

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

Velikost	Symbol	Číslo	Symbol
hmotnost	kg	1	kg
čas	s	1	s
teplota	K	1	K
hmotnostní zlomek	mol	1	mol

Látková množství je měřítko množství látek, která umožňuje srovnávat množství látek z hlediska jejich chemického reakce na základě ekvivalenčních množství látek. Látkové množství je fyzikální veličina, která se odměří základních fyzikálních veličinách. Její jednotkou je mol. Mol je látkové množství soustavy, která obsahuje právě tolik elementárních jednotek (atomů, molekul, iontů, elektronů apod.), kolik je obsaženo v 0,012 kg vzorku o hmotnosti ^{12}C . Stejná látková množství různých látek obsahují stejný počet definovaných jednotek, které jsou obsaženy v 0,012 kg ^{12}C odpovídá číselné hodnotě Avogadrovy konstanty, tj. přibližně $6,023 \cdot 10^{23}$. Každý mol jakéhokoli látky obsahuje přibližně $6,023 \cdot 10^{23}$ částic.

- 1 mol HCl obsahuje $6,023 \cdot 10^{23}$ molekul HCl
- 1 mol Na^+ obsahuje $6,023 \cdot 10^{23}$ iontů Na^+
- 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 $M_{\text{mol}} = 39,99 \text{ g mol}^{-1}$.

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

Zásobky násobky základních jednotek SI

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