

[1] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |   |
|--|---|
| А) $\text{Cl}_2 + \text{C}_2\text{H}_6 \rightarrow$            | 1) $\text{HCl} + \text{O}_2$                      |
| Б) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$            | 2) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$             |
| В) $\text{HCl} + \text{O}_2 \rightarrow$                       | 3) $\text{HClO}_2 + \text{O}_2$                   |
| Г) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (на свету) $\rightarrow$ | 4) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$   |
|  | 5) $\text{HCl} + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |

А	Б	В	Г

[2] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{S} + \text{HNO}_3 \rightarrow$                    | 1) $\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2$      |
| Б) $\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (конц.) $\rightarrow$ | 2) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}$     |
| В) $\text{S} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$              | 3) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$      |
| Г) $\text{O}_2 + \text{Cr}_2\text{S}_3 \rightarrow$         | 4) $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$   |
|   | 5) $\text{CrSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$ |
|   | 6) $\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{N}_2$    |

А	Б	В	Г

[3] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |                                     |
|--|-------------------------------------|
| А) $\text{CO} + \text{H}_2 \rightarrow$        | 1) $\text{CO} + \text{H}_2$         |
| Б) $\text{CO}_2 + \text{H}_2 \rightarrow$      | 2) $\text{CH}_3\text{OH}$           |
| В) $\text{CO}_2 + \text{C} \rightarrow$        | 3) $\text{CO}_2$                    |
| Г) $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ | 4) $\text{CO} + \text{H}_2\text{O}$ |
|  | 5) $\text{CO}$                      |

А	Б	В	Г

[4] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{AgNO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ | 1) $\text{Ag} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$                     |
| Б) $\text{AgNO}_3 \xrightarrow{t}$                  | 2) $\text{Ag}_2\text{O} + \text{CO}_2$                        |
| В) $\text{AgNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$        | 3) $\text{Ag} + \text{CO}_2 + \text{O}_2$                     |
| Г) $\text{Ag}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{t}$         | 4) $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$                              |
|   | 5) $\text{Ag}_2\text{O} + \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
|   | 6) $\text{AgOH} + \text{NaNO}_3$                              |

А	Б	В	Г

[5] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{KClO}_3 \xrightarrow{t, \text{кат.}}$ | 1) $\text{KClO}_2 + \text{KClO}_4$                   |
| Б) $\text{KClO}_3 \xrightarrow{t}$              | 2) $\text{KCl} + \text{KClO}_4$                      |
| В) $\text{KOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow$       | 3) $\text{KCl} + \text{O}_2$                         |
| Г) $\text{KOH} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t}$   | 4) $\text{KCl} + \text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
|   | 5) $\text{KClO} + \text{KClO}_3$                     |
|   | 6) $\text{KCl} + \text{KClO} + \text{H}_2\text{O}$   |

А	Б	В	Г

**[6] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия**

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$         | 1) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl}$             |
| Б) $\text{Fe} + \text{HNO}_3 \text{ (разб.)} \rightarrow$   | 2) $\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2$              |
| В) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{O}_2 \rightarrow$ | 3) $\text{HCl} + \text{O}_2$                                   |
| Г) $\text{Fe} + \text{HNO}_3 \text{ (конц.)} \rightarrow$   | 4) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3, \text{NO}, \text{H}_2\text{O}$   |
|   | 5) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3, \text{NO}_2, \text{H}_2\text{O}$ |

А	Б	В	Г

**[7] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия**

- |  |   |
|--|---|
| А) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$                       | 1) $\text{NaCl} + \text{CaCO}_3$                    |
| Б) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ | 2) $\text{NaHCO}_3$                                 |
| В) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$               | 3) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl}$                    |
| Г) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 \rightarrow$                    | 4) $\text{NaOH} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
|  | 5) $\text{NaOH} + \text{NaHCO}_3$                   |
|  | 6) $\text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |

А	Б	В	Г

**[8] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия**

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{MgO} + \text{SO}_2 \rightarrow$           | 1) $\text{MgSO}_3$                      |
| Б) $\text{MgO} + \text{SO}_3 \rightarrow$           | 2) $\text{MgSO}_3 + \text{H}_2$         |
| В) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow$ | 3) $\text{MgSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Г) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 4) $\text{MgSO}_4$                      |
|   | 5) $\text{MgSO}_4 + \text{H}_2$         |
|   | 6) $\text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ |

А	Б	В	Г

**[9] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия**

- |  |                                 |
|--|---------------------------------|
| А) $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$    | 1) $\text{FeCl}_2$              |
| Б) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$   | 2) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ |
| В) $\text{Cu} + \text{HgCl}_2 \rightarrow$ | 3) $\text{FeCl}_3$              |
| Г) $\text{Cu} + \text{Cl}_2 \rightarrow$   | 4) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2$ |
|  | 5) $\text{CuCl}_2$              |
|  | 6) $\text{CuCl}_2 + \text{Hg}$  |

А	Б	В	Г

**[10] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия**

- |  |  |
|--|--|
| А) $\text{ZnCl}_2 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$           | 1) $\text{ZnO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$     |
| Б) $\text{ZnCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$        | 2) $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + \text{NaCl}$ |
| В) $\text{ZnCl}_2 + \text{NaOH} \text{ (недост.)} \rightarrow$ | 3) $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$              |
| Г) $\text{ZnCl}_2 + \text{NaOH} \text{ (изб.)} \rightarrow$    | 4) $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{NaCl}$          |
|  | 5) $\text{ZnSO}_4 + \text{NaCl}$                       |
|  | 6) $\text{ZnS} + \text{NaCl}$                          |

А	Б	В	Г

**[11]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow$  | 1) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{KCl}$               |
| Б) $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$                        | 2) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{KCl} + \text{CO}_2$ |
| В) $\text{AlCl}_3 + \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ | 3) $\text{SiO}_2 + \text{KHCO}_3$                      |
| Г) $\text{AlCl}_3 + \text{KOH} \rightarrow$                                 | 4) $\text{KCl} + \text{H}_2\text{SiO}_3$               |
|   | 5) $\text{H}_2\text{SiO}_3 + \text{K}_2\text{CO}_3$    |
|   | 6) $\text{KCl} + \text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$    |

А	Б	В	Г

**[12]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$ | 1) $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$               |
| Б) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$  | 2) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| В) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$                      | 3) $\text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$               |
| Г) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$   | 4) $\text{CaSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
|   | 5) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2$         |
|   | 6) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$                        |

А	Б	В	Г

**[13]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{CaC}_2 + \text{HCl} \rightarrow$                        | 1) $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$   |
| Б) $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$                   | 2) $\text{Ca}(\text{OH})_2$               |
| В) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$                              | 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$  |
| Г) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ | 4) $\text{CaCl}_2 + \text{C}_2\text{H}_2$ |
|   | 5) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$            |

А	Б	В	Г

**[14]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |   |
|--|---|
| А) $\text{FeO} + \text{HCl} \rightarrow$                 | 1) $\text{FeCl}_2 + \text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Б) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$      | 2) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$                 |
| В) $\text{Fe}_3\text{O}_4 \xrightarrow{t}$               | 3) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$                 |
| Г) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$ | 4) $\text{Na}_3[\text{Fe}(\text{OH})_6]$                |
|  | 5) $\text{NaFeO}_2 + \text{H}_2\text{O}$                |
|  | 6) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NaCl}$               |

А	Б	В	Г

**[15]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |  |
|--|--|
| А) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{KOH}_{(\text{p-p})} \rightarrow$    | 1) $\text{KAlO}_2 + \text{H}_2\text{O}$              |
| Б) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{KOH}_{(\text{p-p})} \rightarrow$     | 2) $\text{K}_3[\text{Al}(\text{OH})_6]$              |
| В) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{KOH}_{(\text{тв.})} \xrightarrow{t}$ | 3) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{K}_2\text{O}$     |
| Г) $\text{Al} + \text{KOH}_{(\text{тв.})} \xrightarrow{t}$             | 4) $\text{KAlO}_2 + \text{H}_2$                      |
|  | 5) $\text{K}_3\text{AlO}_3 + \text{H}_2$             |
|  | 6) $\text{K}_3[\text{Al}(\text{OH})_6] + \text{H}_2$ |

А	Б	В	Г

**[16]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |  |
|--|--|
| А) $\text{Cr}(\text{OH})_3 \xrightarrow{t}$                          | 1) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Б) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$            | 2) $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$      |
| В) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{NaOH}_{(\text{p-p})} \rightarrow$ | 3) $\text{NaCrO}_2 + \text{H}_2$                     |
| Г) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$      | 4) $\text{NaCrO}_2 + \text{H}_2\text{O}$             |
|  | 5) $\text{Na}[\text{Cr}(\text{OH})_4]$               |
|  | 6) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$         |

А	Б	В	Г

**[17]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |  |
|--|--|
| А) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$      | 1) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Б) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$            | 2) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$         |
| В) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaOH}_{(\text{p-p})} \rightarrow$ | 3) $\text{NaAlO}_2 + \text{H}_2$                     |
| Г) $\text{Al}(\text{OH})_3 \xrightarrow{t}$                          | 4) $\text{NaAlO}_2 + \text{H}_2\text{O}$             |
|  | 5) $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$               |
|  | 6) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$      |

А	Б	В	Г

**[18]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{HCl} + \text{Fe} \rightarrow$             | 1) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$                 |
| Б) $\text{HCl} + \text{FeO} \rightarrow$            | 2) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2$                         |
| В) $\text{HCl} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow$ | 3) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$                 |
| Г) $\text{HCl} + \text{Fe}_3\text{O}_4 \rightarrow$ | 4) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2$                         |
|   | 5) $\text{FeCl}_2 + \text{FeCl}_3 + \text{H}_2$         |
|   | 6) $\text{FeCl}_2 + \text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |

А	Б	В	Г

**[19]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{H}_3\text{PO}_4_{(\text{изб.})} \rightarrow$ | 1) $\text{KNO}_2 + \text{O}_2$                                  |
| Б) $\text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{NaH}_2\text{PO}_4 \rightarrow$               | 2) $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$             |
| В) $\text{KNO}_3 \xrightarrow{t}$   | 3) $\text{N}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2$ |
| Г) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \xrightarrow{t}$                                 | 4) $\text{NaH}_2\text{PO}_4$                                    |
|   | 5) $\text{K}_2\text{O} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$              |
|   | 6) $\text{Na}_2\text{HPO}_4$                                    |

А	Б	В	Г

**[20]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |   |
|--|---|
| А) $\text{Be}(\text{OH})_2 + \text{SO}_3 \rightarrow$                | 1) $\text{BeSO}_3 + \text{H}_2$                   |
| Б) $\text{Be}(\text{OH})_2 + \text{NaOH} \xrightarrow{t}$            | 2) $\text{BeSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$           |
| В) $\text{Be}(\text{OH})_2 + \text{NaOH}_{(\text{p-p})} \rightarrow$ | 3) $\text{Na}_2\text{BeO}_2 + \text{H}_2$         |
| Г) $\text{Be}(\text{OH})_2 + \text{SO}_2 \rightarrow$                | 4) $\text{BeSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$           |
|  | 5) $\text{Na}_2[\text{Be}(\text{OH})_4]$          |
|  | 6) $\text{Na}_2\text{BeO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |

А	Б	В	Г

**[21]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |  |
|--|--|
| А) $\text{Zn(OH)}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$              | 1) $\text{Zn(NO}_3)_2 + \text{H}_2$              |
| Б) $\text{Zn(OH)}_2 + \text{KOH} \xrightarrow{t}$            | 2) $\text{Zn(NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$      |
| В) $\text{Zn(OH)}_2 + \text{KOH}_{(\text{p-p})} \rightarrow$ | 3) $\text{K}_2\text{ZnO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Г) $\text{Zn(OH)}_2 \xrightarrow{t}$                         | 4) $\text{ZnO} + \text{H}_2$                     |
|  | 5) $\text{K}_2[\text{Zn(OH)}_4]$                 |
|  | 6) $\text{ZnO} + \text{H}_2\text{O}$             |

А	Б	В	Г

**[22]** Установите соответствие между формулой веществам и продуктами его разложения при нагревании

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{KNO}_3 \xrightarrow{t}$           | 1) $\text{K}_2\text{O} + \text{NO}_2$              |
| Б) $\text{AgNO}_3 \xrightarrow{t}$          | 2) $\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ |
| В) $\text{NH}_4\text{NO}_3 \xrightarrow{t}$ | 3) $\text{Ag} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$          |
| Г) $\text{HNO}_3 \xrightarrow{t}$           | 4) $\text{KNO}_2 + \text{O}_2$                     |
|   | 5) $\text{Ag}_2\text{O} + \text{NO}$               |
|   | 6) $\text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$       |

А	Б	В	Г

**[23]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{Fe} + \text{HNO}_3_{(\text{конц.})} \xrightarrow{t}$      | 1) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$                  |
| Б) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4_{(\text{разб.})} \rightarrow$ | 2) $\text{Fe(OH)}_2$                                      |
| В) $\text{Fe} + \text{O}_2_{(\text{в прис. воды})} \rightarrow$     | 3) $\text{Fe(OH)}_3$                                      |
| Г) $\text{FeS} + \text{O}_2 \rightarrow$                            | 4) $\text{FeSO}_4 + \text{H}_2$                           |
|   | 5) $\text{Fe(NO}_3)_3 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
|   | 6) $\text{Fe(NO}_3)_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$   |

А	Б	В	Г

**[24]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$                 | 1) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$               |
| Б) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 2) $\text{NaOH} + \text{H}_2$                                  |
| В) $\text{NaOH} + \text{SO}_2 \rightarrow$                      | 3) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ |
| Г) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$    | 4) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}$                          |
|   | 5) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$               |

А	Б	В	Г

**[25]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{FeO} + \text{HCl} \rightarrow$            | 1) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Б) $\text{Fe(OH)}_3 + \text{HCl} \rightarrow$       | 2) $\text{FeCl}_3$                      |
| В) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$            | 3) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Г) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ | 4) $\text{FeCl}_2$                      |
|   | 5) $\text{FeCl}_2 + \text{HClO}$        |

А	Б	В	Г

**[26]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |   |
|--|---|
| А) $\text{Cu} + \text{HNO}_3$ (конц.) $\rightarrow$    | 1) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$                      |
| Б) $\text{Cu} + \text{HNO}_3$ (разб.) $\rightarrow$    | 2) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2$                              |
| В) $\text{CuO} + \text{HNO}_3 \rightarrow$             | 3) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$         |
| Г) $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$ | 4) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ |
|  | 5) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$        |
|  | 6) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$          |

А	Б	В	Г

**[27]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{KClO}_3 \xrightarrow{t, \text{кат.}}$     | 1) $\text{KCl} + \text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Б) $\text{KOH} + \text{Cl}_2\text{O}_7 \rightarrow$ | 2) $\text{KClO}_4 + \text{H}_2\text{O}$              |
| В) $\text{KOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow$           | 3) $\text{KCl} + \text{O}_2$                         |
| Г) $\text{KOH} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t}$       | 4) $\text{KClO}_2 + \text{O}_2$                      |
|   | 5) $\text{KCl} + \text{KClO} + \text{H}_2\text{O}$   |

А	Б	В	Г

**[28]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{NaOH} \rightarrow$    | 1) $\text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$            |
| Б) $\text{ZnCl}_2 + \text{NaOH}$ (изб.) $\rightarrow$       | 2) $\text{CaCO}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| В) $\text{Ca}(\text{OH})\text{Cl} + \text{HCl} \rightarrow$ | 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NaHCO}_3$                     |
| Г) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$                 | 4) $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$                        |
|   | 5) $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + \text{NaCl}$           |
|   | 6) $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$                          |

А	Б	В	Г

**[29]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |   |
|--|---|
| А) $\text{FeSO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$              | 1) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{K}_2\text{SO}_4$ |
| Б) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KOH} \rightarrow$ | 2) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$ |
| В) $\text{FeSO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow$           | 3) $\text{FeCl}_3 + \text{BaSO}_4$                  |
| Г) $\text{FeSO}_4 + \text{K}_2\text{S} \rightarrow$      | 4) $\text{FeCl}_2 + \text{BaSO}_4$                  |
|  | 5) $\text{FeS} + \text{K}_2\text{SO}_4$             |
|  | 6) $\text{FeS} + \text{S} + \text{K}_2\text{SO}_4$  |

А	Б	В	Г

**[30]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow$ | 1) $\text{BaSO}_3$                      |
| Б) $\text{BaO} + \text{SO}_3 \rightarrow$           | 2) $\text{BaSO}_3 + \text{H}_2$         |
| В) $\text{BaO} + \text{SO}_2 \rightarrow$           | 3) $\text{BaSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Г) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ | 4) $\text{BaSO}_4$                      |
|   | 5) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{S}$  |
|   | 6) $\text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ |

А	Б	В	Г

**[31]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |  |
|--|--|
| А) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (конц.)} \xrightarrow{t}$ | 1) $\text{FeCl}_3$   |
| Б) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (разб.)} \rightarrow$     | 2) $\text{FeCl}_2$   |
| В) $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$                                | 3) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2$                                    |
| Г) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$                               | 4) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2$                                    |
|  | 5) $\text{FeSO}_4 + \text{H}_2$                                    |
|  | 6) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |

А	Б	В	Г

**[32]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |   |
|---|---|
| А) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ | 1) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$            |
| Б) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow$         | 2) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$                       |
| В) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{t}$                    | 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NO}_2 + \text{CO}_2$                     |
| Г) $\text{Ca} + \text{HNO}_3 \text{ (разб.)} \rightarrow$         | 4) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}_2$            |
|   | 5) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_4\text{NO}_3$ |
|   | 6) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  |

А	Б	В	Г

**[33]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{HCl} + \text{KHSO}_3 \rightarrow$         | 1) $\text{KCl} + \text{H}_2\text{S}$                         |
| Б) $\text{HCl} + \text{K}_2\text{SO}_3 \rightarrow$ | 2) $\text{KCl} + \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$    |
| В) $\text{HCl} + \text{KHS} \rightarrow$            | 3) $\text{KCl} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$           |
| Г) $\text{HCl} + \text{K}_2\text{S} \rightarrow$    | 4) $\text{KCl} + \text{H}_2\text{SO}_4$                      |
|   | 5) $\text{KCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ |
|   | 6) $\text{KCl} + \text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$           |

А	Б	В	Г

**[34]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |  |
|--|--|
| А) $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow$                         | 1) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$               |
| Б) $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ | 2) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CuHPO}_3$                           |
| В) $\text{CuSO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$                                 | 3) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CuS}$                               |
| Г) $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$                      | 4) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2$                   |
|  | 5) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CuO} + \text{CO}_2$                 |
|  | 6) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + (\text{CuOH})_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2$ |

А	Б	В	Г

**[35]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |  |  |
|--|--|
| А) $\text{Al} + \text{KOH} \text{ (р-р)} \rightarrow$              | 1) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{S}$             |
| Б) $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (разб.)} \rightarrow$ | 2) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{S}$   |
| В) $\text{Al}_2\text{S}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$        | 3) $\text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4] + \text{H}_2$ |
| Г) $\text{Al} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$                    | 4) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$       |
|  | 5) $\text{KAlO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3$         |
|  | 6) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2$           |

А	Б	В	Г

**[36]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \rightarrow$    | 1) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$                        |
| Б) $\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \xrightarrow{t}$  | 2) $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| В) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \xrightarrow{t}$ | 3) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$                          |
| Г) $\text{Ag} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \xrightarrow{t}$ | 4) $\text{SO}_3 + \text{H}_2$                                  |
|   | 5) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$          |
|   | 6) $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2$                       |

А	Б	В	Г

**[37]** Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

- |   |  |
|---|--|
| А) $\text{Cu} + \text{HNO}_3 (\text{конц.}) \rightarrow$          | 1) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$            |
| Б) $\text{CuS} + \text{O}_2 \rightarrow$                          | 2) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$   |
| В) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \rightarrow$ | 3) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| Г) $\text{Cu} + \text{HNO}_3 (\text{разб.}) \rightarrow$          | 4) $\text{CuO} + \text{SO}_2$                                    |
|   | 5) $\text{CuSO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$            |
|   | 6) $\text{CuO} + \text{SO}_3$                                    |

А	Б	В	Г

**Ответы:**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
4121	2314	4153	3264	3264	3415	6251	1426	2365	6432
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
5421	1426	4325	3215	2215	2451	1456	2136	4612	4652
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
2356	4362	5431	2351	1323	5611	3251	2561	2145	3416
31	32	33	34	35	36	37			
6531	6125	3322	3641	3426	1352	3412			