**Контрольная работа № 1 « Строение атома»**

1. **Составить электронно-графические формулы химических элементов**

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 1№ 12, 25 | Вариант 2№ 14, 29 |

1. **Определить степени окисления химических элементов в соединениях**

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 1Na2SO4H2SAl2O3CH3 –CH2-CH3 | Вариант 2Na2SO3K2SFe2O3CH2=CH2 |

1. **Расставить коэффициенты методом электронного баланса**

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 1HNO3(разб.) + Cu=Cu(NO3)2 + NO+ H2O | Вариант 2HNO3(конц.) + Cu=Cu(NO3)2 + NO2+ H2O |

1. **Дать характеристику химической реакции.**

C2H2(г.)+H2O(ж.)=C2H5OH(ж.) +Q

**В какую сторону смещается химическое равновесие при:**

|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 11. Повышении концентрации воды
2. Снижении температуры
3. Повышении давления
 | Вариант 21. Повышении концентрации этилена
2. Повышении температуры
3. Снижении давления
 |

**5**.**Вычислить массу соли, полученную при взаимодействии 10 г. раствора гидроксида натрия с 18,9 г. раствора азотной кислоты.**