

Molaritás
x mol oldott anyag
1 dm³ oldatban

$V = 1/c$

Hígítás
x dm³ oldat, amelyben
1 mol oldott anyag van

$M_{r(\text{oldott})}$

Térfogattört
x cm³ oldott anyag
1 cm³ oldatban

$/100\%$

Tömegkoncentráció
x g oldott anyag
1 dm³ oldatban

$\times 10/\%$

Vegyes%
x g oldott anyag
100 cm³ oldatban

$\rho_{(\text{oldott})}$

Térfogat%
x cm³ oldott anyag
100 cm³ oldatban

$\rho_{(\text{oldat})}$

Tömeg%
x g oldott anyag
100 g oldatban

$/100\%$

Tömegtört
x g oldott anyag
1 g oldatban

Tömegarány
x g oldott anyag
100 g oldószerben

Oldószerre vonatkoznak !

$M_{r(\text{mind})}$

$x_i = \frac{n_i}{\sum n_j}$

Moltört
x mol oldott anyag
1 mol oldatban

$M_{r(\text{oldószer})}$

Molalitás (Raoult)
x mol oldott anyag
1 kg oldószerben

$M_{r(\text{oldott})}$

$\times 100\%$

$\rho = \frac{m}{V}$

Mol%
x mol oldott anyag
100 mol oldatban

$n = \frac{m}{M}$

A koncentrációt általában az oldatra vonatkoztatják!

B.O.