

OBSAH

1	Mezinárodní soustava jednotek — soustava SI	7
1.1	Veličina a její jednotka	7
1.2	Definice základních a doplňkových jednotek a povolené dekadické faktory soustavy SI	11
1.3	Některé odvozené veličiny a jednotky soustavy SI	12
1.4	Trvale povolené vedlejší jednotky a nezákonné jednotky	17
2	Vlastnosti prvků	19
3	Vlastnosti sloučenin	55
4	Speciální tabulky fyzikálně chemických veličin	238
4.1	Rejstřík speciálních tabulek	238
4.2	Aditivní skupinové příspěvky pro přibližné výpočty fyzikálně chemických vlastností čistých látek na základě jejich struktury	241
4.3	Molární refrakce atomů, iontů a vazeb a polarizovatelnosti iontů	247
4.4	Disociační konstanty kyselin a zásad ve vodných roztocích při teplotě 25 °C	248
4.5	Disociační konstanty komplexů při teplotě 25 °C	251
4.6	Součiny rozpustnosti anorganických sloučenin při teplotě 25 °C	254
4.7	Střední aktivitní koeficienty γ_{\pm} elektrolytů ve vodných roztocích při teplotě 25 °C	256
4.8	Molární vodivosti iontů ve vodných roztocích při nekonečném zředění a teplotě 25 °C	258
4.9	Molární vodivosti A_c roztoků vybraných elektrolytů o různých molárních koncentracích c_M (mol dm ⁻³) při teplotě 25 °C	259
4.10	Standardní elektrodové potenciály E° při 25 °C a koeficienty jejich teplotní závislosti dE°/dT	260
4.11	Acidobazické indikátory	263
4.12	Tlumivé roztoky (pufry)	264
4.13	Fyzikálně chemické charakteristiky vodných roztoků vybraných sloučenin	269
4.14	Hustoty (v g cm ⁻³) vodných roztoků vybraných sloučenin neuvedených v tabulce 4.13	281
4.15	Chladičí směsi	285
4.16	Sušidla a jejich účinnost při teplotě 25 °C	286
4.17	Polohy absorpčních pásů a molární absorpční koeficienty jednoduchých chromoforů	286
4.18	Charakteristické vibrační vlnočty funkčních skupin v organických sloučeninách a vybraných anorganických sloučenin	288
4.19	Standardní změny entalpie ΔH_{at}° při převedení prvků do plynného monoatomárního stavu při teplotě 25 °C	290

4.20	Vazebné délky a vazebné energie	291
4.21	Geometrické tvary a vazebné úhly vybraných sloučenin a iontů	293
4.22	Dipólové momenty μ některých vazeb a skupin	296
4.23	Termodynamické charakteristiky anorganických sloučenin	296
4.24	Termodynamické charakteristiky organických látek	300
4.25	Důležité binární azeotropické směsi	303
4.26	Konstanty van der Waalovy stavové rovnice, popisující stavové chování reálných plynů	305
4.27	Aktivační energie E_A jednoduchých reakcí molekul a radikálů	306
4.28	Iniciátory radikálových polymerací	308
4.29	Kopolymerační parametry vybraných dvojic monomerů	310
4.30	Teploty samovznícení a meze zápalnosti hořlavín ve směsi se vzduchem	313
4.31	Mezinárodní praktická teplotní stupnice	314
4.32	Termoelektrická napětí	316
4.33	Elementární částice	317
4.34	Radioaktivní rozpadové řady	320
4.35	Elektronová struktura prvků	324
5	Seznam symbolů tabelovaných veličin, jejich jednotek a použitých zkratk	327

Předsádky:

Periodická tabulka prvků

Hodnoty základních fyzikálních konstant

Typy a charakteristiky elektromagnetického záření