

	Str.
1. ÚVODNÍ ČÁST .....	2
1.1. Základní slučovací zákony .....	2
1.2. Relativní atomová a molekulová hmotnost, mol .....	5
1.3. Stechiometrický vzorec, výpočty podle stechiometrického vzorce .....	9
1.4. Sestavování chemických rovnic a výpočty podle chemických rovnic .....	12
2. STRUKTURA ATOMŮ .....	23
2.1. Atomové jádro, elementární částice .....	23
2.2. Přirozená a umělá radioaktivita, jaderné reakce .....	25
2.3. Elektronový obal atomu .....	28
2.4. Periodický zákon a periodicitu vlastností prvků .....	32
3. CHEMICKÁ VAZBA .....	37
4. SKUPENSKÉ STAVY LÁTEK .....	51
4.1. Plyny .....	51
4.2. Kapaliny a tuhé látky .....	61
4.3. Skupenské změny a Gibbsův zákon fází .....	66
5. ROZTOKY .....	73
5.1. Koncentrace roztoků .....	73
5.2. Vlastnosti zředěných roztoků .....	88
6. CHEMICKÉ REAKCE A CHEMICKÁ ROVNOVÁHA .....	93
6.1. Elementární termodynamika .....	93
6.2. Rovnováhy chemických reakcí .....	103
6.3. Iontové rovnováhy v roztocích .....	112
6.4. Hydrolýza solí .....	125
6.5. Tlumivé roztoky .....	131
6.6. Součin rozpustnosti .....	134
7. ZÁKLADY ELEKTROCHEMIE .....	143
7.1. Elektrolýza .....	143
7.2. Elektrodové potenciály. Galvanické články .....	146
8. VÝSLEDKY PŘÍKLADŮ .....	154
9. SEZNAM VELIČIN, JEJICH ZNAČEK A JEDNOTEK .....	178
NĚKTERÉ DŮLEŽITÉ KONSTANTY .....	180
10. POUŽITÁ A DOPORUČENÁ LITERATURA .....	181