

Obsah

1. Názvosloví anorganické chemie (Sova)	7
1.1 Názvy a symboly prvků	8
1.2 Názvy a vzorce sloučenin	11
2. Hmotnost atomů a molekul, látkové množství (Palát)	32
2.1 Atomová hmotnost	32
2.2 Molekula, molekulová hmotnost	34
2.3 Látkové množství	34
2.4 Molární hmotnost	36
3. Vzorce a jejich význam, molekulové modely (Palát)	40
3.1 Stechiometrický vzorec	40
3.2 Molekulový vzorec	41
3.3 Funkční (racionální) vzorec	41
3.4 Strukturní (konstituční) vzorec	42
3.5 Geometrický vzorec	47
3.6 Krystalochemický vzorec	48
3.7 Molekulové modely	49
4. Chemické rovnice (Klimešová)	57
4.1 Sestavování chemických rovnic	57
4.2 Oxidačně-redukční rovnice	61
5. Roztoky (Klimešová)	75
5.1 Složení roztoku	75
5.2 Ředění a směšování roztoků	84
5.3 Nasycené roztoky a krystalizace	87
6. Stechiometrické výpočty (Kubicová)	97
6.1 Výpočty podle chemických vzorců	97

Obsah

6.2 Výpočty podle chemických rovnic	110
7. Kyseliny a zásady (<i>Sova</i>)	127
7.1 Teorie kyselin a zásad	127
7.2 Acidobazické děje	130
7.3 Kvantitativní hodnocení kyselosti a zásaditosti látek	133
7.4 Hydrolýza solí	140
8. Součin rozpustnosti (<i>Sova</i>)	146
9. Výsledky	151
10. Tabulky (<i>Palát</i>)	162
11. Literatura	181