

Exemple: Masse Molaire "H<sub>2</sub>O"

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

Masse Moléculaire en Umo

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

Isotopes: Il s'agit des atomes qui possèdent:

\* même " $\Sigma$ "

\* 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%)

$$\sum A_i = 100\%$$

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