Контрольная работа по теме «Состав, строение и свойства веществ»

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| На «3» | 1 вариант | 2 вариант |
| 1. Даны формулы веществ: | |
| H2, CO2, HCl, Fe, KBr, CaO, I2, Al, NaOH | O2, NaCl, H2S, Cu, MgO, SO2, Zn, Ca(OH)2 |
| Распределите вещества на классы, дайте им названия. | |
| 1. Определите степени окисления элементов в каждом веществе. | |
| 1. Укажите вид химической связи (ХС) и тип кристаллической решётки (КР) в подчёркнутых веществах. | |
| На «4» | 1. Рассчитайте массовые доли элементов в веществе: | |
| Хлорид натрия NaCl | Бромид калия KBr |
| На «5» | 1. Рассчитайте количество вещества, содержащееся в | |
| 234 г хлорида натрия | 357 г бромида калия |

Контрольная работа по теме «Состав, строение и свойства веществ»

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| На «3» | 1 вариант | 2 вариант |
| 1. Даны формулы веществ: | |
| H2, CO2, HCl, Fe, KBr, CaO, I2, Al, NaOH | O2, NaCl, H2S, Cu, MgO, SO2, Zn, Ca(OH)2 |
| Распределите вещества на классы, дайте им названия. | |
| 1. Определите степени окисления элементов в каждом веществе. | |
| 1. Укажите вид химической связи (ХС) и тип кристаллической решётки (КР) в подчёркнутых веществах. | |
| На «4» | 1. Рассчитайте массовые доли элементов в веществе: | |
| Хлорид натрия NaCl | Бромид калия KBr |
| На «5» | 1. Рассчитайте количество вещества, содержащееся в | |
| 234 г хлорида натрия | 357 г бромида калия |