

Chapitre 2

Pour vérifier les acquis p. 40

Situation 2

Exemple de réponse attendue

Les réactifs de cette transformation sont : le fer Fe(s) et l'acide chlorhydrique (H⁺(aq) + Cl⁻(aq)).

Les produits de cette transformation sont : les ions fer Fe²⁺(aq) et le dihydrogène H₂(g).

Les produits ne contiennent pas d'atomes de chlore donc les ions chlorure Cl⁻(aq) sont des ions spectateurs qui n'interviennent pas dans la réaction. Ils n'apparaîtront pas dans l'équation bilan.

On obtient donc : $\text{Fe (s)} + 2 \text{H}^+ \text{(aq)} \rightarrow \text{Fe}^{2+} \text{(aq)} + \text{H}_2 \text{(g)}$.