**Qu’est-ce que la Mole ?**

**Pourquoi la Mole est importante en chimie ?**

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

**Exemple :**

Dans 1 mol d’eau (H2O), il y a ……………………………………………………………………………………………………………

Dans 2 mol de carbone (C), il y a ……………………………………………………………………………………………………….

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

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

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

Mars 2021