**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 + Cun(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 + 2H2OНаходим недостаток:2 мольH2S : 3 моль O2 по уравнению3 мольH2S – x мольO2X= 4,5 мольЗначит H2S в недостаткеnH2S = nSO2 , отсюда V(H2S)=V(SO2) = 3 л.**Ответ:**3 л.  |
| V(SO2) - ? |