

Osmolarita




Osmolarita je množství všech osmoticky aktivních látek v 1 l roztoku. Je rovna součinu molarity a počtu částic vzniklých disociací jedné molekuly, vyjadřuje se v osm/l.

Na rozdíl od osmolality se jedná o množství látek v celkovém objemu roztoku (včetně rozpuštěných látek). U silně naředěných vodních roztoků se hodnota osmolarity a osmolality téměř neliší, protože 1 l vody se přibližně rovná 1 kg vody a množství rozpuštěných látek je možné zanedbat.

Odkazy

Externí zdroje

 Osmolarita (<https://youtube.com/watch?v=ZhMtbulpPc8?&t=419>) - YouTube video

Související články

- [Osmolalita](#)
- [Osmotický tlak](#)
- [Molarita](#)

Zdroj

- ŠVÍGLEROVÁ, Jitka. *Osmolarita* [online]. Poslední revize 18. 2. 2009, [cit. 10.11.2010]. <<https://web.archive.org/web/20160416225455/http://wiki.lfp-studium.cz/index.php/Osmolarita>>.