

Obsah

Úvod	5
Tab. 1 Periodická soustava prvků	6
Tab. 2 Rozdělení elektronů v atomech prvků	8
Tab. 3 Relativní atomové hmotnosti prvků (r. 1971)	11
Tab. 4 Atomové a iontové poloměry	14
Tab. 5 Relativní atomové a molekulové hmotnosti prvků, sloučenin a skupin	17
Tab. 6 Násobky relativních atomových a molekulových hmotností	43
Tab. 7 Vázková analýza a stechiometrie. Přepočítávací faktory	45
Tab. 8 Nepřímá analýza	76
Tab. 9 Součiny rozpustnosti anorganických látek při 25 °C	77
Tab. 10 Odměrná analýza. Ekvivalentní množství stanovovaných látek	79
Tab. 11 Disociační konstanty kyselin při 25 °C	93
Tab. 12 Ionový součin vody	98
Tab. 13 Kalibrace analytických závaží	99
Tab. 14 Hustota vody za různých teplot. Tenze vodních par	103
Tab. 15 Kalibrace odměrných nádob	104
Tab. 16 Korekce objemů odměrných roztoků na teplotu	106
Tab. 17 Indikátory (měření pH)	109
Fluorescenční indikátory	124
Redoxní indikátory	130
Adsorpční indikátory	134
Komplexometrické indikátory	138
Tab. 18 Tlumivé roztoky (pH)	147
Tab. 19 Relativní permitivita čistých rozpouštědel	161
Tab. 20 Hustota dusíku za různých teplot a tlaků a redukce jeho objemu na normální podmínky	162
Tab. 21 Teplotní korekce údajů rtuťového tlakoměru	184
Tab. 22 Korekce pro měření rtuťovým teploměrem	185
Tab. 23 Vztahy mezi teplotami vyjádřenými v °R, °C a °F	186
Tab. 24 Hustoty plynů	188
Tab. 25 Hustoty a koncentrace roztoků kyselin, zásad a solí	189
Tab. 26 Rozpustnost sloučenin ve vodě za různých teplot	209
Tab. 27 Směšovací pravidlo	220