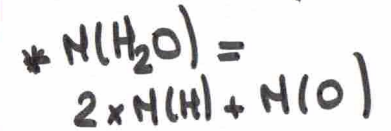


LES SOLUTIONS EN CHIMIE

SP

masse molaire M

* classification périodique



1 mole = 1
paquet de
 $6,02 \cdot 10^{23}$

quantité de
matière
 n (mol)

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

$$m = n \times M$$

masse
 m (g)

$$C = \frac{n}{V_{sol}}$$

$$n = C \times V_{sol}$$

Concentration en
quantité de matière
 C (mol/L)

$$C_m = \frac{m}{V_{sol}}$$

$$m = C_m \times V_{sol}$$

Concentration en
masse C_m (g/L)

⚠
Ne pas confondre C_m et ρ
(la masse volumique)

$$C_m \rightsquigarrow V_{sol}$$

$$\rho \rightsquigarrow V$$