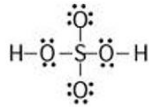


MASSE MOLAIRE

La **masse molaire (M) des éléments** qu'on retrouve dans le tableau périodique peut être exprimée en g/mol. Généralement, on exprime la masse molaire en conservant minimalement **2 décimales**.

On calcule la **masse molaire d'un composé (M)** en additionnant les masses molaires des éléments autant de fois qu'ils apparaissent dans la formule.



$$M \text{ H}_2\text{SO}_4 = (2 \text{ mol H} \times 1,01 \text{ g/mol}) + (1 \text{ mol S} \times 32,06 \text{ /mol}) + (4 \text{ mol O} \times 16,00 \text{ g/mol})$$

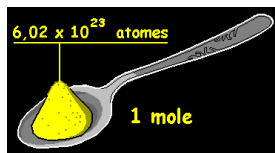
$$M \text{ H}_2\text{SO}_4 = 98,08 \text{ g/mol}$$



https://chimie.adssys.com/nya/tests_atomes_elements/calculs_atomes_mole_02.htm

MOLE

Sans le système international, l'unité qui exprime la quantité de matière est la mole (mol).



$$\text{Nombre de moles} = \frac{\text{Nombre de particules}}{\text{Nombre de particules/moles}}$$

$$n \text{ (mol)} = \frac{N}{N_A}$$

Le nombre de moles d'une espèce chimique se calcule aussi à l'aide de la masse (m) et de la masse molaire (M) de cette substance :

$$n \text{ (mol)} = \frac{m \text{ (g)}}{M \text{ (g/mol)}}$$



https://chimie.adssys.com/nya/tests_atomes_elements/calculs_atomes_mole_06.htm

https://chimie.adssys.com/nya/tests_atomes_elements/calculs_atomes_mole_07.htm