

Látková koncentrace



Látková koncentrace (též **molární koncentrace** nebo **molarita**) je rovna podílu látkového množství látky obsažené v soustavě ku objemu této soustavy:

$$c = \frac{n}{V}$$

kde

c je látková koncentrace,
 n je látkové množství látky v soustavě,
 V je objem soustavy.

Nejčastěji se používá pro roztoky, takže vyjadřuje koncentraci látky v roztoku v molech na litr rozpouštědla. Nejčastěji používanou jednotkou je mol/l a zlomky této jednotky (mmol/l, μ mol/l, nmol/l).

Je důležité odlišovat molaritu od molality. U silně naředěných vodních roztoků se hodnota molarity a molality téměř neliší, protože 1 l vody se přibližně rovná 1 kg vody a množství rozpuštěných látek je možné zanedbat. U více koncentrovaných roztoků, u kterých objem rozpuštěných látek významně přispívá k celkovému objemu roztoku, je molarita roztoku větší než jeho molalita.

Odkazy

Externí odkazy

- Procvičování výpočtů látkové koncentrace (<http://chemicke-vypocty.cz/Molarni-koncentrace.html>)
- Molarita (česká wikipedie)
- Concentration (anglická wikipedie)

Zdroje

- ŠVÍGLEROVÁ, Jitka. *Molarita* [online]. Poslední revize 18. 2. 2009, [cit. 10.11.2010]. <<https://web.archive.org/web/20160416225334/http://wiki.lfp-studium.cz/index.php/Molarita>>.