

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 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 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 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) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- 3) $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{Ca}(\text{OH})_2$
- 4) $\text{SO}_2 + \text{HCl}$
- 5) $\text{CO}_2 + \text{NaOH}$
- 6) $\text{CaO} + \text{KOH}$
- 7) $\text{MgO} + \text{HNO}_3$
- 8) $\text{Cu} + \text{HCl}$
- 9) $\text{FeO} + \text{HCl}$
- 10) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HNO}_3$
- 11) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2$
- 12) $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{NaNO}_3$
- 13) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$
- 14) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{HCl}$
- 15) $\text{NaOH} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 16) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$
- 17) $\text{CO}_2 + \text{Li}_2\text{O}$
- 18) $\text{CO}_2 + \text{SO}_3$
- 19) $\text{AgCl} + \text{K}_3\text{PO}_4$
- 20) $\text{CuCl}_2 + \text{Al}$
- 21) $\text{AgCl} + \text{Fe}$
- 22) $\text{Na} + \text{CuSO}_4$

