

# OBSAH

|  | str. |
|--|------|
| <b>1 Jednotky soustavy SI</b>              | 5    |
| <b>2 Názvosloví anorganických látek</b>    | 7    |
| <b>3 Základní chemické pojmy a výpočty</b> | 27   |
| 3.1 Hmotnost atomů a molekul               | 28   |
| 3.2 Látkové množství                       | 32   |
| 3.3 Složení soustavy                       | 36   |
| 3.4 Stanovení empirického vzorce           | 43   |
| <b>4 Roztoky</b>                           | 49   |
| 4.1 Vyjadřování složení roztoků            | 49   |
| 4.2 Směšování a ředění roztoků             | 55   |
| 4.3 Rozpustnost látek a krystalizace       | 60   |
| <b>5 Zákony pro ideální plyn</b>           | 66   |
| <b>6 Chemické reakce a rovnice</b>         | 76   |
| <b>7 Výpočty z chemických rovnic</b>       | 80   |
| <b>8 Elektrolyty</b>                       | 92   |
| 8.1 Elektrolyza                            | 92   |
| 8.2 Elektrolytická disociace               | 96   |
| 8.3 Elektrodové potenciály                 | 103  |
| <b>Výsledky příkladů</b>                   | 108  |
| <b>Příloha</b>                             | 116  |
| <b>Literatura</b>                          | 119  |