

Kemijsko računstvo – pomembnejše količine in enačbe

A_r	relativna atomska masa
M_r	relativna molekulska masa
n	množina snovi (mol)
M	molska masa (g/mol)
m	masa snovi (g ali kg)
V	prostornina snovi (ml ali l)
ρ	gostota snovi ali raztopin (g/ml ali kg/l)
N	število delcev (atomov, molekul ali ionov)
N_A	Avogadrova konstanta (približno $6,023 \cdot 10^{23}$ delcev/mol)
R	splošna plinska konstanta (približno $8,3$ J/K · mol)
w	masni delež (brez enot), masni odstotek (%)
c	množinska koncentracija (mol/L)
λ	masna koncentracija (g/L)

MASA IN MNOŽINA SNOVI:	$n = \frac{m}{M} = \frac{N}{N_A} = \frac{P \cdot V}{R \cdot T}$
------------------------	---

MOLSKA PROSTORNINA:	$V_m = \frac{V}{n} = \frac{R \cdot T}{P}$
---------------------	---

RAZTOPINE:	$w \text{ (topljenca)} = \frac{m \text{ (topljenca)}}{m \text{ (raztopine)} + m \text{ (topila)}}$
------------	--

TOPNOST:	$\text{topnost} = \frac{100 \cdot w}{1 - w}$
----------	--

MASNA KONCENTRACIJA:	$\lambda \text{ (topljenec)} = \frac{m \text{ (topljenca)}}{V \text{ (raztopine)}}$
----------------------	---

MNOŽINSKA KONCENTRACIJA:	$c \text{ (topljenec)} = \frac{n \text{ (topljenca)}}{V \text{ (raztopine)}}$
--------------------------	---

Pripravil:



Andrej Remškar s.p.
 Pretnarjeva 12, Ljubljana
 E-mail: domaci.ucitelj@siol.net
 http://www.domaci-ucitelj.si
 ☎ 041 256 559