

OBSAH

PŘEDMLUVA	5
1. NÁZVOSLOVÍ V ANORGANICKÉ CHEMII	7
1.1. Oxidační číslo	7
1.2. České chemické názvosloví	7
1.2.1. Oxidy a hydroxidy	8
1.2.2. Kyseliny a soli	9
1.2.3. Odvozování názvu chemické sloučeniny ze vzorce	12
1.2.4. Názvosloví komplexních sloučenin	13
1.3. Latinské názvosloví	15
1.3.1. Oxidy	15
1.3.2. Hydroxidy	16
1.3.3. Kyseliny	16
1.3.4. Soli	17
1.4. Mezinárodní názvosloví	19
1.5. Triviální názvy.....	20
2. NĚKTERÉ JEDNODUCHÉ VÝPOČTY V CHEMII	21
2.1. Vyjadřování koncentrace roztoků	21
2.2. Výpočty pH	24
3. INTERAKCE MEZI MOLEKULAMI A JEJICH SOUČÁSTMI	27
3.1. Van der Waalsovy síly	27
3.2. Vodíkové vazby	29
3.3. Hydrofobní interakce	32
3.4. Nevazebné interakce a stavba molekul bílkovin ..	32
4. KOLOIDNÍ SOUSTAVY.....	35
4.1. Charakteristika a klasifikace	35
4.2. Fyzikálně chemické vlastnosti koloidů	38
4.2.1. Optické vlastnosti	38
4.2.2. Kinetické vlastnosti	38

4.2.3. Stabilita koloidů	39
4.2.4. Elektrokinetické vlastnosti	41
4.3. Gely	41
4.4. Emulze	43
4.5. Osmotický tlak koloidních roztoků	44
4.6. Donnanova rovnováha	47

5. CHROMATOGRAGICKÉ METODY

51

5.1. Adsorpční chromatografie	52
5.2. Rozdělovací chromatografie	54
5.3. Chromatografie na iontoměničích	54
5.4. Gelová permeační chromatografie	56
5.5. Afinitní chromatografie	59
5.6. Nové separační metody	59

POUŽITÁ LITERATURA

61