

Αντιδράσεις διπλής αντικατάστασης

Να συμπληρώσετε (προϊόντα και συντελεστές) τις παρακάτω αντιδράσεις που γίνονται όλες.

1. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \longrightarrow$
2. $\text{AgNO}_3 + \text{BaCl}_2 \longrightarrow$
3. $\text{AlBr}_3 + \text{AgNO}_3 \longrightarrow$
4. $\text{NaCl} + \text{Mg(OH)}_2 \longrightarrow$
5. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
6. $\text{K}_2\text{S} + \text{BaCl}_2 \longrightarrow$
7. $(\text{NH}_4)_2\text{S} + \text{CaI}_2 \longrightarrow$
8. $\text{Na}_2\text{S} + \text{ZnSO}_4 \longrightarrow$
9. $\text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
10. $\text{AlCl}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow$
11. $\text{Al(NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
12. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \longrightarrow$
13. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
14. $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
15. $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
16. $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \longrightarrow$
17. $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca(OH)}_2 \longrightarrow$
18. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{KOH} \longrightarrow$
19. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 + \text{NaOH} \longrightarrow$
20. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 + \text{Ca(OH)}_2 \longrightarrow$