

- 1) Rappeler l'unité de la quantité de matière.
- 2) Rappeler la relation liant quantité de matière n , concentration molaire c et volume de solution V .
- 3) Rappeler la formule liant la concentration en mole c et la concentration en masse t .
- 4) On considère la transformation modélisée par la réaction d'équation :
$$\text{Zn}_{(s)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)} \rightarrow \text{Zn}^{2+}_{(aq)} + \text{Cu}_{(s)}$$
Initialement $n_{\text{Zn}} = 10 \text{ mmol}$ et $n_{\text{Cu}^{2+}} = 20 \text{ mmol}$.
Quel est le réactif limitant ? Justifier la réponse.
- 5) Que veut dire : « les réactifs ont été introduits dans les proportions stœchiométriques ». Quelle relation peut-on écrire entre les 2 quantités de matières initiales des réactifs A et B dans la réaction : $a A + b B \rightarrow c C + d D$?

- 1) Rappeler l'unité de la quantité de matière.
- 2) Rappeler la relation liant quantité de matière n , concentration molaire c et volume de solution V .
- 3) Rappeler la formule liant la concentration en mole c et la concentration en masse t .
- 4) On considère la transformation modélisée par la réaction d'équation :
$$\text{Zn}_{(s)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)} \rightarrow \text{Zn}^{2+}_{(aq)} + \text{Cu}_{(s)}$$
Initialement $n_{\text{Zn}} = 10 \text{ mmol}$ et $n_{\text{Cu}^{2+}} = 20 \text{ mmol}$.
Quel est le réactif limitant ? Justifier la réponse.
- 5) Que veut dire : « les réactifs ont été introduits dans les proportions stœchiométriques ». Quelle relation peut-on écrire entre les 2 quantités de matières initiales des réactifs A et B dans la réaction : $a A + b B \rightarrow c C + d D$?