

RÉVISIONS : UAAA 3 – ÉQUATIONS

1. Pondère les équations suivantes.

- a) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- b) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- c) $\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$
- d) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{S} + \text{H}_2\text{O}$
- e) $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3$
- f) $\text{HI} + \text{HIO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{I}_2$

2. Établis les équations pour les réactions suivantes.

- a) L'ammoniac réagit avec le dioxygène pour former du monoxyde d'azote et de l'eau.
- b) Le monoxyde de carbone réagit avec l'oxyde de fer (IV) pour former du dioxyde de carbone et du fer.
- c) Le sulfure de cuivre (I) et l'oxyde de cuivre (I) réagissent pour donner du cuivre et du dioxyde de soufre.
- d) Le chlorure de sodium et le sulfate d'hydrogène réagissent pour donner du chlorure d'hydrogène et du sulfate de sodium.