīmēm aiz komata.

**▼M28****6. TESTĒŠANAS PĀRSKATS**

Testēšanas pārskatā norāda metilesteru sagatavošanā un gāzu hromatogrāfijā lietotās metodes. Tajā norāda arī visus datus par darbu, kas nav norādīti šajā standartmetodē vai tiek uzskatīti par neobligātiem, kā arī datus par incidentiem, kuri varētu būt ietekmējuši rezultātus.

Testēšanas pārskatā iekļauj visu informāciju, kas vajadzīga, lai pilnībā identificētu paraugu.

**7. PRECIZITĀTE****7.1. Starplaboratoriju salīdzinošās testēšanas rezultāti**

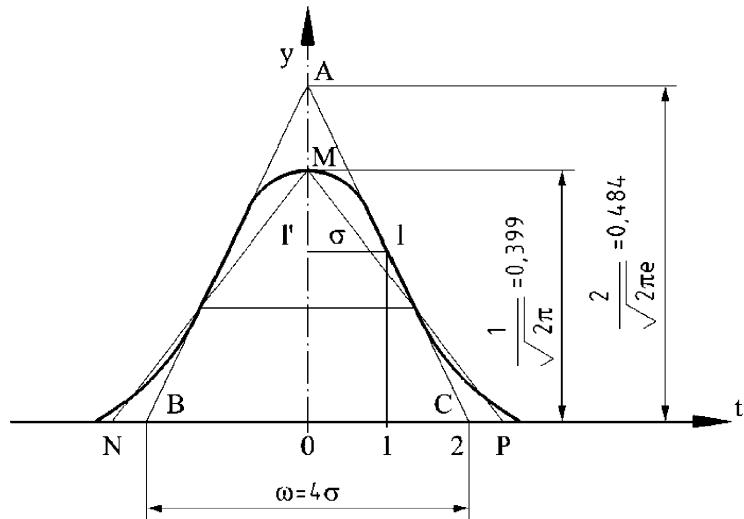
Sīkāka informācija par starplaboratoriju salīdzinošo testēšanu, kurā testēta metodes precizitāte, ir izklāstīta standartā IOC/T.20/Doc. Nr. 33 un konkrēti tā C pielikumā. Vērtības, kas iegūtas šajā starplaboratoriju salīdzinošajā testēšanā, drīkst piemērot tikai šeit minētajiem analizējamo vielu koncentrācijas diapazoniem un matricēm.

**7.2. Atkārtojamība**

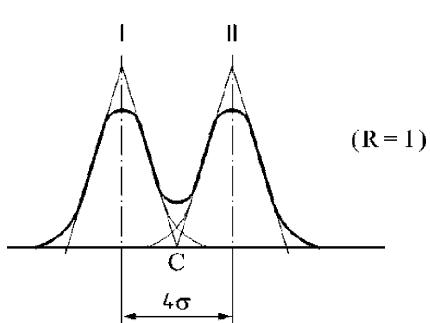
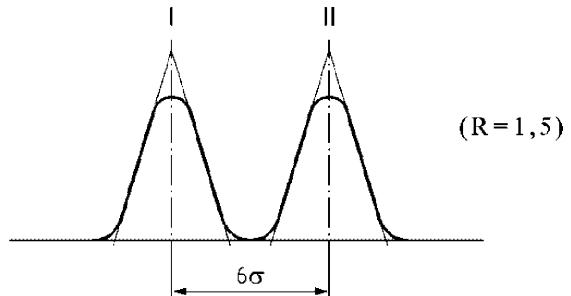
Absolūtā starpība starp diviem neatkarīgiem viena testa rezultātiem, kas iegūti, izmantojot to pašu metodi un identisku testa materiālu, tajā pašā laboratorijā, tam pašam operatoram izmantojot to pašu iekārtu neilgā laika posmā, ne vairāk kā 5 % gadījumu drīkst pārsniegt r vērtību, kas norādīta standartā IOC/T.20/Doc. Nr. 33 un konkrēti tā C pielikuma 1.–14. tabulā.

**7.3. Reproducējamība**

Absolūtā starpība starp diviem viena testa rezultātiem, kas iegūti, izmantojot to pašu metodi un identisku testa materiālu, dažādās laboratorijās, dažādiem operatoriem izmantojot dažādas iekārtas, ne vairāk kā 5 % gadījumu drīkst pārsniegt R vērtību, kas norādīta standartā IOC/T.20/Doc. Nr. 33 un konkrēti tā C pielikuma 1.–14. tabulā.

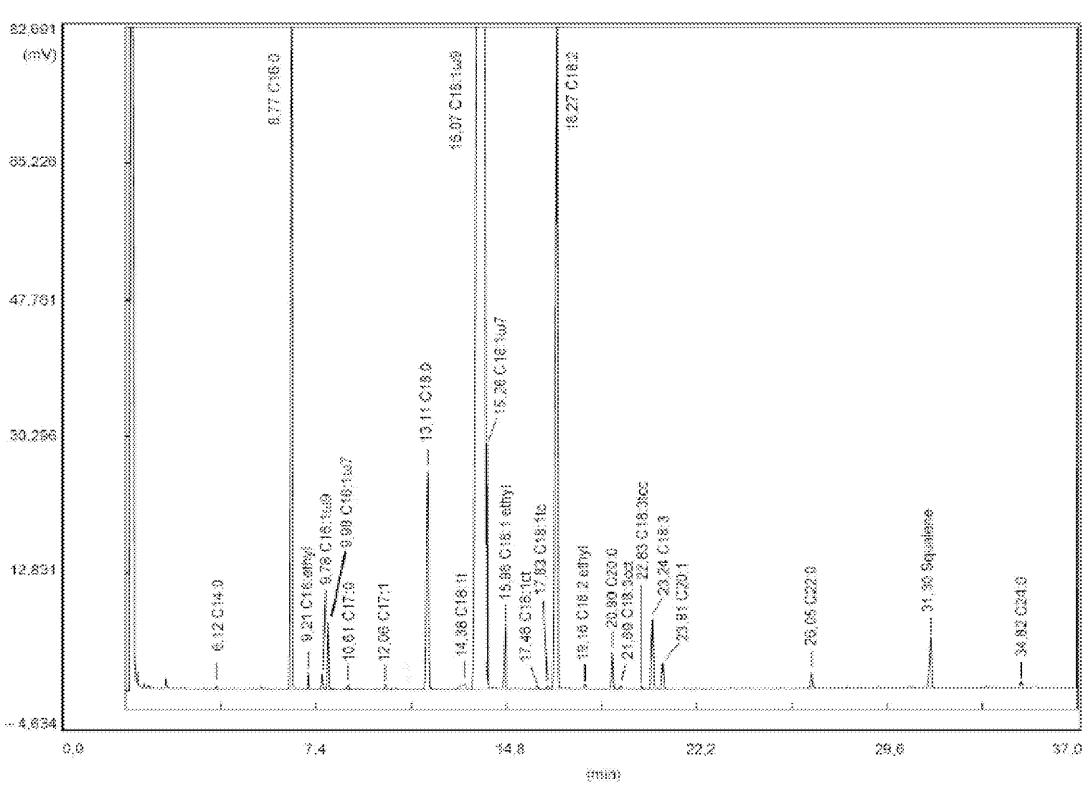
**▼M28***A pielikums**1. attēls*

$\omega_{0,5}$  platums trijstūra ABC augstuma pusceļā un b platums trijstūra NPM augstuma pusceļā.

*2. attēls**3. attēls*

**▼M28***B papildinājums*

## 1. attēls

**Gāzu hromatogrāfijas profils, kas ar auksto metilaciona metodi iegūts no olīvu izspaidu eļļas parauga**

Ja nav norādīts citādi, hromatogrāfiskās smailes atbilst metilesterim un etilesterim.

**▼B***XI PIELIKUMS***GAISTOŠO HALOGENĒTO ŠĶĪDINĀTĀJU SATURA NOTEIKŠANA  
OLĪVEĻĀ****1. METODE**

Gāzu hromatogrāfiskā analīze, ņemot paraugu gāzes fāzē (*head space* paņēmiens).

**2. APRĪKOJUMS**

- 2.1. Gāzu hromatogrāfs ar elektronu satveres detektoru (ECD).
- 2.2. Head space iekārta.
- 2.3. Gāzu hromatogrāfijas kolonna, 2 m gara un ar 2 mm iekšējo diametru. Nekustīgā fāze: OV101 10 % vai līdzvērtīga, ar ko piesūcināts izkarsēts diatomīts ar daļīgu lielumu 80 līdz 100 mesh, kas mazgāts ar skābi un silanizēts.
- 2.4. Nesējgāze un palīggāze: slāpeklis gāzu hromatogrāfijai, piemērots detektēšanai ar elektronu satveri.
- 2.5. 10 līdz 15 ml stikla pudelītes ar teflona pārklājumu un alumīnija aizbāzni, caur ko var ievadīt šķirci.
- 2.6. Aizspiedķi hermētiskai noslēgšanai.
- 2.7. Gāzu šķirci 0,5 līdz 2 ml.

**3. REAKTĪVI**

Standarts: halogenēti šķīdinātāji, gāzu hromatogrāfijai piemērotas tīrības pakāpes.

**4. PROCEDŪRA**

- 4.1. Stikla pudelītē precīzi nosver aptuveni 3 g eļļas (pudelīti izmanto vienu reizi); to hermētiski noslēdz. To ieliek termostatā, kur temperatūra 70 °C, uz vienu stundu. Ar šķirci uzmanīgi paņem 0,2 līdz 0,5 ml no gāzes fāzes. To iešķircina šādi noregulēta gāzu hromatogrāfa kolonnā:
  - inžektorā temperatūra: 150 °C,
  - kolonnas temperatūra: 70 līdz 80 °C,
  - detektorā temperatūra: 200 līdz 250 °C.
 Var izmantot arī citas temperatūras ar nosacījumu, ka rezultāti paliek līdzvērtīgi.
- 4.2. Standartšķidumi: pagatavo standarta šķidumus koncentrāciju diapazonā 0,05 līdz 1 ppm (mg/kg) atbilstīgi paredzamajai parauga koncentrācijai, izmantojot rafinētu olīvelļu, kurā nav šķīdinātāju zīmu. Halogenētos šķīdinātājus var atšķaidīt ar pentānu.
- 4.3. Kvantitatīvais novērtējums: salīdzina parauga un standartšķiduma ar paredzamo tuvāko koncentrāciju pīķu laukumus vai augstumus. Ja atšķirība ir lielāka par 10 %, analīze ir jāatkārto, salīdzinot ar citu standartšķidumu, līdz atšķirība ir 10 % robežās. Saturu nosaka, pamatojoties uz atsevišķos iešķircinājumos iegūto vidējo lielumu.
- 4.4. Rezultātu izteikšana: ppm (mg/kg). Metodes noteikšanas robeža ir 0,01 mg/kg.

**▼M26***XII PIELIKUMS*

**STARPTAUTISKĀS OLĪVU PADOMES METODE, KO PIEMĒRO  
NEAPSTRĀDĀTAS OLĪVEĻLAS ORĀNOLEPTISKAJAI  
NOVĒRTĒŠANAI**

**▼M28**

## 1. MĒRKIS UN DARBĪBAS JOMA

Šajā pielikumā aprakstītās starptautiskās metodes mērķis ir noteikt kārtību, kādā novērtē organoleptiskās īpašības neapstrādātai olīveļlai Eiropas Parlamenta un Padomes Regulas (ES) Nr. 1308/2013<sup>(1)</sup> VII pielikuma VIII daļas 1. punkta nozīmē, un noteikt metodi olīveļlas klasificēšanai atkarībā no šīm īpašībām. Turklat šajā metodē ir paredzēti norādījumi attiecībā uz fakultaīvo markējumu.

Aprakstītā metode attiecas tikai uz neapstrādātām olīveļlām un šādu eļļu klasificēšanu vai markēšanu atkarībā no konstatēto defektu un auglāinuma intensitātes, ko nosaka atlasītu, kvalificētu un uzraudzītu degustētāju grupa jeb žūrija.

Šajā pielikumā minētos Starptautiskās Olīvu padomes (IOC) standartus izmanto to jaunākajā pieejamajā redakcijā.

**▼M26**

## 2. SENSORISKĀS ANALĪZES VISPĀRĪGIE PAMATJĒDZIENI

Skaņīt standartu IOC/T.20/Doc. Nr. 4 “Sensoriskā analīze: vispārīgie pamatjēdzieni”.

## 3. SPECIFISKIE JĒDZIENI

3.1. **Negatīvās pazīmes**

*Asa smaržā un garšā/duļķes:* raksturīga buķete eļļām, kas iegūtas no kaudzēs sakrautām vai glabātām olīvām, kuras pārņēmusi anaerobā rūgšana, vai arī buķete, kas raksturo eļļu, kura mucās un tvertnēs bijusi saskarē ar nogulsnēm, kuras arī ir pārņēmusi anaerobā rūgšana.

*Pelējums/mitra zeme:* raksturīga buķete eļļām, kas iegūtas no olīvām, kuras vairākas dienas glabātas mitrumā un kurās tāpēc attīstījušās sēnītes un raugi, vai tādu eļļu buķete, kas iegūtas no zemjainām vai dubļainām olīvām, kuras pēc ievākšanas nav nomazgātas.

*Vīns/etiķis/skābums:* dažām eļļām raksturīga buķete, kas atgādina vīnu vai etiķi. Pārsvarā tā veidojas tāpēc, ka olīvas vai olīvu masu, kas tiek glabāta netīrās (pavirši izmazgātās) presējamās mašās, pārņēmusi anaerobā rūgšana, kuras rezultātā ir radusies etiķskābe, etilacetāts un etanols.

*Sasmakums:* raksturīga buķete eļļām, kas ir ātri oksidējušās.

*Apsalušas olīvas (mitra koksne):* tādu eļļu buķete, kas iegūtas no olīvām, kuras, tām vēl kokā esot, ir skārusi salna.

<sup>(1)</sup> Eiropas Parlamenta un Padomes 2013. gada 17. decembra Regula (ES) Nr. 1308/2013, ar ko izveido laukumsimniecības produktu tirgu kopīgu organizāciju un atceļ Padomes Regulas (EEK) Nr. 922/72, (EEK) Nr. 234/79, (EK) Nr. 1037/2001 un (EK) Nr. 1234/2007 (OV L 347, 20.12.2013., 671. lpp.).

**▼M28****3.1.1. Citas negatīvas pazīmes**

- Pārkarsēšana vai piedegums:* raksturīga eļļas buķete, ko rada pārlieku stipra un/vai ilgstoša sildīšana ieguves laikā, jo īpaši olīvu pastas termomaišanas gadījumā, ja to veic nepiemērotos temperatūras apstāklos.
- Siens/koksne:* buķete, kas raksturīga dažām eļļām, kuras iegūtas no sažuvušām olīvām.
- Raupjums:* biezuma un mīklveidīguma sajūta, kas rodas, pagaršojot dažas vecas eļļas.
- Smēreļļas:* buķete, kas atgādina dīzeļdegvielu, ziežēļļas vai minerāleļļu.
- Izspaidu ūdens:* buķete, kas raksturo eļļu, kura pārāk ilgi bijusi saskarē ar izspaidu ūdeni, kurā notikusi rūgšana.
- Sālījums:* buķete, kas raksturo no sāls šķīdumā iekonservētām olīvām iegūtu eļļu.
- Metāls:* metālu atgādinoša buķete. Pārsvarā raksturīga eļļām, kas drupināšanas, maišanas, spiešanas vai glabāšanas laikā ilgstoši bijušas saskarē ar metāla virsmām.
- Esparto:* raksturīga buķete eļļām, kuras iegūst, olīvas spiežot jaunās mašās no esparto zāles. Atkarībā no tā, vai mašas izgatavotas no svaigas vai no žāvētas esparto zāles, buķetes var būt atšķirīgas.
- Kāpuri:* tādu eļļu buķete, kas iegūtas no olīvām, kuras stipri bojājuši o līvu mušu (*Bactrocera oleae*) kāpuri.
- Gurķi:* raksturīga buķete, kas rodas, eļļu pārāk ilgi glabājot hermētiski noslēgtos traukos, jo īpaši skārda tvertnēs, kā dēļ veidojas 2,6-nonadienāls.

**3.2. Pozitīvās pazīmes**

- Augļainums:* no olīvu šķirnes atkarīgs aromātu kopums, kas raksturīgs eļļām, kuras iegūtas no nebojātiem, svaigiem augļiem, kas var būt zaļi vai gatavi. Tas ir uztverams tieši un/vai retronazāli.
- Rūgtums:* pamatgarša, kas raksturīga eļļām, kuras iegūtas no zaļām vai pusgatavām olīvām. Rūgto garšu nosaka ar valnīšveida garšas kārpīņām, kuras atrodas uz robežas starp mēles sakni un ķermenī.
- Pikantums:* kņudinoša sajūta, ko parasti rada eļļas, kuras iegūtas sezonas sākumā un – visbiežāk – no olīvām, kas vēl ir zaļas. Pikantumu var sajust visā mutes dobumā, jo īpaši rīklē.

**▼M32****3.3. Fakultatīvs terminu lietojums markējumā**

Žūrijas priekšsēdētājs pēc pieprasījuma var apliecināt, ka novērtētā eļļa atbilst definīcijām un diapazoniem, kurus raksturo ar turpmāk norādītajiem īpašības vārdiem atkarībā no attiecīgo pazīmju intensitātes un uztverības.

**▼M32**

Pozitīvās pazīmes (augļainums, rūgtums un pikantums). Atkarībā no garšas intensitātes:

- *intensīva*, ja attiecīgās pazīmes mediāna ir lielāka par 6,0,
- *vidēji izteikta*, ja attiecīgās pazīmes mediāna ir lielāka par 3,0 un mazāka vai vienāda ar 6,0,
- *viegla*, ja attiecīgās pazīmes mediāna ir mazāka vai vienāda ar 3,0.

*Augļainums:* no olīvu šķirnes atkarīgs aromātu kopums, kas raksturīgs eļlām, kuras iegūtas no nebojātām, svaigām olīvām, kur nav ne zaļo, ne gatavo augļu pārsvara. Tas ir uztverams tieši un/vai retronazāli.

*Zaļu augļu garša:* no olīvu šķirnes atkarīgs aromātu kopums, kas raksturīgs eļlām, kuras garšo pēc zaļiem augļiem un iegūtas no zaļām, nebojātām, svaigām olīvām. Tas ir uztverams tieši un/vai retronazāli.

*Gatavu augļu garša:* no olīvu šķirnes atkarīgs aromātu kopums, kas raksturīgs eļlām, kuras garšo pēc gataviem augļiem un iegūtas no nebojātām, svaigām olīvām. Tas ir uztverams tieši un/vai retronazāli.

*Sabalansēta garša:* eļla, kuras garša nav nesabalansēta, proti, pagaršojot eļlu, nerodas tāda ožas, garšas un kļudinoša sajūta, kurā rūgtuma un/vai pikantuma pazīmes mediāna ir par 2,0 punktiem lielāka par augļainuma mediānu.

*Maiga eļla:* eļla, kuras rūgtuma un pikantuma pazīmes mediāna ir 2,0 vai mazāka.

Garšas intensitātei atbilstīgo terminu saraksts:

Termini, uz kuriem attiecas eļlas organoleptiskā testa sertifikāts	Attiecīgās pazīmes mediāna
Augļainums	—
Gatavu augļu garša	—
Zaļu augļu garša	—
Viegli izteikts augļainums	$\leq 3,0$
Vidēji izteikts augļainums	$3,0 < Me \leq 6,0$
Stipri izteikts augļainums	$> 6,0$
Vāji izteikta gatavu augļu garša	$\leq 3,0$
Vidēji izteikta gatavu augļu garša	$3,0 < Me \leq 6,0$
Stipri izteikta gatavu augļu garša	$> 6,0$
Vāji izteikta zaļu augļu garša	$\leq 3,0$
Vidēji izteikta zaļu augļu garša	$3,0 < Me \leq 6,0$

**▼M32**

Termini, uz kuriem attiecas eļļas organoleptiskā testa sertifikāts	Attiecīgās pazīmes mediāna
Stipri izteikta zaļu augļu garša	> 6,0
Vāji izteikts rūgtums	$\leq 3,0$
Vidēji izteikts rūgtums	$3,0 < Me \leq 6,0$
Stipri izteikts rūgtums	> 6,0
Vāji izteikts pikantums	$\leq 3,0$
Vidēji izteikts pikantums	$3,0 < Me \leq 6,0$
Stipri izteikts pikantums	> 6,0
Līdzsvarotas garšas eļļa	Rūgtuma pazīmes mediāna un pikantuma pazīmes mediāna pārsniedz augļainuma mediānu ne vairāk par 2,0 punktiem.
Maiga eļļa	Rūgtuma un pikantuma pazīmes mediāna ir 2,0 vai mazāka.

**▼M26**

4.

**EĻĻAS DEGUSTĒŠANAS GLĀZE**

Skaņāt standartu IOC/T.20/Doc. Nr. 5 "Eļļas degustēšanas glāze".

5.

**DEGUSTĀCIJAS TELPA**

Skaņāt standartu IOC/T.20/Doc. Nr. 6 "Degustācijas telpas sagatavošanas norādījumi".

6.

**PIEDERUMI**

Katrā kabīnē ir jābūt turpmāk uzskaitītajiem piederumiem, kas ir vajadzīgi degustētājiem, lai viņi varētu pienācīgi pildīt savu uzdevumu, un tiem ir jābūt ērti aizsniedzamiem:

- (standartizētām) glāzēm ar paraugiem, kuri marķēti ar kodu, pārklāti ar pulksteņstiklu un turēti  $28^{\circ}\text{C} \pm 2^{\circ}\text{C}$ ;
- profila lapām (skaņāt 1. attēlu) papīra formā vai elektroniskā formātā (ar nosacījumu, ka ir izpildīti profila lapas nosacījumi) un, ja vajadzīgs, norādījumiem par profila lapas izmantošanu;
- pildspalvai vai nedzēšamai tintei;
- traukiem ar ābolu šķēlēm un/vai ūdenim, gāzētam ūdenim un/vai sausinējiem;
- glāzei ūdens apkārtējās vides temperatūrā;
- lapai ar vispārīgajiem noteikumiem, kas uzskaitīti 8.4. un 9.1.1. iedaļā;
- spļaujamtraukiem.

**▼M26****7. ŽŪRIJAS PRIEKŠSĒDĒTĀJS UN DEGUSTĒTĀJI****7.1. Žūrijas priekšsēdētājs**

Žūrijas priekšsēdētājam jābūt atbilstīgi kvalificēti personai ar specifiskām zināšanām par eļļu veidiem, ar ko viļš saskarsies darba gaitā. Žūrijas priekšsēdētājs ir galvenais žūrijas pārstāvis un ir atbildīgs par tās organizēšanu un darbību.

Žūrijas priekšsēdētāja darbam ir nepieciešama pamatapmācība darbā ar sensoriskās analīzes rīkiem, sensoriskās prasmes, liela rūpība testu sagatavošanā, organizēšanā un izpildē, kā arī prasmes un pacietība, lai zinātniski plānotu un izpildītu testus.

Žūrijas priekšsēdētājs ir vienīgā persona, kas atbild par degustētāju atlasi, mācībām un uzraudzību, lai nodrošinātu viņu atbilstības līmeni. Tādējādi žūrijas priekšsēdētājs ir atbildīgs par degustētāju novērtējumu, kam vienmēr jābūt objektīvam un kā vajadzībām žūrijas priekšsēdētājs var izstrādāt konkrētas procedūras, kas pamatojas uz testiem un stabiliem pieņemšanas un noraidīšanas kritērijiem. Skaņāt standartu IOC/T.20/Doc. Nr. 14 "Neapstrādātas olīveļļas prasmīgu degustētāju atlases, mācību un uzraudzības norādījumi".

Žūrijas priekšsēdētājs ir atbildīgs par žūrijas darba rezultātiem un tā novērtējumu, kas žūrijas priekšsēdētājam ir ticami un objektīvi jāapliecina. Jebkurā gadījumā žūrijas priekšsēdētājam vienmēr ir jāspēj apliecināt, ka metode un degustētāji tiek kontrolieri. Ir ieteicams periodiski pārskatīt žūriju (IOC/T.20/Doc. Nr. 14, 5. nodaļa).

Žūrijas priekšsēdētājs ir galvenā atbildīgā persona par žūrijas ierakstu glabāšanu. Šiem ierakstiem jābūt izsekojamiem. Tiem ir jāatbilst tīcības un kvalitātes prasībām, kas noteiktas starptautiskajos sensoriskās analīzes standartos, un vienmēr ir jānodrošina paraugu anonimitāte.

Žūrijas priekšsēdētājs ir atbildīgs par inventarizāciju un nodrošina, ka iekārtas un aprīkojums, kas vajadzīgs, lai panāktu atbilstību šīs metodes specifikācijām, tiek pienācīgi tīrīts un uzturēts, un glabā rakstiskas liecības par to un par atbilstību testēšanas nosacījumiem.

Žūrijas priekšsēdētājs ir atbildīgs par paraugu pieņemšanu un glabāšanu, kad tie nonāk laboratorijā, kā arī par to glabāšanu pēc testēšanas. Pildot šo pienākumu, žūrijas priekšsēdētājs vienmēr nodrošina, ka paraugi saglabā anonimitāti un tiek pienācīgi uzglabāti; šim nolūkam žūrijas priekšsēdētājam ir jāizstrādā rakstiskas procedūras, lai nodrošinātu, ka viss process ir izsekojams un sniedz garantijas.

Turklāt žūrijas priekšsēdētājs ir atbildīgs par paraugu sagatavošanu, kodēšanu un pasniegšanu degustētājiem saskaņā ar attiecīgo testa struktūru atbilstīgi iepriekš noteiktiem protokoliem, kā arī par degustētāju iegūto datu apkopošanu un statistisko apstrādi.

Žūrijas priekšsēdētājs ir atbildīgs par jebkādu citu procedūru izstrādi un sagatavošanu, kuras varētu būt vajadzīgas, lai papildinātu šo standartu un nodrošinātu žūrijas pienācīgu darbību.

Žūrijas priekšsēdētājam ir jācenšas rast veidus, kā salīdzināt žūrijas rezultātus ar citu žūriju rezultātiem, kuras analizē nepastrādātu olīveļļu, lai noskaidrotu, vai žūrija pienācīgi darbojas.

**▼M26**

Žūrijas priekšsēdētāja pienākums ir motivēt žūrijas locekļus, rosinot viņos interesi, zinātkāri un sacensību garu. Lai to panāktu, žūrijas priekšsēdētājam noteikti iesaka nodrošināt vienmērīgu divvirzienu informācijas plūsmu ar žūrijas locekļiem, sniedzot viņiem informāciju par visiem viņu veiktajiem uzdevumiem un iegūtajiem rezultātiem. Turklat žūrijas priekšsēdētājs nodrošina, ka viņa viedoklis nav zināms, un nepieļauj, ka kāds vadošais loceklis, iespējams, uzspiež savus kritērijus citiem degustētājiem.

Žūrijas priekšsēdētājs degustētājiem laikus zino par degustāciju un atbild uz jautājumiem par testu veikšanu, bet atturas izteikt viedokli par parau-giem.

**▼M28****7.1.1. Žūrijas priekšsēdētāja vietnieks**

Pamatotos gadījumos žūrijas priekšsēdētāju drīkst aizstāt viņa vietnieks, kurš pilda ar testu veikšanu saistītos žūrijas priekšsēdētāja pienākumus. Šim vietniekam ir jābūt ar visām žūrijas priekšsēdētājam vajadzīgajām prasmēm.

**7.2. Degustētāji**

Cilvēkiem, kas kā degustētāji piedalās olīvelļu organoleptiskajos testos, tas jādara brīvprātīgi. Tādēļ kandidātiem ir ieteicams iesniegt rakstisku pieteikumu. Kandidātus atlasa, māca un uzrauga žūrijas priekšsēdētājs atkarībā no kandidātu prasmes noteikt atšķirības starp līdzīgiem parau-giem; jāpatur prātā, ka kandidātu precizitāte mācību gaitā uzlabosies.

Degustētājiem ir jādarbojas kā faktiskiem sensoriskajiem novērotājiem, neņemot vērā savu personīgo gaumi un aprakstot vienīgi tās izjūtas, ko viņi ir uztvēruši. Lai to paveiktu, žūrijas locekļiem ir jāstrādā klusumā, atbrīvoti un nesteidzīgi, pievēršot maksimālu sensoro uzmanību degustētajam paraugam.

Katram testam ir vajadzīgi 8–12 degustētāji, lai gan ir ieteicams nodrošināt papildu degustētājus, lai vajadzības gadījumā aizstātu neieradušos locekļus.

**▼M26****8. TESTA NOSACĪJUMI****8.1. Parauga pasniegšana**

Analizēšanai paredzēto eļļas paraugu pasniedz standartizētā degustācijas glāzē, kas atbilst standartam IOC/T.20/Doc. Nr. 5 “Eļļas degustēšanas glāze”.

Glāzē ir 14–16 ml eļļas (vai 12,8–14,6 g eļļas, ja paraugus sver), un tā ir pārsegta ar pulksteņstiklu.

Katru glāzi markē ar kodu, kas sastāv no nejauši izvēlētiem cipariem vai burtu un ciparu kombinācijas. Markēšanai izmanto nesmaržīgu līdzekli.

**8.2. Testa un parauga temperatūra**

Degustēšanai paredzētos eļļas paraugus visā testa laikā tur glāzēs  $28^{\circ}\text{C} \pm 2^{\circ}\text{C}$  temperatūrā. Šāda temperatūra ir izvēlēta tādēļ, ka tā atvieglo organoleptisko atšķirību noteikšanu istabas temperatūrā un ka zemākā temperatūrā šīm eļļām raksturīgajiem aromātiskajiem savienojumiem ir vāja iztvaikošanas spēja, savukārt augstākā temperatūrā veidojas gaistoši savienojumi, kas ir raksturīgi karsētām eļļām. Saistībā ar metodi, ko izmanto glāzē esošu paraugu uzsildīšanai, skatīt standartu IOC/T.20/Doc. Nr. 5 “Eļļas degustēšanas glāze”.

**▼M26**

Degustācijas telpas temperatūrai jābūt 20–25 °C (skatīt IOC/T.20/Doc. Nr. 6).

**8.3. Testēšanas laiki**

Labākais eļļu degustēšanas laiks ir rīts. Ir pierādīts, ka dienas gaitā ir periodi, kuros garšas un smaržas uztvere ir optimāla. Ožas un garšas uztvere pirms maltītēm pastiprinās, savukārt pēc tam šī uztveres spēja samazinās.

Tomēr ar šo kritēriju nevajadzētu pārspīlēt, jo izsalkums var traucēt degustētāju darbā, tādējādi pazeminot viņu izšķiršanas spēju; tāpēc degustēšanu ir ieteicams veikt laikā no plkst. 10.00 līdz 12.00.

**8.4. Degustētāji – vispārīgs rīcības kodekss**

Degustētāju rīcībai darba laikā piemēro turpmāk izklāstītos ieteikumus.

Pēc ūrijas priekšsēdētāja uzaicinājuma piedalīties organoleptiskā testēšanā, degustētājiem jāspēj ierasties iepriekš noteiktajā laikā un jāievēro šādi nosacījumi:

- viņi nesmēkē un nedzer kafiju vismaz 30 minūtes pirms noteiktā testa laika;
- viņi nedrīkst lietot smaržas, kosmētiku vai ziepes, kuru smarža saglabātos līdz testa laikam. Roku mazgāšanai viņiem ir jāizmanto nesmaržīgas ziepes, rokas noskalojot un noslaukot tik daudz reižu, cik vajadzīgs, lai likvidētu jebkādas smaržas;
- viņi neēd vismaz vienu stundu pirms degustācijas;
- ja degustētāji jūtas slikti, jo īpaši gadījumā, ja ir ietekmēta viņu ožas vai garšas spēja, vai ja viņi ir psiholoģiskā noskaņojumā, kas viņiem neļauj koncentrēties darbam, degustētāji nepiedalās degustēšanā un attiecīgi informē ūrijas priekšsēdētāju;
- ja degustētāji ir ievērojuši iepriekš izklāstītos nosacījumus, viņi kārtīgi un klusi ieņem savu vietu norādītajā kabīnē;
- viņi rūpīgi izlasa profila lapā dotos norādījumus un nesāk izmeklēt paraugu, līdz nav pilnīgi sagatavojušies veicamajam uzdevumam (atbrīvoti un nesteidzīgi). Šaubu gadījumā viņi privāti apspriežas ar ūrijas priekšsēdētāju;
- uzdevuma izpildes laikā viņiem ir jāievēro klusums;
- lai netraucētu koncentrēšanos un kolēgu darbu, mobilajiem tālruņiem visu laiku jābūt izslēgtiem.

**9. NEAPSTRĀDĀTAS OLĪVELĀS ORGANOLEPTISKĀS NOVĒRTĒŠANAS UN KLASIFICĒŠANAS PROCEDŪRA**

**9.1. Degustēšanas metode**

**▼M29**

- 9.1.1. Degustētāji paceļ glāzi, nenoņemot no tās pulksteņstiku, un to nedaudz sasver; pēc tam viņi glāzi šādā pozīcijā pilnīgi apgriež riņķī, lai pēc iespējas vairāk saslapinātu glāzes iekšējās malas. Kad šis posms ir pabeigts, degustētāji noņem pulksteņstiku un pasmaržo paraugu, lēnām un dziļi ievelcot elpu, lai novērtētu eļļu. Smaržošana nedrīkst pārsniegt 30 sekundes. Ja šajā laikā nav izdarīti nekādi secinājumi, pirms nākamā mēģinājuma viņi neilgu laiku atpūšas.

**▼M29**

Kad ožas tests ir paveikts, degustētāji novērtē ar mutes dobumu uztvertās sajūtas (vispārējās retronazālās, garšas un kṇudinošās sajūtas). Šim nolūkam viņi iemalko aptuveni 3 ml eļļas. Ir ļoti svarīgi izplatīt eļļu visā mutes dobumā no mutes priekšējās daļas, mēles, mutes malām un pakaļējās daļas līdz aukslējām un rīklei, jo, kā ir zināms, garšu un kṇudinošās sajūtas intensitāte atšķiras atkarībā no mēles, aukslēju un rīkles apvidus.

Jāuzsver, ka ir būtiski, lai pietiekams daudzums eļļas tiktu ļoti lēnām izplatīts pāri mēlei aukslēju un rīkles virzienā, kamēr degustētājs koncentrējas uz secību, kādā parādās rūgta un pikanta garša. Ja tas netiek darīts, dažos eļļu veidos šīs abas sajūtas var palikt nepamanītas vai arī rūgtumu var pārmākt pikantums.

Īsi, secīgi elpas vilcieni, ievelkot gaisu caur muti, ļauj degustētājam ne tikai paraugu plaši izplatīt pa visu muti, bet arī retronazāli uztvert gaisošos aromātiskos savienojumus, piespiežot sevi izmantot šo kanālu.

*NB!* Ja degustētāji nejūt paraugā augļainumu un ja klasificētās negatīvās pazīmes intensitāte ir 3,5 vai mazāka, žūrijas priekšsēdētājs var nolemt, ka degustētāji analizē paraugu vēlreiz apkārtējās vides temperatūrā (COI/T.20/Doc. No 6/Rev. 1, 2007. gada septembrī, 3. iedaļa – Vispārīgi noteikumi degustācijas zāles ierīkošanai, precīzējot kontekstu un apkārtējās vides temperatūras jēdzienu. Ja paraugs ir sasniedzis istabas temperatūru, degustētājiem būtu atkārtoti jāvērtē vienīgi, lai pārbaudītu to, vai augļainums ir uztverts. Ja ir, tad tā intensitāte tiem jāatzīmē uz skalas.

Jāņem vērā pikantuma kṇudinošā sajūta. Šim nolūkam ir ieteicams eļļu norīt.

**▼M26**

- 9.1.2. Veicot neapstrādātas olīveļļas organoleptisko novērtējumu, ir ieteicams katrā testēšanas sesijā novērtēt ne vairāk kā ČETRUS PARAUGUS un dienā veikt ne vairāk kā trīs testēšanas sesijas, lai izvairītos no kontrasta efekta, ko varētu radīt citu paraugu tūlītēja degustēšana.

Tā kā secīga degustēšana var izraisīt jūtīguma samazināšanos vai zudumu, ko rada iepriekšējie paraugi, ir jāizmanto produkts, kas likvidē no iepriekšējās degustēšanas mutē atlkušo eļļu.

Ir ieteicams izmantot nelielu šķēli ābola, ko pēc sakošļāšanas var izmest spļaujamtraukā. Pēc tam muti izskalo ar nelielu daudzumu istabas temperatūras ūdens. Starp vienas sesijas beigām un nākamās sākumam jāpaiet vismaz 15 minūtēm.

#### 9.2. Degustētāju profila lapas izmantošana

Degustētājiem paredzētā profila lapa ir norādīta šā pielikuma 1. attēlā.

Ktrs žūrijā ietilpstoašais degustētājs vispirms nosaka vērtējamās eļļas smaržu, tad garšu<sup>(1)</sup>. Pēc tam degustētāji reģistrē intensitāti, ar kādu viņi uztver katru no negatīvajām un pozitīvajām pazīmēm, izmantojot 10 cm skalu, kas sniegta norādītajā profila lapā.

<sup>(1)</sup> Degustētāji var negaršot eļļu, ja ar tiešiem ožas paņēmieniem tiek konstatēta ārkārtīgi specīga negatīvā pazīme, un tādā gadījumā viņi šo ārkārtējo apstākli reģistrē profila lapā.

**▼ M26**

Ja degustētāji konstatē negatīvas pazīmes, kas nav norādītas 4. iedaļā, viņi tās reģistrē sadaļā "Citas", izmantojot terminu vai terminus, kuri vispriecīzāk apraksta pazīmes.

**▼ M28****9.3. Žūrijas priekšsēdētāja rīcība ar datiem**

Žūrijas priekšsēdētājs savāc degustētāju aizpildītās profila lapas un pārskata dažādām pazīmēm norādīto intensitāti. Ja tiek konstatētas neatbilstības, žūrijas priekšsēdētājs lūdz attiecīgo degustētāju vēlreiz pārbaudīt profila lapu un, ja vajadzīgs, atkārtot testu.

Žūrijas priekšsēdētājs katra žūrijas locekļa novērtējumu datus ievada datorprogrammā, piemēram, datorprogrammā, kāda paredzēta standartā IOC/T.20/Doc. Nr. 15, lai statistiski aprēķinātu analīzes rezultātus, pamatojoties uz to mediānu aprēķiniem. Skaitit šā pielikuma 9.4. punktu un papildinājumu. Konkrēta parauga datus ievada, izmantojot matricu ar 9 slejām, kurās ieraksta 9 sensorās pazīmes, un n rindām, kur "n" ir žūrijā ietilpstoto degustētāju skaits.

Ja vismaz 50 % žūrijas locekļu ir konstatējuši defektu un reģistrējuši to sadaļā "Citas", žūrijas priekšsēdētājs aprēķina šā defekta mediānu un izsecina atbilstīgo klasifikāciju.

Klasifikāciju noteicošā noturīgā variāciju koeficiente vērtība (defekts ar spēcīgāko intensitāti un augļainums) nedrīkst pārsniegt 20 %.

Pretējā gadījumā žūrijas priekšsēdētājam ir jāatkārto konkrētā parauga novērtējums vēl vienā degustēšanas sesijā.

Ja šāda situācija bieži atkārtojas, žūrijas priekšsēdētājam ir ieteicams nodrošināt degustētājiem konkrētas papildu mācības (IOC/T.20/Doc. Nr. 14, 5. nodaļa) un izmantot atkārtojamības indeksu un novirzes indeksu, lai pārbaudītu degustētāju darbības rezultātus (IOC/T.20/Doc. Nr. 14, 6. nodaļa).

**▼ M32****9.4. Eļļas klasificešana**

Eļļas šķiru nosaka, nemot vērā defektu mediānu un augļainuma mediānu. Defektu mediāna ir intensīvākā konstatētā defekta mediāna. Defektu mediānu un augļainuma mediānu norāda ar vienu zīmi aiz komata.

Eļļas šķiru nosaka, defektu mediānu un augļainuma mediānu salīdzinot ar turpmāk norādītajiem atsaucējiem diapazoniem. Diapazonu robežas ir noteiktas, nemot vērā metodes kļūdu, un tāpēc tiek uzskatītas par absolūtām. Attiecīgas programmatūras pakotnes ļauj iedalījumu šķirās attēlot statistikas datu tabulas vai grafika veidā:

- neapstrādāta augstākā labuma olīveļļa: defektu mediāna ir 0,0, augļainuma mediāna ir lielāka par 0,0;
- neapstrādāta olīveļļa: defektu mediāna ir lielāka par 0,0, bet nav lielāka par 3,5, augļainuma mediāna ir lielāka par 0,0;
- neapstrādāta spīdīgā olīveļļa: vai nu defektu mediāna ir lielāka par 3,5, vai arī defektu mediāna ir mazāka vai vienāda ar 3,5, bet augļainuma mediāna ir 0,0.

**▼M32**

1. *piezīme.* Ja rūgtuma un/vai pikantuma mediāna ir lielāka par 5,0, ūrijas priekšsēdētājs to norāda eļļas testa sertifikātā.

Ja novērtējums vajadzīgs, lai uzraudzītu atbilstību, veic vienu testu. Kontrolnovērtējumu gadījumā analīze jāveic divos savstarpēji nesaistītos atkārtojumos. Atkārtotās analīzes rezultātiem jābūt statistiski viendabīgiem. (Skatīt 9.5. punktu.) Ja tas tā nav, paraugs divas reizes jāanalizē no jauna. Klasifikācijas pazīmju mediānas galīgo vērtību aprēķina kā abu mediānu vidējo vērtību.

**▼M29****9.5. Kriteriji atkārtojumu pieņemšanai un noraidīšanai**

Standartķīdu, kas definēta turpmāk, izmanto, lai noteiktu, vai abi atkārtotas analīzes rezultāti ir viendabīgi vai statistiski pieņemami:

$$E_n = \frac{|Me_1 - Me_2|}{\sqrt{U_1^2 + U_2^2}}$$

ja  $Me_1$  un  $Me_2$  ir abu atkārtojumu (resp., pirmās un otrās analīzes) mediānas un ja  $U_1$  un  $U_2$  ir paplašinātās nenoteiktības attiecībā uz vērtībām, kas aprēķinātas, kā norādīts turpmāk un noteikts papildinājumā:

$$U_1 = c \times s^* \text{ and } s^* = \frac{(CV_r \times Me_1)}{100}$$

attiecībā uz paplašināto neprecizitāti  $c = 1,96$ ; tādējādi:

$$U_1 = 0,0196 \times CV_r \times Me_1$$

kur  $CV_r$  ir noturīgais variācijas koeficients.

Jānorāda, ka abas iegūtās vērtības nav statistiski atšķirīgas,  $E_n$  jābūt vienādam ar vai mazākam par 1,0.

**▼M28***1. attēls***NEAPSTRĀDĀTAS OLĪVEĻĀS PROFILA LAPA****Konstatēto defektu intensitāte**

Asa smarža un garša/duļķes

---

Pelējums/mitra zeme

---

Vīns/etiķis/

skābums

---

Apsalušas olīvas

(mitra koksne)

---

Sasmakums

---

Citas negatīvās pazīmes:

---

Apraksts:

- Metāls  Siens  Kāpuri  Raupjums   
 Sālījums  Pārkarsēšana vai piedegums  Izspaidu ūdens   
 Esparto  Gurķi  Smēreļļas

**Konstatēto pozitīvo pazīmju intensitāte**

Augļainums

---

Zaļi augļi Gatavi augļi 

Rūgtums

---

Pikantums

---

Degustētāja vārds, uzvārds:

Degustētāja kods:

Parauga kods:

Paraksts:

Datums:

Piezīmes:

**▼M26***Papildinājums***Mediānas un ticamības intervālu aprēķināšana****Mediāna**

$$Me = [p(X < x_m) \leq \frac{1}{2} \wedge p(X \leq x_m) \geq \frac{1}{2}]$$

Mediāna ir reālais skaitlis  $X_m$ , kuru raksturo tas, ka varbūtība ( $p$ ), ka sadalījuma vērtības ( $X$ ) ir mazākas par šo skaitli ( $X_m$ ), nepārsniedz 0,5, un vienlaikus varbūtība ( $p$ ), ka sadalījuma vērtības ( $X$ ) ir mazākas vai vienādas ar  $X_m$ , ir vienāda ar 0,5 vai lielāka par to. Saskaņā ar praktiskāku definīciju mediāna ir 50. procentile sadalījumā, kurā skaitļi ir sakārtoti augošā secībā. Vienkāršāk sakot, tā ir tādas sakārtotas rindas viduspunkts, kurā ir nepāra skaits skaitļu, vai arī tādas sakārtotas rindas divu viduspunktu vidējais, kurā ir pāra skaits skaitļu.

**Robustā standartnovirze**

Lai ticami novērtētu varianšu izkliedi ap vidējo vērtību, ir jāizmanto Stjuarta un Kendela (4) metode robustās standartnovirzes noteikšanai. Pēc turpmāk norādītās formulas aprēķina asymptotisko standartnovirzi, proti, apskatāmo datu variācijas robusto novērtējumu, kur  $N$  ir novērojumu skaits un  $IQR$  ir interkartilais intervāls, kurš atbilst tieši 50 % gadījumu, lai kāds būtu varbūtības sadalījums:

$$s^* = \frac{1,25 \times IQR}{1,35 \times \sqrt{N}}$$

Interkartilo intervālu iegūst, aprēķinot novirzes lielumu intervālā starp 75. un 25. procentili.

$$IQR = 75. \text{ percentile} - 25. \text{ percentile}$$

Kur procentile ir vērtība  $X_{pc}$ , kuru raksturo tas, ka varbūtība ( $p$ ), ka sadalījuma vērtības ir mazākas par  $X_{pc}$ , nepārsniedz noteiktu simtdaļu, un vienlaikus varbūtība ( $p$ ), ka sadalījuma vērtības ir lielākas par vai vienādas ar  $X_{pc}$ , ir vienāda minēto simtdaļu vai pārsniedz to. Attiecīgā simtdaļa norāda izvēlēto sadalījuma fraktili. Mediānas gadījumā tā ir 50/100.

$$\text{Procentile} = [p(X < x_{pc}) \leq \frac{n}{100} \wedge p(X \leq x_{pc}) \Rightarrow \frac{n}{100}]$$

Praktisku apsvērumu dēļ procentile ir sadalījuma vērtība, kas atbilst noteiktam apgabalam, kurš atlikts uz sadalījuma jeb blīvuma līknes. Piemēram, 25. procentile atbilst sadalījuma vērtībai, kuru raksturojošais apgabals ir vienāds ar 0,25 jeb 25/100.

Šīs metodes ietvaros procentiles aprēķina, pamatojoties uz faktiskajām vērtībām, ko iegūst no datu matricas (procentīlu aprēķināšanas procedūra).

**Robustais variāciju koeficients (%)**

$CV_r \%$  ir tikai skaitlis, kas procentuāli izsaka analizētas skaitļu rindas variabilitāti. Šā iemesla dēļ šis koeficients lieti noder, kad jāpārliecinās par to, vai ūrijas locekļu spriedumam var uzticēties.

$$CV_r = \frac{s^*}{Me} \times 100$$

**▼M26****Ticamības intervālu atbilstība 95 % no mediānas intervāla**

Ticamības intervāls, kas atbilst 95 % (pirmās pakāpes kļūdas vērtība ir 0,05 jeb 5 %), ir tas, kurā mediānas vērtība mainītos, ja testu atkārtotu bezgalīgi daudz reižu. Praksē ar šo intervālu izsaka variācijas intervālu, kāds tas būtu konkrētajam testam izraudzītajos apstākļos, ja minēto testu varētu atkārtot vairākkārt. Tāpat kā  $CV_r$  % gadījumā, ar šā intervāla palīdzību var novērtēt testa rezultātu ticamību.

$$C.I._{upper} = Me + (c \times s^*)$$

$$C.I._{lower} = Me - (c \times s^*)$$

kur  $C = 1,96$ , ja ticamības intervāls ir 95 %.

Aprēķinu lapas piemērs ir sniegts standarta IOC/T 20/Doc. Nr. 15 I pielikumā.

*Atsauces*

- (1) Wilkinson, L. 1990. Systat: The system for statistics. Evanston, IL.SYSTAT Inc.
- (2) Cicchitelli, G. 1984. Probabilità e Statistica. Maggioli Editore, Rimini.
- (3) Massart, D.L.; Vandeginste, B.G.M.; Deming, Y.; Michotte, L. 1988. Chemometrics. A textbook. Elsevier. Amsterdam.
- (4) Kendall, M.G.; Stuart, A. 1967. The advanced theory of statistics. Vol. 1. Hafner Publishing Co.
- (5) McGill, R.; Tukey, J.W.; Larsen, W.A. 1978. Variation of Box Plots. The American Statistician, 32, (2), 12-16.
- (6) IOC/T.28/Doc. No 1 September 2007, Guidelines for the accreditation of sensory testing laboratories with particular reference to virgin olive oil according to standard ISO/IEC 17025:2005.
- (7) IOC/T.20/Doc. Nr. 14.
- (8) IOC/T.20/Doc. Nr. 15.
- (9) ISO/IEC 17025:05.

**▼M20**


---

**▼M19**


---

**▼B***XV PIELIKUMS*

## 1. EĻĻAS SATURS OLĪVU IZSPAIDĀS

1.1. **Aparatūra**

- piemērots ekstrakcijas aparāts ar 200 līdz 250 ml apaļkolbu,
- ar elektrisko strāvu sildāma vanna (piem., smilšu vanna, ūdens vanna) vai elektriskā plītiņa,
- analītiskie svari,
- žāvēšanas skapis, kura maksimālā temperatūra noregulēta uz 80 °C,
- ar elektrisko strāvu sildāms termostatējams žāvēšanas skapis, kas noregulēts uz  $103 \pm 2$  °C un kurā var pūst gaisa strāvu vai darbināt skapi pie samazināta spiediena,
- viegli tīrāmas mehāniskās dzirnavas, ar ko olīvu izspaidas var samalt, nepaceļot to temperatūru vai neradot jūtamas izmaiņas to mitruma, gaitošo vielu vai ar heksānu ekstrahējamo vielu saturā,
- ekstrahēšanas patrona un vate vai filtrpapīrs, no kura ir jau aizvāktas ar heksānu ekstrahējamas vielas,
- eksikators,
- siets ar atverēm 1 mm diametrā,
- iepriekš izžāvēta pumeka sīkas daļiņas.

1.2. **Reaktīvs**

Normālais heksāns, tehniskas kvalitātes, kas, pilnīgi iztvaicējot, atstāj atlīkumu mazāk par 0,002 g uz 100 ml.

## 2. PROCEDŪRA

2.1. **Analizējamā parauga sagatavošana**

Vajadzības gadījumā laboratorijas parauga samalšanai, lai to sasmalcinātu daļiņās, kas pilnībā iziet cauri sietam, izmanto iepriekš labi iztīrītas mehāniskās dzirnavas.

Lai pabeigtu dzirnavu tīršanas procesu, izmanto aptuveni vienu divdesmito daļu no parauga, izmet samalto materiālu, samalā atlīkumu un savāc, rūpīgi sajauc un tūlīt analizē.

2.2. **Analīzes paraugs**

Tūlīt pēc malšanas pabeigšanas analīzei nosver aptuveni 10 g parauga ar precīzitāti līdz tuvākajiem 0,01 g.

2.3. **Ekstrakcijas patronas sagatavošana**

Analīzes paraugu ievieto patronā un aizbāž ar vati. Ja lieto filtrpapīru, analīzes paraugu ietin tajā.

2.4. **Iepriekšēja žāvēšana**

Ja olīvu izspaidas ir ļoti mitras (t.i., mitrums un gaistošo vielu saturs ir vairāk par 10 %), paraugu iepriekš izžāvē, ievietojot pielādēto patronu (vai filtrpapīru) sildāmā žāvēšanas skapī, kur temperatūra nav augstāka par 80 °C, uz vajadzīgo laiku, lai mitrums un gaistošo vielu saturs klūtu mazāks par 10 %.

**▼B****2.5. Apaļkolbas sagatavošana**

Nosvērt kolbu ar precizitāti līdz tuvākajam 1 mg, kurā ir viena vai divas pumeka daļas, kas iepriekš izzāvētas žāvēšanas skapī  $103 \pm 2$  °C un pēc tam atdzesētas eksikatorā ne mazāk par vienu stundu.

**2.6. Sākotnējā ekstrakcija**

Ekstrakcijas aparātā ievieto patronu (vai filtrpapīru), kurā ir analīzes paraugs. Kolbā ielej vajadzīgo heksāna daudzumu. Pievieno kolbu ekstrakcijas aparātam un visu kopā novieto uz vannas, ko silda ar elektrisko strāvu. Sildīšanas ātrumu noregulē tā, lai attēces ātrums nebūtu lielāks par trim pilieniem sekundē (mērena, ne strauja vārtīšanās). Pēc četrām ekstrāžanas stundām ļauj atdzist. Patronu izņem no ekstrakcijas aparāta un ievieto gaisa straumē, lai izvadītu lielāko daļu šķīdinātāja, ar ko paraugs ir piesātināts.

**2.7. Otrā ekstrakcija**

Patronas saturu ieber mikrodzirnavās un iespējami smalki samāl. Bez zudušiem pārnes samalto maisījumu atpakaļ patronā un to ievieto atpakaļ ekstrakcijas aparātā.

Turpina ekstrakciju vēl divas stundas, izmantojot to pašu apaļkolbu, kas satur sākotnējo ekstraktu.

Beigu šķīdumam ekstrakcijas kolbā ir jābūt dzidram. Ja tā nav,nofiltrē caur filtrpapīru un sākotnējo kolbu un filtrpapīru vairākas reizes mazgā ar heksānu. Savāc filtrātu un mazgāšanas šķīdinātāju otrā apaļkolbā, kas ir izzāvēta un nosvērtā ar precizitāti līdz tuvākajam 1 mg.

**2.8. Šķīdinātāja aizvākšana un ekstrakta svēršana**

Lielāko daļu šķīdinātāja destilē, sildot uz vannas ar elektrisko strāvu. Pēdējās šķīdinātāja zīmes aizvāc, sildot kolbu 20 minūtes žāvēšanas skapī  $103 \pm 2$  °C. Aizvākšanas procesu veicina, vai nu ar pārtraukumiem pūšot gaisu vai, labāk, inertu gāzi, vai arī izmantojot samazinātu spiedienu.

Atstāj kolbu eksikatorā atdzist vismaz vienu stundu un nosver ar precizitāti līdz tuvākajam 1 mg.

Vēlreiz silda 10 minūtes tādos pašos apstākļos, atdzesē eksikatorā un vēlreiz nosver.

Starpība starp abiem svērumiem nedrīkstētu pārsniegt 10 mg. Ja tā ir lielāka, atkārto 10 minūšu sildīšanas, pēc tam atdzesēšanu un svēršanu, līdz svara starpība ir 10 mg vai mazāka. Pieraksta kolbas pēdējo svaru.

Vienam analizējamam paraugam izdara divas noteikšanas.

**3. REZULTĀTU IZTEIKŠANA****3.1. Aprēķina metode un formula**

a) Ekstrakts, kas izteikts izejas produkta masas procentos, ir vienāds:

$$S = m_1 \times \frac{100}{m_0}$$

**▼B**

- kur:
- $S$  = ekstrakta masas procenti izejas produktā,
  - $m_0$  = analīzes parauga masa gramos,
  - $m_1$  = ekstrakta masa gramos pēc žāvēšanas.

Rezultāts ir divu noteikšanu aritmētiskais vidējais ar nosacījumu, ka ir izpildīti atkārtojamības nosacījumi.

Rezultātu izsaka līdz pirmajai zīmei aiz komata.

b) Ekstraktu izsaka kā sauso vielu, izmantojot formulu:

$$S \times \frac{100}{100 - U} = \text{eļļas procenti ekstraktā, rēķinot uz sausu vielu,}$$

kur:  $S$  = ir ekstrakta masas procenti izejas produktā (sk. a) punktā),

$U$  = ir tā mitruma un gaistošās masas saturs.

### 3.2. Atkārtojamība

Starpība starp divām noteikšanām, ko vienlaikus vai drīz vienu pēc otra veicis viens un tas pats analītiķis, nav lielāka par 0,2 g heksāna ekstrakta uz 100 g parauga.

Ja šis nosacījums nav izpildīts, analīzi atkārto ar diviem citiem analīzes paraugiem. Ja arī šajā gadījumā starpība ir lielāka par 0,2 g, par rezultātu pieņem četru noteikšanu aritmētisko vidējo.

**▼B***XVI PIELIKUMS***JODA SKAITĻA NOTEIKŠANA****1. DARBĪBAS JOMA**

Šis starptautiskais standarts norāda joda skaitļa noteikšanas metodi dzīvnieku un augu taukos un eļļās, še turpmāk, tauki.

**2. DEFINĪCIJA**

Šajā starptautiskajā standartā piemēro šādu definīciju.

**2.1. *Joda skaitlis.*** Joda masa, ko absorbē paraugs šajā starptautiskajā standartā noteiktajos analīzes apstākļos.

Joda skaitli izsaka joda gramos uz 100 g parauga.

**3. PRINCIPS**

Analīzes parauga šķīdināšana šķīdinātājā un veisa reaktīva pielikšana. Pēc noteikta laika kālija jodīda un ūdens pievienošana un atbrīvotā joda titrēšana ar nātrijs tiosulfāta šķīdumu.

**4. REAKTĪVI**

Visi reaktīvi ir atzītas analītiskas kvalitātes.

**4.1. *Ūdens,*** kas atbilst ISO 3696, 3. kategorijas prasībām.

**4.2. *Kālija jodīda šķīdums* 100 g/l, kas nesatur jodātu vai brīvu jodu.**

**4.3. *Cietes šķīdums.***

Sajauc 5 g šķīstošās cietes un 30 ml ūdens, pievieno šo maisījumu 1 000 ml vāroša ūdens, vāra trīs minūtes un atstāj atdzist.

**4.4. *Nātrijs tiosulfāta* standarta volumetrisks šķīdums c ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ) = 0,1 mols/l, standartizēts ne agrāk kā septiņas dienas pirms lietošanas.**

**4.5. *Šķīdinātājs,*** kas sagatavots, sajaucot vienādus tilpumus cikloheksāna un etiķskābes.

**4.6. *Veisa reaktīvs,*** kas satur joda monohlorīdu etiķskābē. Lieto tirdzniecībā pieejamo Veisa reaktīvu.

**5. APARATŪRA**

Parastā laboratorijas aparatūra un jo īpaši šāda:

**5.1. *Stikla svēršanas laivījas,*** piemērotas analīzes paraugam un ievietošanai kolbās (6.2. punkts).

**5.2. *Koniskās kolbas* ar 500 ml tilpumu, ar pieslīpētiem aizbāžņiem, pilnīgi sausas.**

**6. ANALIZĒJAMĀ PARAUGA SAGATAVOŠANA**

Homogenizētu paraugu žāvē virs nātrijs sulfāta unnofiltrē.

**7. PROCEDŪRA**

**7.1. Analīzes paraugs**

Analīzes parauga masa mainās atkarībā no sagaidāmā joda skaitļa, kā parādīts 1. tabulā.

**▼B***I. tabula*

Sagaidāmais joda skaitlis	Analizējamās daļas masa (g)
mazāks par 5	3
5 līdz 20	1
21 līdz 50	0,4
51 līdz 100	0,2
101 līdz 150	0,13
151 līdz 200	0,1

Stikla svēršanas laiviņā (5.1. punkts) nosver analīzes paraugu līdz tuvākajam 0,1 mg.

## 7.2. Noteikšana

Analīzes paraugu ieliek 500 ml kolbā (6.2. punkts). Pievieno 20 ml šķīdinātāju (4.5. punkts), lai izšķīdinātu taukus. Pievieno tieši 25 ml Veisa reaktīvu (4.6. punkts), ieliek aizbāzni, saskalo saturu un noliek kolbu tumsā. Veisa reaktīvam neizmanto mutes pipeti.

Līdzīgi sagatavo tukšo mēģinājumu ar šķīdinātāju un reaktīvu, bet nepieliek analīzes paraugu.

Kolbas ar paraugiem, kuru joda skaitlis ir zem 150, vienu stundu atstāj tumsā; kolbas ar paraugiem, kuru joda skaitlis ir virs 150, un polimerizētiem produktiem vai ievērojamā mērā oksidētiem produktiem atstāj tumsā divas stundas.

Kad šis laiks pagājis, katrā kolbā pievieno 20 ml kālija jodīda šķīduma (4.2. punkts) un 150 ml ūdens (4.1. punkts).

Titrē ar standarta volumetrisku nātrijs tiosulfāta šķīdumu (4.4. punkts), līdz joda dzeltenā krāsa ir gandrīz pazudusi. Pievieno dažus pilienus cietes šķīduma (4.3. punkts) un turpina titrēt, līdz zilā krāsa pēc ļoti enerģiskas krātīšanas tikko pazūd.

*Piezīme:* ir atļauta beigu punkta potenciometriskā titrēšana.

## 7.3. Noteikšanu skaits

Vienam analizējamam paraugam izdara divas noteikšanas.

## 8. REZULTĀTU IZTEIKŠANA

Joda skaitli iegūst no izteiksmes

$$\frac{12,69 \text{ c } (V_1 - V_2)}{m}$$

kur:

$c_1$  = ir lietotā standarta volumetriskā nātrijs tiosulfāta šķīduma (4.4. punkts) precīzās koncentrācijas skaitliskais lielums molos litrā;

$V_1$  = ir tukšajā mēģinājumā izlietotā standarta volumetriskā nātrijs tiosulfāta šķīduma (4.4. punkts) tilpuma skaitliskais lielums mililitros;

**▼B**

$V_2$  = ir noteikšanā izlietotā standarta volumetriskā nātrija tiosulfāta šķīduma (4.4. punkts) tilpuma skaitliskais lielums mililitros;

$m$  = ir analīzes parauga (7.1. punkts) masas skaitliskais lielums gramos.

Rezultātu izsaka kā divu noteikšanu aritmētisko vidējo ar nosacījumu, ka ir izpildīti atkārtojamības (9.2. punkts) nosacījumi.

**▼M11***XVII PIELIKUMS***STIGMASTADIĒNU NOTEIKŠANAS METODE AUGU EĻĻĀS****1. MĒRKIS**

Stigmastadiēnu noteikšana augu eļļās, kas satur nelielas šo ogļūdeņražu koncentrācijas, jo īpaši neapstrādātā olīveļļā un nerafinētā olīvu atlikumu eļļā.

**2. LIETOŠANAS JOMA**

Metodi var izmantot visām augu eļļām, kaut arī mērījumi ir ticami tikai, ja šo ogļūdeņražu saturs ir starp 0,01 un 4,0 mg/kg. Metode ir īpaši piemērota, lai noteiktu rafinētu augu eļļu (olīveļļas, olīvu atlikumu eļļas, saulespuķu eļļas, palmu eļļas utt.) klātbūtni neapstrādātā olīveļļā, jo rafinētas eļļas satur stigmastadiēnus, bet neapstrādātās eļļas tos nesatur.

**3. PRINCIPS**

Nepārziepojamās vielas izolēšana. Ogļūdeņražu steroīdu frakcijas atdalīšana ar kolonnas hromatogrāfiju uz silikagēla un analīze ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfiju.

**4. APARATŪRA**

4.1. 250 ml kolbas, kas piemērotas lietošanai ar atteces dzesinātāju.

4.2. 500 ml dalāmās piltuves.

4.3. 100 ml apaļkolbas.

4.4. Rotācijas iztvaicētājs.

4.5. Stikla hromatogrāfijas kolonna (iekšējais diametrs 1,5 līdz 2,0 cm, garums 50 cm) ar teflona krānu un stikla vates aizbāzni vai poraina stikla disku apakšā. Lai sagatavotu silikagēla kolonnu, hromatogrāfijas kolonnā ielej heksānu aptuveni 5 cm augstumā un pēc tam piepilda ar silikagēla suspensiju heksānā (15 g 40 mililitros), izmantojot vairākas porcijas heksāna. Atstāj nogulsnēties un pabeidz nogulsnēšanu, viegli klauvējot pa kolonnu. Pievieno bezūdens nātrijs sulfātu aptuveni 0,5 cm augstumā, pēc tam eluē heksāna pārākumu.

4.6. Gāzu hromatogrāfs ar liesmas jonizācijas detektoru, ar plūsmas daļīšanu vai ar aukstu “*on column*” inžektoru un krāsnsi, kas programmējama  $\pm 1^{\circ}\text{C}$  robežās.

4.7. Kvarca kapilārā kolonna gāzu hromatogrāfijai (iekšējais diametrs 0,25 vai 0,32 mm, garums 25 m), pārkāta ar 5 % fenilmetsilikona nekustīgo fāzi, plēves biezums 0,25? m.

*I. piezīme:*

Var izmantot citas kolonnas ar līdzīgu vai mazāku polaritāti.

4.8. Integrators/reģistrējošā iekārta, kas var integrēt starp diviem minimumiem.

4.9. 5 līdz 10 ml mikrošķirce gāzu hromatogrāfijai ar nemaināmu adatu.

4.10. Elektriskais sildīšanas apvalks vai elektriskā plītiņa.

**▼M11**

## 5. REAĢENTI

Visiem reaģentiem jābūt analīzes kvalitātes, ja nav noteikts citādi. Izmantojamam ūdenim ir jābūt destilētam vai vismaz līdzvērtīgas tīrības ūdenim.

**▼M32**

- 5.1. Heksāns vai alkānu maisījums ar viršanas punktu starp 65 un 70 °C, destilēts ar rektifikācijas kolonnu. Heksānu drīkst aizstāt ar izooktānu (2,2,4-trimetilpentāns, hromatogrāfijai), ja vien tiek iegūtas salīdzināmas precīzitātes vērtības. Var pārbaudīt atlikumu pēc 100 ml šķīdinātāja iztvaicēšanas. Šķīdinātāji, kuriem ir augstāks viršanas punkts nekā n-heksānam, iztvaiko lēnāk. Tomēr heksāna toksiskuma dēļ tiem dodama priekšroka.

**▼M11**

## 5.2. Etilspirts, 96 % tilp./tilp.

## 5.3. Bezūdens nātrija sulfāts.

## 5.4. Kālija hidroksīda 10 % šķīdums spirtā. Pievieno 50 gramiem kālija hidroksīda 10 ml ūdens, samaisa un pēc tam maisījumu atšķaida ar etilspirtu līdz 500 ml.

*3. piezīme:*

Kālija hidroksīda šķīdums spirtā stāvot klūst brūns. Tas katru dienu ir jāpagatavo svaigs un jāglabā labi aizkorķējamās tumša stikla pudelēs.

## 5.5. Silikagēls 60 kolonas hromatogrāfijai, 70 līdz 230 mesh (Merck, Nr. 7734 vai līdzīgs).

*4. piezīme:*

Silikagēlu parasti var izmantot tieši no trauka bez apstrādes. Tomēr dažas silikagēla partijas var būt mazaktīvas, kas rada sliktu hromatogrāfisko sadalījumu. Šādos apstākļos silikagēls jāapstrādā šādi: Silikagēlu aktivē, sildot vismaz četras stundas 550 °C grādu temperatūrā. Pēc sildīšanas silikagēlu ievieto eksikatorā, līdz gēls atdziest, un pēc tam silikagēlu pārnes noslēdzamā kolbā. Pievieno 2 % ūdens un krata, līdz nav redzami gabaliņi un pulveris plūst brīvi.

Ja silikagēla partijas dod hromatogrammas ar piķiem, kas pārklājas, silikagēls ir jāapstrādā, kā minēts iepriekš. Alternatīva ir lietot ekstra tīru silikagēlu 60° (Merck, Nr. 7754).

## 5.6. Holesta-3,5-diēna (Sigma, 99 % tīrība) izejas šķīdums (200 ppm) heksānā (10 mg 50 mililitros).

## 5.7. Holesta-3,5-diēna standartšķīdums ar koncentrāciju 20 ppm, ko iegūst atšķaidot izejas šķīdumu.

*5. piezīme:*

Šķīdumi 5.6 un 5.7 ir stabili vismaz četrus mēnešus, ja tos glabā temperatūrā, kas zemāka par 4 °C.

## 5.8. n-Nonakozāna šķīdums heksānā ar aptuveno koncentrāciju 100 ppm.

## 5.9. Nesējgāze hromatogrāfijai: hēlijs vai ūdeņradis ar 99,9990 % tīrības pakāpi.

## 5.10. Palīggāzes liesmas jonizācijas detektoram: ūdeņradis ar 99,9990 % tīrības pakāpi un attīrīts gaiss.

**▼M11****6. DARBA GAITA****6.1. Nepārziepojamās vielas sagatavošana**

6.1.1. Nosver  $20 \pm 0,1$  g eļļas 250 ml kolbā (4.1), pievieno 1 ml holesta-3,5-diēna standartšķiduma (20% g holesta-3,5-diēna), pievieno 75 ml 10% kālīja hidroksīda šķiduma spirtā, uzliek atceces dzesinātāju un 30 minūtes silda, lēni vārot. Nonem kolbu ar paraugu no sildītāja un ļauj šķidumam nedaudz atdzist (neļauj pilnīgi atdzist, lai paraugs nesacietētu). Pievieno 100 ml ūdens un pārnes šķidumu dalāmajā piltuvē (4.2), izmantojot 100 ml heksānu. Maisījumu enerģiski krata 30 sekundes un ļauj atdalīties.

*6. piezīme:*

Ja rodas emulsija, kas drīz nepazūd, pievieno nedaudz etilspirtu.

6.1.2. Apakšā esošo ūdens fāzi pārnes otrā dalāmajā piltuvē un vēlreiz ekstrahē ar 100 ml heksānu. Vēlreiz iztecina apakšējo fāzi un heksānu ekstraktus (apvienotus citā dalāmajā piltuvē) mazgā trīs reizes ar etilspirtu un ūdens maisījumu (1:1), izlietojot katru reizi 100 ml, līdz sasniegs neitrāls pH.

6.1.3. Heksāna šķidumu laiž cauri bezūdens nātrija sulfātam (50 g), mazgā ar 20 ml heksānu un rotācijas ietvaicētājā  $30^{\circ}\text{C}$  temperatūrā pie samazināta spiediena iztvaicē sausu.

**6.2. Steroīdu oglūdeņražu frakcijas atdalīšana**

6.2.1. Atlikumu, izmantojot divas 1 ml porcijas heksānu, pārnes frakcionēšanas kolonnā, laiž paraugu cauri kolonai, ļaujot šķiduma līmenim nolaisties līdz nātrija sulfāta virmai, un sāk hromatogrāfisko eluēšanu ar heksānu pie aptuvenā plūsmas ātruma 1 ml/min. Izlej pirmos 25 līdz 30 ml eluāta un pēc tam savāc nākošo 40 ml frakciju. Pēc savākšanas pārnes šo frakciju 100 ml apaļkolbā (4.3).

*7. piezīme:*

Pirmā frakcija satur piesātinātos oglūdeņražus (1.a zīmējums) un otrā frakcija — steroīdu oglūdeņražus. Turpmākā eluēšanā iegūst skvalēnu un tam radnieciskus savienojumus. Lai panāktu labu piesātināto un steroīdu oglūdeņražu atdalīšanu, ir jāoptimizē frakciju tilpumi. Šajā nolūkā pirmās frakcijas tilpums ir jānoregulē tā, lai, analizējot otro frakciju, pīķi, kas atbilst piesātinātajiem oglūdeņražiem, būtu zemi (sk. 1.c zīmējumu); ja tie neparādās, bet standarta pīķa intensitāte ir zema, tilpums ir jāsamazina. Tomēr pirmās un otrās frakcijas komponentu pilnīga atdalīšana nav vajadzīga, jo GH analizē pīķi nepārklājas, ja GH apstākļi ir noregulēti, kā norādīts 6.3.1. Otrās frakcijas tilpuma optimizācija parasti nav vajadzīga, jo nākamie komponenti ir labi atdalīti. Tomēr liela pīķa klātbūtne ar aptuveni 1,5 minūtes mazāku aiztures laiku nekā standartam ir skvalēna dēļ, un tas norāda uz sliktu atdalīšanu.

6.2.2. Otru frakciju rotācijas ietvaicētājā  $30^{\circ}\text{C}$  temperatūrā pie pazemināta spiediena iztvaicē sausu un atlikumu tūlīt šķīdina 0,2 ml heksāna. Šķidumu līdz analīzei glabā ledusskapī.

*8. piezīme:*

Atlikumus 6.1.2 un 6.2.2 neglabā sausus un istabas temperatūrā. Tūlīt pēc to iegūšanas jāpievieno šķīdinātājs, un šķidumi jāglabā ledusskapī.

**▼M11****6.3. Gāzu hromatogrāfija**

## 6.3.1. Darba apstākļi iešlircināšanai ar plūsmas daļīšanu:

- inžektoru temperatūra: 300 °C,
- detektora temperatūra: 320 °C,
- integrators/reģistrējošā iekārta: integrēšanas parametri ir jāizvēlas tā, lai pareizi novērtētu pīku laukumus. Ir ieteicama integrēšana starp diviem minimumiem,
- jutība: aptuveni 16 reižu lielāka par mazāko jutības dzišanu,
- iešlircinātā šķīduma daudzums: 1 µl,
- krāsns programmēšanas temperatūras: sākuma temperatūra 235 °C sešas minūtes, pēc tam temperatūru palielina pa 2 °C/minūtē līdz 285 °C,
- inžektors ar plūsmas daļīšanu 1:15,
- nesējgāze: hēlijs vai ūdeņradis pie 120 kPa spiediena.

Šos apstākļus var regulēt saskaņā ar hromatogrāfa un kolonnas īpašībām, lai hromatogrammas atbilstu šādām prasībām: iekšējā standarta pīkim jāparādās aptuveni piecu minūšu intervālā pirms vai pēc 6.3.2 norādītā laika; iekšējā standarta pīkim ir jābūt vismaz 80 % no pilnas skalas.

Gāzu hromatogrāfa sistēma ir jāpārbauda, iešlircinot holestadiēna izejas šķīduma (5.6) un n-nonakozāna šķīduma (5.8) maiņījumu. Holesta-3,5-diēna pīkim ir jāparādās pirms n-nonakozāna pīka (1.c zīmējums); ja tā nenotiek, var rīkoties divējādi: samazināt krāsns temperatūru un/vai lietot mazāk polāru kolonnu.

6.3.2. Pīku identificēšana Iekšējā standarta pīkis parādās aptuveni pēc 19 minūtēm, un stigmasta-3,5-diēna pīkis — pēc relatīvā iznākšanas laika aptuveni 1,29 (sk. 1.b zīmējumu). Stigmasta-3,5-diēnā gadās mazi izomēra daudzumi, un parasti abi eluējas kopā kā viens hromatogrāfiskais pīkis. Tomēr, ja kolonna ir pārāk polāra vai tai ir augsta izšķirtspēja, izomērs var parādīties kā mazs pīkis pirms stigmasta-3,5-diēna pīka un tuvu tam (2. zīmējums). Lai nodrošinātu, ka stigmastadiēni eluējas kā viens pīkis, ir ieteicams aizstāt kolonnu ar tādu, kura ir mazāk polāra vai kurai ir lielāks iekšējais diametrs.

## 9. piezīme:

Stigmastadiēnus standartam var iegūt no rafinētas augu eļļas analīzes, izmantojot mazāku parauga daudzumu (1 līdz 2 g). Stigmastadiēni veido izteiktu un viegli identificējamu pīķi.

## 6.3.3. Kvantitatīvā analīze

Stigmastadiēnu saturu nosaka saskaņā ar formulu:

$$\text{mg/kg stigmastadiēnu} = \frac{A_s \times M_c}{A_c \times M_o}$$

**▼M11**

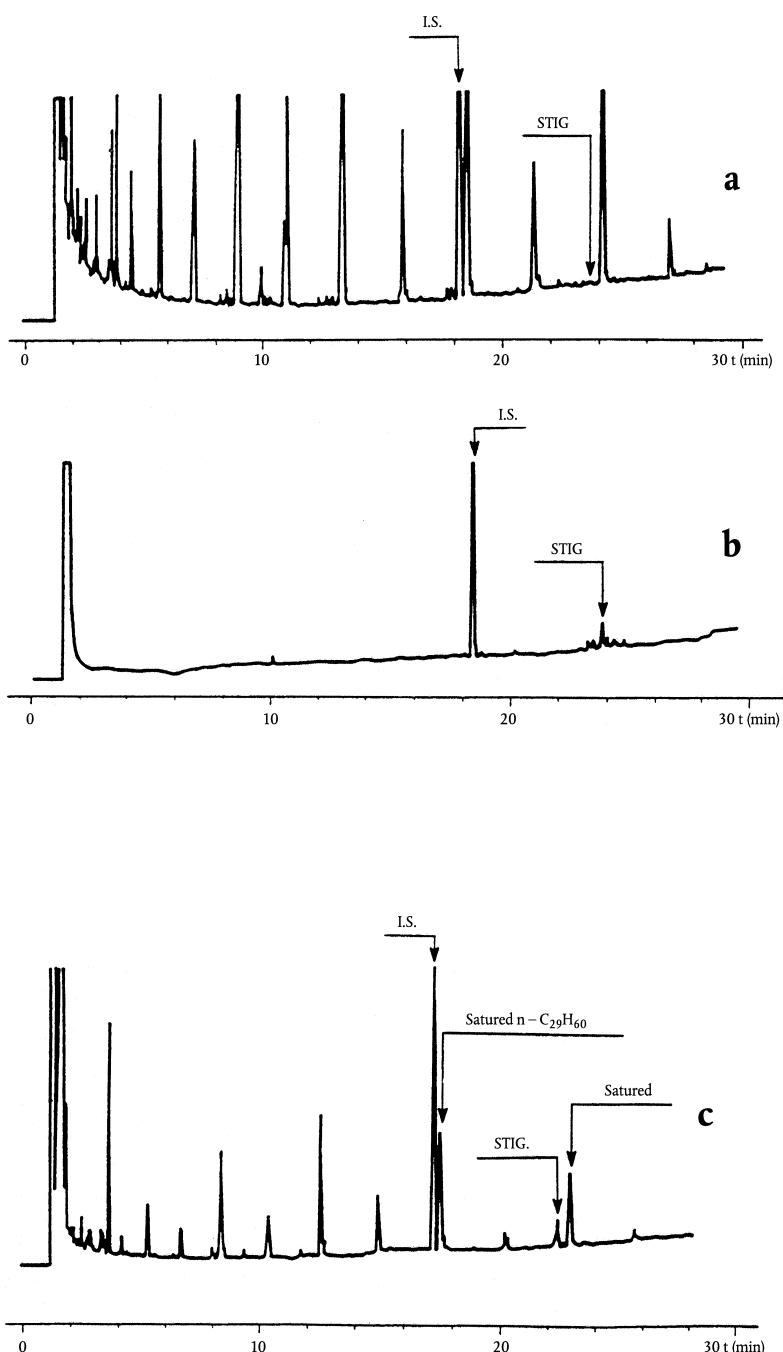
kur:  $A_s$  = stigmastadiēnu pīķa laukums (ja pīķis ir izšķirts divos izomēru pīķos, — abu pīķu laukumu summa)  
 $A_c$  = iekšējā standarta (holestadiēna) pīķa laukums,  
 $M_c$  = pievienotā standarta masa mikrogramos,  
 $M_o$  = ņemtā eļļas masa gramos.

Noteikšanas robeža: ap 0,01 mg/kg.

**▼M32**

*10. piezīme:*

Ja stigmastadiēnu koncentrācija ir lielāka par 4 mg/kg un tā jānosaka kvantitatīvi, ir jāizmanto Starptautiskās Olīvu padomes metode sterēnu noteikšanai rafinētā eļļā.

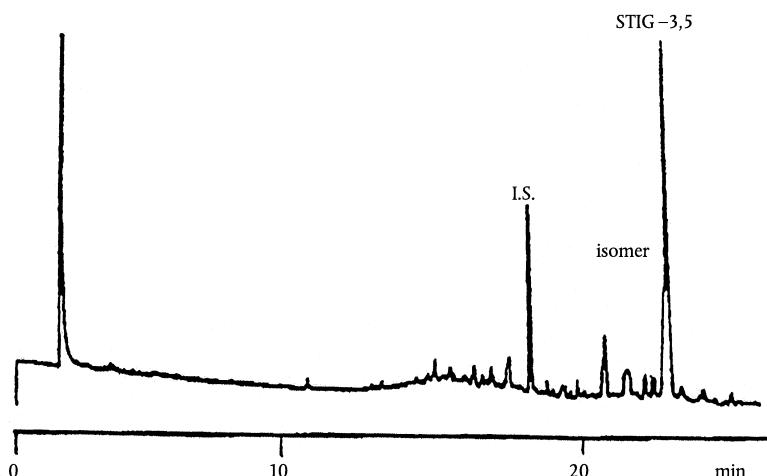
**▼M11**

### 1. zīmējums

Gāzu hromatogramma, iegūta olīvelļas paraugiem, kas analizēti ar kvarca kapi-lāro kolonnu (iekšējais diametrs 0,25 mm, garums 25 m), kura pārklāta ar 5 % fenilmetsilikonu, plēves biezums 0,25  $\mu\text{m}$ ).

**▼M11**

- a) Neapstrādātas eļļas pirmā frakcija (30 ml), eluēta ar standartu.
- b) Olīveļļas otrā frakcija (40 ml), kas satur 0,10 mg/kg stigmastadiēnu.
- c) Otrā frakcija, kas satur nedaudz pirmās frakcijas.

**2. zīmējums**

Gāzu hromatogramma, iegūta rafinētas olīveļļas paraugam, kas analizēts ar DB-5 kolonnu, redzams stigmasta-3,5-diēna izomērs.

**▼M25***XVIII PIELIKUMS***FAKTISKĀ UN TEORĒTISKĀ TRIGLICERĪDU AR ECN 42 SATURA  
STARPIBAS NOTEIKŠANA****1. PIEMĒROŠANAS JOMA**

Absolūtās starpības noteikšana starp triacilglicerīdu (TAG) ar ekvivalento oglekļa atomu skaitu 42 eksperimentālajām vērtībām ( $\text{ECN42}_{\text{HPLC}}$ ), kas iegūtas, nosakot tos eļļā ar augstas efektivitātes šķidruma hromatogrāfiju (HPLC), un TAG ar ekvivalento oglekļa atomu skaitu 42 teorētisko vērtību ( $\text{ECN 42}_{\text{theoretical}}$ ), kas aprēķināta no taukskābju sastāva.

**2. PIEMĒROŠANAS JOMA**

Standarts attiecas uz olīveļļām. Metodi izmanto augu sēklu eļļu (ar augstu linolskābes saturu) piejaukumu nelielu daudzumu noteikšanai visu veidu olīveļļās.

**3. PRINCIPS**

Triacilglicerīdu ar ECN42 saturs, ko nosaka ar HPLC analīzi, un triacilglicerīdu ar ECN42 teorētiskais saturs (ko aprēķina pēc taukskābju sastāva noteikšanas rezultātiem ar gāzu šķidruma hromatogrāfiju (GLC)), noteiktās robežās atbilst tūrām olīveļļām. Starpība, kas ir lielāka par katram eļļas veidam pieņemto vērtību, liecina, ka eļļai ir sēklu eļļu piemaisījumi.

**4. METODE**

Metode, lai aprēķinātu triacilglicerīdu ar ECN 42 teorētisko saturu un tā starpību ar HPCL datiem, būtībā ir ar citām metodēm iegūtu analītisko datu koordinēšana. Tai var izdalīt trīs posmus: taukskābju satura noteikšana ar kapilārās kolonas gāzes hromatogrāfiju, triacilglicerīdu ar ECN42 teorētiskā sastāva aprēķināšana, ECN42 triacilglicerīdu noteikšana ar HPLC.

**4.1. Iekārtas**

4.1.1. 250 un 500 ml tilpuma apaļkolbas.

4.1.2. Vārglāzes, 100 ml.

4.1.3. Hromatogrāfijas kolonna no stikla ar 21 mm iekšējo diametru, 450 mm gara, ar krānu un normalizētu konusu (iekšējo) augšā.

4.1.4. Šķirpiltuves, tilpums 250 ml, ar konusu (ārējo) apakšā, kas piemērots pievienošanai kolonas augšā.

4.1.5. Stikla nūjiņa, garums 600 mm.

4.1.6. Stikla piltuve, diametrs 80 mm.

4.1.7. Mērkolbas, tilpums 50 ml.

4.1.8. Mērkolbas, tilpums 20 ml.

4.1.9. Rotācijas ietvaicētājs.

4.1.10. Augstas efektivitātes šķidrumu hromatogrāfs ar kolonas temperatūras regulēšanu.

4.1.11. Inžektori 10  $\mu\text{l}$  ievadīšanai.

4.1.12. Detektors: diferenciālrefraktometriskais. Pilnas skalas jutībai jābūt vismaz  $10^{-4}$  vienībām no laušanas koeficienta vērtības.

**▼M25**

- 4.1.13. Kolonna: 250 mm gara nerūsējošā tērauda caurulīte ar iekšējo diametru 4,5 mm, 5 µm diametra silīcija dioksīda daļiņu pildījums ar 22 līdz 23 % oglekļa oktadecilsilāna veidā.
- 4.1.14. Datu apstrādes programmatūra.
- 4.1.15. Ampulas, aptuveni 2 ml tilpuma, ar blīvēm un skrūvējamiem vāciņiem ar teflona pārklājumu.

**4.2. Reāgenti**

Reaktīviem jābūt analītiskas tīrības pakāpes. Eluēšanai izmantojamajiem šķīdinātājiem jābūt attīriem no gāzēm, un tos var vairākkārt reģenerēt, nepasliktinot atdalīšanas spēju.

**▼M32**

- 4.2.1. Hromatogrāfijai paredzēts petrolēteris ar viršanas temperatūru 40–60 °C vai heksāns. Heksānu drīkst aizstāt ar izooktānu (2,2,4-trimetilpentāns, hromatogrāfijai), ja vien tiek iegūtas salīdzināmas precīzitātes vērtības. Šķīdinātāji, kuriem ir augstāks viršanas punkts nekā n-heksānam, iztaiko lēnāk. Tomēr heksāna toksiskuma dēļ tiem dodama priekšroka.

**▼M25**

- 4.2.2. Etilēteris, peroksīdus nesaturošs, svaigi destilēts.
- 4.2.3. Eluēšanas šķīdinātājs eļļas attīrišanai kolonas hromatogrāfijā: petrolejas ētera/etilētera maisījums 87/13 (v/v).
- 4.2.4. Silikagels, 70-230 mesh, tips Merck 7734, ar ūdens saturu, kas standartizēts pie 5 % (masas).
- 4.2.5. Stikla vate.
- 4.2.6. Acetons HPLC vajadzībām.
- 4.2.7. Acetonitrils vai propionitrils HPLC vajadzībām.
- 4.2.8. HPLC eluēšanas šķīdinātājs: acetonitrils + acetons (attiecība ir jākorigē atkarībā no vēlamās sadalīšanas; sākt ar 50:50 maisījumu) vai propionitrils.
- 4.2.9. Solubilizācijas šķīdinātājs: acetons.
- 4.2.10. Standarttriglicerīdi: var izmantot pārdošanā esošos triglycerīdus (tripalmiņu, trioleīnu u. c.) un diagrammās atlikt to aizturlaikus saskaņā ar ekvivalento oglekļa atomu skaitu, vai arī standarthromatogrammu iegūt no sojas eļļas maisījuma ar tīru olīveļļu attiecībā 30:70 (sk. 1. un 2. piezīmi un 1.–4. attēlu).
- 4.2.11. Cietās fāzes ekstrakcijas kolonna ar silīcija fāzi 1 g, 6 ml.

**▼M32**

- 4.2.12. Heptāns, hromatogrāfijas kvalitātes. Heptānu drīkst aizstāt ar izooktānu (2,2,4-trimetilpentāns, hromatogrāfijai).

**▼M25****4.3. Paraugu sagatavošana**

Tā kā vairāku traucējošu vielu klātbūtnē var iegūt kļūdaini pozitīvus rezultātus, paraugs noteikti jāattīra saskaņā ar IUPAC metodi 2.507, ko izmanto polāro savienojumu noteikšanai cepšanas taukos.

**4.3.1. Hromatogrāfijas kolonas sagatavošana**

Kolonnā (4.1.3.) iepilda apm. 30 ml eluēšanas šķīdinātāja (4.2.3.), tad kolonā ievieto nedaudz stikla vates (4.2.5.), kuru ar stikla nūjiņu (4.1.5.) aizbīda līdz kolonas apakšai.

100 ml tilpuma vārglāzē suspendē 25 g silikagela (4.2.4.) 80 ml eluēšanas maisījuma (4.2.3.), to pārnes kolonnā, izmantojot stikla piltuvi (4.1.6.).

Lai kolonā pārnestu visu silikagelu, vārglāzi skalo ar eluēšanas maisījumu un kolonnā pārnes arī skalojumu porcijas.

Atver krānu un eluē šķīdinātāju no kolonas, līdz tā līmenis ir apmēram 1 cm virs silikagela.

**▼M25****4.3.2. Kolonnas hromatogrāfija**

Ar precizitāti 0,001 g ņem, ja vajadzīgs, iepriekš filtrētas, homogenizētas un atūdenotas eļļas  $2,5 \pm 0,1$  g iesvaru 50 ml tilpuma mērkolbā (4.1.7.).

Izšķidina to aptuveni 20 ml eluēšanas šķīduma (4.2.3.). Vajadzības gadījumā to nedaudz uzsilda, lai atvieglotu izšķīšanu. Atdzesē istabas temperatūrā un ar eluēšanas šķīdinātāju uzpilda līdz vajadzīgajam tilpumam.

Kolonnā, kas sagatavota saskaņā ar 4.3.1., ar mērpipeti pārnes 20 ml šķīduma, atver krānu un eluē šķīdinātāju līdz silikagela slāņa līmenim.

Tad eluē ar 150 ml eluēšanas šķīdinātāja (4.2.3.) ar ātrumu apmēram 2 ml/min (150 ml caur kolonnu iziet apmēram 60 līdz 70 min).

Eluātu savāc 250 ml tilpuma apalkolbā (4.1.1.), kas ir tareta krāsnī un precīzi nosvērta. Pie pazemināta spiediena rotācijas ietvaicētājā (4.1.9.) ietvaicē šķīdinātāju un nosver atliku, ko izmants HPLC analīzei lietojamā šķīduma pagatavošanai un metilesteru iegūšanai.

Parauga atgūstamībai no kolonnas jābūt vismaz 90 % neapstrādātai augstākā labuma olīveļļai, neapstrādātai olīveļļai, parastajai olīveļļai un rafinētai olīveļļai, un vismaz 80 % spīdīgajai olīveļļai un olīvu izspaidu eļļai.

**4.3.3. Attīrīšana cietās fāzes ekstrakcijai**

Silīcija SPE kolonnu aktivē, tai laižot cauri 6 ml heksāna (4.2.3.) vakuumā, nepieļaujot izžūšanu.

Ar precizitāti līdz 0,001 g 2 ml ampulā (4.1.15.) iesver 0,12 g un izšķidina ar 0,5 ml heksāna (4.2.3.).

SPE kolonnā iepilda šķīdumu un pēc tam eluē ar 10 ml heksāna/dietiliētera (87:13, v/v) (4.2.3.) maisījumu vakuumā.

Savākto daļu rotora ietvaicētājā (4.1.9.) istabas temperatūrā pie pazemināta spiediena ietvaicē sausu. Atliku izšķidina 2 ml acetona (4.2.6.) triacilglicerīdu (TAG) analīzei.

**4.4. HPLC analīze****4.4.1. Parauga sagatavošana hromatogrāfiskai analīzei**

Analizējamā parauga 5 % šķīduma pagatavošanai ņem  $0,5 \pm 0,001$  g parauga iesvara 10 ml mērkolbā un uzpilda līdz 10 ml ar solubilizācijas šķīdinātāju (4.2.9.).

**4.4.2. Procedūra**

Sagatavo darbam hromatogrāfijas sistēmu. Lai iztīrītu visu sistēmu, sūknē eluēšanas šķīdinātāju (4.2.8.) ar ātrumu 1,5 ml/min. Pagaida, līdz iegūst stabili bāzes līniju.

Ievada 10 μl parauga, kas sagatavots, kā noteikts 4.3. punktā.

**4.4.3. Rezultātu aprēķināšana un izteikšana**

Izmanto laukumu normalizācijas metodi, t. i., pienem, ka dažādiem TAG ar ECN no 42 līdz 52 atbilstošo smailu laukumu summa ir vienāda ar 100 %.

Katra triglicerīda relatīvos procentus aprēķina, izmantojot formulu:

$$\% \text{ triglicerīda} = \text{smailes laukums} \times 100 / \text{smaiļu laukumu summa}$$

Rezultātus norāda ar vismaz divām zīmēm aiz komata.

Sk. 1.–4. piezīmi.

**▼M25****4.5. Triacilglicerīdu sastāva (mol %) aprēķināšana no taukskābju sastāva datiem (lauk. %)****4.5.1. Taukskābju sastāva noteikšana**

Taukskābju sastāvu nosaka ar kapilāro kolonnu saskaņā ar ISO 5508. Metilesterus sagatavo saskaņā ar COI/T.20/Doc. No 24.

**4.5.2. Taukskābes aprēķiniem**

Glicerīdus grupē pēc to ekvivalentā oglekļa atomu skaita (ECN), nesmot vērā turpmāk norādīto ECN un taukskābju ekvivalenci. Nem vērā tikai taukskābes ar 16 un 18 oglekļa atomiem molekulā, jo attiecībā uz olīveļļu tikai tās ir svarīgas. Taukskābes normalizē līdz 100 %.

Taukskābe (FA)	Saīsinājums	Molekulmasa (MW)	ECN
Palmitīnskābe	P	256,4	16
Palmitoleīnskābe	Po	254,4	14
Stearīnskābe	S	284,5	18
Oleīnskābe	O	282,5	16
Linolskābe	L	280,4	14
Linolēnskābe	Ln	278,4	12

**4.5.3. Lauk. % pārvēršana molos visām taukskābēm (1)**

$$\text{mol P} = \frac{\text{lauk. \% P}}{\text{MW P}}$$

$$\text{mol S} = \frac{\text{lauk. \% S}}{\text{MW S}}$$

$$\text{mol Po} = \frac{\text{lauk. \% Po}}{\text{MW Po}}$$

$$\text{mol O} = \frac{\text{lauk. \% O}}{\text{MW O}}$$

$$\text{mol L} = \frac{\text{lauk. \% L}}{\text{MW L}}$$

$$\text{mol Ln} = \frac{\text{lauk. \% Ln}}{\text{MW Ln}}$$

**4.5.4. Taukskābju molu normalizācija pie 100 % (2)**

$$\text{mol \% P (1,2,3)} = \frac{\text{mol P} * 100}{\text{mol (P + S + Po + O + L + Ln)}}$$

$$\text{mol \% S (1,2,3)} = \frac{\text{mol S} * 100}{\text{mol (P + S + Po + O + L + Ln)}}$$

$$\text{mol \% Po (1,2,3)} = \frac{\text{mol Po} * 100}{\text{mol (P + S + Po + O + L + Ln)}}$$

$$\text{mol \% O (1,2,3)} = \frac{\text{mol O} * 100}{\text{mol (P + S + Po + O + L + Ln)}}$$

$$\text{mol \% L (1,2,3)} = \frac{\text{mol L} * 100}{\text{mol (P + S + Po + O + L + Ln)}}$$

$$\text{mol \% Ln (1,2,3)} = \frac{\text{mol Ln} * 100}{\text{mol (P + S + Po + O + L + Ln)}}$$

Rezultāts ir katras taukskābes daļa mol % visās (1, 2, 3-) TAG pozīcijās.

Pēc tam aprēķina piesātināto taukskābju P un S (SFA) summu un nepiesātinātās taukskābes Po, O, L un Ln (UFA) (3):

$$\text{mol \% SFA} = \text{mol \% P} + \text{mol \% S}$$

$$\text{mol \% UFA} = 100 - \text{mol \% SFA}$$

**▼M25**4.5.5. *Taukskābju sastāva aprēķināšana TAG 2- un 1, 3 - pozīcijā*

Taukskābes iedalāmas trijos šādos veidos: vienā 2- pozīcijā un divās identiskās 1- un 3- pozīcijās, ar atšķirīgiem koeficientiem piesātinātajām (P un S) un nepiesātinātajām skābēm (Po, O, L un Ln).

## 4.5.5.1. Piesātinātās taukskābes 2- pozīcijā [P(2) un S(2)] (4):

$$\text{mol \% P(2)} = \text{mol \% P (1,2,3)} * 0,06$$

$$\text{mol \% S(2)} = \text{mol \% S (1,2,3)} * 0,06$$

## 4.5.5.2. Nepiesātinātās taukskābes 2- pozīcijā [Po(2), O(2), L(2) un Ln(2)] (5):

$$\text{mol \% Po(2)} = \frac{\text{mol \% Po(1,2,3)}}{\text{mol \% UFA}} * (100 - \text{mol \% P(2)} - \text{mol \% S(2)})$$

$$\text{mol \% O(2)} = \frac{\text{mol \% O(1,2,3)}}{\text{mol \% UFA}} * (100 - \text{mol \% P(2)} - \text{mol \% S(2)})$$

$$\text{mol \% L(2)} = \frac{\text{mol \% L(1,2,3)}}{\text{mol \% UFA}} * (100 - \text{mol \% P(2)} - \text{mol \% S(2)})$$

$$\text{mol \% Ln(2)} = \frac{\text{mol \% Ln(1,2,3)}}{\text{mol \% UFA}} * (100 - \text{mol \% P(2)} - \text{mol \% S(2)})$$

## 4.5.5.3. Taukskābes 1,3- pozīcijā [P(1,3), S(1,3), Po(1,3), O(1,3), L(1,3) un Ln(1,3)] (6):

$$\text{mol \% P(1,3)} = \frac{\text{mol \% P(1,2,3)} - \text{mol \% P(2)}}{2} + \text{mol \% P(1,2,3)}$$

$$\text{mol \% S(1,3)} = \frac{\text{mol \% S(1,2,3)} - \text{mol \% S(2)}}{2} + \text{mol \% S(1,2,3)}$$

$$\text{mol \% Po(1,3)} = \frac{\text{mol \% Po(1,2,3)} - \text{mol \% Po(2)}}{2} + \text{mol \% Po(1,2,3)}$$

$$\text{mol \% O(1,3)} = \frac{\text{mol \% O(1,2,3)} - \text{mol \% O(2)}}{2} + \text{mol \% O(1,2,3)}$$

$$\text{mol \% L(1,3)} = \frac{\text{mol \% L(1,2,3)} - \text{mol \% L(2)}}{2} + \text{mol \% L(1,2,3)}$$

$$\text{mol \% Ln(1,3)} = \frac{\text{mol \% Ln(1,2,3)} - \text{mol \% Ln(2)}}{2} + \text{mol \% Ln(1,2,3)}$$

4.5.6. *Triacilglicerīdu aprēķināšana*

## 4.5.6.1. TAG ar vienu taukskābi (AAA, šeit LLL, PoPoPo) (7)

$$\text{mol \% AAA} = \frac{\text{mol \% A(1,3)} * \text{mol \% A(2)} * \text{mol \% A(1,3)}}{10\,000}$$

## 4.5.6.2. TAG ar divām taukskābēm (AAB, šeit PoPoL, PoLL) (8)

$$\text{mol \% AAB} = \frac{\text{mol \% A(1,3)} * \text{mol \% A(2)} * \text{mol \% B(1,3)} * 2}{10\,000}$$

$$\text{mol \% ABA} = \frac{\text{mol \% A(1,3)} * \text{mol \% B(2)} * \text{mol \% A(1,3)}}{10\,000}$$

**▼M25**

4.5.6.3. TAG ar trijām dažādām taukskābēm (ABC, šeit OLLn, PLLn, PoOLn, PPoLn) (9)

$$\text{mol \% ABC} = \frac{\text{mol \% A(1,3)} * \text{mol \% B(2)} * \text{mol \% C(1,3)} * 2}{10\,000}$$

$$\text{mol \% BCA} = \frac{\text{mol \% B(1,3)} * \text{mol \% C(2)} * \text{mol \% A(1,3)} * 2}{10\,000}$$

$$\text{mol \% CAB} = \frac{\text{mol \% C(1,3)} * \text{mol \% A(2)} * \text{mol \% B(1,3)} * 2}{10\,000}$$

4.5.6.4. Triacilglicerīdi ar ECN42

Aprēķina triacilglicerīdus ar ECN42 pēc vienādojumiem 7, 8 un 9 un norāda sagaidāmās HPLC eluēšanās secībā (parasti tikai trīs smailes).

LLL

PoLL un LPoL vietas izomērs

OLLn un OLnL un LnOL vietas izomēri

PoPoL un PoLPo vietas izomērs

PoOLn un OPoLn un OLnPo vietas izomēri

PLLn un LLnP un LnPL vietas izomēri

PoPoPo

SLnLn un LnSLn vietas izomērs

PPoLn un PLnPo un PoPLn vietas izomēri

Triacilglicerīdi ar ECN42 ir deviņu triacilglicerīdu, ieskaitot to vietas izomērus, summa. Rezultātus norāda ar vismaz divām zīmēm aiz komata.

## 5. REZULTĀTU VĒRTĒŠANA

Salīdzina aprēķināto teorētisko saturu ar HPLC analīzē noteikto saturu. Ja ar HPLC noteikto un teorētiski aprēķināto rezultātu absolūtā starpība ir lielāka par attiecīgajai eļļas kategorijai standartā norādīto vērtību, paraugs satur sēklu eļļu.

Rezultātu norāda ar divām zīmēm aiz komata.

## 6. PIEMĒRS (SKAITĪLI NORĀDA ATTIECĪGĀS IEDAĻAS METODES APRAKSTĀ)

— 4.5.1. *Taukskābju mol % aprēķināšana no GLC datiem (normalizētais lauk. %)*

Ar GLC iegūti šādi dati par taukskābju sastāvu:

FA	P	S	Po	O	L	Ln
MW	256,4	284,5	254,4	282,5	280,4	278,4
Lauk. %	10,0	3,0	1,0	75,0	10,0	1,0

**▼M25**

— 4.5.3 *Lauk. % pārvēršana molos visām taukskābēm (sk. 1. formulu)*

$$\text{mol P} = \frac{10}{256,4} = 0,03900 \text{ mol P}$$

$$\text{mol S} = \frac{3}{284,5} = 0,01054 \text{ mol S}$$

$$\text{mol Po} = \frac{1}{254,4} = 0,00393 \text{ mol Po}$$

$$\text{mol O} = \frac{75}{282,5} = 0,26549 \text{ mol O}$$

$$\text{mol L} = \frac{10}{280,4} = 0,03566 \text{ mol L}$$

$$\text{mol Ln} = \frac{1}{278,4} = 0,00359 \text{ mol Ln}$$

$$\text{Kopā} = 0,35821 \text{ mol TAGs}$$

— 4.5.4 *Taukskābju molu normalizācija pie 100 % (sk. 2. formulu)*

$$\text{mol \% P(1,2,3)} = \frac{0,03900 \text{ mol P} * 100}{0,35821 \text{ mol}} = 10,887 \%$$

$$\text{mol \% S(1,2,3)} = \frac{0,01054 \text{ mol S} * 100}{0,35821 \text{ mol}} = 2,942 \%$$

$$\text{mol \% Po(1,2,3)} = \frac{0,00393 \text{ mol Po} * 100}{0,35821 \text{ mol}} = 1,097 \%$$

$$\text{mol \% O(1,2,3)} = \frac{0,26549 \text{ mol O} * 100}{0,35821 \text{ mol}} = 74,116 \%$$

$$\text{mol \% L(1,2,3)} = \frac{0,03566 \text{ mol L} * 100}{0,35821 \text{ mol}} = 9,955 \%$$

$$\text{mol \% Ln(1,2,3)} = \frac{0,00359 \text{ mol Ln} * 100}{0,35821 \text{ mol}} = 1,002 \%$$

$$\text{Kopā mol \%} = 100 \%$$

Piesātināto un nepiesātināto taukskābju summa TAG 1, 2, 3-pozīcijā (sk. 3. formulu)

$$\text{mol \% SFA} = 10,887 \% + 2,942 \% = \mathbf{13,829 \%}$$

$$\text{mol \% UFA} = 100,000 \% - 13,829 \% = \mathbf{86,171 \%}$$

— 4.5.5 *Taukskābju sastāva aprēķināšana TAG 2- un 1,3- stāvoklī*

— 4.5.5.1 Piesātinātās taukskābes 2- pozīcijā [P(2) un S(2)] (sk. 4. formulu)

$$\text{mol \% P(2)} = 10,887 \% * 0,06 = 0,653 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% S(2)} = 2,942 \% * 0,06 = 0,177 \text{ mol \%}$$

— 4.5.5.2 Nepiesātinātās taukskābes 2- pozīcijā [Po(1,3), O(1,3), L(1,3) un Ln(1,3)] (sk. 5. formulu)

$$\text{mol \% Po(2)} = \frac{1,097 \%}{86,171 \%} * (100 - 0,653 - 0,177) = 1,262 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% O(2)} = \frac{74,116 \%}{86,171 \%} * (100 - 0,653 - 0,177) = 85,296 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% L(2)} = \frac{9,955 \%}{86,171 \%} * (100 - 0,653 - 0,177) = 11,457 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% Ln(2)} = \frac{1,002 \%}{86,171 \%} * (100 - 0,653 - 0,177) = 1,153 \text{ mol \%}$$

**▼M25**

— 4.5.5.3 Taukskābes 1,3- pozīcijā [P(1,3), S(1,3), Po(1,3), O(1,3), L(1,3) un Ln(1,3)] (sk. 6. formulu)

$$\text{mol \% P(1,3)} = \frac{10,887 - 0,653}{2} + 10,887 = 16,004 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% S(1,3)} = \frac{2,942 - 0,177}{2} + 2,942 = 4,325 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% Po(1,3)} = \frac{1,097 - 1,262}{2} + 1,097 = 1,015 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% O(1,3)} = \frac{74,116 - 85,296}{2} + 74,116 = 68,526 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% L(1,3)} = \frac{9,955 - 11,457}{2} + 9,955 = 9,204 \text{ mol \%}$$

$$\text{mol \% Ln(1,3)} = \frac{1,002 - 1,153}{2} + 1,002 = 0,927 \text{ mol \%}$$

— 4.5.6. *Triacilglicerīdu aprēķināšana*

No aprēķinātā taukskābju sastāva -2- un -1,3- pozīcijā:

Tauksk.	1,3-poz.	2-poz.
P	16,004 %	0,653 %
S	4,325 %	0,177 %
Po	1,015 %	1,262 %
O	68,526 %	85,296 %
L	9,204 %	11,457 %
Ln	0,927 %	1,153 %
Summa	100,0 %	100,0 %

aprēķina šādus triacilglicerīdus:

LLL

PoPoPo

PoLL ar 1 vietas izomēru

SLnLn ar 1 vietas izomēru

PoPoL ar 1 vietas izomēru

PPoLn ar 2 vietas izomēriem

OLLn ar 2 vietas izomēriem

PLLn ar 2 vietas izomēriem

PoOLn ar 2 vietas izomēriem

— 4.5.6.1. TAG ar vienu taukskābi (LLL, PoPoPo), (sk. 7. formulu)

$$\text{mol \% LLL} = \frac{9,204 \% * 11,457 \% * 9,204 \%}{10\ 000} = \mathbf{0,09706 \text{ mol LLL}}$$

$$\text{mol \% PoPoPo} = \frac{1,015 \% * 1,262 \% * 1,015 \%}{10\ 000} = \mathbf{0,00013 \text{ mol PoPoPo}}$$

**▼M25**

— 4.5.6.2 TAG ar divām taukskābēm (PoLL, SLnLn, PoPoL) (sk. 8. formulu)

$$\text{mol \% PoLL} + \text{LLPo} = \frac{1,015 \% * 11,457 \% * 9,204 \% * 2}{10\ 000} = 0,02141$$

$$\text{mol \% LPoL} = \frac{9,204 \% * 1,262 \% * 9,204 \%}{10\ 000} = 0,01069$$

**0,03210 mol PoLL**

$$\text{mol \% SLnLn} + \text{LnLnS} = \frac{4,325 \% * 1,153 \% * 0,927 \% * 2}{10\ 000} = 0,00092$$

$$\text{mol \% LnSLn} = \frac{0,927 \% * 0,177 \% * 0,927 \%}{10\ 000} = 0,00002$$

**0,00094 mol SLnLn**

$$\text{mol \% PoPoL} + \text{LPoPo} = \frac{1,015 \% * 1,262 \% * 9,204 \% * 2}{10\ 000} = 0,00236$$

$$\text{mol \% PoLPo} = \frac{1,015 \% * 11,457 \% * 1,015 \%}{10\ 000} = 0,00118$$

**0,00354 mol PoPoL**

— 4.5.6.3 TAG ar trijām dažādām taukskābēm (PoPLn, OLLn, PLLn, PoOLn), (sk. 9. formulu)

$$\text{mol \% PPoLn} = \frac{16,004 \% * 1,262 \% * 0,927 \% * 2}{10\ 000} = 0,00374$$

$$\text{mol \% LnPPo} = \frac{0,927 \% * 0,653 \% * 1,015 \% * 2}{10\ 000} = 0,00012$$

$$\text{mol \% PoLnP} = \frac{1,015 \% * 1,153 \% * 16,004 \% * 2}{10\ 000} = 0,00375$$

**0,00761 mol PPoLn**

$$\text{mol \% OLLn} = \frac{68,526 \% * 11,457 \% * 0,927 \% * 2}{10\ 000} = 0,14556$$

$$\text{mol \% LnOL} = \frac{0,927 \% * 85,296 \% * 9,204 \% * 2}{10\ 000} = 0,14555$$

$$\text{mol \% LLnO} = \frac{9,204 \% * 1,153 \% * 68,526 \% * 2}{10\ 000} = 0,14544$$

**0,43655 mol OLLn**

$$\text{mol \% PLLn} = \frac{16,004 \% * 11,457 \% * 0,927 \% * 2}{10\ 000} = 0,03399$$

$$\text{mol \% LnPL} = \frac{0,927 \% * 0,653 \% * 9,204 \% * 2}{10\ 000} = 0,00111$$

$$\text{mol \% LLnP} = \frac{9,204 \% * 1,153 \% * 16,004 \% * 2}{10\ 000} = 0,03397$$

**0,06907 mol PLLn**

**▼M25**

$$\text{mol \% PoOLn} = \frac{1,015 \% * 85,296 \% * 0,927 \% * 2}{10\ 000} = 0,01605$$

$$\text{mol \% LnPoO} = \frac{0,927 \% * 1,262 \% * 68,526 \% * 2}{10\ 000} = 0,01603$$

$$\text{mol \% OLnPo} = \frac{68,526 \% * 1,153 \% * 1,015 \% * 2}{10\ 000} = 0,01604$$

**0,04812 mol PoOLn****ECN42 = 0,69512 mol TAGs**

*1. piezīme.* Eluēšanas secību var noteikt, aprēķinot ekvivalentos oglekļa atomu skaitus, ko bieži apraksta sakarība  $\text{ECN} = \text{CN} - 2n$ , kur CN ir oglekļa atomu skaits un n ir divkāršo saišu skaits; to var aprēķināt daudz precīzāk, ja nem vērā divkāršās saites izcelsmi. Ja  $n_o$ ,  $n_l$  un  $n_{ln}$  ir divkāršo saišu skaits, kas attiecīgi attiecināms uz oleīnskābi, linolskābi un linolēnskābi, ekvivalento oglekļa atomu skaitu var aprēķināt, izmantojot formulu:

$$\text{EN} = \text{CN} - d_o n_o - d_l n_l - d_{ln} n_{ln}$$

kur koeficientus  $d_o$ ,  $d_l$  un  $d_{ln}$  var aprēķināt, izmantojot standarttriglicerīdus. Šai metodei noteiktajos apstākļos iegūtā sakarība būs ļoti tuva šāda:

$$\text{ECN} = \text{CN} - (2,60 n_o) - (2,35 n_l) - (2,17 n_{ln})$$

*2. piezīme.* Ar vairākiem standarttriglicerīdiem ir iespējams arī aprēķināt izšķirtspēju attiecībā uz trioleīnu:

$$\alpha = RT^1 / RT \text{ trioleīnam}$$

izmantojot samazināto aizturlaiku  $RT^1 = RT - RT \text{ šķīd.}$

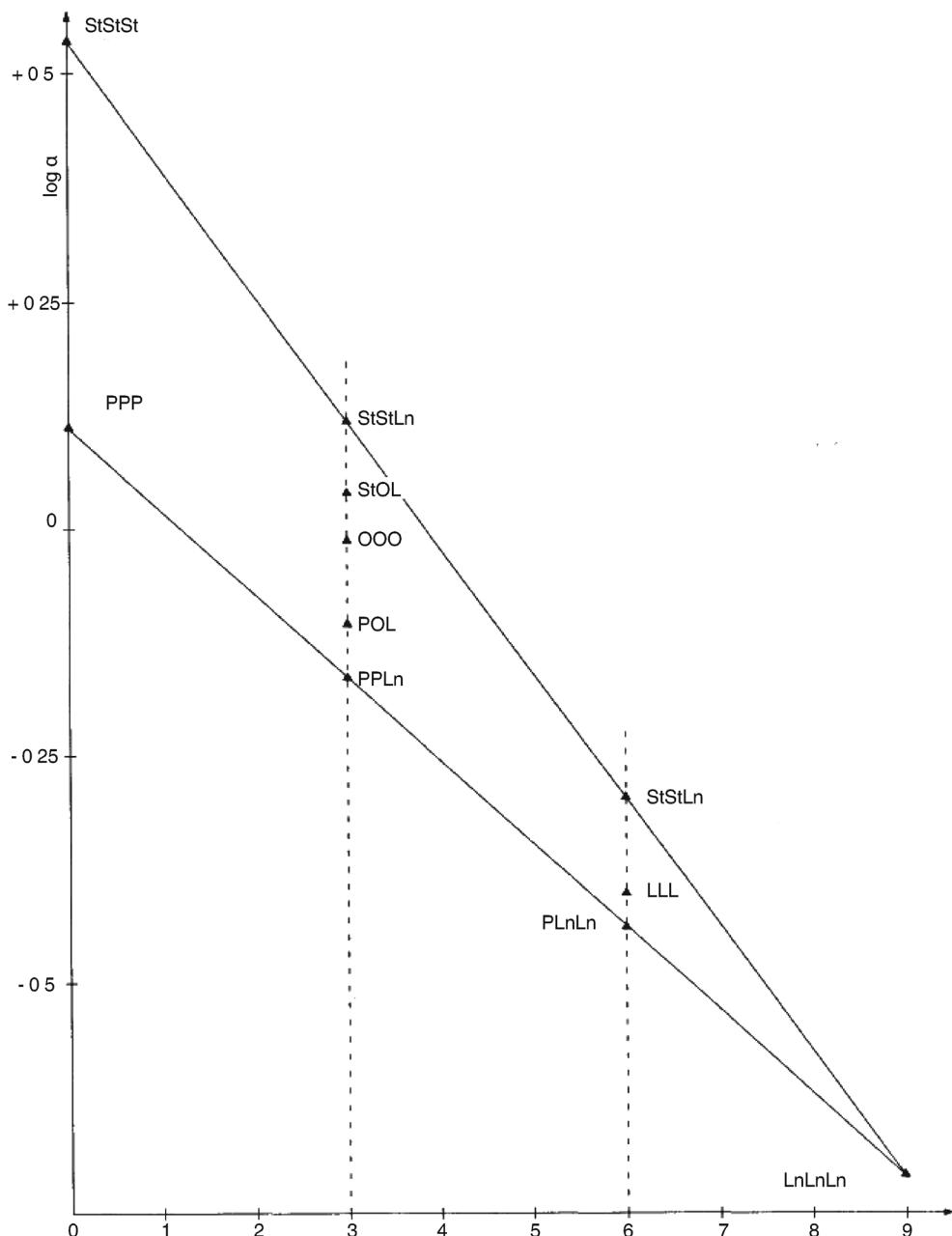
Izmantojot log  $\alpha$  diagrammu attiecībā pret f (divkāršo saišu skaitu), var noteikt aizturlaikus visiem to taukskābju triglicerīdiem, kuras satur standarttriglicerīdus – sk. 1. zīmējumu.

*3. piezīme.* Kolonas efektivitātei jābūt tādai, lai varētu skaidri nošķirt trilinoleīna smaili no to triglicerīdu smailēm, kuriem ir tuvi aizturlaiki. Eluēšanu izdara līdz ECN52 smailei.

*4. piezīme.* Visu vajadzīgo smaiļu laukumu noteikšanas pareizība ir nodrošināta, ja otrā smaile, kas atbilst ECN50, ir 50 % no reģistrācijas iekārtas pilnas skalas.

**▼M25**

1. attēls

Diagramma  $\log \alpha$  pret  $f$  (divkāršo saišu skaits)

Divkāršo saišu skaits

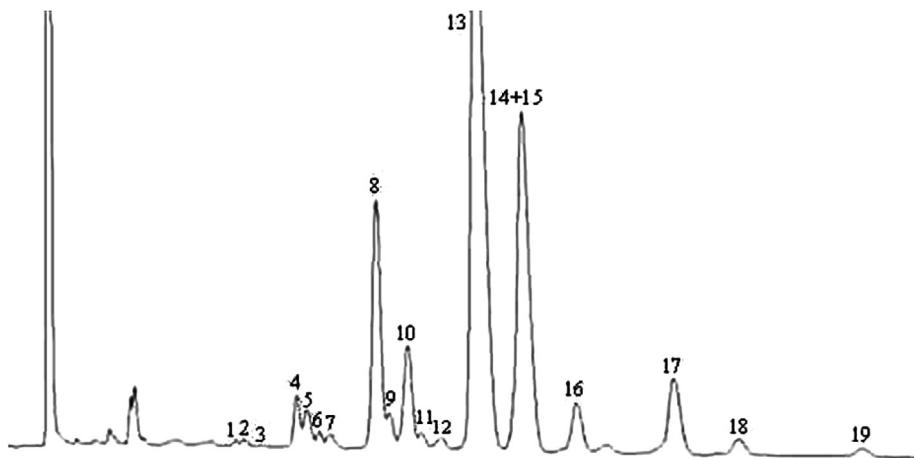
La: laurīnskābe; My: miristīnskābe; P: palmitīnskābe; S: stearīnskābe; O: oleīnskābe; L: linolskābe;  
Ln: linolēnskābe.

**▼M25**

2. attēls

**Olivella ar zemu linolskābes saturu**

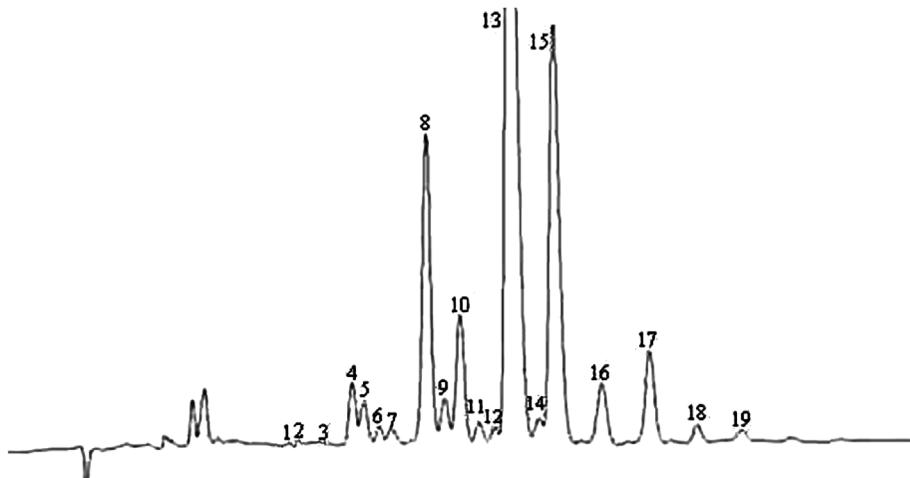
a)



Šķīdinātājs: acetons/acetonitrils.

PROFILS a: Hromatogrāfisko smaiļu galvenie komponenti: **ECN42:** (1) LLL + PoLL; (2) OLLn + PoOLn; (3) PLLn; **ECN44:** (4) OLL + PoOL; (5) OOLn + PLL; (6) POLn + PPoPo; (7) OOL + PoOO; **ECN46:** (8) OOL + LnPP; (9) PoOO; (10) SLL + PLO; (11) PoOP + SPoL + SOLn + SPoPo; (12) PLP; **ECN48:** (13) OOO + PoPP; (14 + 15) SOL + POO; (16) POP; **ECN50:** (17) SOO; (18) POS + SLS.

b)



Šķīdinātājs: propionitrils.

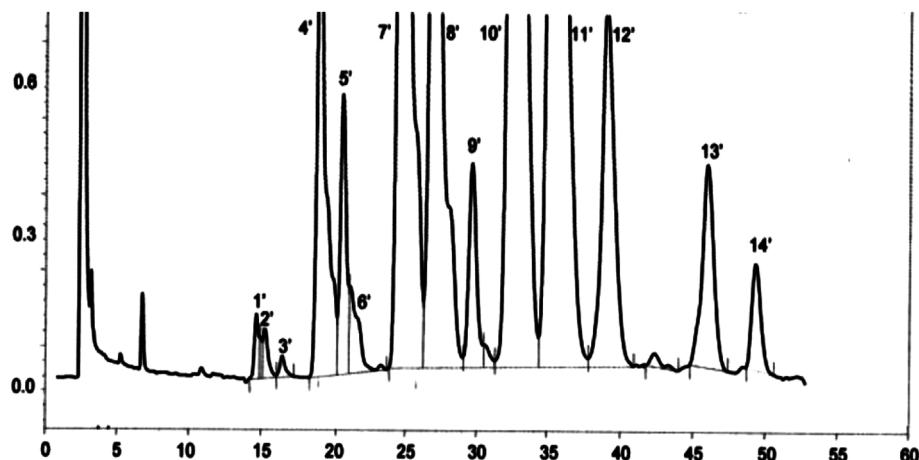
PROFILS b: Hromatogrāfisko smaiļu galvenie komponenti: **ECN42:** (1) LLL; (2) OLLn + PoLL; (3) PLLn; **ECN44:** (4) OLL; (5) OOLn + PoOL; (6) PLL + PoPoO; (7) POLn + PPoPo + PPoL; **ECN46:** (8) OOL + LnPP; (9) PoOO; (10) SLL + PLO; (11) PoOP + SPoL + SOLn + SPoPo; (12) PLP; **ECN48:** (13) OOO + PoPP; (14) SOL; (15) POO; (16) POP; **ECN50:** (17) SOO; (18) POS + SLS

**▼M25**

3. attēls

**Olivella ar augstu linolskābes saturu**

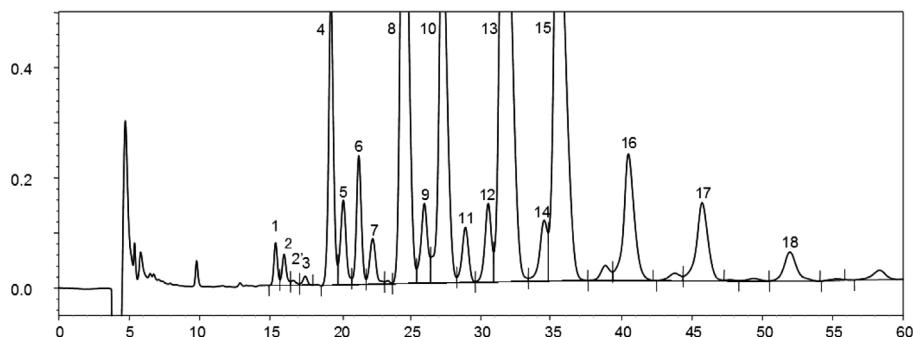
a)



Šķīdinātājs: acetons/acetonitrils (50:50).

**Profils a:** Hromatogrāfisko smaiļu galvenie komponenti: ECN42: (1') LLL + PoLL; (2') OLLn + PoOLn; (3') PLLn; ECN44: (4') OLL + PoOL; (5') OOLn + PLL; (6') POLn + PPoPo; ECN46: (7') OOL + PoOO; (8') PLO + SLL + PoOP; (9') PLP + PoPP; ECN48: (10') OOO; (11') POO + SLL + PPoO; (12') POP + PLS; ECN50: (13') SOO; (14') POS + SLS

b)



Šķīdinātājs: propionitrils.

**Profils b:** Hromatogrāfisko smaiļu galvenie komponenti: ECN42: (1) LLL; (2 + 2') OLLn + PoLL; (3) PLLn; **ECN44:** (4) OLL; (5) OOLn + PoOL; (6) PLL + PoPoO; (7) POLn + PPoPo + PPoL; **ECN46:** (8) OOL + LnPP; (9) PoOO; (10) SLL + PLO; (11) PoOP + SPoL + SOLn + SPoPo; **ECN48:** (12) PLP; (13) OOO + PoPP; (14) SOL; (15) POO; (16) POP; **ECN50:** (17) SOO; (18) POS + SLS; **ECN52:** (19) AOO.

**▼M32***XIX PIELIKUMS*

**STERĪNU SASTĀVA UN SATURA NOTEIKŠANA UN SPIRTU  
SAVIENOJUMU NOTEIKŠANA AR KAPILĀRĀS KOLONNAS GĀZU  
HROMATOGRĀFIJU**

**1. DARBĪBAS JOMA**

Šī metode apraksta procedūru, kā nosakāms atsevišķu spiritu savienojumu saturs un kopējais spiritu savienojumu saturs olīveļķās un olīvu izspaidu eļķās, kā arī abu minēto eļļu maisījumos.

Spirtu savienojumi olīveļķās un olīvu izspaidu eļķās ir alifātiskie spiriti, sterīni un triterpēndioli.

**2. PRINCIPS**

Eļķas, kurām kā iekšējais standarts ir pievienots  $\alpha$ -holestanols un 1-eiko-nols, pārziepjo ar kālijā hidroksīda šķīdumu etanolā, un nepārziepjoto vielu pēc tam ekstrahē ar etilēteri.

Dažādās spiritu savienojumu frakcijas no nepārziepojamās vielas atdala ar plānslāņa hromatogrāfiju uz bāziskas silikagela plates (standartmetode) vai ar HPLC, kurā izmanto silikagelu kolonnu. Atdalīšanā ar silikagelu reģenerēto frakciju pārveido trimetilsiliķeteros un analizē ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfiju.

**1. DAĻA**

**NEPĀRZIEPJOJAMĀS VIELAS SAGATAVOŠANA**

**1. DARBĪBAS JOMA**

Šajā daļā aprakstīta nepārziepjojamās vielas sagatavošana un ekstrakcija. Tā aptver nepārziepjojamās vielas sagatavošanu un ekstrakciju no olīveļķām un olīvu izspaidu eļķām.

**2. PRINCIPS**

Testējamo daudzumu pārziepjo, vārot ar atteces dzesinātāju kālijā hidroksīda šķīdumā etanolā. Nepārziepjojamo vielu ekstrahē ar dietilēteri.

**3. APARATŪRA**

Parastais laboratorijas aprīkojums, jo īpaši turpmāk nosauktais.

**3.1.** Apaļkolba, kas ar pieslīpēta stikla savienojumu savienota ar atteces dzesinātāju, 250 ml.

**3.2.** Dalāmā piltuve, 500 ml.

**3.3.** Kolbas, 250 ml.

**3.4.** Mikrošķirces, 100  $\mu$ l un 500  $\mu$ l.

**3.5.** Cilindrisks poraina stikla filtrķīgelis G3 (poru lielums 15–40  $\mu$ m), diametrs aptuveni 2 cm, augstums aptuveni 5 cm, piemērots filtrēšanai vakuumā, ar stikla savienojumu ar ārējo pieslīpējumu.

**3.6.** Koniskā kolba (Erlenmeiera kolba), 50 ml, ar stikla savienojumu ar iekšējo pieslīpējumu, izmantojama kopā ar filtrķīgeli (3.5. punkts).

**3.7.** Mēģene ar sašaurinātu konusveida galu un blīvi noslēdošu stikla aizbāzni, 10 ml.

**3.8.** Kalcija dihlorīda eksikators.

**4. REĀGENTI**

**4.1.** Kālijā hidroksīds ar 85 % minimālo titru.

**▼M32**

4.2. Kālīja hidroksīds, aptuveni 2 M šķīdums etanolā.

130 g kālīja hidroksīda (4.1. punkts) dzesējot izšķīdina 200 ml destilēta ūdens, pēc tam uzpilda ar etanolu (4.7. punkts) līdz vienam litram. Šķīdumu glabā cieši noslēgtās tumša stikla pudelēs ne ilgāk kā divas dienas.

4.3. Etilēteris, analīzes kvalitātes.

4.4. Bezūdens nātrija sulfāts, analīzes kvalitātes.

4.5. Acetons, hromatogrāfijas kvalitātes.

4.6. Etilēteris, hromatogrāfijas kvalitātes.

4.7. Etanols, analītiskas kvalitātes.

4.8. Etilacetāts, analītiskas kvalitātes.

4.9. Iekšējais standarts,  $\alpha$ -holestanols, vairāk nekā 99 % tīrība (tīrība jāpārbauda ar gāzu hromatogrāfijas analīzi).

4.10.  $\alpha$ -holestanola iekšējais standartšķīdums, 0,2 % šķīdums (masa/tilp.) etilacetātā (4.8. punkts).

4.11. Fenolftaleīna šķīdums etanolā, 10 g/l (4.7. punkts).

4.12. 0,1 % (masa/tilp.) 1-eikozanola šķīdums etilacetātā (iekšējais standarts).

## 5. PROCEDŪRA

Ar 500  $\mu\text{l}$  mikrošķīrci (3.4. punkts) 250 ml tilpuma kolbā (3.1. punkts) ievada tādu daudzumu  $\alpha$ -holestanola iekšējā standartšķīduma (4.10. punkts) un tādu daudzumu 1-eikozanola (4.12. punkts), kas satur, attiecīgi, tādu holestanola un eikozanola daudzumu, kurš atbilst aptuveni 10 % no sterīnu un spiritu saturā paraugā. Piemēram, 5 g olīvelļas parauga pievieno 500  $\mu\text{l}$   $\alpha$ -holestanola šķīduma (4.10. punkts) un 250  $\mu\text{l}$  1-eikozanola šķīduma (4.12. punkts). Olīvu izspaidu ēlām pievieno 1 500  $\mu\text{l}$   $\alpha$ -holestanola šķīduma (4.10. punkts) un identisku daudzumu 1-eikozanola (4.12. punkts). Silta ūdens vannā, mērenā slāpekļa plūsmā ietvaicē sausu. Pēc kolbas atdzesēšanas tajā pašā kolbā iesver  $5,00 \pm 0,01$  g sausānofiltrētā parauga.

*1. piezīme.* Dzīvnieku vai augu ēlās un tauki, kas satur lielākus daudzumus holesterīna, var uzrādīt smaili ar aiztures laiku, kas ir identisks holestanola aiztures laikam. Tādā gadījumā sterīnu frakcija jāanalizē divreiz – ar iekšējo standartu un bez tā.

Pievieno 50 ml 2 M kālīja hidroksīda šķīduma etanolā (4.2. punkts) un nedaudz pumeka, pievieno atteces dzesinātāju un uzsilda līdz lēnai viršanai, līdz notiek pārziepošanās (šķīdums kļūst dzidrs). Turpina sildīt vēl 20 minūtes, tad caur dzesinātāju augšgalu pievieno 50 ml destilēta ūdens, atvieno dzesinātāju un atdzesē kolbu aptuveni līdz 30 °C.

Kolbas saturu kvantitatīvi pārnes 500 ml dalāmajā piltuvē (3.2. punkts), vairākas reizes skalojot ar destilētu ūdeni (50 ml). Pievieno aptuveni 80 ml etilētera (4.6. punkts), enerģiski krata aptuveni 60 sekundes, periodiski atbrīvo spiedienu, dalāmo piltuvi apvēršot otrādi un atverot krānu. Laij nostāties, līdz abas fāzes ir pilnībā atdalījušās (2. piezīme). Tad pēc iespējas pilnīgāk atdala ziepju šķīdumu, savācot to citā dalāmajā piltuvē. Ūdens-spirta fāzi tieši tādā pašā veidā ekstrahē vēl divas reizes, katrāk ekstrakcijai izlietojot 60–70 ml etilētera (4.6. punkts).

*2. piezīme.* Radušos emulsiju var likvidēt, pievienojot nedaudz etanola (4.7. punkts).

**▼M32**

Trīs ētera ekstraktus apvieno vienā dalāmajā piltuvē, kurā ir 50 ml ūdens. Turpina mazgāt ar ūdeni (50 ml), līdz mazgājamais ūdens pēc fenolftaleīna šķīduma (4.11. punkts) piliena pievienošanas vairs neiekräsojas sārts. Kad mazgājamais ūdens ir aizvadīts, filtrē uz bezūdens nātrijsulfāta (4.4. punkts) iepriekš nosvērtā 250 ml tilpuma kolbā, mazgājot piltuvi un filtru ar maziem daudzumiem etilētera (4.6. punkts).

Šķīdinātāju ietvaicē, destilējot vakuumā rotācijas ietvaicētājā 30 °C temperatūrā. Pievieno 5 ml acetona (4.5. punkts) un ar mērenu slāpekļa plūsmu likvidē pilnīgi visu gaistošo šķīdinātāju. Atlikumu 15 minūtes žāvē ūšanas skapī  $103 \pm 2$  °C temperatūrā. Atdzesē eksikatoros un nosver ar 0,1 mg precizitāti.

**2. DAĻA****SPIRTU SAVIENOJUMU FRAKCIJU ATDALĪŠANA****1. DARBĪBAS JOMA**

Nepārziepojamo vielu, kas sagatavota saskaņā ar 1. daļu, sadala frakcijās, iegūstot dažādus spiritu savienojumus, alifātiskos spirtus, sterīnus un triterpēndiolus (eritrodiolu un uvaolu).

**2. PRINCIPS**

Izmantojot parasto plānslāņa hromatogrāfiju (atsauces metode), nepārziepojamo vielu var sadalīt frakcijās, atsegt, un pēc tam noskrāpēt un ekstrahēt atbilstošās joslas. Alternatīva atdalīšanas metode ir *HPLC*, kurā izmanto silikagela kolonnu ar UV starojuma detektoru un savāc dažādās frakcijas. Alifātiskos spirtus un triterpēnspirtus, kā arī sterīnus un triterpēndiolus atdala kopā.

**3. APARATŪRA**

Parastais laboratorijas aprīkojums, jo īpaši turpmāk nosauktais.

- 3.1. Komplekts analīzei ar plānslāņa hromatogrāfiju, kurā izmanto  $20 \times 20$  cm stikla plates.
- 3.2. Ultravioletā spuldze ar viļņu garumu 366 vai 254 nm.
- 3.3. Mikrošķirces, 100  $\mu\text{l}$  un 500  $\mu\text{l}$ .
- 3.4. Cilindrisks poraina stikla filtrķīgelis G3 (poru lielums 15–40  $\mu\text{m}$ ), diametrs aptuveni 2 cm, augstums aptuveni 5 cm, piemērots filtrēšanai vakuumā, ar stikla savienojumu ar ārējo pieslīpējumu.
- 3.5. Koniskā kolba (Erlenmeiera kolba), 50 ml, ar stikla savienojumu ar iekšējo pieslīpējumu, izmantojama kopā ar filtrķīgeli (3.4. punkts).
- 3.6. Mēģene ar sašaurinātu konusveida galu un blīvi noslēdzošu stikla aizbāzni, 10 ml.
- 3.7. Kalcija dihlorīda eksikators.
- 3.8. *HPLC* sistēma, kurā ir:
  - 3.8.1. binārais sūknis;
  - 3.8.2. manuāls vai automātisks inžektors, kuram ir 200  $\mu\text{l}$  inžektora cilpa;
  - 3.8.3. integrēts atgāzētājs;
  - 3.8.4. *UV-VIS* vai *IR* detektors.
- 3.9. *HPLC* kolonna (25 cm x 4 mm iekš. diam.) ar silikagelu 60 (dalīju lielums 5  $\mu\text{m}$ ).
- 3.10. Šķirces filtrs, 0,45  $\mu\text{m}$ .
- 3.11. Koniskā kolba (Erlenmeiera kolba), 25 ml.

**▼M32**

## 4. REAĢENTI

4.1. Kālīja hidroksīds ar 85 % minimālo titru.

4.2. Kālīja hidroksīds, aptuveni 2 M šķīdums etanolā.

130 g kālīja hidroksīda (4.1. punkts) dzesējot izšķīdina 200 ml destilēta ūdens, pēc tam uzpilda ar etanolu (4.9. punkts) līdz vienam litram. Šķīdumu glabā cieši noslēgtās tumšā stikla pudelēs ne ilgāk kā 2 dienas.

4.3. Etilēteris, analīzes kvalitātes.

4.4. Kālīja hidroksīds, aptuveni 0,2 M šķīdums etanolā.

13 g kālīja hidroksīda (4.1. punkts) izšķīdina 20 ml destilēta ūdens un uzpilda ar etanolu (4.9. punkts) līdz vienam litram.

4.5. 20 × 20 cm stikla plates ar silikagela pārklājumu, bez fluorescences indikatora, 0,25 mm biezas (nopērkamas lietošanai gatavas).

4.6. Acetons, hromatogrāfijas kvalitātes.

4.7. n-heksāns, hromatogrāfijas kvalitātes.

4.8. Etilēteris, hromatogrāfijas kvalitātes.

4.9. Etanols, analītiskas kvalitātes.

4.10. Etilacetāts, analītiskas kvalitātes.

4.11. Standartšķīdums plānslāņa hromatogrāfijai: holesterīns, fitosterīni, spirti un eritrodiola šķīdums (5 %) etilacetātā (4.10. punkts).

4.12. 2,7-dihlorfluoresceīna šķīdums (0,2 %) etanolā. To padara viegli bāzisku, pievienojot dažus pilienus 2 M kālīja hidroksīda šķīduma spirtā (4.2. punkts).

4.13. n-heksāna (4.7. punkts)/etilētera (4.8. punkts) maisījums 65:35 (tilp./tilp.).

4.14. *HPLC* kustīgā fāze, n-heksāna (4.7. punkts)/etilētera (4.8. punkts) maisījums 1:1 (tilp./tilp.).

5. ATSAUCES METODE: SPIRTU SAVIENOJUMU ATDALĪŠANA AR BĀZISKO PLĀNSLĀŅĀ HROMATOGRAFIJAS (TLC) PLATI

Bāzisko plānslāņa hromatogrāfijas plašu sagatavošana. Silikagela plates (4.5. punkts) uz 10 sekundēm iegremdē vai iemērc 0,2 M kālīja hidroksīda šķīdumā etanolā (4.4. punkts) aptuveni 4 cm dziļumā, tad divas stundas zāvē velkmes skapī un pēc tam uz vienu stundu ievieto žāvēšanas skapī 100 °C temperatūrā.

Izņem no žāvēšanas skapja un līdz lietošanai glabā eksikatorā (3.7. punkts) virs kalcija hlorīda (šādi apstrādātas plates jāizlieto 15 dienu laikā).

Attīstīšanas kamerā pārnes heksāna/etilētera maisījumu (4.13. punkts) (3. piezīme), izveidojot aptuveni 1 cm biezus slāni. Kameru noslēdz ar piemērotu vāku un vismaz uz pusstundu atstāj vēsā vietā, lai iestātos šķidruma un tvaika līdzvars. Kameras iekšējām virsmām var piestiprināt filtrpapīra sloksnes, kas iegremdētas eluentā. Tas aptuveni par trešdaļu samazina attīstīšanas laiku, un komponentu eluēšanās notiek vienmērīgāk.

*3. piezīme.* Lai eluēšanas apstākļi būtu pilnībā atkārtojami, attīstīšanas maisījums pirms katras analīzes jānomaina. Par šķīdinātāju var lietot arī n-heksāna/etilētera maisījumu 50:50 (tilp./tilp.).

Sagatavo saskaņā ar 1. daļu sagatavotās nepārziepojamās vielas aptuveni 5 % šķīdumu etilacetātā (4.10. punkts) un ar 100 µl mikrošķīrci (3.3. punkts) 0,3 ml šā šķīduma tievā un vienādā svītrā uznes uz hromatogrāfijas plates (4.5. punkts) apakšējās malas (2 cm attālumā). Vienādā attālumā ar šo svītru uznes 2–3 µl materiāla standartšķīduma (4.11. punkts), lai pēc attīstīšanas varētu identificēt sterīnu, triterpēndiolu un spirtu joslas.

**▼M32**

Plati ievieto attīstīšanas kamerā (3.1. punkts). Apkārtējās vides temperatūrai jābūt no 15 līdz 20 °C (4. piezīme). Kameru tūlīt noslēdz ar vāku un atstāj eluēties, līdz šķīdinātāja fronte sasniedz aptuveni 1 cm no plates augšējās malas. Plati izņem no attīstīšanas kameras un šķīdinātāju iztvaicē, izmantojot karsta gaisa plūsmu vai plati uz neilgu laiku atstājot velkmē.

*4. piezīme.* Augstāka temperatūra varētu pasliktināt atdalīšanos.

Uz plates vienmērīgi uzsmidzina nedaudz 2,7-dihlorfluoresceīna šķīduma (4.12. punkts) un tad atstāj nožūt. Novērojot plati zem ultravioletās spuldzes (3.2. punkts), sterīnu, triterpēndiolu un spiritu joslas var identificēt pēc tā, ka tās ir vienādā attālumā ar standartšķīdumam (4.11. punkts) atbilstošajiem plankumiem. Joslu robežas apkārt fluorescējošajam plankumam apvelk ar melnu zīmuli (sk. TLC plati 1. attēlā).

No apvilkta laukuma ar metāla lāpstiņu noskrāpē silikagelu. Sīki sasmalcinātu no plates noņemto materiālu pārvieto uz filtrīgeli (3.4. punkts). Pievieno 10 ml karsta etilacetāta (4.10. punkts), rūpīgi samaisa ar metāla lāpstiņu un filtrē (vajadzības gadījumā vakuumā), filtrātu uztver filtrīgeliem pievienotajā koniskajā kolbā (3.5. punkts).

Nogulsnes kolbā trīs reizes mazgā ar etilēteri (4.3. punkts) (katru reizi aptuveni 10 ml), filtrātu savācot tajā pašā filtrīgeliem pievienotajā kolbā; filtrātu ietvaicē, līdz iegūst no 4–5 ml tilpuma, atlikušo šķīdumu pārnes iepriekš nosvērtā 10 ml mēgenē (3.6. punkts), uzmanīgi sildot, lēnā slāpekļa straumē ietvaicē sausu, vēlreiz uzpilina dažus pilienus acetona (4.6. punkts), atkal ietvaicē sausu. Mēgenē iegūtais atlikums sastāv no sterīnu un triterpēndiolu vai spiritu un triterpēnspiritu frakcijām.

#### 6. SPIRTU FRAKCIJAS ATDALĪŠANA AR HPLC

Saskaņā ar 1. daļu sagatavoto nepārziepjojamo vielu izšķīdina 3 ml kustīgās fāzes (4.14. punkts), šķīdumu filtrē ar šīrces filtru (3.10. punkts) un uzglabā.

200 µl filtrētā nepārziepjojamā šķīduma ievada HPLC (3.8. punkts).

Sāk HPLC atdalīšanas procesu ar ātrumu 0,8 ml/min, pirmajās 5 minūtēs iegūto rezultātu izmet un 25 ml koniskajās kolbās (3.11. punkts) laikā no 5. līdz 10. minūtei savāc alifātiskos spiritus un triterpēnspiritus, bet laikā no 11. līdz 25. minūtei sterīnus, eritrodiolu un uvaolu (5. piezīme).

Atdalīšanu var novērot ar UV detektoru 210 nm vilņu garumā vai ar refrakcijas koeficienta detektoru (sk. 6. attēlu).

Frakcijas ietvaicē sausas un sagatavo hromatogrāfiskajai analīzei.

*5. piezīme.* HPLC sūkņa spiediens ir rūpīgi jākontrolē, etilēteris var paaugstināt spiedienu; lai kontrolētu spiedienu, ir jākoriģē plūsma.

### 3. DALĀ

#### SPIRTU SAVIENOJUMU FRAKCIJU GĀZU HROMATOGRĀFISKĀ ANALĪZE

##### 1. DARBĪBAS JOMA

Šajā daļā doti vispārīgi norādījumi par to, kā kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfija izmantojama, lai noteiktu tādu spiritu savienojumu kvalitāti un kvantitatīvi sastāvu, kas atdalīti saskaņā ar šīs metodes 2. daļā izklāstīto metodi.

**▼M32****2. PRINCIPS**

Frakcijas, kas iegūtas no nepārziepjojamās vielas, izmantojot *TLC* vai *HPLC*, derivatizē trimetilsilīlēteru un analizē ar kapilārās kolonnas gāzu hromatogrāfiju, kurā izmanto inžektoru ar plūsmas sadalītāju un liesmas jonizācijas detektoru.

**3. APARATŪRA**

Parastais laboratorijas aprīkojums, jo īpaši turpmāk nosauktais.

3.1. Mēģene ar sašaurinātu konusveida galu un blīvi noslēdzošu stikla aizbāzni, 10 ml.

3.2. Gāzu hromatogrāfs, kurā var izmantot kapilāro kolonnu plūsmas dalīšanas režīmā un kura sastāvdaļas ir šādas:

3.2.1. termostatējama kamera kolonnām vēlamās temperatūras uzturēšanai ar precizitāti līdz  $\pm 1^{\circ}\text{C}$ ;

3.2.2. termoregulējams inžektors ar persilanizētu stikla iztvaicētāju un plūsmas sadalītāju;

3.2.3. liesmas jonizācijas detektors (*FID*);

3.2.4. datu ieguves sistēma, kas piemērota izmantošanai ar *FID* (3.10.3. punkts) un ko iespējams manuāli integrēt.

3.3. 20–30 m gara kvarca kapilārā kolonna ar iekšējo diametru no 0,25 līdz 0,32 mm, vienmērīgi pārkāpta ar difenilu (5 %) un dimetilpolisilosānu (95 %) (SE-52 vai SE-54 stacionārā fāze vai līdzvērtīga fāze), kuru slāņa biezums ir 0,10–0,30  $\mu\text{m}$ .

3.4. Gāzu hromatogrāfijai paredzēta mikrošķirce ar 10  $\mu\text{l}$  tilpumu un rūdītu adatu, kas piemērota ievadīšanai plūsmas dalīšanas režīmā.

**4. REAĢENTI**

4.1. Bezūdens piridīns, hromatogrāfijas kvalitātes.

4.2. Heksametildisilazāns, analītiskas kvalitātes.

4.3. Trimetilhlorilāns, analītiskas kvalitātes.

4.4. Sterīnu trimetilsilīlēteru parauga šķīdumi. Pagatavo lietošanas gaitā no sterīniem un eritrodiola, kas iegūti no sterīnus un eritrodiolu saturošām eļļām.

4.5. C20 līdz C28 alifātisko spiritu trimetilsilīlēteru standartšķīdumi. Vajadzības gadījumā tos var pagatavot no tīru spiritu maisījumiem.

4.6. Nesējgāze: ūdeņradis vai hēlijs, gāzu hromatogrāfijas tīrības.

4.7. Palīggāzes: ūdeņradis, hēlijs, slāpeklis un gaiss, gāzu hromatogrāfijas tīrības.

4.8. Silīšanas reāgents, kas ir piridīna/heksametildisilazāna(trimetilhlorilāna maisījums 9:3:1 (tilp./tilp./tilp.).

4.9. n-heksāns, hromatogrāfijas kvalitātes.

**▼M32****5. TRIMETILSILILĒTERU IEGŪŠANA**

Mēģenē (3.1. punkts), kurā ir spiritu savienojuma frakcija, pievieno sililēšanas reāgentu (4.8. punkts) (6. piezīme) proporcijā 50 µl uz katu miligramu spiritu savienojuma, novēršot mitruma absorbciju (7. piezīme).

*6. piezīme.* Tirdzniecībā ir pieejami lietošanai gatavi šķīdumi. Ir pieejami arī citi sililēšanas reāgenti, piemēram, bis-trimetilsililtrifluoracetamīds ar 1 % trimetilhlorsilānu, kas ir jāatšķaida ar vienādu tilpumu bezūdens piridīna. Piridīnu var aizstāt ar tādu pašu daudzumu acetonitrila.

*7. piezīme.* Var veidoties viegla opalescence, kas nerada traucējumus. Baltu pārslu veidošanās vai sārta krāsojuma parādīšanās norāda uz mitruma klātbūtni vai reāgenta bojāšanos. Ja tā notiek, analīze ir jāatkārto (tikai tad, ja izmanto heksametildisilazānu/trimetilhlorsilānu).

Mēģeni (3.1. punkts) noslēdz ar aizbāzni, uzmanīgi krata (neapvēršot otrādi), līdz savienojumi ir pilnībā izšķīduši. Ľauj nostāties vismaz 15 minūtes istabas temperatūrā, pēc tam dažas minūtes centrifugē. Dzidrais šķīdums ir gatavs gāzu hromatogrāfiskajai analīzei.

**6. GĀZU HROMATOGRĀFISKĀ ANALĪZE****6.1. Sagatavošanas operācijas, kapilārās kolonnas kondicionēšana**

Kolonu (3.3. punkts) iemontē gāzu hromatogrāfā, tās ieeju pievienojot inžektoram ar plūsmas sadalītāju, bet izeju – detektoram.

Izdara gāzu hromatogrāfijas iekārtas vispārējo pārbaudi (noplūdes no gāzu kontūriem, detektora, plūsmas sadalīšanas un reģistrējošās sistēmas efektivitāte utt.).

Ja kolonu lieto pirmoreiz, to ieteicams kondicionēt. Lēnu gāzes plūsmu laiž cauri kolonnai, pēc tam ieslēdz gāzu hromatogrāfu un pakāpeniski uzsilda līdz temperatūrai, kas ir vismaz 20 °C virs darba temperatūras (8. piezīme). Šo temperatūru uztur vismaz divas stundas, pēc tam iekārtu noregulē darba režīmā (noregulē gāzu plūsmas un sadali, liesmas aizdedzi, savienojumu ar datošanas sistēmu, kā arī noregulē kolonnas, detektora un inžektoru temperatūru utt.), pēc tam reģistrē signālu, izvēloties jutību, kas ir vismaz divas reizes augstāka par analīzei paredzēto jutību. Nulles līnijai ir jābūt lineārai, bez smailēm, un tā nedrīkst nobīdīties. Negatīva taisnvirziena nobīde norāda uz noplūdēm kolonnas savienojumu vietās; pozitīva nobīde norāda uz nepareizu kolonnas kondicionēšanu.

*8. piezīme.* Kondicionēšanas temperatūrai vienmēr jābūt vismaz par 20 °C zemākai nekā maksimālā temperatūra, kas norādīta lietojamajai stacionārajai fāzei.

**6.2. Darba apstākļi**

Optimizē temperatūras programmu un nesējgāzes plūsmu, lai iegūtu hromatogrammas, kas ir līdzīgas 3.–6. attēlā redzamajām.

Turpinājumā norādītie parametri ir testēti un atzīti par lietderīgiem.

**▼M32**

## 6.2.1. Alifātiskie spirti

Žāvēšanas skapja programma	180 °C (8 min) → 260 °C (ar kāpumu 5 °C/min) → 260 °C (15 min)
Inžektoru temperatūra	280 °C
Detektora temperatūra	290 °C
Nesējgāzes lineārais ātrums	Hēlijs (20–30 cm/s); ūdeņradis (30–50 cm/s)
Dalījuma attiecība	1:50 līdz 1:100
Ievadītais tilpums	0,5 līdz 1 µl TMSE šķīduma

## 6.2.2. Sterīni un triterpēndioli

Žāvēšanas skapja programma	260 ± 5 °C, izotermiska
Inžektoru temperatūra	280–300 °C
Detektora temperatūra	280–300 °C
Nesējgāzes lineārais ātrums	Hēlijs (20–30 cm/s); ūdeņradis (30–50 cm/s)
Dalījuma attiecība	1:50 līdz 1:100
Ievadītais tilpums	0,5 līdz 1 µl TMSE šķīduma

Atbilstīgi kolonnas un gāzu hromatogrāfa īpašībām norādītos apstākļus var mainīt, lai iegūtu hromatogrammas, kas atbilst šādiem nosacījumiem:

- spirta C26 aiztures laiks ir  $18 \pm 5$  min,
- spirta C22 smaile ir  $80 \pm 20$  % no skalas pilnas vērtības olīveļļai un  $40 \pm 20$  % no skalas pilnas vērtības olīvu izspaidu eļļai,
- $\beta$ -sitosterīna smailes aiztures laikam jābūt  $20 \pm 5$  minūtēm,
- kampesterīna smailei jābūt: olīveļļai (vidējais saturs 3 %)  $20 \pm 5$  % no pilnas skalas,
- visiem klātesošajiem sterīniem jābūt atdalītiem. Turklat atdalītajām smailēm ir jābūt arī pilnībā nošķirtām, t. i., smailes līnijai ir jāatgriežas uz nulles līnijas, pirms sāk veidoties jauna smaile. Tomēr nepilnīga nošķiršana ir pieņemama, ja smailes ar relatīvo aiztures laiku RRT 1,02 (sitostanols) var kvantitatīvi noteikt, izmantojot perpendikulu.

## 6.3. Analītiskā procedūra.

10 µl mikrošķircē (3.4. punkts) vispirms ievelk 1 µl heksāna, tad 0,5 µl gaisa un pēc tam 0,5–1 µl parauga šķīduma. Pavelk šķirces virzuli, lai iztukšotu adatu. Adatu izdur cauri inžektoru membrānai un pēc vienas vai divām sekundēm strauji ievada šķirces saturu, tad aptuveni pēc piecām sekundēm lēnām izvelk adatu. Vai izmantot arī automātisku inžektoru.

**▼M32**

Turpina reģistrēt, līdz atbilstošo klātesošo spiritu savienojumu *TMSE* ir pilnībā eluēti. Nulles līnijai visu laiku ir jāatbilst attiecīgo darba apstākļu prasībām (6.2.1. vai 6.2.2. punkts).

## 6.4. Smaiļu identificēšana

Atsevišķas smailes identificē pēc aiztures laikiem, saīdzinot ar alifātisko spiritu un triterpēnspritu vai sterīnu un triterpēndiolu *TMSE* maisījumiem, kas analizēti tādos pašos apstākļos. Alifātisko spiritu un triterpēnspritu frakcijas hromatogramma ir redzama 3. attēlā, un attiecīgās sterīnu un triterpēndiolu hromatogrammas ir redzamas 2. attēlā.

Alifātiskie spiriti eluējas šādā secībā: C20-ols (I.S.), C22-ols, C23-ols, C24-ols, C25-ols, C26-ols, C27-ols un C28-ols.

Sterīni un triterpēndioli eluējas šādā secībā: holesterīns, brasikasterīns, ergosterīns, 24-metilēnholesterīns, kampesterīns, kampestanols, stigmastērīns,  $\Delta 7$ -kampesterīns,  $\Delta 5,23$ -stigmastadienols, klerosterīns,  $\beta$ -sitosterīns, sitostanols,  $\Delta 5$ -avenasterīns,  $\Delta 5,24$ -stigmastadienols,  $\Delta 7$ -stigmastenols,  $\Delta 7$ -avenasterīns, eritrodiols un uvaols.

## 6.5. Kvantitatīvā novērtēšana

Alifātisko spiritu C22, C24, C26 un C28 un 1-eikozanola smaiļu laukumus aprēķina datu ieguves sistēmā. Uzskata, ka 1-eikozanola atbildes koeficients ir vienāds ar 1.

Izmantojot datošanas sistēmu, aprēķina  $\alpha$ -holestanola, sterīnu un triterpēndioli smaiļu laukumus. To savienojumu smailes, kas nav ietverti 1. tabulā, neņem vērā (ergosterīns nav jāaprēķina). Uzskata, ka  $\alpha$ -holestanola atbildes koeficients ir vienāds ar 1.

Katra atsevišķā spiritu savienojuma koncentrāciju, kas izteikta mg/kg taukvielas, aprēķina šādi:

$$\text{Spirtu savienojums } x = \frac{A_x \times m_s}{A_s \times m} \times 1\,000$$

kur:

$A_x$  = spiritu savienojuma x smailes laukums datošanas sistēmas uzskaites vienībās;

$A_s$  = 1-eikozanola/ $\alpha$ -holestanola smailes laukums datošanas sistēmas uzskaites vienībās;

$m_s$  = pievienotā 1-eikozanola/ $\alpha$ -holestanola masa miligramos;

$m$  = noteikšanai ņemtā parauga masa gramos.

## 7. REZULTĀTU IZTEIKŠANA

Atsevišķo alifātisko spiritu un triterpēnspritu koncentrāciju izsaka mg/kg taukvielas, un to summu norāda kā "kopējo alifātisko spiritu saturu". Kopējais saturs ir C22, C24, C26 un C28 summa.

Katra atsevišķā spiritu savienojuma sastāvu izsaka ar skaitli līdz vienai zīmei aiz komata.

Kopējā sterīnu koncentrācija ir jāizsaka veselā skaitlī.

**▼M32**

Katra atsevišķā sterīna procentus aprēķina pēc attiecīgā smailes laukuma attiecības pret sterīnu smaiļu kopējo laukumu:

$$\text{Sterīns } x = \frac{A_x}{\Sigma A} \times 100$$

kur:

$A_x$  = sterīna  $x$  smailes laukums;

$\Sigma A$  = sterīnu smaiļu kopējais laukums.

Nosacītais  $\beta$ -sitosterīns:  $\Delta 5,23$ -stigmastadienols + klerosterīns +  $\beta$ -sitosterīns + sitostanols +  $\Delta 5$ -avenasterīns +  $\Delta 5,24$ -stigmastadienols.

Aprēķina eritrodiola un uvaola procentus:

$$\text{Eritrodiols} + \text{uvaols} = \frac{A_{Er} + A_{Uv}}{\Sigma A_T} \times 100$$

kur:

$A_{Er}$  = eritrodiola laukums datošanas sistēmas uzskaites vienībās;

$A_{Uv}$  = uvaola laukums datošanas sistēmas uzskaites vienībās;

$\Sigma_{AT}$  = sterīna + eritrodiola + uvaola kopējais laukums datošanas sistēmas uzskaites vienībās.

Līdztekus atsevišķu sterīnu un triterpēndiolu relatīvajiem procentiem un sterīnu kopējai koncentrācijai ir jāaprēķina eritrodiola un uvaola koncentrācija un to summa mg/kg taukvielas, izmantojot šādas formulas:

$$\text{Eritrodiols} = \frac{A_{Er} \times m_s}{A_s \times m} \times 1000$$

$$\text{Uvaols} = \frac{A_{Uv} \times m_s}{A_s \times m} \times 1000$$

kur:

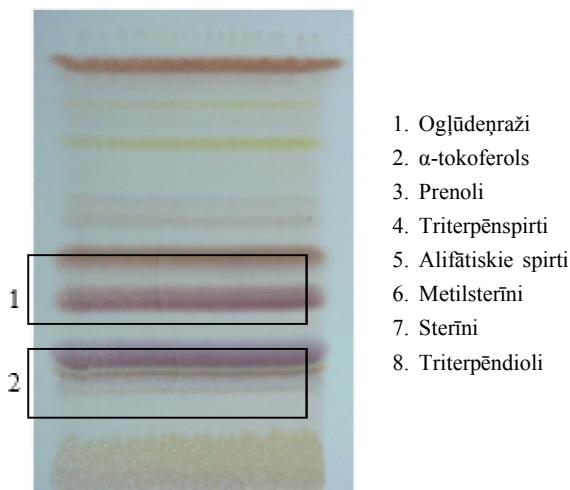
$A_{Er}$  = eritrodiola smailes laukums datošanas sistēmas uzskaites vienībās;

$A_{Uv}$  = uvaola laukums datošanas sistēmas uzskaites vienībās;

$A_s$  =  $\alpha$ -holestanola smailes laukums datošanas sistēmas uzskaites vienībās;

$m_s$  = pievienotā  $\alpha$ -holestanola masa miligramos;

$m$  = noteikšanai ļemtā parauga masa gramos.

**▼M32***Papildinājums*

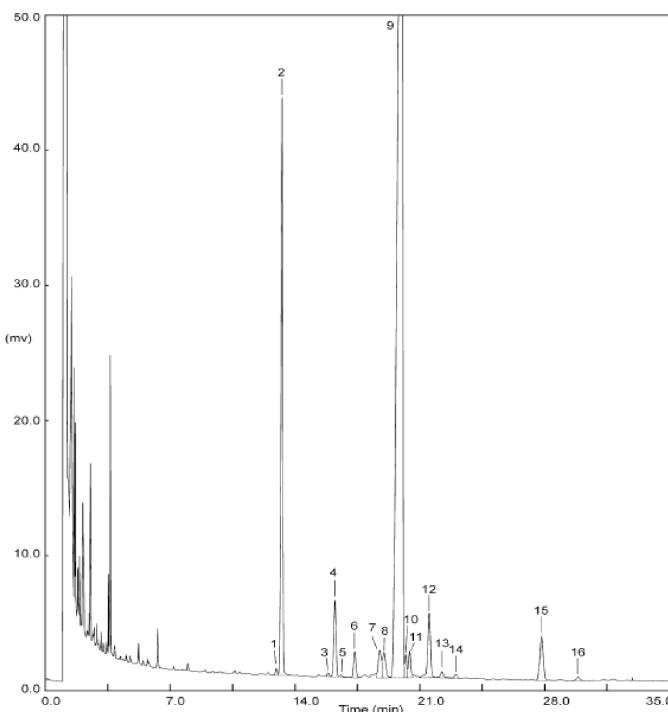
**1. attēls.** TLC, kas iegūta no olīvu izspaidu eļļas nepārziepjojamās frakcijas, kura divreiz elutēta ar heksānu:dietilēteri (65:35), attīstīta ar  $\text{SO}_4\text{H}_2$  (50 %) un karsēta. Noskrāpējamās joslas atrodas taisnstūrī, 1. taisnstūrī ir alifātisko spirtu joslas, bet 2. taisnstūrī sterīnu un triterpēndiolu joslas.

**I tabula. Sterīnu relatīvie aiztures laiki**

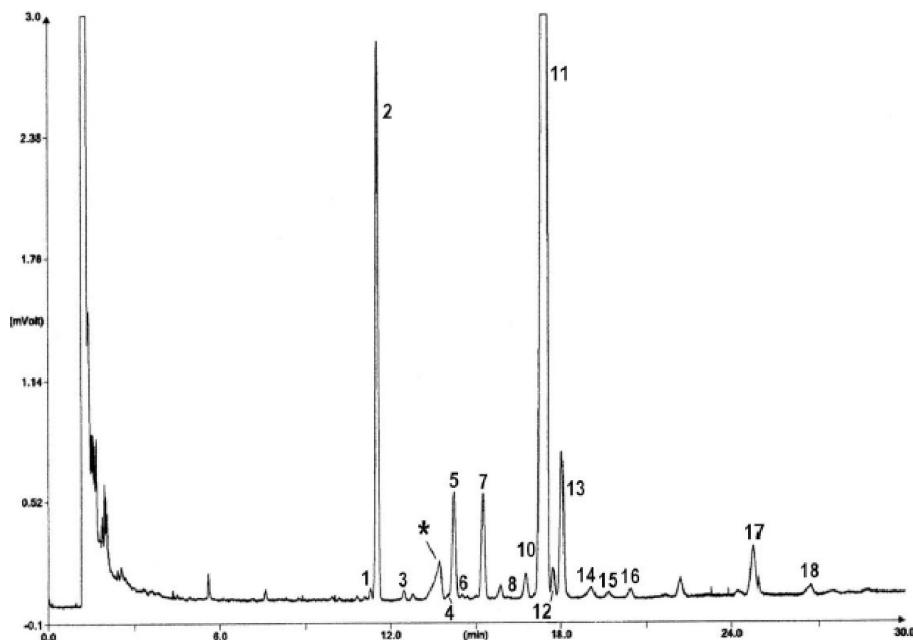
Smaile	Identifikācija	Relatīvie aiztures laiki		
		SE 54 kolonna	SE 52 kolonna	
1.	Holesterīns	$\Delta$ -5-holesten-3 $\beta$ -ols	0,67	0,63
2.	Holestanols	5 $\alpha$ -holestan-3 $\beta$ -ols	0,68	0,64
3.	Brasikasterīns	[24S]-24-metil- $\Delta$ -5,22-holestadien-3 $\beta$ -ols	0,73	0,71
*	Ergosterīns	[24S]-24-metil- $\Delta$ -5,7,22 holestatrien-3 $\beta$ -ols	0,78	0,76
4.	24-metilēnholesterīns	24-metilēn- $\Delta$ -5,24-holestadien-3 $\beta$ -ols	0,82	0,80
5.	Kampesterīns	(24R)-24-metil- $\Delta$ -5-holesten-3 $\beta$ -ols	0,83	0,81
6.	Kampestanols	(24R)-24-metil-holestan-3 $\beta$ -ols	0,85	0,82
7.	Stigmasterīns	[24S]-24-etyl- $\Delta$ -5,22-holestadien-3 $\beta$ -ols	0,88	0,87
8.	$\Delta$ -7-kampesterīns	(24R)-24-metil- $\Delta$ -7-holesten-3 $\beta$ -ols	0,93	0,92
9.	$\Delta$ -5,23-stigmastadienols	(24R)-24-etyl- $\Delta$ -5,23-holestadien-3 $\beta$ -ols	0,95	0,95
10.	Klerosterīns	[24S]-24-etyl- $\Delta$ -5,25-holestadien-3 $\beta$ -ols	0,96	0,96

**▼M32**

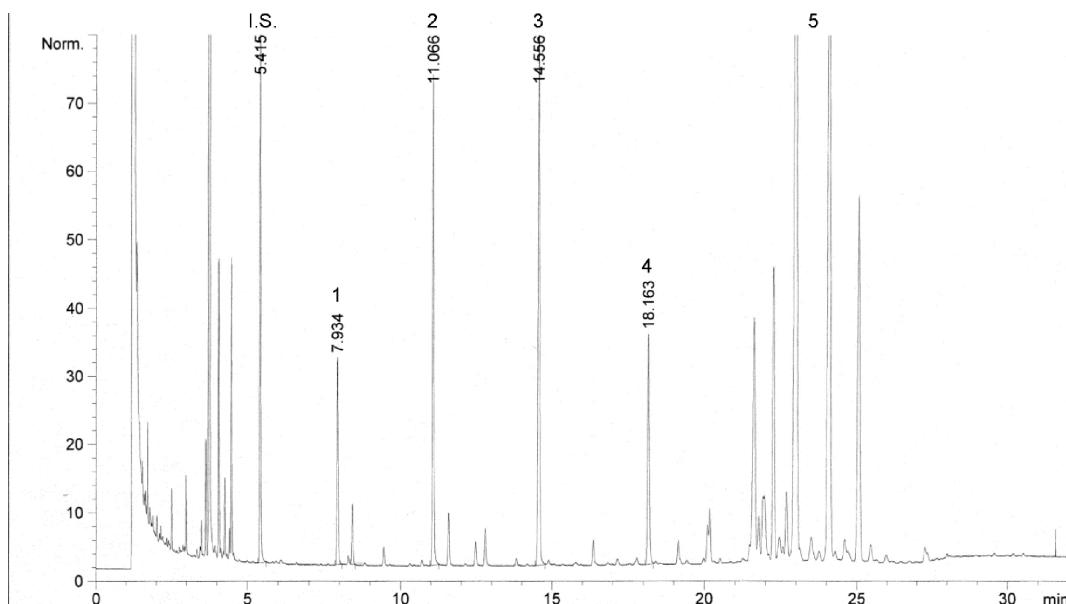
Smaile	Identifikācija	Relatīvie aiztures laiki		
		SE 54 kolonna	SE 52 kolonna	
11.	Betasitosterīns	(24R)-24-ethyl-Δ-5-holenen-3β-ols	1,00	1,00
12.	Sitostanols	24-ethyl-holosten-3β-ols	1,02	1,02
13.	Δ-5-avenasterīns	(24Z)-24-ethyliden-Δ-holenen-3β-ols	1,03	1,03
14.	Δ-5,24-stigmastadienols	(24R,S)-24-ethyl-Δ-5,24-holostadien-3β-ols	1,08	1,08
15.	Δ-7-stigmastenols	(24R,S)-24-ethyl-Δ-7-holenen-3β-ols	1,12	1,12
16.	Δ-7-avenasterīns	(24Z)-24-ethyliden-Δ-7-holenen-3β-ols	1,16	1,16
17.	Eritrodiols	5α-olean-12-en-3β,28-diols	1,41	1,41
18.	Uvaols	Δ12-ursen-3β,28-diols	1,52	1,52



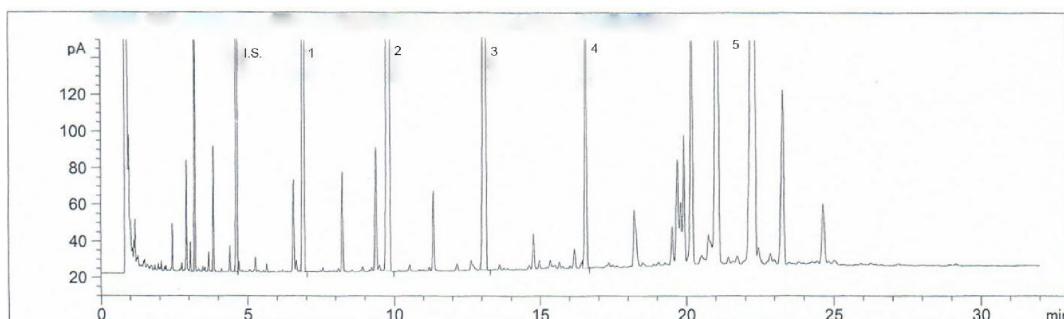
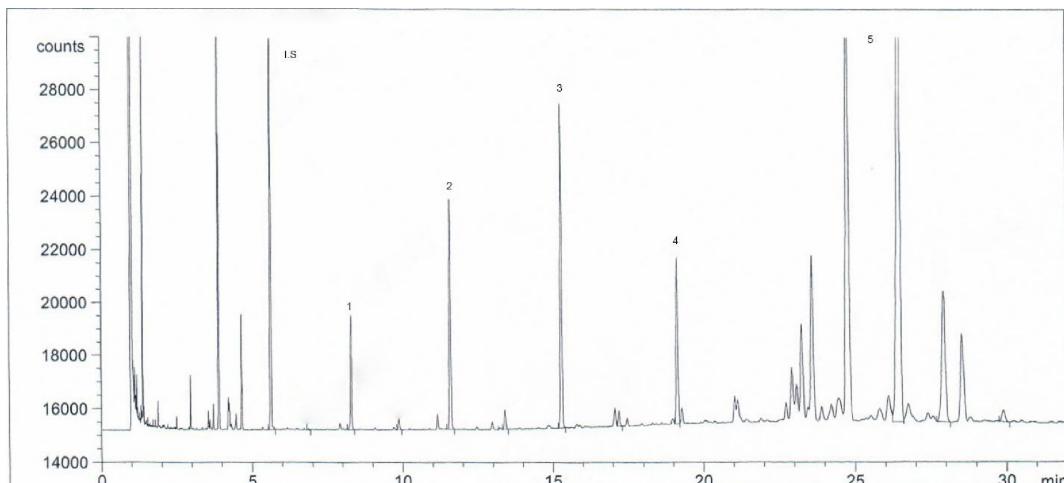
**2. attēls.** Rafinētās olīveļļas sterīnu un triterpēndiolu GC-FID hromatogrāfiskais profils. (1) Holes-terīns, (2) α-holestanols (I.S.), (3) 24-metilēnholesterīns, (4) kampesterīns, (5) kampestanols, (6) stigmasterīns, (7) Δ5,23-stigmastadienols, (8) klerosterīns, (9) betasitosterīns, (10) sitostanols, (11) Δ5-avenasterīns, (12) Δ5,24-stigmastadienols, (13) Δ7-stigmastenols, (14) Δ7-avenasterīns, (15) eritrodiols, (16) uvaols.

**▼M32**

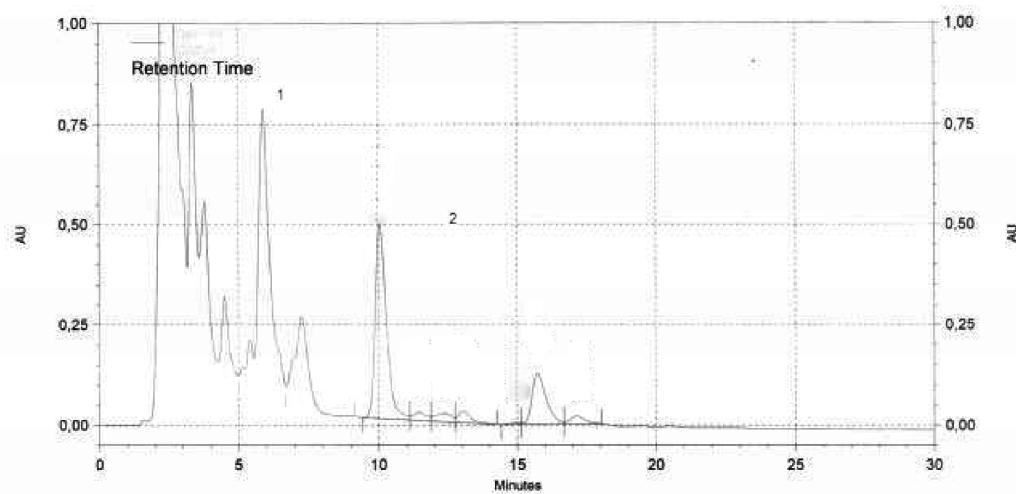
**3. attēls.** Spīdīgās olīveļas sterīnu un triterpēndiolu *GC-FID* hromatogrāfiskais profils. (1) Holesterīns, (2)  $\alpha$ -holestanols, (3) brasikasterīns, (4) 24-metilēnholesterīns, (5) kampesterīns, (6) kampesstanols, (7) stigmasterīns, (8)  $\Delta$ 7-kampesterīns, (9)  $\Delta$ 5,23-stigmastadienols, (10) klerosterīns, (11) betasitosterīns, (12) sitostanols, (13)  $\Delta$ 5-avenasterīns, (14)  $\Delta$ 5,24-stigmastadienols, (15)  $\Delta$ 7-stigmasostenols, (16)  $\Delta$ 7-avenasterīns, (17) eritrodiols, (18) uvaols.



**4. attēls.** Olīveļas alifātisko spiritu un triterpēnspirtu *GC-FID* hromatogrāfiskais profils. (I.S.) C20-ols, (1) C22-ols, (2) C24-ols, (3) C26-ols, (4) C28-ols, (5) triterpēnspirti.

**▼M32**

**5. attēls.** Rafinētas olīveļas un otrās centrifugēšanas olīveļas alifātisko spiritu un triterpēnsptīru GC-FID hromatogrāfiskais profils. (I.S.) C20-ols, (1) C22-ols, (2) C24-ols, (3) C26-ols, (4) C28-ols, (5) triterpēnsptīri.



**6. attēls.** HPLC hromatogramma, kas iegūta no olīveļas nepārziepjojamās vielas, kura atdalīta ar HPLC, izmantojot UV detektoru. (1) Alifātiskie spiriti un triterpēnsptīri; (2) sterīni un triterpēndioli.

**▼M23***XX PIELIKUMS***Vasku, taukskābju metilesteru un taukskābju etilesteru saturu noteikšana ar kapilārās kolonas gāzu hromatogrāfijas metodi****1. MĒRĶIS**

Pēc šīs metodes nosaka vasku, taukskābju metilesteru un taukskābju etilesteru saturu olīveļļās. Vaskus un alkilesterus sadala pēc oglekļa atomu skaita to molekulās. Metodi ieteicams izmantot olīveļļas atšķiršanai no olīvu izspaidu eļļas, kā arī par neapstrādātas augstākā labuma olīveļļas kvalitātes parametru, kas dod iespējas konstatēt neapstrādātas augstākā labuma olīveļļas viltojumus, kuros tā ir maisījumos ar zemākas kvalitātes neapstrādātu olīveļļu, spīdīgās olīveļļas vai dearomatizētām eļļām.

**2. PRINCIPS**

Eļļai pievieno atbilstošu iekšējo standartu, pēc tam hidrēta silikagela kolonnā hromatogrāfiski sadala frakcijās. Iegūst frakciju, kas testēšanas apstākļos eluējas vispirms (kura ir mazāk polāra par triglicerīdiem), un to tieši analizē, izmantojot kapilārās kolonas gāzu hromatogrāfiju.

**3. APRĪKOJUMS****3.1. Erlenmeijera kolba, 25 ml.****3.2. Stikla kolonna** šķidruma hromatogrāfijai, iekšējais diametrs 15 mm, augstums 30 līdz 40 cm, ar krānu.**3.3. Gāzu hromatogrāfs**, kas piemērots darbam ar kapilāro kolonnu, ir aprīkots ar sistēmu parauga tiešai ievadīšanai kolonnā, un kuram ir šādas sastāvdaļas.**3.3.1. Termostatējama krāsns ar temperatūras programmēšanu.****3.3.2. Aukstais inžektors** parauga tiešai ievadīšanai kolonnā.**3.3.3. Liesmas jonizācijas detektors un pārveidotājs-pastiprinātājs.****3.3.4. Reģistrējošā iekārta-integrators** (1. piezīme) darbam ar pārveidotāju/pastiprinātāju (3.3.3.) ar atbildes reaģēšanas laiku ne lielāku par 1 s.

*1. piezīme.* Ja gāzu hromatogrāfijas datus ievada ar PC, var izmantot arī datorizētas sistēmas.

**3.3.5. Kapilārā kolonna, kausēta kvarca (vasku, metilesteru un etilesteru analīzei)**, garums 8-12 m, iekšējais diametrs 0,25-0,32 mm, ar 0,10-0,30 µm šķidrās fāzes (2. piezīme) slāņa pārkājumu iekšpusē.

*2. piezīme.* Šim nolūkam piemērotākās gatavas nopērkamās šķidrās fāzes ir SE52, SE54, u.c.

**3.4. Mikrošķirce, 10 µl**, ar rūdītu adatu, parauga tiešai ievadīšanai kolonnā.**3.5. Elektriskais krafītājs.****3.6. Rotācijas iztvaicētājs.****3.7. Muļķrāsns.****3.8. Analitiskie svari** ar svēršanas precizitāti  $\pm 0,1$  mg.

**▼M23**

- 3.9. Laboratorijas stikla trauki.

**4. REAKTĪVI**

- 4.1. **Silikagels**, daļīnu izmērs 60-200  $\mu\text{m}$ . Silikagelu uz vismaz 4 h karsē mufeļkrāsnī pie 500°C. Atdzesē un pievieno 2 % ūdens no silikagela daudzuma. Homogenizācijai labi sakrata un vismaz 12 h pirms lietošanas ievieto eksikatorā.

**▼M32**

- 4.2. n-heksāns, hromatogrāfijai vai kīmiski tīrs. Heksānu drīkst aizstāt ar izooktānu (2,2,4-trimetilpentāns, hromatogrāfijai), ja vien tiek sasniegtais salīdzināmas precīzitātes vērtības. Šķīdinātāji, kuriem viršanas punkts ir augstāks nekā n-heksānam, iztvaiko lēnāk. Tomēr heksāna toksiskuma dēļ tiem dodama priekšroka. Tīrība ir jāpārbauda, piemēram, var pārbaudīt atlikumu pēc 100 ml šķīdinātāja iztvaicēšanas.

**UZMANĪBU** – Tvaiki var uzliesmot. Turēt pietiekamā attālumā no siltuma un dzirksteļu avotiem un atklātas ugums. Raudzīties, lai pudeles vienmēr būtu cieši noslēgtas. Lietošanas laikā nodrošināt pienācīgu ventilāciju. Nepieļaut tvaiku veidošanos un novērst iespējamo ugunsgrēka risku, ko rada, piemēram, sildītāji vai elektroaparāti, kas nav izgatavoti no nedegamiem materiāliem. ļoti kaitīgs ieelpojot, ja var radīt nervu šūnu bojājumus. Neieelpot tvaikus. Vajadzības gadījumā lietot piemērotus elpošanas aparātus. Nepieļaut nokļūšanu acīs un uz ādas.

Izooktāns ir uzliesmojošs šķidrums, kas rada ugunsbīstamību. Sprādžienbīstamības robežas gaisā ir no 1,1 % līdz 6,0 % (tilpuma daļa). Tas ir toksisks norijot un ieelpojot. Strādājot ar šo šķīdinātāju, izmantot velkmes skapi labā darba kārtībā.

**▼M23**

- 4.3. **Etilēteris, hromatogrāfijai.**

**UZMANĪBU** – ļoti viegli uzliesmojošs un vidēji toksisks. Kairina ādu. Ieelpojot ļoti kaitīgs. Var radīt acu bojājumus. Iedarbība var būt aizkavēta. Var veidot sprādžienbīstamus peroksīdus. Tvaiki var uzliesmot. Turēt pietiekamā attālumā no siltuma un dzirksteļu avotiem un atklātas ugums. Jāraugās, lai tā pudeles vienmēr būtu cieši noslēgtas. Lietošanas laikā jānodrošina pienācīga ventilācija. Jānovērš tvaiku veidošanās un jānovērš iespējamie ugunsgrēka riski, ko rada, piemēram, sildītāji vai elektroaparāti, kas nav ražoti no nedegamiem materiāliem. Neiztvaicēt sausu vai gandrīz sausu. Pievienojot ūdeni vai piemērotu reducētāju, var samazināt peroksīdu veidošanos. Nedzert. Neieelpot tvaikus. Novērst ilgstošu vai atkārtotu saskari ar ādu.

- 4.4. **n-heptāns, hromatogrāfijai, vai izooktāns.**

**UZMANĪBU** – Uzliesmojošs. Ieelpojot ļoti kaitīgs. Turēt pietiekamā attālumā no siltuma un dzirksteļu avotiem un atklātas ugums. Jāraugās, lai tā pudeles vienmēr būtu cieši noslēgtas. Lietošanas laikā jānodrošina pienācīga ventilācija. Neieelpot tvaikus. Novērst ilgstošu vai atkārtotu saskari ar ādu.

- 4.5. **Laurilarahidāta standartšķidums** (3. iezīme) heptānā, 0,05 % (m/V) (iekšējais standarts vasku noteikšanai).

3. *piezīme.* Var lietot arī palmitilpalmitātu, miristilstearātu vai arahidillau-reātu.

- 4.6. Metilheptadekanoāta standartšķidums heptānā, 0,02 % (m/V) (iekšējais standarts metilesteru un etilesteru noteikšanai).

- 4.7. **Sudānas 1 krāsviela (1-fenil-azo-2-naftols).**

**▼M23**

4.8. **Nesējgāze: ūdeņradis vai hēlijs, tīrs, gāzu hromatogrāfijai.**

**BRĪDINĀJUMS**

*Ūdeņradis.* ļoti viegli uzliesmojošs, zem spiediena. Turēt pietiekamā attālumā no siltuma un dzirksteļu avotiem un atklātas uguns, sildītājiem vai elektroaparātiem, kas nav ražoti no nedegamiem materiāliem. Nelietojot balona vārsts jānoslēdz. Obligāti jālieto reduktors spiediena samazināšanai. Pirms balona vārsta atvēšanas jāatbrīvo reduktora atspere. Atverot vārstu, nestāvēt pret izēju no balona. Lietošanas laikā jānodosīšina pienācīga ventilācija. Nepārvietot ūdeņradi no viena balona uz citu. Nemaissīt gāzi balonā. Raudzīties, lai baloni nevarētu apgāzties. Neturēt saules staros un pie siltuma avotiem. Glabāt nekorozīvā vidē. Nelietot bojātus vai nemarķētus balonus.

*Hēlijs.* Saspiesta gāze zem augsta spiediena. Samazina elpošanai pieejamā skābekļa daudzumu. Turēt balonu noslēgtu. Lietošanas laikā jānodosīšina pienācīga ventilācija. Neieiet glabāšanas zonās, ja tajās nav pietiekamas ventilācijas. Obligāti jālieto reduktors spiediena samazināšanai. Pirms balona vārsta atvēšanas jāatbrīvo reduktora atspere. Nepārvietot gāzi no viena balona uz citu. Raudzīties, lai baloni nevarētu apgāzties. Atverot vārstu, nestāvēt pret izēju no balona. Neturēt saules staros un pie siltuma avotiem. Glabāt nekorozīvā vidē. Nelietot bojātus vai nemarķētus balonus. Neieelpot. Lietot tikai tehniskām vajadzībām.

4.9. **Palīggāzes:**

- ūdeņradis, tīrs, gāzu hromatogrāfijai.
- gaiss, tīrs, gāzu hromatogrāfijai.

**BRĪDINĀJUMS**

*Gaiss.* Saspiesta gāze zem augsta spiediena. Degamu vielu klātbūtnē lietot uzmanīgi, organisko savienojumu lielākas daļas pašaizdegšanās temperatūra gaisā ievērojamī pazeminās pie augsta spiediena. Nelietojot balona vārsts jānoslēdz. Obligāti jālieto reduktors spiediena samazināšanai. Pirms balona vārsta atvēšanas jāatbrīvo reduktora atspere. Atverot vārstu, nestāvēt pret izēju no balona. Nepārvietot gāzi no viena balona uz citu. Nemaissīt gāzi balonā. Raudzīties, lai baloni nevarētu apgāzties. Neturēt saules staros un pie siltuma avotiem. Glabāt nekorozīvā vidē. Nelietot bojātus vai nemarķētus balonus. Gaiss ir paredzēts tehniskām vajadzībām, to nedrīkst lietot ieelpošanai vai elpošanas aparātos.

**5. PROCEDŪRA****5.1. Hromatogrāfijas kolonnas sagatavošana**

Suspendē 15 g silikagela (4.1.) n-heksānā (4.2.) un pārnes kolonnā (3.2.). Nostādina. Lai hromatogrāfijas slānis būtu iespējami viendabīgāks, nostādināšanas beigās izmanto elektrisko krafītāju. Eluē 30 ml n-heksāna attīrišanai no piemaisījumiem. Uz analītiskajiem svariem (3.8.) 25 ml tilpuma kolbā (3.1.) nēm apmēram 500 mg analīzējamā parauga iesvaru un atkarībā no sagaidāmā vasku saturā pievieno vajadzīgo daudzumu iekšējā standarta, t.i., analizējot olīveļļu vai olīvu izspaidu eļļu, pievieno attiecīgi 0,1 mg vai 0,25-0,50 mg laurilarahidāta (4.5.), bet, analizējot olīveļļas, 0,05 mg metilheptadekanoāta (4.6.).

**▼M23**

Sagatavoto paraugu ar divām 2 ml n-heksāna (4.2.) porcijām pārnes hromatogrāfijas kolonnā.

Uztur 1 mm šķīdinātāja līmeni virs absorbenta slāņa. Ar plūsmas ātrumu apmēram 15 pilieni 10 sekundēs eluē n-heksāna/etilētera (99:1) maisījumu un savāc 220 ml. (**Šī frakcija satur metilesterus, etilesterus un vaskus**). (4. piezīme) (5. piezīme).

*4. piezīme.* n-heksāna/etilētera maisījums (99:1) jāsagatavo tajā pašā dienā.

*5. piezīme.* Vasku eluēšanas kontrolei parauga šķīdumam var pievienot 100 µl Sudānas I krāsvielas 1 % šķīdumu eluēšanas maisījumā.

Krāsvielas aiztures laiks ir starp vasku un triglicerīdu aiztures laiku. Tāpēc eluēšanu var pārtraukt pēc tam, kad krāsviela sasniedz hromatogrāfijas kolonas apakšu, jo tad visi vaski ir eluēti.

No iegūtajām frakcijām rotācijas ietvaicētājā iztvaicē gandrīz visu šķīdinātāja daudzumu. Pēdējos 2 ml iztvaicē ar vāju slāpekļa plūsmu. Savāc metilesterus un etilesterus saturošo frakciju, ko izšķīdina 2-4 ml n-heptāna vai izooktāna.

## 5.2. Gāzu hromatogrāfijas analīze

### 5.2.1. Sagatavošanas procedūra

Kolonnu uzstāda gāzu hromatogrāfam (3.3.), pievienojot ieeju kolonnā virskolonnas sistēmai, bet kolonas izēju detektoram. Pārbauda gāzu hromatogrāfa darbību (gāzes cilpas, detektoru, pašrakstītāju u.c.).

Kolonnu lietojot pirmo reizi, to ieteicams kondicionēt. Kolonai laiž cauri nelielu gāzes plūsmu, un tad ieslēdz gāzu hromatogrāfu. Apmēram 4 h laikā pakāpeniski paaugstina temperatūru līdz 350°C.

Šādu temperatūru uztur vismaz 2 h, tad noregulē aparātu darba režīmā (regulē gāzes plūsmu, iededz liesmu, pievieno elektronisko pašrakstītāju (3.3.4.), noregulē kolonas krāsns temperatūru, noregulē detektoru u.c.). Reģistrē signālu ar jutību, kas ir vismaz divas reizes lielāka par analīzei nepieciešamo. Bāzes līnijai jābūt taisnai, bez jebkādiem signāliem, un tai nedrīkst būt dreifa.

Negaīvs taisnlīnijas dreifs liecina, ka kolonas savienojumi nav pareizi, savukārt pozitīvs dreifs norāda uz to, ka kolonna nav pienācīgi kondicionēta.

### 5.2.2. Darba režīma izraudzīšanās vasku, metilesteru un etilesteru noteikšanai (6. piezīme)

Parasti izmanto šādu darba režīmu:

— kolonas temperatūra:

20°C/min 5°C/min

80 °C sākumā (1') ————— 140 °C ————— 335 °C (20);

— detektora temperatūra 350°C;

— ievadītais daudzums 1 µl n-heptāna šķīduma (2-4 ml);

**▼M23**

- nesējgāze hēlijs vai ūdeņradis ar attiecīgajai gāzei optimālo lineāro ātrumu (sk. A papildinājumā);
- instrumenta jutība: piemērota iepriekš minētajiem apstākļiem.

*6. piezīme.* Augstas beigu temperatūras dēļ pieļaujams pozitīvs dreifs, taču tas nedrīkst būt lielāks par 10 % no skalas pilnas vērtības.

Lai sadalītu visus vaskus, taukskābju metilesterus un etilesterus, panāktu attiecīgo signālu pietiekamu atdalīšanu (sk. 2., 3. un 4. att.) un iekšējā standarta laurilarahidāta aiztures laiku  $18 \pm 3$  min, atbilstoši kolonnas un gāzu hromatogrāfa raksturlielumiem šos apstākļus var mainīt. Pašam reprezentatīvākajam vasku signālam jābūt lielākam par 60 % no skalas pilnas vērtības, bet metilesteru un etilesteru noteikšanai par iekšējo standartu izmantojamā metilheptadekanoāta signālam jāsasniedz skalas pilna vērtība.

Hromatogrāfiskā signāla integrēšanas parametru nosaka tā, lai iegūtu attiecīgo signālu laukuma pareizu novērtējumu.

#### 5.3. Analīzes veikšana

Ar 10  $\mu\text{l}$  tilpuma mikrošķirciņem 10  $\mu\text{l}$  šķiduma, velket tās virzuli atpakaļ, līdz šķirces adata ir tukša. Adatu ievada inžekcijas sistēmā un pēc 1–2 s šķirciņi iztukšo. Pēc apmēram 5 s adatu uzmanīgi izvelk.

Reģistrāciju atkarībā no analizējamās frakcijas veic tik ilgi, līdz pilnībā eluējas vaski vai stigmastadiēni.

Bāzes līnijai noteikti jāatbilst nepieciešamajiem nosacījumiem.

#### 5.4. Signālu identificēšana

Signālus identificē pēc izdalīšanas laika, tos salīdzinot ar tādos pašos apstākļos analizētu vasku maisījumu izdalīšanas laikiem, kas ir zināmi. Olīveļļu galveno taukskābju (palmitīnskābes un oleīnskābes) alkilesterus identificē no metilesteru un etilesteru maisījumiem.

1. att. parādīta neapstrādātas augstākā labuma olīveļļas vasku hromatogramma. 2. un 3. att. parādītas hromatogrammas divām neapstrādātām augstākā labuma olīveļļām no mazumtirdzniecības, no tām viena satur metilesterus un etilesterus, bet otra ir bez tiem. 4. att. parādītas hromatogrammas neapstrādātai augstākā labuma olīveļļai un tai pašai eļļai ar 20 % dearomatizētas eļļas piedevu.

#### 5.5. Vasku kvantitatīvā analīze

Ar integratoru nosaka to signālu laukumu, kas atbilst iekšējam standartam laurilarahidātam un  $C_{40}$  līdz  $C_{46}$  alifātiskajiem esteriem.

Vasku kopējo saturu mg/kg eļļas nosaka, saskaitot visu atsevišķo vasku saturu:

$$\text{Vaski, mg/kg} = \frac{(\Sigma A_x) \cdot m_s \cdot 1\,000}{A_s \cdot m}$$

**▼M23**

kur

$A_x$  = attiecīgajam esterim atbilstošā signāla laukums, skaitītāja vienībās,

$A_s$  = iekšējam standartam laurilarahidātam atbilstošā signāla laukums, skaitītāja vienībās,

$m_s$  = pievienotā iekšējā standarta laurilarahidāta masa miligramos,

$m$  = noteikšanai ņemtā parauga masa gramos.

#### 5.5.1. Metilesteru un etilesteru kvantitatīvā analīze

Ar integratoru nosaka to signālu laukumu, kas atbilst iekšējam standartam metilheptadekanoātam,  $C_{16}$  un  $C_{18}$  taukskābju metilesteriem  $C_{16}$  un  $C_{18}$  taukskābju etilesteriem.

Katra alkilesteru saturu mg/kg eļļas nosaka šādi:

$$\text{Esteris, mg/kg} = \frac{A_x \cdot m_s \cdot 1\,000}{A_s \cdot m}$$

kur

$A_x$  = attiecīgajam  $C_{16}$  un  $C_{18}$  esterim atbilstošā signāla laukums, skaitītāja vienībās,

$A_s$  = iekšējam standartam metilheptadekanoātam atbilstošā signāla laukums, skaitītāja vienībās,

$m_s$  = pievienotā iekšējā standarta metilheptadekanoāta masa miligramos,

$m$  = noteikšanai ņemtā parauga masa gramos.

#### 6. REZULTĀTU IZTEIKŠANA

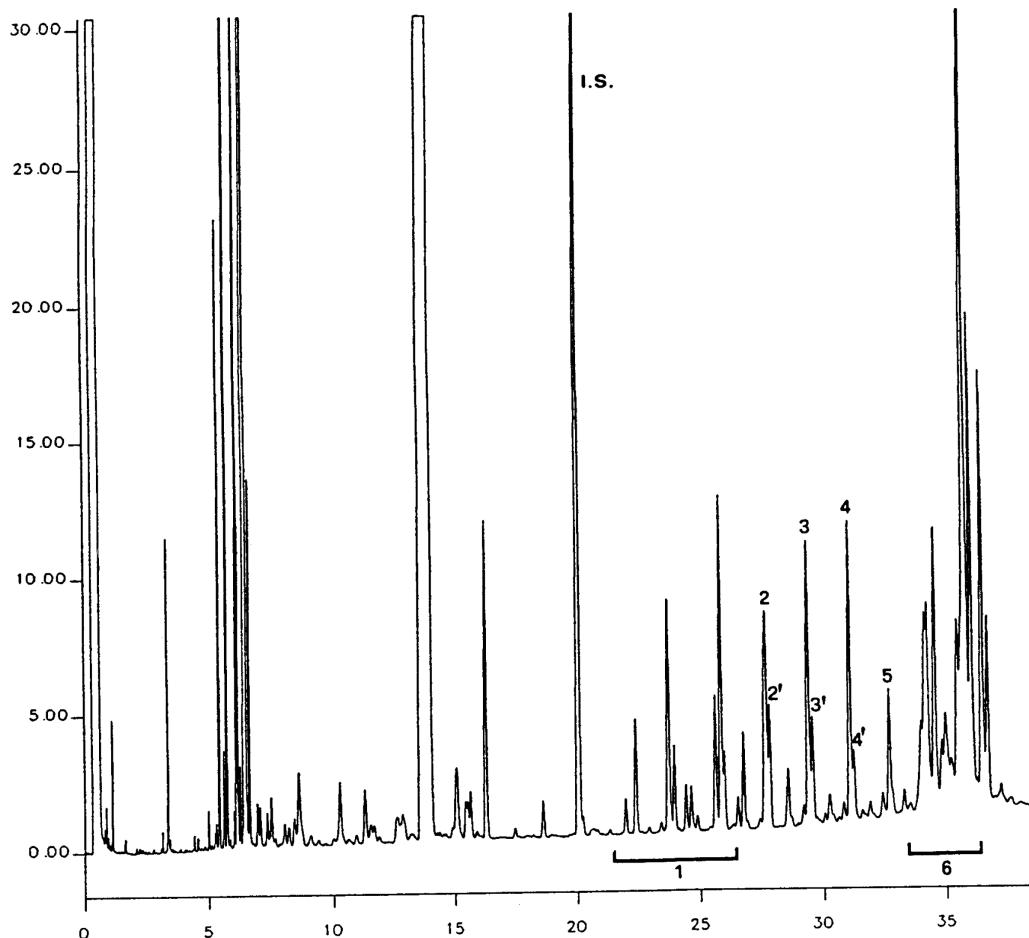
Norāda dažādu  $C_{40}$  līdz  $C_{46}$  vasku (7. piezīme) satura summu mg/kg eļļas.

Norāda atsevišķi  $C_{16}$  līdz  $C_{18}$  metilesteru un etilesteru satura summu un to kopējo summu.

Rezultātus izsaka, noapaļojot līdz vienam mg/kg.

7. piezīme. Kvantitatīvai noteikšanai izmanto signālus, kas attiecas uz  $C_{40}$ - $C_{46}$  esteriem ar oglēkļa atomu pāri skaitli molekulā pēc olīveļļā esošo vasku hromatogrammas piemēra pievienotajā attēlā. Identifikācijas nolūkiem, ja  $C_{46}$  esteris ir sašķelts, ieteicams analizēt olīvu izspaidu eļļas vasku frakciju, kur  $C_{46}$  signāls ir atšķirams, jo ir lielākais.

Norāda metilesteru un etilesteru satura attiecību.

**▼M23***1. attēls***Olīvējas vasku frakcijas gāzu hromatogrammas piemērs<sup>(1)</sup>**

Taukskābju metilesteru un etilesteru signāli ar aiztures laiku no 5 līdz 8 min

Paskaidrojumi:

I.S. = Laurilarahidāts

1 = Diterpēnesteri

2+2' = C<sub>40</sub> esteri

3+3' = C<sub>42</sub> esteri

4+4' = C<sub>44</sub> esteri

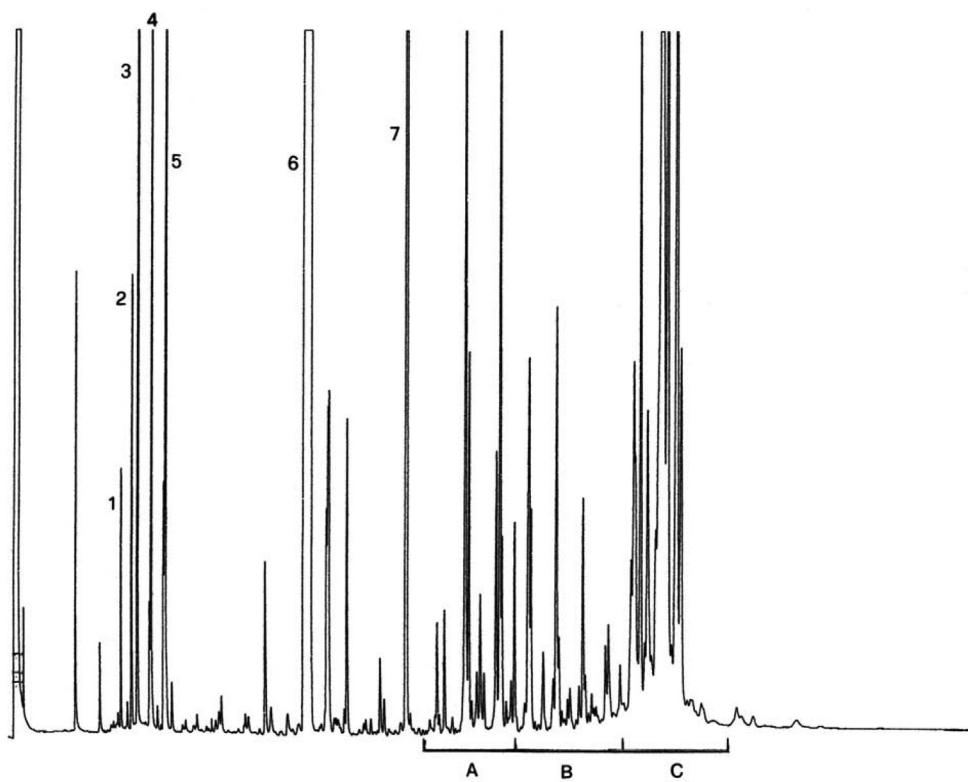
5 = C<sub>46</sub> esteri

6 = Sterīna esteri un triterpēnspirti

<sup>(1)</sup> Pēc sterīna esteru eluēšanas hromatogrammā nedrīkst būt nekādu būtisku signālu (triglicerīdi).

**▼M23**

2. attēls

**Neapstrādātas olīvēļas metilesteri, etilesteri un vaski**

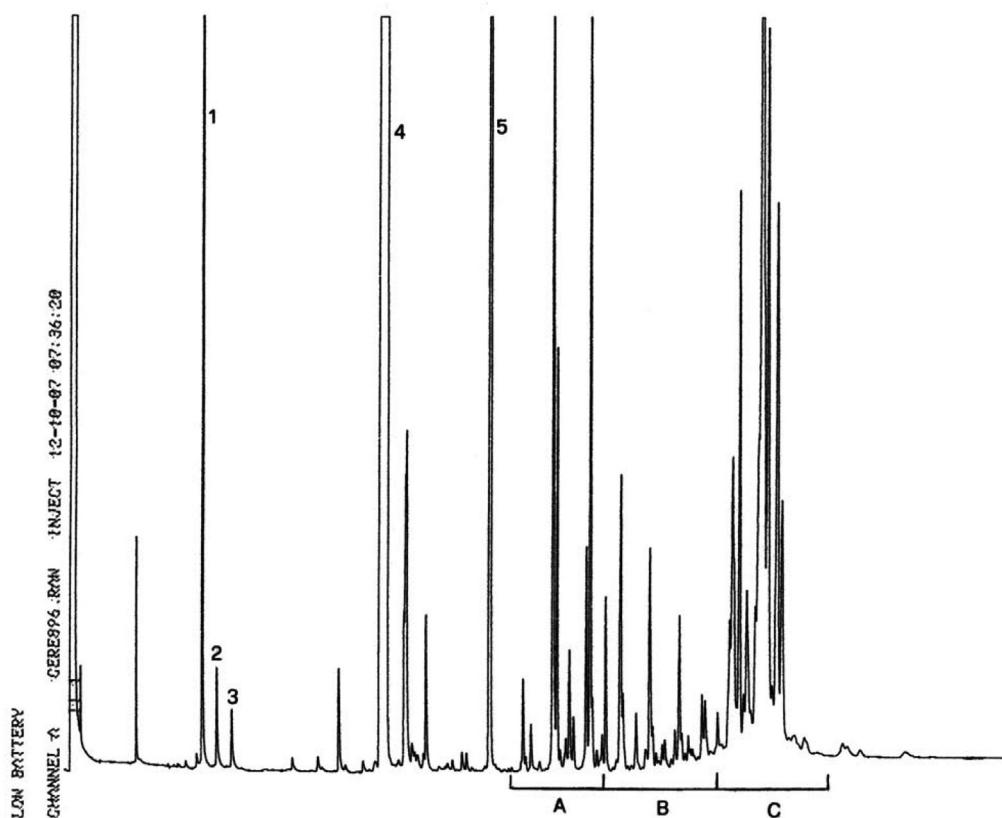
Paskaidrojumi:

- 1 – Metil- C<sub>16</sub>
- 2 – Etil- C<sub>16</sub>
- 3 – Metilheptadekanoāts,
- 4 – Metil- C<sub>18</sub>
- 5 – Etil- C<sub>18</sub>
- 6 – Skvalēns
- 7 – Laurilarahidāts, I.S.
- A – Diterpēnesteri
- B – Vaski
- C – Sterīna esteri un triterpēnesteri

**▼M23**

3. attēls

Neapstrādātas augstākā labuma olīvellas metilesteri, etilesteri un vaski

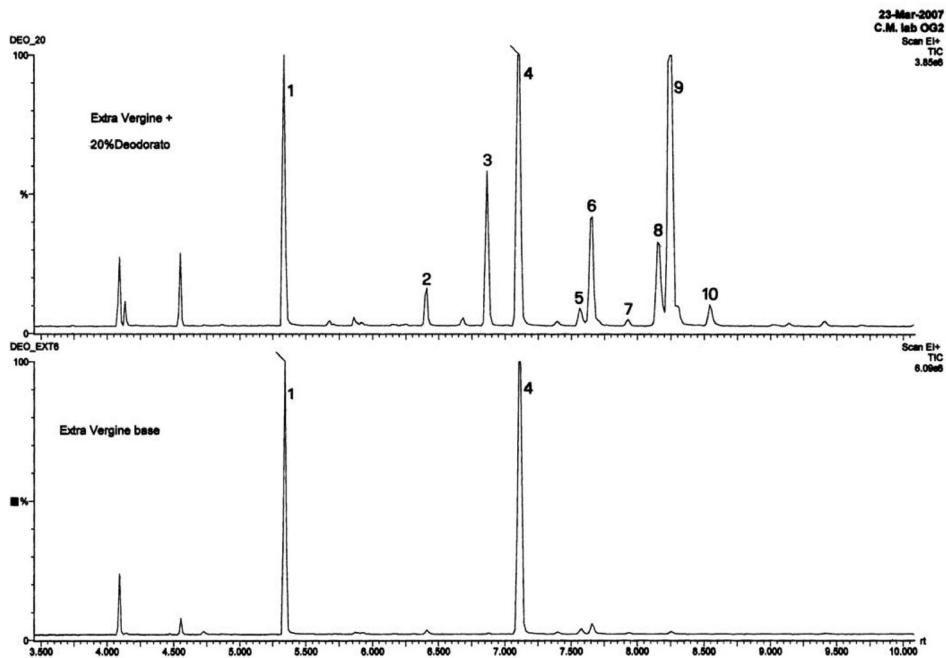


Paskaidrojumi:

- 1 – Metilheptadekanoāts, *I.S.*
- 2 – Metil- C<sub>18</sub>
- 3 – Etil- C<sub>18</sub>
- 4 – Skvalēns
- 5 – Laurilarahidāts, *I.S.*
- A – Diterpēnesteri
- B – Vaski
- C – Sterīna esteri un triterpēnesteri

**▼M23***4. attēls*

Neapstrādātas olīvelļas hromatogrammas daļa un hromatogrammas daļa tai pašai ēļlai ar dearomatizētās ēllas piedevu



Paskaidrojumi:

- 1 – Metilmiristāts, *I.S.*
- 2 – Metilpalmitāts
- 3 – Etilpalmitāts
- 4 – Metilheptadekanoāts, *I.S.*
- 5 – Metillinoleāts
- 6 – Metiloleāts
- 7 – Metilstearāts
- 8 – Etillinoleāts
- 9 – Etiloleāts
- 10 – Eilstearāts

**▼M23**

*A papildinājums*

**Gāzes lineārā ātruma noteikšana**

Pēc darba režīma iestatīšanas gāzu hromatogrāfā ievada 1 līdz 3  $\mu\text{l}$  metāna (vai propāna). Mēra laiku, kas paitet kamēr gāze iziet caur kolonnu, no tās ievadīšanas līdz signāla parādīšanās brīdim (tM).

Lineāro ātrumu cm/s aprēķina pēc formulas  $L/tM$ , kur  $L$  ir kolonas garums centimetros, un  $tM$  - laiks sekundēs.

**▼M28**

---

VM25

*XXI PIELIKUMS*

Saskaņā ar 8. panta 2. punktu veikto olīvellās atbilstības pārbaužu rezultāti

<sup>(1)</sup> Iekšējais tirgus (spiestuve, iepildīšana, mazumtirdzniecība), eksports, imports.

<sup>(2)</sup> Katru I pielikumā norādīto olīvelļas īpašību apzīmē ar kodu.

(<sup>3</sup>) Atbilst/neatbilst.

<sup>(4)</sup> Nav jānorāda olīveļļai un olīvu izspaidu eļļai.