

OBSAH

ÚVOD	5
I. ANORGANICKÁ CHEMIE	5
1. NÁZVY A ZNAČKY PRVKŮ	5
2. CHEMICKÉ VZORCE	6
2.1. Typy vzorců	6
3. NÁZVY A VZORCE SLOUČENIN	9
3.1. Předpony (prefixy)	9
3.2. Přípony (sufixy)	9
4. OXIDAČNÍ ČÍSLO	10
5. BINÁRNÍ (PODVOJNÉ) SLOUČENINY – NÁZVOSLOVÍ	11
5.1. Binární sloučeniny vodíku	12
5.2. Oxidy	13
5.3. Peroxidy	14
6. HYDROXIDY	14
7. KYSELINY – NÁZVOSLOVÍ	15
7.1. Bezokyslíkaté kyseliny	15
7.2. Kyslíkaté kyseliny	15
8. SOLI – NÁZVOSLOVÍ	18
8.1. Soli bezkyslíkatých kyselin	18
8.2. Soli kyslíkatých kyselin	19
9. FUNKČNÍ DERIVÁTY OXOKYSELIN	22
9.1. Deriváty vzniklé substitucí atomů kyslíku	22
9.2. Deriváty vzniklé substitucí –OH skupiny	23
10. NÁZVOSLOVÍ KOORDINAČNÍCH SLOUČENIN	24
10.1. Výpočet oxidačního čísla centrálního atomu	26
10.2. Koordinační sloučeniny s komplexním kationtem	27
10.3. Koordinační sloučeniny s komplexním aniontem	28
10.4. Koordinační sloučeniny s komplexním aniontem i kationtem	29
11. ÚPRAVA OXIDAČNĚ-REDUKČNÍCH ROVNIC	29

II. ORGANICKÁ CHEMIE	31
1. IZOMERIE	31
1.1. Izomerie organických sloučenin	31
1.2. Izomerie anorganických sloučenin	42
2. NÁZVOSLOVNÉ PRINCIPY	45
2.1. Systematické názvosloví	47
3. NÁZVOSLOVÍ UHLOVODÍKŮ	49
3.1. Volba hlavního řetězce	49
3.2. Alkany	51
3.3. Nenasycené acyklické uhlovodíky	54
3.4. Cyklické uhlovodíky	56
4. NÁZVOSLOVÍ DERIVÁTŮ UHLOVODÍKŮ	62
4.1. Halogenderiváty	62
4.2. Dusíkaté deriváty	63
4.3. Kyslíkaté deriváty uhlovodíků	68
5. TVORBA NÁZVŮ A PSÁNÍ VZORCŮ Z DANÝCH STRUKTUR	91
5.1. Tvorba názvu z daného vzorce	91
5.2. Psaní strukturního vzorce k názvu sloučeniny	92
6. NÁZVOSLOVÍ HETEROCYKlickÝCH SLOUČENIN	93
7. SACHARIDY	97
7.1. Základní pojmy	97
7.2. Fischerova projekce	97
7.3. Haworthovy vzorce	98
7.4. Monosacharidy	99
7.5. Přepis Fischerových vzorců na vzorce Haworthovy	99
REJSTŘÍK	105

Seznam literatury