## CM5: LA MOLE, UNITE DE QUANTITE DE MATIERE

## 1/ Compter les entités chimiques

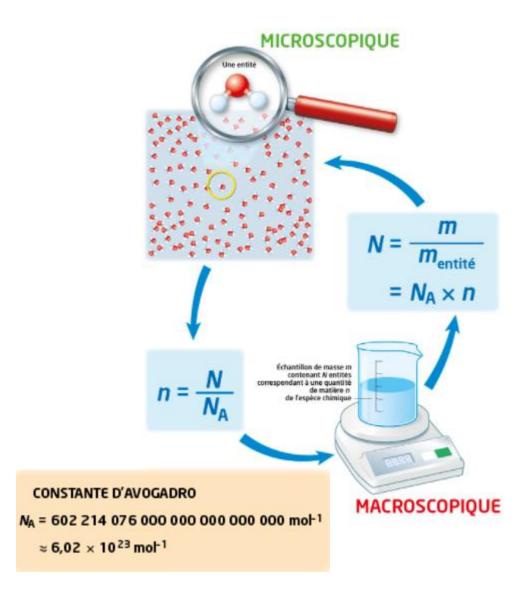
Comment connaître approximativement le nombre N de grains de riz dans un paquet de $m = 250$ g? Il suffi de connaître la masse $m$ d'un grain de riz et de diviser les 250 g par cette masse (avec la même unité). S un grain de riz a une masse d'environ 0,031 g, le nombre N de grain de riz dans le paquet est :	
	nbre d'entités chimiques N dans un échantillon ne contenant que cette masse m <sub>entité</sub> de l'entité et la masse m de l'échantillon et de calculer :
	sposée uniquement d'atomes de carbone a une masse $m = 2,1$ g. Un atome se $m_{\rm C} = 2,0.10^{-26}$ kg. Le nombre d'atomes de carbone dans la mine est :
Lorsque l'entité chimique est	une molécule, il faut connaître sa masse
masse m <sub>C</sub> = 2,0.10 <sup>-26</sup> kg ,  - Le nombre de molécules	oxygène a une masse $m_0 = 2,7.10^{-26}$ kg et qu'un atome de carbone a une la masse d'une molécule de $CO_2$ est de :  d'eau $(m_{H2O} = 3,0.10^{-26} \text{kg})$ dans un litre d'eau vaut :
Remarque importante :	
2/ Quantité de matière	
	échantillon utilisé en chimie est toujours très grand. On préfère
Ces paquets sont appelés	, et le nombre d'entités exprimé en moles est
N <sub>A</sub> s'appelle le	et son unité est en mol <sup>-1</sup> .

## Exemples:

- Dans une mine de crayon il y a 1,1.10<sup>23</sup> entités, ce qui rassemblé en quantité de matière fait :

.....

La quantité de matière de molécules d'eau ( $m_{\rm H2O}=3,0.10^{-26}\,{\rm kg}$ ) contenue dans un litre d'eau, est de :





## JE DOIS SAVOIR:

- Déterminer la masse d'une entité à partir de sa formule brute et de la masse des atomes qui la composent.
- Déterminer le nombre d'entités et la quantité de matière (en mol) d'une espèce dans une masse d'échantillon.