

Αντιδράσεις διπλής αντικατάστασης

Να συμπληρώσετε τις παρακάτω αντιδράσεις που γίνονται όλες. Σε κάθε περίπτωση να δείξετε με το κατάλληλο σύμβολο ποιο από τα προϊόντα είναι αέριο ή ίζημα. Συμβουλευτείτε τον πίνακα 3.1 σελ. 103 σχολικού

1. $\text{AgNO}_3 + \text{NaBr} \longrightarrow$
2. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 \longrightarrow$
3. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{K}_2\text{S} \longrightarrow$
4. $\text{CaI}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \longrightarrow$
5. $\text{FeCl}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{S} \longrightarrow$
6. $\text{K}_2\text{S} + \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \longrightarrow$
7. $\text{CaCl}_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow$
8. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
9. $\text{MgCl}_2 + \text{NaOH} \longrightarrow$
10. $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{CaCl}_2 \longrightarrow$
11. $\text{NaCN} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
12. $\text{NaF} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
13. $\text{NH}_4\text{I} + \text{HCl} \longrightarrow$
14. $\text{NH}_4\text{Br} + \text{KOH} \longrightarrow$
15. $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
16. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$
17. $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow$
18. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow$
19. $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
20. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HNO}_3 \longrightarrow$