

OBSAH

	strana
Předmluva	3
Tab. č. 1. Základní míry a váhy	4, 5
2. Porovnání stupňů podle C, R a F	6
3. Atomové váhy prvků	7, 8, 9
4a. Řecká abeceda	10
4b. Azbuka	11
5. Atomové váhy nejdůležitějších prvků a jejich logaritmy	12, 13
6. Římské číslice	14
7. Násobky atomových vah nejdůležitějších prvků	15
8. Logaritmy	16—21
Antilogaritmy	22—27
9. Mocenství nejdůležitějších prvků	28
10. Isotopy	29—32
11. Rozložení elektronů v atomech	33, 34
12. Násobky mol. v. vody a nejdůležitějších radikálů ..	35
13. Periodická soustava prvků	36—37
14. Cizojazyčné názvy prvků	38—39
15. Chemické názvosloví	40—51
1. české	40
2. latinské a mezinárodní	42
3. ruské	45
4. německé	47
5. anglické	49
6. francouzské	50
16. Nejvyšší dávky jedovatých léčiv	52
17. I. Názvosloví solí anorganických	54
II. Názvosloví solí organických	60
18. Ruské názvy anorganických solí a kyselin	62
19. Hustoty nejčastěji přicházejících látek	66—69
20. Body tání solných lázní	69
21. Body varu solných roztoků	69
22. Názvy technicky důležitých látek	70—87
23. Body tuhnutí solných roztoků	88
24. Zimotvorné směsi	88
25. Acidimetrie	89
26. Alkalimetrie	90
27. Oxydimetrie	91
28. Jodometrie	92
29. Argentometrie	93
30. Anorganické látky a jejich vlastnosti	94—141

Tab. č. 31. Tabulka rozpustnosti I.	142—147
32a. Příprava lihových roztoků vážením	147
32b. Příprava roztoků určité koncentrace	148
32c. Příprava roztoků určité normality	149
33. Organické látky a jejich vlastnosti	148—194
34. Hodnoty roztoků K_2CO_3 při různé hustotě	194
35. Hodnoty roztoků NaCl	195
36a. Objemové tepelné korekce	196
36b. Hustota a objem vody	197
36c. Tense vodní páry	198
37. Porovnání hustoměrů Bauméových s hustotou	199
38. Hodnota roztoků H_2O_2	200
39. Hodnota roztoků H_2SO_3	200
40. Hodnoty roztoků HF, HBr a HJ	201
41a, 41b. Hodnota HCl	202—203
42a, 42b. Hodnota HNO_3	204—205
43a, 43b, 43c. Hodnota H_2SO_4	206—212
44a, 44b. Hodnota NH_4	213—215
45. Hodnota vápenného mléka	216
46a, 46b. Hodnota KOH a NaOH	217—218
47. Hodnota roztoků Na_2CO_3	219
48. Hodnota H_3PO_4	220
49. Hodnota glycerinu	220
50. Hodnota kyseliny mravenčí	221
51. Hodnota formalinu	221
52. Hodnota kyseliny octové	222
53a, 53b. Porovnání hustoty, objemových a váhových % lihu	223—225
54. Hodnoty vodních roztoků methylalkoholu	226
55. Hodnoty roztoků sacharosy	227
56. Hodnoty roztoků chlorového vápna	228
57. Analytické faktory a jejich logaritmy	229—242
58. Tabulka rozpustidel	243—244
59. Rozpustnost lučebnin v 40% lihu	245
60. Fyzikální konstanty plynů	246
61a, 61b. Tabulka rozpustnosti II. a III.	248—252
62. Fyzikální a technické jednotky	253—263
63. Nejdůležitější reakce kationtů	264—269
64. Nejdůležitější reakce aniontů	270—273
65. Koncentrace vodíkových iontů (pH)	274
66. Tabulka indikátorů	277
Předpisy pro fotografii	279

	strana
Příprava nejdůležitějších zkoumadel	287
První pomoc při nehodách a úrazech v chemické laboratoři	289
Rejstřík	291—295
Obsah	297—300