

## Obsah

1. Názvosloví anorganických sloučenin	3
1.1. Značky a názvy prvků	3
1.2. Oxidační číslo	3
1.2.1. Vyjadřování oxidačního čísla v názvu sloučeniny	3
1.3. Názvy anorganických sloučenin	4
1.4. Chemické vzorce	5
1.5. Oxidy a peroxidy	6
1.6. Hydroxidy	7
1.7. Dvouprvkové (binární) sloučeniny prvku s vodíkem	8
1.8. Bezokyslíkaté kyseliny	9
1.9. Soli bezokyslíkatých kyselin (halogenidy, sulfidy a kyanidy)	9
1.10. Kyslíkaté kyseliny	11
1.11. Soli a hydrogensoli kyslíkatých kyselin	14
1.12. Názvy iontů a atomových skupin	16
1.13. Koordinační sloučeniny	18
2. Chemické rovnice	20
3. Výpočty z chemického vzorce a z chemických rovnic	25
3.1. Základní pojmy a definice	25
3.2. Výpočty z chemického vzorce	26
3.3. Výpočty z chemických rovnic	29
4. Složení a ředění roztoků	32
4.1. Složení roztoků – základní pojmy a definice	32
4.2. Směšování a ředění roztoků – základní pojmy a definice	34
5. Výpočty pH	43
5.1. Silné protolyty	43
5.2. Slabé protolyty	44
5.3. Hydrolýza solí	45
5.4. Tlumivé roztoky (pufry)	46
6. Titrace	52
6.1. Neutralizační titrace	52
7. Literatura	56
8. Výsledky	57