

Задание:

1. Выполнить задания 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** по окончании занятия по расписанию.

Практическое занятие.**Решение задач по теме «Металлы побочных подгрупп»**

Вариант 1	Вариант 2
№1. Определите массу углекислого газа, который образуется при разложении малахита ((CuOH) ₂ CO ₃) массой 300 кг, содержащего 10% примесей, а выход продукта составил 80% от теоретически возможного выхода.	№1. Определите массу углекислого газа, который образуется при разложении малахита ((CuOH) ₂ CO ₃) массой 200 кг, содержащего 15% примесей, а выход продукта составил 85% от теоретически возможного выхода.
№2. Укажите, между какими веществами произойдут химические реакции. Напишите уравнения соответствующих реакций в молекулярной и сокращенной ионной формах.	
а) медь и раствор сульфата железа(II); б) цинк и раствор нитрата ртути(II); в) магний и раствор нитрата свинца(II).	а) медь и раствор нитрата серебра; б) железо и раствор нитрата ртути (II); в) свинец и раствор хлорида хрома (III).
№3. Составьте уравнения реакций. В уравнениях реакций укажите степени окисления элементов и расставьте коэффициенты с помощью метода электронного баланса.	
а) меди с кислородом; б) хрома с серой.	а) хрома с кислородом; б) железа с хлором.
№4. Методом электронного баланса подберите коэффициенты в уравнениях реакций:	
а) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{NaBr} + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ б) $\text{KI} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	а) $\text{SnCl}_2 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{SnCl}_4 + \text{CrCl}_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ б) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{S} = \text{FeCl}_2 + \text{HCl} + \text{S}$