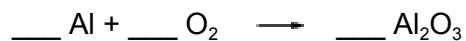


## Quiz – Équations chimiques équilibrées

NOM : \_\_\_\_\_

DATE : \_\_\_\_\_

1. Quels coefficients sont nécessaires pour équilibrer l'équation suivante?



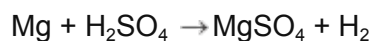
- A.  $2\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 1\text{Al}_2\text{O}_3$
- B.  $2\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$
- C.  $3\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$
- D.  $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$

2. Comment faut-il modifier cette équation pour la rendre équilibrée?



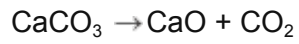
- A.  $1\text{C}_2\text{H}_6 + 5\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
- B.  $2\text{C}_2\text{H}_6 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- C.  $2\text{C}_2\text{H}_6 + 7\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- D.  $2\text{C}_2\text{H}_6 + 10\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

3. Classifie la réaction chimique ci-dessous :



- A. La synthèse
- B. Le remplacement simple
- C. La décomposition
- D. Le remplacement double

4. Classifie la réaction chimique suivante:



- A. La synthèse
- B. Le remplacement simple
- C. La décomposition
- D. Le remplacement double

5. Quelle équation démontre une réaction de remplacement double?

- A.  $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
- B.  $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{BaCO}_3 + 2\text{KCl}$
- C.  $\text{NiCO}_3 \rightarrow \text{NiO} + \text{CO}_2$
- D.  $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$