

ВАРИАНТ 1

- 1) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- 2) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 3) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow$
- 4) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$
- 5) $\text{LiCl} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 6) $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow$
- 7) $\text{CuO} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$

ВАРИАНТ 2

- 1) $\text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- 2) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 3) $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$
- 4) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 5) $\text{KCl} + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 6) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$
- 7) $\text{Li}_2\text{O} + 2\text{H}^+ \rightarrow 2\text{Li}^+ + \text{H}_2\text{O}$

ВАРИАНТ 3

- 1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 2) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- 3) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- 4) $\text{KOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 5) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{NaNO}_3 \rightarrow$
- 6) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 7) $\text{CaO} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$

ВАРИАНТ 4

- 1) $\text{CaCO}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 2) $\text{LiOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 3) $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 4) $\text{LiNO}_3 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- 5) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{KCl} \rightarrow$
- 6) $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow$
- 7) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ \rightarrow 2\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$

ВАРИАНТ 1

- 1) $\text{MgCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
- 2) $\text{LiCl} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 3) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
- 4) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$
- 5) $\text{Al(OH)}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 6) $\text{Al} + \text{Zn(NO}_3)_2 \rightarrow$
- 7) $\text{Fe(OH)}_3 + 3\text{H}^+ \rightarrow \text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$

ВАРИАНТ 2

- 1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 2) $\text{Mg(OH)}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 3) $\text{KCl} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 4) $\text{Fe(OH)}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 5) $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{Ba(NO}_3)_2 \rightarrow$
- 6) $\text{Al} + \text{FeSO}_4 \rightarrow$
- 7) $\text{MgCO}_3 + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Mg}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

Составьте уравнения возможных реакций

- | | |
|---|--|
| 1) BaO + H ₂ O | 12) Cu(OH) ₂ + NaNO ₃ |
| 2) Al + H ₂ SO ₄ | 13) Al(OH) ₃ + H ₂ SO ₄ |
| 3) P ₂ O ₅ + Ca(OH) ₂ | 14) Ba(NO ₃) ₂ + HCl |
| 4) SO ₂ + HCl | 15) NaOH + Cu(NO ₃) ₂ |
| 5) CO ₂ + NaOH | 16) N ₂ O ₅ + H ₂ O |
| 6) CaO + KOH | 17) CO ₂ + Li ₂ O |
| 7) MgO + HNO ₃ | 18) CO ₂ + SO ₃ |
| 8) Cu + HCl | 19) AgCl + K ₃ PO ₄ |
| 9) FeO + HCl | 20) CuCl ₂ + Al |
| 10) Na ₂ SO ₄ + HNO ₃ | 21) AgCl + Fe |
| 11) Na ₂ SO ₄ + Ba(OH) ₂ | 22) Na + CuSO ₄ |

