

Задание:

1. Выполнить задание согласно списку:

Вариант 1: Бадалова, Белозерова, Власкина, Гуломова, Зайцева, Калягина, Кисаринова, Краюшкина;

Вариант 2: Кряукина, Кудряшова, Кулькова, Лапкина Львова, Лямаева, Ляхина, Мубаракзянова;

Вариант 3: Назмеева, Найденкова, Пугачева, Решетова, Фоменко, Хлопкова, Шукшина, Хапина.

2. Ответы отправить на эл. почту **bandreeva68@mail.ru** по окончании практического занятия по расписанию.

Практическое занятие.

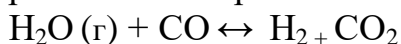
Итоговое занятие по теме «Неметаллы»

Вариант 1

№1. Запишите уравнения реакций для следующих превращений:



№2. Дать полную характеристику реакции и рассмотреть условия смещения равновесия вправо:



№3. Методом электронного баланса подберите коэффициенты в уравнении реакции:



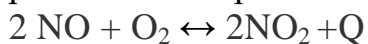
№4. При восстановлении водородом оксида меди (II) массой 64 кг была получена медь массой 43,52 кг. Рассчитайте выход (%) продукта реакции.

Вариант 2

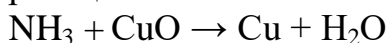
№1. Запишите уравнения реакций для следующих превращений:



№2. Дать полную характеристику реакции и рассмотреть условия смещения равновесия вправо:



№3. Методом электронного баланса подберите коэффициенты в уравнении реакции:



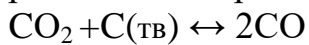
№4. В избытке кислорода сожгли углерод массой 240 г. Укажите массу (г) оксида углерода (IV), который был получен, если исходное вещество содержит 10% примесей по массе.

Вариант 3

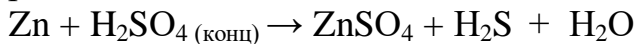
№1. Запишите уравнения реакций для следующих превращений:



№2. Дать полную характеристику реакции и рассмотреть условия смещения равновесия вправо:



№3. Методом электронного баланса подберите коэффициенты в уравнении реакции:



№4. В избытке кислорода сожгли углерод массой 240 г. Рассчитайте массу (г) оксида углерода (IV), который был получен, если потери в производстве (реакции) составляют 10%.