|  |
| --- |
| Установите соответствие между веществами и признаком  протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | CuO и H2SO4 | | **Б)** | AgNO3и NaCl | | **В)** | NaOH и HNO3 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование осадка | | **2)** | выделение газа | | **3)** | растворение осадка | | **4)** | видимые признаки реакции отсутствуют | | | |
| Установите соответствие между веществами и признаком  протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Na2CO3 и H2SO4 | | **Б)** | KCl и AgNO3 | | **В)** | NaOH и H2SO4 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование белого осадка | | **2)** | выделение газа | | **3)** | растворение осадка | | **4)** | видимые признаки реакции отсутствуют | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Feи CuSO4 | | **Б)** | Cu и HNO3(конц.) | | **В)** | Zn и HCl | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение бурого газа | | **2)** | выделение бесцветного газа | | **3)** | выпадение голубого осадка | | **4)** | образование красного осадка | | | |
| Установите соответствие между веществами и признаком  протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Na2CO3 и BaCl2 | | **Б)** | KOH и HNO3 | | **В)** | Al(OH)3 и H2SO4 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | растворение осадка | | **2)** | выделение газа | | **3)** | образование осадка | | **4)** | видимые признаки реакции отсутствуют | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Na2CO3 и HCl | | **Б)** | Na2SiO3 и HNO3 | | **В)** | BaCl2 и H2SO4 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выделение бурого газа | | **3)** | выделение бесцветного газа | | **4)** | выпадение бесцветного желеобразного осадка | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | K2S и CuSO4 | | **Б)** | (NH4)2SO4 и Ba(NO3)2 | | **В)** | (NH4)2S(тв.)и HBr | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выпадение чёрного осадка | | **3)** | выпадение голубого осадка | | **4)** | выделение газа | | | |
| Установите соответствие между веществами и признаком  протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | K2SO3 и H2SO4 | | **Б)** | HNO3и Zn(OH)2 | | **В)** | K3PO4 и AgNO3 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение газа | | **2)** | образование осадка | | **3)** | растворение осадка | | **4)** | видимые признаки реакции отсутствуют | | | |
| Установите соответствие между веществами и признаком  протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | K2CO3 и HCl | | **Б)** | NH4Br и NaOH | | **В)** | Na2SiO3 и H2SO4 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование осадка | | **2)** | выделение газа | | **3)** | растворение осадка | | **4)** | видимые признаки реакции отсутствуют | | | |
| Установите соответствие между веществами и признаком  протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | K2SiO3 и H2SO4 | | **Б)** | Cu(OH)2 и HNO3 | | **В)** | Na3PO4 и AgNO3 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение газа | | **2)** | образование осадка | | **3)** | растворение осадка | | **4)** | видимые признаки реакции отсутствуют | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | H2SO4 и NaOH | | **Б)** | H2SO4 и NaHCO3 | | **В)** | BaCl2 и AgNO3 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение газа | | **2)** | образование осадка | | **3)** | изменение окраски раствора | | **4)** | видимых признаков реакции не наблюдается | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Na2SO3и H2SO4 | | **Б)** | K2CO3 и Ca(OH)2 | | **В)** | HI и AgNO3 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выпадение жёлтого осадка | | **3)** | выделение газа без запаха | | **4)** | выделение газа с неприятным запахом | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | NaHCO3 и HCl(р-р) | | **Б)** | CO2 и Ca(OH)2(р-р) | | **В)** | Cu и H2SO4(конц.) | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование голубого осадка | | **2)** | помутнение раствора | | **3)** | выделение газа без запаха | | **4)** | выделение газа с резким запахом | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Cu и HNO3(конц.) | | **Б)** | Ba(OH)2 и H2SO4(р-р) | | **В)** | NaHCO3 и HCl(р-р) | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование осадка | | **2)** | выделение бесцветного газа | | **3)** | выделение бурого газа | | **4)** | видимых признаков реакции не наблюдается | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Na2S(тв.)и HCl | | **Б)** | Na2S и CuSO4 | | **В)** | Na2SO4 и BaCl2 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выпадение  чёрного осадка | | **3)** | выпадение голубого осадка | | **4)** | выделение газа | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Na2CO3и HCl | | **Б)** | Na2CO3 и CaCl2 | | **В)** | HI и AgNO3 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение жёлтого осадка | | **2)** | выпадение белого осадка | | **3)** | выпадение бурого осадка | | **4)** | выделение бесцветного газа | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Zn и HCl(р-р) | | **Б)** | NaOH и HCl(р-р) | | **В)** | Na2SO3 и H2SO4 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование осадка | | **2)** | выделение газа без запаха | | **3)** | выделение газа с резким запахом | | **4)** | видимых признаков реакции не наблюдается | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | CuSO4 и  K2S | | **Б)** | FeSO4и Ba(NO3)2 | | **В)** | Fe(NO3)3и Ca(OH)2 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выпадение бурого осадка | | **3)** | выпадение чёрного осадка | | **4)** | выделение бурого газа | | | |
| Установите соответствие между веществами и признаком  протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | CO2 и Ca(OH)2(изб) | | **Б)** | Ba(OH)2 и HNO3 | | **В)** | CuCl2и KOH | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование осадка | | **2)** | выделение газа | | **3)** | растворение осадка | | **4)** | видимые признаки реакции отсутствуют | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Ba(OH)2 и HNO3 | | **Б)** | Ba(OH)2 и H2SO4 | | **В)** | CuSO4 и Ba(NO3)2 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование белого осадка | | **2)** | образование голубого осадка | | **3)** | выделение газа | | **4)** | видимых признаков реакции не наблюдается | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | AlCl3 и AgNO3 | | **Б)** | Al(OH)3 и NaOH | | **В)** | K2CO3 и HCl(р-р) | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование осадка | | **2)** | растворение осадка | | **3)** | выделение газа | | **4)** | видимых признаков реакции не наблюдается | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | FeCl3 и NaOH (изб.) | | **Б)** | AlCl3 и NaOH (изб.) | | **В)** | Al(OH)3 и NaOH (изб.) | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение голубого осадка | | **2)** | выпадение бурого осадка | | **3)** | растворение осадка | | **4)** | выпадение, а затем растворение осадка | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | ZnCl2 и NaOH (изб.) | | **Б)** | MgCl2 и NaOH (изб.) | | **В)** | Zn(OH)2 и NaOH (изб.) | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | растворение осадка | | **2)** | выпадение белого осадка | | **3)** | выпадение, а затем растворение осадка | | **4)** | выпадение бурого осадка | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | FeCl3 и AgNO3 | | **Б)** | FeCl3 и NaOH | | **В)** | Na2SiO3 и HCl(р-р) | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование белого творожистого осадка | | **2)** | образование бурого осадка | | **3)** | выделение газа | | **4)** | образование бесцветного студенистого осадка | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | AlCl3 и AgNO3 | | **Б)** | NaHCO3 и HNO3 | | **В)** | NaHCO3 и NaOH | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование осадка | | **2)** | выделение бесцветного газа | | **3)** | выделение бурого газа | | **4)** | видимых признаков реакции не наблюдается | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | KOH(р-р) и Al | | **Б)** | BaCO3 и HNO3(конц.) | | **В)** | Cu и H2SO4(конц.) | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение бесцветного газа без запаха | | **2)** | выделение бесцветного газа с неприятным запахом | | **3)** | выделение бурого газа с неприятным запахом | | **4)** | выпадение белого осадка | | | |
| Установите соответствие между двумя веществами и признаком протекающей между ними реакции. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | NH4Cl и AgNO3 | | **Б)** | NH4Cl и Ca(OH)2 | | **В)** | CuSO4 и NaOH | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | образование белого осадка | | **2)** | образование голубого осадка | | **3)** | изменение окраски раствора | | **4)** | выделение газа с резким запахом | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | KOH и FeCl2 | | **Б)** | KOH и CuCl2 | | **В)** | Ba(NO3)2и FeSO4 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выпадение чёрного осадка | | **3)** | выпадение голубого осадка | | **4)** | выпадение серо-зелёного осадка | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | NaOH(тв.) и NH4Cl(тв.) | | **Б)** | CaCO3 и HNO3(конц.) | | **В)** | Cu и HNO3(конц.) | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение бесцветного газа без запаха | | **2)** | выделение бесцветного газа с резким запахом | | **3)** | выделение бурого газа с неприятным запахом | | **4)** | выпадение синего осадка | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | CuSO4и BaCl2 | | **Б)** | CuSO4 и NaOH | | **В)** | FeSO4 и NaOH | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выпадение жёлтого осадка | | **3)** | выпадение голубого осадка | | **4)** | выпадение серо-зелёного осадка | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | NH4Cl и NaOH | | **Б)** | CuCl2 и AgNO3 | | **В)** | FeCl3 и Ca(OH)2 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выпадение бурого осадка | | **3)** | выпадение голубого осадка | | **4)** | выделение газа | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | NaOH и Zn | | **Б)** | CuSO4и Zn | | **В)** | HNO3(конц.) и Ag | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение бурого газа | | **2)** | выделение бесцветного газа | | **3)** | выпадение голубого осадка | | **4)** | образование красного осадка | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | HBr и K2CO3 | | **Б)** | HNO3 и K2SiO3 | | **В)** | H2SO4и Ba(NO3)2 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выпадение белого осадка | | **2)** | выпадение желтоватого осадка | | **3)** | выпадение бесцветного желеобразного осадка | | **4)** | выделение бесцветного газа | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | Zn и NaOH(изб.) | | **Б)** | H2SO4 и Na2SO3 | | **В)** | BaI2 и AgNO3 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение газа без запаха | | **2)** | выделение газа с неприятным запахом | | **3)** | выпадение белого осадка | | **4)** | выпадение жёлтого осадка | | | |
| Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | |  |  |  | | --- | --- | --- | | **РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА** |  | **ПРИЗНАК РЕАКЦИИ** | | |  |  | | --- | --- | | **А)** | KI и AgNO3 | | **Б)** | Al и NaOH | | **В)** | HCl и Na2SO3 | |  | |  |  | | --- | --- | | **1)** | выделение газа без запаха | | **2)** | выделение газа с неприятным запахом | | **3)** | выпадение белого осадка | | **4)** | выпадение жёлтого осадка | | |