

AJUSTA LAS SIGUIENTES ECUACIONES:

- 1- $\text{NaClO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{O}_2$
- 2- $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 3- $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Al} + \text{CO}_2$
- 4- $\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 5- $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
- 6- $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$
- 7- $(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{S}$
- 8- $\text{HCl} + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 9- $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 10- $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 11- $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 12- $\text{HCl} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 13- $\text{C}_{15}\text{H}_{32} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 14- $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- 15- $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$
- 16- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Fe}$
- 17- $\text{HNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 18- $\text{Na}_3\text{P} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{PH}_3 + \text{NaOH}$
- 19- $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 20- $\text{KI} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbI}_2 + \text{KNO}_3$
- 21- $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 22- $\text{C}_5\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 23.- $\text{O}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}_2\text{O}$
- 24.- $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 25.- $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$
- 26.- $\text{C}_9\text{H}_{20} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$