**Qu’est-ce qu’une mole ?**

**Qu’est-ce que la *quantité de matière* d’une espèce chimique ?**

**Nombre d’Avogadro :**

Le nombre d’Avogadro noté est le nombre **d’entités** dans une mole : (<-> /mol)

**Exemples :**

Dans 1,0 mol d’eau (H2O), combien y a-t-il de molécule d’eau ? ……………………………………………………………………………………………..

Dans 1,7 mol de saccharose (C6H12O6), il y a ……………………………………………………………………………………………………………………………

Quelle est la quantité de matière de molécules d’eau ( ? …………………………………………………………………………..

Un atome de fer a une masse . Un clou a une masse . Combien y a-t-il d’atomes de fer dans ce clou ? ……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

**Formules** **:**

* Un clou en fer contient mol de Fer (Fe). Le nombre d’atomes de fer est noté . Ecrire une formule reliant et :
* Un objet en fer (ex : clou) a une masse de . Un atome de fer a une masse. Le nombre d’atome de fer de ce clou est noté

Ecrire une formule reliant **et** .

* Un objet en fer (ex : clou) a une masse de . 1 mol de fer a une masse La quantité de matière (en mol) du clou est noté . Relier et .

**Chapitre 9- La Mole : Compter les entités dans la matière**

Chapitre 9 – La mole : Compter les entités dans la matière

Mars 2021

**Chapitre 9- La Mole : Compter les entités dans la matière**

**Qu’est-ce qu’une mole ?**

**Qu’est-ce que la *quantité de matière* d’une espèce chimique ?**

**Nombre d’Avogadro :**

Le nombre d’Avogadro noté est le nombre d’entités dans une mole : (<-> /mol)

**Exemples :**

Dans 1,0 mol d’eau (H2O), combien y a-t-il de molécule d’eau ? ……………………………………………………………………………………………..

Dans 1,7 mol de saccharose (C6H12O6), il y a ……………………………………………………………………………………………………………………………

Quelle est la quantité de matière de molécules d’eau ( ? …………………………………………………………………………..

Un atome de fer a une masse . Un clou a une masse . Combien y a-t-il d’atomes de fer dans ce clou ? …………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

**Formules** **:**

* Un clou en fer contient mol de Fer (Fe). Le nombre d’atomes de fer est noté . Ecrire une formule reliant et  :
* Un objet en fer (ex : clou) a une masse de . Un atome de fer a une masse . Le nombre d’atome de fer de ce clou est noté

Ecrire une formule reliant et .

* Un objet en fer (ex : clou) a une masse de . 1 mol de fer a une masse La quantité de matière (en mol) du clou est noté . Relier et .

Mars 2021

Chapitre 9 – La mole : Compter les entités dans la matière