

## Interrogation de cours : La mole

1. Calculer la quantité de matière d'aluminium dans un mousqueton en aluminium de 41,0 g contenant  $9,09 \cdot 10^{23}$  atomes d'aluminium.
2. Remplir le tableau suivant en précisant les formules utilisées.

Espèce chimique	M (g.mol <sup>-1</sup> )	m (g)	n (mol)
NaCl		20	

Données :  $M_{\text{Na}} = 23,0 \text{ g.mol}^{-1}$        $M_{\text{Cl}} = 35,5 \text{ g.mol}^{-1}$

3. Calculer la concentration de la solution obtenue en introduisant la quantité de matière de NaCl précédente dans 50 mL d'eau.

## Interrogation de cours : La mole

1. Calculer la quantité de matière de cuivre dans un mousqueton en cuivre de 41,0 g contenant  $3,90 \cdot 10^{23}$  atomes de cuivre.
2. Remplir le tableau suivant en précisant les formules utilisées.

Espèce chimique	M (g.mol <sup>-1</sup> )	m (g)	n (mol)
MgO			0,25

Données :  $M_{\text{Mg}} = 24,3 \text{ g.mol}^{-1}$        $M_{\text{O}} = 16,0 \text{ g.mol}^{-1}$

3. Calculer la concentration de la solution obtenue en introduisant la quantité de matière de MgO précédente dans 200 mL d'eau.