
OBSAH

1. Stavba látek – Základní pojmy a definice	7
2. Stavba atomů	18
2.1. Jádro atomu	18
2.2. Radioaktivní záření	19
2.3. Elektronový obal atomu	26
3. Chemická vazba	36
4. Skupenské stavy látek	48
4.1. Skupenství plynné	49
4.2. Skupenství kapalné	52
4.3. Skupenství tuhé	57
5. Plynné směsi a zředěné roztoky	65
5.1. Vlastnosti směsí plynů	65
5.2. Vlastnosti roztoků	66
6. Chemické reakce	71
7. Rychlost chemických reakcí	79
8. Chemická rovnováha	87
9. Termochemie	89
9.1. Reakční teplo	89
9.2. Termochemické zákony	91

10. Elektrolytická disociace	95
10.1. Ionizace vody	97
10.2. Pufry	102
10.3. Hydrolýza solí	103
11. Adsorpční jevy a pórovitost látek	107
12. Koloidní roztoky	110
12.1. Lyofobní soly	111
12.2. Lyofilní soly	113
13. Jevy při průchodu světla látkami	118
13.1. Barva světla a předmětů	118
13.2. Lambertův-Beerův zákon	121
13.3. Další jevy	123
14. Chemická termodynamika	126
14.1. První termodynamický zákon	126
14.2. Entalpie	128
14.3. Druhý termodynamický zákon	129
14.4. Gibbsova a Helmholtzova energie	133
15. Elektrodotový potenciál, galvanický článek, elektrolýza	135
Literatura	139
Rejstřík	140