

Exemple: Masse Molaire " H_2O "

$$M(H_2O) = M(O) + 2M(H) = 16 + (2 \times 1) = 18 \text{ g/mol}$$

Masse Moléculaire en Uma

$$m(H_2O) = m(O) + 2m(H) = 16 + (2 \times 1) = 18 \text{ Uma}$$

Isotopes: Il s'agit des atomes qui possèdent:

* même " Z "

* Numéro de masse A différent = (N est différent)

ex: $^{16}_8O / ^{17}_8O / ^{18}_8O$ (Isotopes)

* oxygène naturel: ~~$^{16}_8O$~~

↳ = mélange d'isotopes ✓

$^{16}_8O$ l'atome le plus abondant

Abondance relative " A ": C'est le % d'isotopes dans le mélange. (100%)

$$\sum A_i = 100\%$$

$$(A(^{16}O) + A(^{17}O) + A(^{18}O) = 100\%)$$