

KOMISIJAS REGULA (EK) Nr. 162/2007

(2007. gada 19. februāris),

ar ko groza Eiropas Parlamenta un Padomes Regulu (EK) Nr. 2003/2003 par mēslošanas līdzekļiem ar mērķi pielāgot regulas I un IV pielikumu tehniskajam progresam

(Dokuments attiecas uz EEZ)

EIROPAS KOPIENU KOMISIJA,

ņemot vērā Eiropas Kopienas dibināšanas līgumu,

ņemot vērā Eiropas Parlamenta un Padomes 2003. gada 13. oktobra Regulu (EK) Nr. 2003/2003 par mēslošanas līdzekļiem ⁽¹⁾, un jo īpaši tās 31. panta 3. punktu,

tā kā:

(1) Regulas (EK) Nr. 2003/2003 I pielikuma E iedaļā uzskaitīti tie mikroelementus saturošie neorganisko mēslošanas līdzekļu tipi, kurus saskaņā ar minētās regulas 3. pantu var saukt par "EK mēslošanas līdzekļiem". Saraksts ietver vairākus mēslošanas līdzekļus, kuros mikroelementi ir ķīmiski kombinēti ar helātus veidojošo aģentu. Minētā pielikuma E3.1. tabulā ir dots atļauto helātus veidojošo aģentu saraksts.

(2) Tāda mēslošanas līdzekļa tipa specifikācija, kurā helatētais mikroelements ir dzelzs, ļauj izmantot vienu atļauto helātus veidojošo aģentu vai to maisījumu, nodrošinot, ka helatēto daļu var noteikt, izmantojot Eiropas standartā EN 13366 aprakstīto metodi, un katru helātus veidojošo aģentu maisījumā var atsevišķi identificēt un noteikt tā daudzumu, izmantojot EN 13368.

(3) Šie noteikumi attiecībā uz dzelzs mikroelementus saturošiem mēslošanas līdzekļiem, kuru sastāvā ir helatēta dzelzs, ir jāatjaunina trīs jomās. Pirmkārt, lai skaidri noteiktu, ka vismaz 50 % ūdenī šķīstošās dzelzs ir jāhelatē ar atļautiem helātus veidojošiem aģentiem. Otrkārt, lai precizētu, ka atļauto helātus veidojošo aģentu var minēt uz mēslošanas līdzekļa tipa apzīmējuma tikai tad, ja tas helatē ne mazāk kā 1 % ūdenī šķīstošās dzelzs. Treškārt, lai vispārinātu atsauci uz Eiropas standartiem, kas ļautu izmantot papildu Eiropas standartus.

(4) Atļauto helātus veidojošo aģentu, kas uzskaitīti Regulas (EK) Nr. 2003/2003 I pielikuma E3.1. iedaļā, ķīmiskie nosaukumi ir paredzēti, lai aprakstītu veidā atšķirtu vienas vielas dažādus izomērus. Tā kā zinātniskajā sabied-

ribā šīm vielām plaši lieto vairākas atšķirīgas nomenklatūras, pastāv iespēja, ka tās tiek nepareizi noteiktas. Lai nodrošinātu viennozīmīgu helātus veidojošo aģentu noteikšanu, katram ierakstam minētajā pielikumā būtu jānorāda atbilstošie CAS numuri (*Chemical Abstracts Service of the American Chemical Society*), kas unikāli identificē helātus veidojošo aģentu dažādus izomērus. Tādēļ ir lietderīgi svītrot trīs helātus veidojošo aģentu izomērus, kurus nevar viennozīmīgi identificēt ar CAS numura palīdzību.

(5) Helātus veidojošajiem aģentiem būtu jālieto konsekventā nomenklatūra un būtu jāprecizē atzinums saskaņā ar kuru atļautajiem helātus veidojošajiem aģentiem ir jāatbilst pārējiem Kopienas tiesību aktiem.

(6) Regulas (EK) Nr. 2003/2003 IV pielikums ietver sīkus aprakstus analīzes metodēm, ko izmanto, lai noteiktu "EK mēslošanas līdzekļu" uzturvielu saturu. Šie apraksti jālabo, lai iegūtu pareizas analīzes vērtības.

(7) Tādēļ Regula (EK) Nr. 2003/2003 ir attiecīgi jāgroza.

(8) Šajā regulā paredzētie pasākumi ir saskaņā ar atzinumu, ko sniegusi komiteja, kura izveidota saskaņā ar Regulas (EK) Nr. 2003/2003 32. pantu,

IR PIENĒMUSI ŠO REGULU.

1. pants

1. Regulas (EK) Nr. 2003/2003 I pielikumu groza saskaņā ar šīs regulas I pielikumu.

2. Regulas (EK) Nr. 2003/2003 IV pielikumu groza saskaņā ar šīs regulas II pielikumu.

2. pants

Šī regula stājas spēkā divdesmitajā dienā pēc tās publicēšanas Eiropas Savienības Oficiālajā Vēstnesī.

⁽¹⁾ OV L 304, 21.11.2003., 1. lpp. Regulā jaunākie grozījumi izdarīti ar Padomes Regulu (EK) Nr. 1791/2006 (OV L 363, 20.12.2006., 1. lpp.).

Šī regula uzliek saistības kopumā un ir tieši piemērojama visās dalībvalstīs.

Briselē, 2007. gada 19. februārī

*Komisijas vārdā —
priekšsēdētāja vietnieks*
Günter VERHEUGEN

I PIELIKUMS

Regulas (EK) Nr. 2003/2003 I pielikumu groza šādi:

1) E1.4. tabulu aizstāj ar šādu:

"E1.4. Dzelzs

Nr.	Tipa apzīmējums	Dati par ražošanas metodi un galvenajām sastāvdaļām	Mīnīmālais barības vielu saturs (svara procenti) Dati par barības vielu izteikšanu Citas prasības	Citi tipa apzīmēšanas dati	Deklarējama barības vielas saturs Barības vielu forma un šķīdība Citi kritēriji
1	2	3	4	5	6
4a	Dzelzs sāls	Kīmiski iegūts produkts, kā galvenā sastāvdaļa ir dzelzs minerālsāls	12 % ūdenī šķīstoša Fe	Apzīmējumā jāiekļauj minerālāniona nosaukums	Ūdenī šķīstoša dzelzs (Fe)
4b	Dzelzs helāts	Ūdenī šķīstošs produkts, ko iegūst ķīmiskā reakcijā no dzelzs un helātus veidojošiem aģentiem, kas minēti sarakstā I pielikuma E.3. iedaļā	5 % ūdenī šķīstošs dzelzs, no kuras vismaz 80 % ir helatētā frakcija un vismaz 50 % ūdenī šķīstošs dzelzs ir helatēta ar deklarētiem(-iem) helātus veidojošu(-iem) aģentu(-iem)	Nosaukumi katram helātus veidojošam aģentam, kas minēti I pielikuma E.3.1. iedaļā, un kuri helatē ne mazāk kā 1 % ūdenī šķīstošs dzelzs	Ūdenī šķīstoša dzelzs (Fe) Dzelzs (Fe), helatēta ar katru helātus veidojošu aģentu, kas deklarēts tipa apzīmējumā un kuru var identificēt un noteikt tā daudzumu, izmantojot Eiropas standartu
4c	Dzelzs mēslošanas līdzekļa šķīdums	Produktu iegūst, šķīdinot ūdenī 4.a tipu un/vai vienu no 4.b tipiem	2 % ūdenī šķīstoša Fe	Apzīmējumā jāiekļauj: 1) minerālāniona(-u) nosaukums(-i); 2) tāda helātus veidojošā aģenta nosaukums, ja tāds ir, kurš helatē vismaz 1 % ūdenī šķīstošs dzelzs (Fe)	Ūdenī šķīstoša dzelzs (Fe) Helatēta dzelzs (Fe), ja tāda ir Dzelzs (Fe), helatēta ar katru helātus veidojošu aģentu, kas deklarēts tipa apzīmējumā un kuru var identificēt un noteikt tā daudzumu, izmantojot Eiropas standartu"

2) Pielikuma E3. iedaļu aizstāj ar šādu:

"E3. Atļauto mikroelementu organisko helātus un kompleksus veidojošo aģentu saraksts

Atļautas ir šādas vielas, ja to atbilstošais uzturvielu helāts atbilst Padomes Direktīvas 67/548/EEK prasībām (*).

E3.1. Helātus veidojošie aģenti (**)

Šādu savienojumu skābe vai nātrija, kālija vai amonija sāļi:

			Skābes CAS numurs (***)
etilēndiamīntetraetiķskābe	EDTA	$C_{10}H_{16}O_8N_2$	60-00-4
2-hidroksietilētilēndiamīntriētiķskābe	HEEDTA	$C_{10}H_{18}O_7N_2$	150-39-0
dietilēntriāminpentaetiķskābe	DTPA	$C_{14}H_{23}O_{10}N_3$	67-43-6
etilēndiamīns-N, N'-di[(orto-hidroksifenil)etiķskābe]	[o,o] EDDHA	$C_{18}H_{20}O_6N_2$	1170-02-1
etilēndiamīns-N-[(orto-hidroksifenil)etiķskābe]-N'-[(para-hidroksifenil)etiķskābe]	[o,p] EDDHA	$C_{18}H_{20}O_6N_2$	475475-49-1
etilēndiamīns-N, N'-di[(orto-hidroksi-metilfenil)etiķskābe]	[o,o] EDDHMA	$C_{20}H_{24}O_6N_2$	641632-90-8
etilēndiamīns-N-[(orto-hidroksi-metilfenil)etiķskābe]-N'-[(para-hidroksi-metilfenil)etiķskābe]	[o,p] EDDHMA	$C_{20}H_{24}O_6N_2$	641633-41-2
etilēndiamīns-N, N'-di[(5-karboksi-2-hidroksifenil)etiķskābe]	EDDCHA	$C_{20}H_{20}O_{10}N_2$	85120-53-2
etilēndiamīns-N, N'-di[(2-hidroksi-5-sulfofenil)etiķskābe] un tās kondensācijas produkti	EDDHSA	$C_{18}H_{20}O_{12}N_2S_2 + n*(C_{12}H_{14}O_8N_2S)$	57368-07-7 un 642045-40-7

E3.2. Kompleksus veidojošie aģenti:

Saraksts jāizveido.

(*) OV 196, 16.8.1967., 1. lpp.

(**) Helātus veidojošie aģenti ir jāidentificē un jānosaka to daudzums, izmantojot Eiropas standartus, kas attiecas uz minētajiem helātus veidojošajiem aģentiem.

(***) Tikai informācijai."

II PIELIKUMS

Regulas (EK) Nr. 2003/2003 IV pielikuma B daļu groza šādi:

1) Minētās daļas 2. metodi groza šādi:

a) 2.1. metodi groza šādi:

i) 4.2. līdz 4.7. punktu aizstāj ar šādiem punktiem:

“4.2. Sērskābe: 0,05 mol/l	}	a variantam
4.3. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,1 mol/l		
4.4. Sērskābe: 0,1 mol/l	}	b variantam (skatīt 2. piezīmi)
4.5. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,2 mol/l		
4.6. Sērskābe: 0,25 mol/l	}	c variantam (skatīt 2. piezīmi)”;
4.7. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,5 mol/l		

ii) 9. punkta 1. tabulā, a variantā otro teikumu aizstāj ar šādu teikumu:

“0,05 mol/l sērskābe, ko ielej uztvērējkolbā: 50 ml”;

iii) 9. punkta 1. tabulā, b variantā otro teikumu aizstāj ar šādu teikumu:

“0,1 mol/l sērskābe, ko ielej uztvērējkolbā: 50 ml”;

iv) 9. punkta 1. tabulā, c variantā otro teikumu aizstāj ar šādu teikumu:

“0,25 mol/l sērskābe, ko ielej uztvērējkolbā: 35 ml”;

b) 2.2.1. metodē 4.2. punktu aizstāj ar šādu punktu:

“4.2. Sērskābe, 0,05 mol/l”;

c) 2.2.2. metodi groza šādi:

i) līdz 4.7. punktu aizstāj ar šādiem punktiem:

“4.2. Sērskābe: 0,05 mol/l	}	a variantam
4.3. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,1 mol/l		
4.4. Sērskābe: 0,1 mol/l	}	b variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)
4.5. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,2 mol/l		
4.6. Sērskābe: 0,25 mol/l	}	c variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)”;
4.7. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,5 mol/l		

ii) 7.4. punktu aizstāj ar šādu:

“7.4. Kontrolizmēģinājums

Pirms analīzes pārbauda, vai iekārta darbojas pareizi un vai tiek pielietota pareizā tehnoloģija, izmantojot alikvoto daļu no svaigi pagatavota nātrija nitrāta šķīduma (4.13.), kas, atkarībā no izvēlēta varianta, satur 0,050 līdz 0,150 g nitrātu slāpekļa.”;

d) 2.2.3. metodes 4.2. līdz 4.7. punktu aizstāj ar šādiem punktiem:

“4.2. Sērskābe: 0,05 mol/l	}	a variantam
4.3. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,1 mol/l		
4.4. Sērskābe: 0,1 mol/l	}	b variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)
4.5. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,2 mol/l		
4.6. Sērskābe: 0,25 mol/l	}	c variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)”;
4.7. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,5 mol/l		

e) 2.3.1. metodes 4.5. līdz 4.10. punktu aizstāj ar šādiem punktiem:

“4.5. Sērskābe: 0,05 mol/l	}	a variantam (skatīt 2.1. metodi)
4.6. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,1 mol/l		
4.7. Sērskābe: 0,1 mol/l	}	b variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)
4.8. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,2 mol/l		
4.9. Sērskābe: 0,25 mol/l	}	c variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)”;
4.10. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,5 mol/l		

f) 2.3.2. metodes 4.4. līdz 4.9. punktu aizstāj ar šādiem punktiem:

“4.4. Sērskābe: 0,05 mol/l	}	a variantam (skatīt 2.1. metodi)
4.5. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,1 mol/l		
4.6. Sērskābe: 0,1 mol/l	}	b variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)
4.7. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,2 mol/l		
4.8. Sērskābe: 0,25 mol/l	}	c variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)”;
4.9. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,5 mol/l		

g) 2.3.3. metodes 4.3. līdz 4.8. punktu aizstāj ar šādiem punktiem:

“4.3. Sērskābe: 0,05 mol/l	}	a variantam (skatīt 2.1. metodi)
4.4. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,1 mol/l		

4.5. Sērskābe: 0,1 mol/l	}	b variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi)
4.6. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,2 mol/l		
4.7. Sērskābe: 0,25 mol/l	}	c variantam (skatīt 2.1. metodes 2. piezīmi);
4.8. Nātrija vai kālija hidroksīda šķīdums, bez karbonātiem: 0,5 mol/l		

h) 2.4. metodes 4.8. punktu aizstāj ar šādu:

“4.8. Sērskābe: 0,05 mol/l”;

i) 2.5. metodi groza šādi:

i) 4.2. punktu aizstāj ar šādu:

“4.2. Sērskābes šķīdums, apmēram 0,05 mol/l”;

ii) 7.1. punkta otro teikumu aizstāj ar šādu:

“Uzpilda tilpumus ar ūdeni līdz apmēram 50 ml, pievieno vienu pilienu indikatora (4.7.) un, ja nepieciešams, neitralizē ar 0,05 mol/l sērskābi (4.2.).”;

iii) 7.3. punkta pirmo daļu aizstāj ar šādu:

“Atkarībā no birueta satura pārnes 25 vai 50 ml 7.2. punktā minētā šķīduma ar pipeti 100 ml mērkolbā un nepieciešamības gadījumā neitralizē ar 0,05 mol/l vai 0,1 mol/l reaģentu (4.2. vai 4.3.), lietojot metilsarkano kā indikatoru, un tikpat precīzi, kā zīmējot kalibrēšanas līkni, pievieno 20 ml sārmaina kālija nātrija tartrāta šķīduma (4.4.) un 20 ml vara šķīduma (4.5.). Uzpilda līdz tilpumam, labi samaisa un atstāj uz 15 minūtēm $30(\pm 2)$ °C.”;

j) 2.6.1. metodi groza šādi:

i) 4.8. punktu aizstāj ar šādu punktu:

“4.8. Sērskābes standartšķīdums: 0,1 mol/l”;

ii) 4.17. punktu aizstāj ar šādu punktu:

“4.17. Sērskābes standartšķīdums: 0,05 mol/l”;

iii) 7.1.1.2. punkta pirmās daļas pirmo teikumu aizstāj ar šādu:

“Ar precīzu pipeti pārnes iekārtas uztvērējā 50 ml 0,1 mol/l sērskābes standartšķīduma (4.8.).”;

iv) 7.1.1.4. punktā formulas “a” elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:

“a = ml 0,2 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda standartšķīduma, ko izmanto tukšajā analizē un ar pipeti ievada iekārtas (5.1.) uztvērējā un kam pievieno 50 ml 0,1 mol/l sērskābes standartšķīduma (4.8.);”;

v) 7.1.2.6. punktā formulas “a” elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:

“a = ml 0,2 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda standartšķīduma, ko izmanto tukšajā analizē un ar pipeti ievada iekārtas (5.1.) uztvērējā un kam pievieno 50 ml 0,1 mol/l sērskābes standartšķīduma (4.8.);”;

- vi) 7.2.2.4. punktā formulas "a" elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:
- "a = ml 0,2 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda standartšķīduma, ko izmanto tukšajā analizē un ar pipeti ievada iekārtas (5.1.) uztvērējā un kam pievieno 50 ml 0,1 mol/l sērskābes standartšķīduma (4.8.);"
- vii) 7.2.3.2. punktā formulas "a" elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:
- "a = ml 0,2 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda standartšķīduma, ko izmanto tukšajā analizē un ar pipeti ievada iekārtas (5.1.) uztvērējā un kam pievieno 50 ml 0,1 mol/l sērskābes standartšķīduma (4.8.);"
- viii) 7.2.5.2. punktā formulas "a" elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:
- "a = ml 0,2 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda standartšķīduma, ko izmanto tukšajā analizē un ar pipeti ievada iekārtas (5.1.) uztvērējā un kam pievieno 50 ml 0,1 mol/l sērskābes standartšķīduma (4.8.);"
- ix) 7.2.5.3. punkta pirmos trīs teikumus aizstāj ar šādiem:
- "Ar pipeti pārnes iekārtas (5.2.) sausā kolbā filtrāta (7.2.1.1. vai 7.2.1.2.) alikvoto daļu, kas satur lielākais 20 mg amonija slāpekļa. Pēc tam savieno iekārtu. Ar pipeti ievada 300 ml Erlenmeijera kolbā 50 ml 0,05 mol/l sērskābes standartšķīduma (4.17.) un pietiekamu daudzumu destilēta ūdens, lai šķīduma līmenis būtu apmēram 5 cm virs caurules atveres.;"
- x) 7.2.5.5. punktā formulas "a" elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:
- "a = ml 0,1 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda standartšķīduma, ko izmanto tukšajā analizē un ar pipeti ievada iekārtas (5.2.) 300 ml Erlenmeijera kolbā, kur ielieti 50 ml 0,05 mol/l sērskābes standartšķīduma (4.17.);"
- k) 2.6.2. metodi groza šādi:
- i) 4.6. punktu aizstāj ar šādu:
- "4.6. Sērskābes šķīdums: 0,1 mol/l";
- ii) 4.14. punktu aizstāj ar šādu:
- "4.14. Titrēts sērskābes šķīdums: 0,05 mol/l";
- iii) 7.2.4. punktā formulas "a" elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:
- "a = ml titrēta 0,2 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda šķīduma (4.8.), ko izmanto tukšajā analizē un ko veic, ievietojot 50 ml titrēta 0,1 mol/l sērskābes šķīduma iekārtas (4.6.) uztvērējā.;"
- iv) 7.3.3. punktā formulas "a" elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:
- "a = ml titrēta 0,2 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda šķīduma (4.8.), ko izmanto tukšajā analizē, ko veic, ar pipeti ievadot 50 ml titrēta 0,1 mol/l sērskābes šķīduma iekārtas (4.6.) uztvērējā.;"
- v) 7.5.1. punkta pirmās daļas trešo teikumu aizstāj ar šādu:
- "Ar pipeti ievada 300 ml Erlenmeijera kolbā tieši 50 ml titrēta 0,05 mol/l sērskābes šķīduma (4.14.) un tādu daudzumu destilēta ūdens, lai šķīduma līmenis būtu apmēram 5 cm virs caurules atveres.;"

vi) 7.5.3. punktā formulas "a" elementa skaidrojumu aizstāj ar šādu:

"a = ml titrēta 0,1 mol/l nātrija vai kālija hidroksīda šķīduma (4.17.), ko izmanto tukšajā analizē, ko veic, ar pipeti ievadot 50 ml titrēta 0,05 mol/l sērskābes šķīduma (4.14.) iekārtas (5.2.) 300 ml Erlenmeijera kolbā."

2) 3. metodi groza šādi:

a) 3.1.5.1. metodes 4.2. punkta pirmos trīs teikumus aizstāj ar šādiem:

"Citronskābe ($C_6H_8O_7 \cdot H_2O$): 173 g litrā.

Amonjaks: 42 g litrā amonija slāpekļa.

Sērskābe: 0,25 mol/l

pH starp 9,4 un 9,7."

b) 3.1.5.3. metodes 4.1.2. punktā formulu, kas atrodas pēc piezīmes otrās daļas aizstāj ar šādu:

"1 ml 0,25 mol/l H_2SO_4 = 0,008516 g NH_3 ".

3) 8. metodi groza šādi:

a) 8.5. metodes 8. punktā otro formulu aizstāj ar šādu:

"Ekstrahētā sēra tīrība (%) = $\frac{P_2 - P_3}{n} \times 100$;"

b) 8.6. metodes 3. punktu aizstāj ar šādu:

"3. Princips

Kalcija, ko satur ekstrakta šķīduma alikvotā daļa, izgulsnēšana oksalāta formā, pēc tā atdalīšanas un izšķīdināšanas, ko nosaka titrējot skābeņskābi ar kālija permanganātu."
