

OBSAH

	Str.
Předmluva	7
Úvod	9
Tab. 1 Periodická soustava prvků D. I. Mendělejeva	10
Tab. 2 Atomové hmoty prvků (r. 1953)	12
Tab. 3 Atomové a molekulové hmoty běžných sloučenin a skupin	15
Tab. 4 Častěji používané násobky atomových a molekulových hmot	36
Tab. 5 Odměrná analysa. Nejběžnější miligramekvivalenty	38
Tab. 6 Hustota vody za rozličných teplot. Tense vodních par.	50
Tab. 7 Kalibrace odměrných nádob	51
Tab. 8 Objemové korekce normálních roztoků v závislosti na teplotě	54
Tab. 9 Důležité indikátory (Kolorimetrické stanovení pH)	56
Tab. 10 Vzájemné přepočítávání $[H^+]$ a pH	58
Regulátory pH	59
Tab. 11 Vážková analysa a stehiometrie. Přepočítávací faktory	68
Tab. 12 Nepřímá analysa	98
Tab. 13 Redukce naměřeného objemu dusíku na norm. podmínky	99
Tab. 14 Použití tabulky 13 pro stanovení některých důležitých plynů	121
Tab. 15 Teplotní korekce údajů rtuťového tlakoměru	122
Tab. 16 Vztahy mezi ${}^{\circ}R$, ${}^{\circ}C$, ${}^{\circ}F$. Přepočítávání ${}^{\circ}F$ na ${}^{\circ}C$	123
Tab. 17 Korekce pro měření rtuťovým teploměrem	125
Tab. 18 Hustoty roztoků kyselin, zásad a solí	126
Tab. 19 Převod stupňů Baumé	139
Tab. 20 Rozpustnost anorganických látek ve vodě za rozličných teplot	140
Tab. 21 Součiny rozpustnosti anorganických látek	146
Tab. 22 Iontový produkt vody	148
Tab. 23 Kalibrace analytických závaží	173
Tab. 24 Směšovací pravidlo	153

Vysvětlivky k tabulkám

Str.

Tab. 1	155
„ 2.	155
„ 3.	155
„ 4.	157
„ 5.	157
„ 6.	157
„ 7.	157
„ 8.	161
„ 9.	162
„ 10.	163
„ 11.	163
„ 12.	166
„ 13.	168
„ 14.	170
„ 15.	170
„ 16.	170
„ 17.	170
„ 18.	171
„ 19.	172
„ 20.	172
„ 21.	172
„ 22.	172
„ 23.	173
„ 24.	174
Pětimístné logaritmy	175
Použitá literatura	202