

Opakování neutralizace

1. $\text{HCl} + \text{KOH} \longrightarrow$ $+ \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
3. $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow$
4. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
5. $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3 \longrightarrow$
6. $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HBr} \longrightarrow$
7. $\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow$
8. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3 \longrightarrow$
9. $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
10. $\text{NaOH} + \text{HF} \longrightarrow$

Opakování neutralizace

1. $\text{HCl} + \text{KOH} \longrightarrow$ $+ \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
3. $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow$
4. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
5. $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3 \longrightarrow$
6. $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HBr} \longrightarrow$
7. $\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow$
8. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3 \longrightarrow$
9. $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
10. $\text{NaOH} + \text{HF} \longrightarrow$