

# OBSAH MEZINÁRODNÍ SOUSTAVA JEDNOTEK

1	MEZINÁRODNÍ SOUSTAVA JEDNOTEK.....	5
2	SLOŽENÍ ROZTOKŮ.....	7
3	IONTOVÁ SÍLA ROZTOKŮ.....	31
4	OSMOTICKÝ TLAK A OSMOTICKY ÚČINNÁ KONCENTRACE.....	33
5	ROVNOVÁHA, ROVNOVÁŽNÁ KONSTANTA.....	35
6	SOUČIN ROZPUSTNOSTI.....	38
7	pH ROZTOKŮ.....	40
8	TITRACE, TITRAČNÍ KŘIVKY.....	56
9	VÝPOČTY V ODMĚRNÉ ANALÝZE.....	61

Číslo	Symbol	Název	Symbol
1	m	gram	g
2	kg	kilogram	kg
3	s	sekunda	s
4	K	Kelvin	K
5	mol	mol	mol
6	mol	mol	mol

1 mol je látkové množství látky, které obsahuje stejný počet definovaných jedinců, jako je počet atomů obsažených v 0,012 kg <sup>12</sup>C. Stejná látková množství různých látek obsahují stejný počet definovaných jedinců. 1 mol je obsažen v 0,012 kg <sup>12</sup>C odpovídá číselné hodnotě Avogadrovy konstanty  $N_A$  přibližně  $6,023 \cdot 10^{23}$ .  
1 mol jakýchkoli látky obsahuje přibližně  $6,023 \cdot 10^{23}$  částic.

- 1 mol HCl obsahuje  $6,023 \cdot 10^{23}$  molekul HCl
- 1 mol Na<sup>+</sup> obsahuje  $6,023 \cdot 10^{23}$  iontů Na<sup>+</sup>
- 1 mol elektronů obsahuje  $6,023 \cdot 10^{23}$  elektronů

molární hmotnost NaOH  $M_r = 39,99$ ; 1 mol NaOH obsahuje  $6,023 \cdot 10^{23}$  molekul NaOH a má hmotnost 39,99 g. Molární hmotnost NaOH  $M_{NaOH} = 39,99 \text{ g mol}^{-1}$ .

molární jednotka  $\text{g mol}^{-1}$  je pro potřeby chemie vhodnější než SI jednotka  $\text{kg mol}^{-1}$ .

## Násobky základních jednotek SI

Pro potřeby je možno užívat násobky a zlomky základních jednotek SI, které se vyjadřují podle předpon.