

Reaccions químiques-I

1. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$

2. $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3$

3. $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$

4. $\text{CuSO}_4 + \text{Zn} \rightarrow \text{Cu} + \text{ZnSO}_4$

5. $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$

6. $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$

7. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

8. $\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$

9. $\text{CaO} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{CaSiO}_3$

15. $\text{BaO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{BaO}_2$

16. $\text{H}_2\text{O} + \text{NO}_2 \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{NO}$

17. $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$

18. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$

19. $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$