

1. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{HCl} \rightarrow$
2. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{BaCl}_2 \rightarrow$
3. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NaOH} \rightarrow$
4. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow$
5. $\text{Cs}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
6. $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 \rightarrow$
7. $\text{Na}_2\text{S} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$
8. $\text{MgCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
9. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
10. $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{SO}_2 \rightarrow$
11. $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$
12. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{NaCl} \rightarrow$
13. $\text{FeCl}_3 + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
14. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{RbOH} \rightarrow$
15. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{Mg} \rightarrow$
16. $\text{KNO}_3 + \text{Mg} \rightarrow$
17. $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{SiO}_2 \rightarrow$
18. $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow (\text{электролиз})$
19. $\text{CsCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow (\text{электролиз})$
20. $\text{NaHSO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
21. $\text{K}_2\text{S} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$
22. $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
23. $\text{CaCO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$
24. $\text{CaCO}_3 \rightarrow$