

Obsah

1	Názvosloví anorganických sloučenin.....	5
1.1	Periodická soustava prvků	7
1.2	Názvy a značky prvků	10
1.3	České názvosloví anorganických sloučenin – základní schéma.....	11
1.4	Oxidační číslo	12
1.5	Názvosloví binárních sloučenin.....	14
1.5.1	Hydridy.....	14
1.5.2	Názvosloví oxidů.....	14
1.5.3	Halogenidy, sulfidy a ostatní obdobné sloučeniny.....	15
1.5.4	Binární sloučeniny s vodíkem	16
1.5.5	Bezokyslíkaté kyseliny	17
1.6	Názvosloví hydroxidů a kyslíkatých kyselin.....	17
1.6.1	Hydroxidy.....	17
1.6.2	Kyslíkaté kyseliny (oxokyseliny).....	18
1.6.3	Polykyseliny	19
1.6.4	Peroxokyseliny a thiokyseliny	19
1.7	Názvosloví iontů a atomových skupin.....	19
1.8	Názvosloví solí	21
1.9	Smíšené soli	23
1.10	Krystalosolváty a adiční sloučeniny	24
1.11	Podvojně oxidy a hydroxidy	24
2	Chemické reakce a stechiometrické výpočty	27
2.1	Oxidačně-redukční rovnice.....	28
2.2	Stechiometrické výpočty	32
3	Roztoky	35
3.1	Příprava roztoků	38
3.2	Příklady.....	40
4	Síra	43
4.1	Chemické vlastnosti síry.....	43
4.2	Síra v motorové naftě	49
5	Chelatometrie, stanovení tvrdosti vody	51
5.1	Tvrdost vody	52
5.2	Vodní kámen.....	53

5.3	Titrace.....	57
6	Teplotní roztažnost kapalin.....	58
7	Návody ke cvičení.....	61
7.1	Příprava a ředění roztoků.....	61
7.2	Stanovení síry v motorové naftě	63
7.3	Chelatometrie.....	64
7.4	Objemová roztažnost motorové nafty.....	65
8	Laboratorní pomůcky	66
9	První pomoc v chemické laboratoři – obecné zásady	75
10	Protokoly ze cvičení	78