



goo.gl/VtUz1W
pacobf@iesmartinrivero.org

Ajusta las siguientes reacciones químicas

1. $\text{Cl}_2 + \text{Na} \rightarrow \text{NaCl}$
2. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$
3. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
4. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
5. $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
6. $\text{PCl}_5 \rightarrow \text{PCl}_3 + \text{Cl}_2$
7. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
8. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
9. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{CaO}$
10. $\text{I}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{HI}$
11. $\text{Zn} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2$
12. $\text{Cl}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HClO}_3$
13. $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
14. $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} \rightarrow \text{CO} + \text{K}$
15. $\text{NaNO}_3 + \text{KCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{KNO}_3$
16. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl}$
17. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{O}_2 + \text{KCl}$
18. $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$