

Obsah

Úvod	5
1. Základní pojmy, veličiny a jednotky	7
1.1. Jednotky SI	7
1.2. Některé důležité konstanty	9
1.3. Veličiny a jednotky používané v chemii nejčastěji	10
1.4. Základní chemické zákony	13
2. Jádro atomu	15
2.1. Atomové jádro, elementární částice	15
2.2. Radioaktivita a jaderné reakce	16
3. Elektronový obal atomu	20
4. Chemická vazba	23
5. Skupenské stavy látek	27
5.1. Plynné skupenství	27
5.2. Kapalně skupenství a roztoky	31
5.3. Tuhé skupenství a skupenské změny	34
6. Reakční kinetika	36
7. Elementární termodynamika, termochemie	39
7.1. Termochemie	42
8. Chemická rovnováha	46
9. Rovnováhy v roztocích elektrolytů	52
9.1. Iontové rovnováhy v roztocích	52
9.2. Hydrolýza solí a tlumivé roztoky	59
10. Rovnováhy srážecích reakcí	64
11. Základy elektrochemie	66
Výsledky a řešení	68
Přehled použité literatury	75