**Качественные реакции на неорганические вещества и ионы**

1. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) CaCl2 и NaCl | 1. Лакмус
 |
| Б) NaCl и Ba(NO3)2 | 1. AgNO3
 |
| В) Na2SO4 и SrCl2 | 1. HNO3
 |
| Г) KOH и LiCl | 1. Na2SO4
 |
| - | 1. BaCl2
 |

1. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) Ca3(PO4)2 и CaCl2 | 1. Ba(NO3)2
 |
| Б) Ba(NO3)2 и MgSO4 | 1. H2O
 |
| В) AgNO3 и NaNO3 | 1. KOH р-р
 |
| Г) FeO и ZnO | 1. HNO3
 |
| - | 1. MgBr2
 |

1. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) MgSO4 и BaSO4 | 1. AgNO3
 |
| Б) Ba(NO3)2  и Mg(NO3)2 | 1. H2O
 |
| В) NaNO3 и LiNO3 | 1. HCl
 |
| Г) KI и KCl | 1. LiOH
 |
| - | 1. H3PO4
 |

1. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) NaOH и LiOH | 1. H2O
 |
| Б) CaCl2 и CaF2 | 1. HCl
 |
| В) K2S и K3PO4 | 1. LiNO3
 |
| Г) BaCO3 и BaSO4 | 1. Na3PO4
 |
| - | 1. Ca(NO3)2
 |

1. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) BaCl2 и KCl | 1. NaOH
 |
| Б) AlCl3 и MgCl2 | 1. KI
 |
| В) K2SO4 и Ba(NO3)2 | 1. BaSO4
 |
| Г) NaOH и NaCl | 1. Na2CO3
 |
| - | 1. фенолфталеин
 |

1. Установите соответствие между веществами и признаками протекающей между ними реакции:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) Сu(NO3)2 и NaOH | 1. Выделение бесцветного газа
 |
| Б) Сu(NO3)2 и Na2S | 1. Образование черного осадка
 |
| В) Cu(OH)2 и HNO3 | 1. Образование синего осадка
 |
| Г) Al(OH)3 и KOH | 1. Растворение осадка
 |
| - | 1. Образование белого осадка
 |

1. Установите соответствие между веществами и признаками протекающей между ними реакции:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) Al(OH)3 и HCl | 1. Образование черного осадка
 |
| Б) BaCl2 и Na2CO3 | 1. Образование желтого осадка
 |
| В) AgNO3 и KI | 1. Образование белого осадка
 |
| Г) Ca(HCO3)2 и KOH | 1. Выделение газа
 |
| - | 1. Растворение осадка
 |

1. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) AgNO3 и Na3PO4 | 1. Образование желтого осадка
 |
| Б) Zn(OH)2 и HCl | 1. Образование золотисто-желтого осадка
 |
| В) MnO2 и HCl | 1. Растворение осадка
 |
| Г) KI и Pb(NO3)2 | 1. Выделение желто-зеленого газа
 |
| - | 1. Выделение бесцветного газа
 |

1. Установите соответствие между веществами и и признаками протекающей между ними реакции:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) K2CrO4 и H2SO4 | 1. Выделение тепла
 |
| Б) Cu(OH)2 и HCl | 1. Появление красной окраски
 |
| В) NaOH и HCl | 1. Растворение осадка
 |
| Г) K2Cr2O7 и HCl | 1. Выделение желто-зеленого газа
 |
| - | 1. Появление оранжевой окраски
 |

1. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества:

|  |  |
| --- | --- |
| Вещества  | Реактив |
| А) AgNO3 и NaCl | 1. Образование желтого осадка
 |
| Б) NaI AgNO3 | 1. Образование белого осадка
 |
| В) CuCl2 и Na2S | 1. Образование синего осадка
 |
| Г) CuCl2 и NaOH | 1. Образование красного осадка
 |
| - | 1. Образование черного осадка
 |