

Nom :

Date :

12. Les molécules

A retenir

Une **molécule** est un liés entre-eux. Pour connaître les différents atomes et leur nombre dans une molécule on utilise

Molécule	Formule	Constitution
eau	H ₂ O	2 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène
di-hydrogène	H ₂	
di-oxygène	O ₂	
di-oxyde de carbone	CO ₂	
méthane	CH ₄	

En chimie, **la mole** (symbole : mol) est une.....

Une mole d'atomes ou de molécules contient $6,02 \times 10^{23}$ atomes ou molécules.

La masse d'une mole d'atomes est appelée On la note **M**, elle s'exprime en (symbole : **g/mol**).

La est la masse d'une mole de molécules. Elle s'exprime en g/mol. Elle est égale à la somme des masses molaires atomiques des atomes constituant la molécule.

Exemple : la masse d'une mole d'eau vaut : $M(\text{H}_2\text{O}) = 2 \times M(\text{H}) + M(\text{O}) = 2 \times 1 + 16 = 18 \text{ g/mol}$.

L'expérience : Réaliser les tests d'identification des gaz

Rapport

1. Pourquoi faut-il chauffer et agiter la bouteille ?.....

.....
Pourquoi faut-il que le tube à essai soit rempli d'eau au départ ?.....

2. Test du di-hydrogène, positif ou négatif ?

test du di-oxygène, positif ou négatif ?

test du di-oxyde de carbone, positif ou négatif ?

nom du gaz dissous :

formule chimique de ce gaz :

L'exposé : La chimie dans les aliments. Réponses aux questions :

1.....

2.....

3.....

4.....

5.....