

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.**Итоговое занятие по теме «Металлы»**

| 1 вариант | 2 вариант |
|--|--|
| 1. Какие из металлов: литий, кальций, калий, бериллий, алюминий, магний образуют гидроксиды состава МОН? Напишите: | 1. Какие из металлов: натрий, кальций, магний, калий, алюминий, железо образуют оксиды состава МО? Напишите: |
| а) формулы этих гидроксидов; б) уравнения реакций этих гидроксидов с хлоридом меди (II). | а) формулы этих оксидов; б) уравнения реакций этих оксидов с серной кислотой. |
| 2. Выберите пары веществ, взаимодействующих друг с другом: а) серебро и соляная кислота; б) цинк и серная кислота; в) натрий и вода; г) кальций и кислород. Напишите уравнения возможных реакций и названия всех веществ. | 2. Выберите пары веществ, взаимодействующих друг с другом: а) магний и соляная кислота; б) кальций и серная кислота; в) свинец и раствор хлорида кальция; г) алюминий и кислород. Напишите уравнения возможных реакций и названия всех веществ. |
| 3. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции. Определите окислитель и восстановитель. | |
| $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | $\text{NaI} + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaIO}_3 + \text{HCl}$ |

Практическое занятие.

Решение задач по курсу неорганической химии

| 1 вариант | 2 вариант |
|--|--|
| 1. Определите массу алюминия, необходимую для получения его оксида массой 9,18 г, если потери составили 10%. | 1. Определите массу алюминия, необходимую для получения его оксида массой 16,32 г, если потери составили 20%. |
| 2. Какая масса серной кислоты потребуется для нейтрализации раствора гидроксида натрия массой 20 г с массовой долей щелочи в растворе 10%. | 2. Какая масса серной кислоты потребуется для нейтрализации раствора гидроксида натрия массой 10 г с массовой долей щелочи в растворе 20%. |
| 3. Определите массу соли, которая образуется при взаимодействии 20 г гидроксида натрия с 73г соляной кислоты. | 3. Определите массу соли, которая образуется при взаимодействии 10 г гидроксида натрия с 36,5 г соляной кислоты. |