

Nom :	Calculs de concentration.	Date :
Prénom :		Classe :

Quelques formules : (à savoir)

Concentration massique	
$c =$	

Concentration molaire d'un ion ou d'une molécule A	
$[A] =$	

Concentration molaire	
$C =$	

Nombre de moles d'ions ou de molécules A	
$n_A =$	

Exercice 1.

Combien y a-t-il de moles dans 360 g d'eau ?
Données : $M_H = 1 \text{ g/mol}$; $M_O = 16 \text{ g/mol}$.

Exercice 2.

Quelle est la masse de 20 moles de saccharose
Données : $M_C = 12 \text{ g/mol}$; $M_H = 1 \text{ g/mol}$; $M_O = 16 \text{ g/mol}$.
Le saccharose a pour formule $C_{12}H_{22}O_{11}$

Exercice 3.

Calculer la concentration massique, puis la concentration molaire du sucre dans une tasse de café de volume $V = 50 \text{ cm}^3$ sachant que l'on dissout un morceau de sucre de masse $m = 5\text{g}$.
Données : $M_C = 12 \text{ g/mol}$; $M_H = 1 \text{ g/mol}$; $M_O = 16 \text{ g/mol}$.
Le sucre est du saccharose de formule $C_{12}H_{22}O_{11}$