

Задание:

1. Выполнить задание согласно списку:

Вариант 1: Бадалова, Белозерова, Власкина, Гуломова, Зайцева, Калягина, Кисаринова, Краюшкина, Кряукина, Кудряшова, Кулькова, Лапкина;

Вариант 2: Львова, Лямаева, Ляхина, Мубаракзянова, Назмеева, Найденкова, Пугачева, Решетова, Фоменко, Хлопкова, Шукшина, Хапина.

2. Ответы отправить на эл. почту **bandreeva68@mail.ru** не позже 15.00 13.05.2020

Практическое занятие.**Решение задач по теме «Водород и галогены. Подгруппа кислорода»**

Алгоритм решения задач:

1. Записать условие и вопрос задачи.
2. Написать уравнение реакции, расставить коэффициенты.

Примечание:

1) в решении задач используется следствие из закона Авогадро: молярный объем любого газа при н.у. равен 22,4 л ($V_m = 22,4$ л/моль).

2) количество вещества n (моль) определяем, используя формулы:

$$n = m / M,$$

$$n = V / V_m,$$

где

m – масса вещества, г;

M – молярная масса вещества, г/моль,

V – объем газа, л.

3. Составляем пропорцию согласно уравнению реакции, находим искомое значение.

Вариант 1	Вариант 2
№1. Рассчитайте массу 1 л фтора и сероводорода при н.у.	№1. Рассчитайте массу 1 л хлора и оксида серы (IV) при н.у.
2. Рассчитайте степени окисления атомов химических элементов в предложенных соединениях. Напишите формулы оксидов, соответствующих кислотам:	
$KClO_3$; H_2SO_3 ; $HClO$	Na_2S , H_2SO_4 , $HClO_4$
№3. Вычислите объем хлора (н.у.), который потребуется для вытеснения всего иода из 300 г 15% -го раствора	№3. Вычислите объем хлора (н.у.), который потребуется для вытеснения всего брома из 200 г 10% -го

иодида калия. Вычислите количество вещества новой соли, которое при этом образуется.	раствора бромида натрия. Вычислите количество вещества новой соли, которое при этом образуется.
№4. Вычислите объем водорода (н.у.), который потребуется для восстановления 928 кг оксида вольфрама (VI), содержащего 25% примесей. Вычислите количество вещества металла, которое получится при этом.	№4. Вычислите объем водорода (н.у.), который потребуется для восстановления 850 кг оксида железа (III), содержащего 20% примесей. Вычислите количество вещества металла, которое получится при этом.