

REACCIONES QUÍMICAS**EJERCICIOS DE AJUSTE DE REACCIONES**

FQ1BE132

Ajustar las siguientes reacciones químicas:

- | | |
|---|---|
| 1. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$
2. $\text{Cl}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Cl}_2\text{O}_3$
3. $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
4. $\text{Li} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{LiCl}$
5. $\text{O}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}_2\text{O}$
6. $\text{CO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{OH}$
7. $\text{C}_5\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{HCl} + \text{CaO} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
9. $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
10. $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
11. $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$
12. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Fe}$
13. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{HCl}$ | 14. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
15. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Fe(OH)}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
16. $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{MgCl}_2$
17. $\text{KI} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbI}_2 + \text{KNO}_3$
18. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
19. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}$
20. $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
21. $\text{HCl} + \text{Hg(OH)}_2 \rightarrow \text{HgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
22. $\text{NiS} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{NiCl}_2$
23. $\text{HCl} + \text{B} \rightarrow \text{BCl}_3 + \text{H}_2$
24. $\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$
25. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{CaO}$
26. $\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ |
|---|---|