**Qu’est-ce que la Mole ?**

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

**Exemple :**

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

Dans 2,00 mol de carbone (C), il y a …………………………………………………………………………………………………………

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

molécules d’eau ( correspondent à ………….. mol.

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

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

Mars 2021