

# La notion de mole

Remplissez cette fiche synthèse pour conserver une trace de vos apprentissages.

## STE Définitions

- Une mole est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Symbole: \_\_\_\_\_
- La masse molaire d'une substance est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Le nombre d'Avogadro représente \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

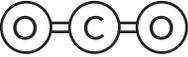
## STE Formule mathématique et unités de mesure de la masse molaire

où \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

## STE Masse molaire de quelques substances

Substance	Masse atomique relative (u)	Masse molaire (g/mol)
Oxygène	16,00	16,00
Potassium		
Silicium		
Argon		
Lithium		
Dioxyde de carbone (CO <sub>2</sub> )		

## STE Représentation graphique de la correspondance entre la masse atomique relative et la masse molaire d'une substance

<p>Échelle _____</p>  <p>Une molécule de CO<sub>2</sub> (44,01 u)</p>	<p>Échelle _____</p>  <p>Une mole de CO<sub>2</sub> (44,01 g)</p>
--	--