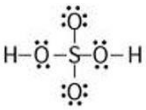
MASSE MOLAIRE

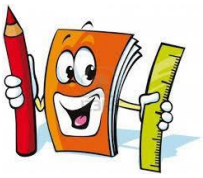
La **masse molaire (M) des éléments** qu'on retrouve dans le tableau périodique peut être exprimée en g/mol. Généralement, on exprime la masse molaire en conservant minimalement **2 décimales**.

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 H_2SO_4 = (2 mol H x 1,01 g/mol) + (1 mol S x 32,06 /mol) + (4 mol O x 16,00 g/mol)

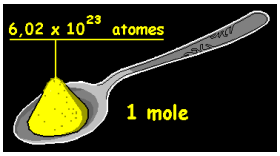
M H_2SO_4 = 98,08 g/mol



https://chimie.quebec/generale/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).

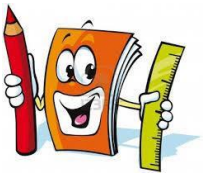


$$\text{Nombre de moles} = \frac{\text{Nombre de particules}}{\text{Nombre de particules/moles}}$$

$$n_{(mol)} = \frac{N}{N_A}$$

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 :

$$n_{(mol)} = \frac{m_{(g)}}{M_{(g/mol)}}$$



https://chimie.quebec/generale/tests_atomes_elements/calculs_atomes_mole_06.htm
https://chimie.quebec/generale/tests_atomes_elements/calculs_atomes_mole_07.htm