

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) | 33 |
| 2.1 Atomová hmotnost | 33 |
| 2.2 Molekula, molekulová hmotnost | 35 |
| 2.3 Látkové množství | 35 |
| 2.4 Molární hmotnost | 37 |
| 3. Vzorce a jejich význam, molekulové modely (Palát) | 41 |
| 3.1 Stechiometrický vzorec | 41 |
| 3.2 Molekulový vzorec | 42 |
| 3.3 Funkční (racionální) vzorec | 42 |
| 3.4 Strukturní (konstituční) vzorec | 43 |
| 3.5 Geometrický vzorec | 48 |
| 3.6 Krystalochemický vzorec | 49 |
| 3.7 Molekulové modely | 50 |
| 4. Chemické rovnice (Klimešová) | 58 |
| 4.1 Sestavování chemických rovnic | 58 |
| 4.2 Oxidačně-redukční rovnice | 63 |
| 5. Roztoky (Klimešová) | 76 |
| 5.1 Složení roztoku | 76 |
| 5.2 Ředění a směšování roztoků | 85 |
| 5.3 Nasycené roztoky a krystalizace | 88 |

Obsah

| | |
|---|------------|
| 6. Stechiometrické výpočty (Kubicová) | 98 |
| 6.1 Výpočty podle chemických vzorců | 98 |
| 6.2 Výpočty podle chemických rovnic | 112 |
| 7. Kyseliny a zásady (Sova) | 129 |
| 7.1 Teorie kyselin a zásad | 129 |
| 7.2 Acidobazické děje | 132 |
| 7.3 Kvantitativní hodnocení kyselosti a zásaditosti látek | 135 |
| 7.4 Hydrolyza solí | 143 |
| 8. Součin rozpustnosti (Sova) | 149 |
| 9. Výsledky | 154 |
| 10. Tabulky (Palát) | 165 |
| 11. Literatura | 184 |