

KALKULATSIOONITABELID

1. Sulfitite ümberarvutamine vääveldioksiidiks (SO₂)

Tabel 1

E number	Nimetus	Valem	Molekul- mass	Grammi SO ₂ grammi aine kohta	Grammi ainet grammi SO ₂ kohta
E 220	Vääveldioksiid	SO ₂	64,06	1,000	1,00
E 221	Naatriumsulfit	Na ₂ SO ₃	126,05	0,508	1,97
E 221	Naatriumsulfit	Na ₂ SO ₃ × 7H ₂ O	252,16	0,254	3,94
E 222	Naatrium- vesiniksulfit	NaHSO ₃	104,06	0,616	1,62
E 223	Naatrium- metabisulfit	Na ₂ S ₂ O ₅	190,11	0,674	1,48
E 224	Kaalium- metabisulfit	K ₂ S ₂ O ₅	222,33	0,576	1,74
E 226	Kaltsiumsulfit	CaSO ₃	120,13	0,533*)	1,88*)
E 227	Kaltsium- vesiniksulfit	Ca(HSO ₃) ₂	202,22	0,634	1,58
E 228	Kaalium- vesiniksulfit **)	KHSO ₃	120,16	0,533	1,88

*) Arvestatud veevabana

***) Lahusena, milles on vähemalt 280 g KHSO₃/l

2. Nitrite ja nitraatide kalkulatsioonitabel

Tabel 2

E number	Nimetus	Valem	Molekul- mass	Ümberarvutus
E 249	Kaaliumnitrit	KNO ₂	85,10	1 g = 0,811 g NaNO ₂
E 250	Naatriumnitrit	NaNO ₂	69,00	1 g = 1,233 g KNO ₂
E 251	Naatriumnitraat	NaNO ₃	84,99	1 g = 1,190 g KNO ₃
E 252	Kaaliumnitraat	KNO ₃	101,10	1 g = 0,841 g NaNO ₃

3. Fosfaatide ümberarvutamine difosforpentaoksiidiks (P₂O₅).

Tabel 3

E number	Nimetus	Valem	Molekulmass	Grammi P ₂ O ₅ grammi aine kohta	Grammi ainet grammi P ₂ O ₅ kohta
E 338	Fosforhape	H ₃ PO ₄	98	0,724	1,38
E 339 i	Naatriumdivesinik- fosfaat	NaH ₂ PO ₄	119,98	0,592	1,69

E 339 i	Naatriumdivesinikfosfaat	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	138,00	0,514	1,95
E 339 i	Naatriumdivesinikfosfaat	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	156,01	0,455	2,20
E 339 ii	Dinaatriumvesinikfosfaat	Na_2HPO_4	141,96	0,500	2,00
E 339 ii	Dinaatriumvesinikfosfaat	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	177,99	0,399	2,51
E 339 ii	Dinaatriumvesinikfosfaat	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	268,06	0,265	3,77
E 339 ii	Dinaatriumvesinikfosfaat	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	358,14	0,198	5,05
E 339 iii	Naatriumfosfaat	Na_3PO_4	163,94	0,433	2,31
E 339 iii	Naatriumfosfaat	$\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	181,96	0,390	2,56
E 339 iii	Naatriumfosfaat	$\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	380,12	0,187	5,35
E 340 i	Kaaliumdivesinikfosfaat	KH_2PO_4	136,09	0,522	1,92
E 340 ii	Kaaliumvesinikfosfaat	K_2HPO_4	174,18	0,407	2,46
E 340 iii	Kaaliumfosfaat	K_3PO_4	212,28	0,334*)	2,99
E 341 i	Kaltsiumdivesinikfosfaat	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	234,05	0,606	1,65
E 341 ii	Kaltsiumvesinikfosfaat	$\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	172,09	0,412	2,43
E 341 iii	Kaltsiumfosfaat	$10\text{CaO} \cdot 3\text{P}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$	1004,67	0,424	2,36
E 343 i	Magneesiumdivesinikfosfaat	$\text{Mg}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	262,39	0,270	3,70
E 343 ii	Magneesiumvesinikfosfaat	$\text{MgHPO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	174,33	0,407	2,46
E 343 ii	Magneesiumvesinikfosfaat	$\text{MgHPO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	246,39	0,288	3,47
E 450 i	Naatriumdivesinikdifosfaat	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$	221,94	0,640	1,56
E 450 ii	Naatriumdifosfaat				
E 450 iii	Naatriumdifosfaat	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$	265,90	0,534	1,87
E 450 iii	Naatriumdifosfaat	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	446,05	0,318	3,14
E 450 iv	Kaaliumdifosfaat				
E 450 v	Kaaliumdifosfaat	$\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_7$	330,34	0,430	2,31
E 450 v	Kaaliumdifosfaat	$\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	384,39	0,369	2,71
E 450 vi	Kaltsiumdifosfaat	$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$			
E 450 vii	Kaltsiumdivesinikdifosfaat				
E 451 i	Naatriumtrifosfaat	$\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$	367,86	0,579	1,73
E 451 i	Naatriumtrifosfaat	$\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	475,95	0,447	2,24
E 451 ii	Kaaliumtrifosfaat	$\text{K}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$	448,41	0,475*)	2,11
E 452 i	Naatriumpolüfosfaadid	$(\text{NaPO}_3)_n \quad (n>3)$	$101,97 \times n$	0,696	1,44

E 452 ii	Kaalium- polüfosfaadid	$(KPO_3)_x$	118,08xX	0,601	1,66
E 452 iii	Naatriumkaltsium- polüfosfaadid				
E 452 iv	Kaltsium- polüfosfaadid				

*) Arvestatud veevabana