

Déterminer si les équations de réactions ci-dessous sont équilibrées. Si ce n'est pas le cas, les corriger.

1. Décomposition de l'eau oxygénée : $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
2. Dissolution du sel : $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
3. Combustion de l'éthène : $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
4. Acide et calcaire : $\text{CaCO}_3 + \text{H}^+ \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
5. Métaux précieux : $\text{Cu} + \text{Ag}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{Ag}$
6. Lavande : $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O} + \text{C}_4\text{H}_6\text{O}_3 \rightarrow \text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{O}_2 + \text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$
7. Pour se creuser un peu la tête : $\text{MnO}_4^- + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$
Si si ! On peut l'équilibrer !