**Контрольная работа по теме «Галогены и халькогены»**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант | |
| 1. | Выберите из перечня веществ соединения | | |
| галогенов | халькогенов | |
| Проставьте **каждому** элементу степени окисления, назовите вещества. | | |
| HCl, H2S, K2SO4,  Na2SO3 , MgBr2 , I2 ,SO3, AlF3 ,Cl2 ,SO2 | | |
| 2. | Выберите свойства, которые относятся | | |
| к веществу ХЛОР | к веществу БРОМ | |
| а) газ б) жидкость в) твёрдое вещество г) светло-жёлтого цвета д) жёлто-зелёного цвета е) буро-коричневого цвета ж) с резким раздражающим запахом з) со зловонным запахом и) с резким удушливым запахом | | |
| 3. | Какие из перечисленных веществ взаимодействуют с раствором | | |
| серной кислоты? Напишите УХР | | соляной кислоты? Напишите УХР. |
| Mg , AgNO3, K2SO4 , CuO , HNO3 , NaOH , BaCl2 | | |
| 4. | Укажите сущность ОВР и любой реакции обмена из задания №3. | | |
| 5. | Рассчитайте массу осадка, выпавшего при взаимодействии | | |
| серной кислоты с раствором, содержащим 6,24 г. хлорида бария. | | соляной кислоты с раствором, содержащим 5,1 г. нитрата серебра. |

**Контрольная работа по теме «Галогены и халькогены»**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант | |
| 1. | Выберите из перечня веществ соединения | | |
| галогенов | халькогенов | |
| Проставьте **каждому** элементу степени окисления, назовите вещества. | | |
| HCl, H2S, K2SO4,  Na2SO3 , MgBr2 , I2 ,SO3, AlF3 ,Cl2 ,SO2 | | |
| 2. | Выберите свойства, которые относятся | | |
| к веществу ХЛОР | к веществу БРОМ | |
| а) твёрдое вещество б) жидкость в) газ г) светло-жёлтого цвета д) жёлто-зелёного цвета  е) буро-коричневого цвета ж) с резким удушливым запахом з) со зловонным запахом  и) с резким раздражающим запахом | | |
| 3. | Какие из перечисленных веществ взаимодействуют с раствором | | |
| серной кислоты? Напишите УХР | | соляной кислоты? Напишите УХР. |
| Mg , AgNO3, K2SO4 , CuO , HNO3 , NaOH , BaCl2 | | |
| 4. | Укажите сущность ОВР и любой реакции обмена из задания №3. | | |
| 5. | Рассчитайте массу осадка, выпавшего при взаимодействии | | |
| серной кислоты с раствором, содержащим 6,24 г. хлорида бария. | | соляной кислоты с раствором, содержащим 5,1 г. нитрата серебра. |