

To remove this message, purchase the product at www.SolidDocuments.com

KCl, — NH₄Cl. — 22,2%
 3,7-24,4 —
 : *_{NH4} = NH₄ — 0,13 • K, NH₄ K —
 « — » (.3) —
 / ; *_{NH4} — -01(29107) —
 , / .
 , / . *_{NH4}

2.				
(n=9, P=0,95)				
/		, / -		[K]/[NH ₄]
		9 Al ₂ (SO ₄) ₃ ai	1 KCl C _i	
1	190	6,6	5,8	1,7
2	191	3,9	4,0	1,0
3	192	4,5	5,5	1,2
4	194	9,7	10,0	21,4
5	209	7,5	8,0	3,0
6	210	2,7	3,4	2,7
7	211	2,8	3,5	7,6
8	212	5,5	7,0	2,3
9	53	7,6	5,8	6,2

3.					
“ - ”					
/	-	, /	, /		[K]/ [NH ₄]
			(n=3)	i	
1	213	33,3	0,364	0,384	2,8
2	234	3,8	0,190	0,195	2,7
3	245	4,7	0,190	0,186	2,3
4	102	6,2	0,190	0,185	5,5
5	106	6,5	0,190	0,175	10,8
6	149	2,7	0,190	0,193	2,4
7	11	16,5	0,190	0,190	6,2
8	65	21,6	0,190	0,190	5,1
9	125	14,6	0,190	0,174	12,1
10	155	16,7	0,190	0,180	11,3
11	163	24,4	0,190	0,195	6,1
12	178	16,3	0,190	0,192	2,4

18,7% —
 = 0,95 —
 0,203 / —
 4,7% —
 1-21,4 —
 2,3-12,1 —
 8,77 / —
 20,4% —
 6,69-15,56 / (.4). —
 1 —

4.										
-01/1 (29107) = 8,66±0,3 / , [K]/[NH ₄] = 4.0										
/	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
/	7,70	7,36	7,16	7,26	7,00	11,14	11,12	11,72	8,80	8,69
/										

250 —

1. 189-194, 153-156, 660-661. 2. 1986.74 3. 1985. 40. 10. 1818-1822. 5. 1995. 13 444-

0,5 CH₃COOH (0,2 HCl ())

Ionometric determination of exchangeable ammonium in soil extract in the presence of potassium

G.I. Bebashko, A.M. Kapustin, L.V. Mokhovova*, E.Yu. Shirikova**

All-Russian Institute of Mineral Raw Materials, Staromonetnyi per. 31, Moscow, 119017 Russia

*OOO Niko Analit, ul. Ozeraya 44, Moscow, 119361 Russia, e-mail: nico@tst.ru

Summary. A procedure was developed for the rapid determination of exchangeable ammonium in soil extracts using an ELIT-051 ammonium ion-selective electrode. A 9 mM ammonium sulfate solution was used as an extractant.

Key words: ionometry, ammonium ion-selective electrode, exchangeable forms, reference sample