

Molalita



Molalita (molální koncentrace) je látkové množství v hmotnosti rozpouštědla (např. mol/kg). Na rozdíl od molarity se jedná o podíl látkového množství rozpuštěné látky a hmotnosti **rozpuštědla** (bez rozpuštěné látky). U silně naředěných vodních roztoků se hodnota molality a molarity 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 při stejném látkovém množství molalita roztoku menší než jeho molarita.

Odkazy

Externí odkazy

- Molalita (česká wikipedie)
- Concentration (anglická wikipedie)

Zdroj

ŠVÍGLEROVÁ, Jitka. *Molalita* [online]. Poslední revize 18. 2. 2009, [cit. 10.11.2010]. <<https://web.archive.org/web/20160416171954/http://wiki.lfp-studium.cz/index.php/Molalita>>.