**Контрольная работа № 1 (2017-2018 уч. гг.)**

**Тест 1 (один вариант правильного ответа)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Вопрос** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| **Ответ** | **4** | **2** | **4** | **1** | **3** |

**Тест 2 (один вариант правильного ответа)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Вопрос** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| **Ответ** | **3** | **4** | **1** | **2** | **3** |

**Задача 1**

Чему равна масса цинка, необходимого для замещения 128 г меди из раствора сульфата меди (II)?

|  |  |
| --- | --- |
| Дано:  m(Cu)= 128г. | Решение:  CuSO4 + Zn = ZnSO4 + Cu  n(Cu)==2моль;  n(Cu)= nZn =2 моль;  m(Cu)= Mn = 2 65= 130 г.  **Ответ:** 130г. |
| m(Zn) - ? |

**Задача 2**

Сожгли смесь, состоящую из 3 л сероводорода и 10 л кислорода (н.у.) Какой объем оксида серы (IV) при этом образуется?

|  |  |
| --- | --- |
| Дано:  V(H2S) = 3 л.  V(O2) = 10 л. | Решение:  2H2S + 3O2 = 2SO2 + 2H2O  Находим недостаток:  2 мольH2S : 3 моль O2 по уравнению  3 мольH2S – x мольO2  X= 4,5 моль  Значит H2S в недостатке  nH2S = nSO2 , отсюда V(H2S)=V(SO2) = 3 л.  **Ответ:**3 л. |
| V(SO2) - ? |