**Химия**

**14 группа**

**24.06.2020**

**Тема занятия:**

Неметаллы. Особенности строения атомов. Неметаллы – простые вещества. Зависимость свойств галогенов от их положения в периодической системе. Окислительные и восстановительные свойства неметаллов в зависимости от их положения в ряду электроотрицательности.

**Задание:**

**Изучите литературу и ответьте на вопросы:**

1. Какими особенностями строения отличаются атомы и кристаллы неметаллов? Как их строение определяет свойства этого класса веществ? Какие свойства — окислительные или восстановительные — характерны для неметаллов?
2. Что такое электроотрицательность? Сравните ряд электроотрицательности неметаллов с электрохимическим рядом напряжений металлов.
3. Охарактеризуйте окислительные свойства неметаллов, запишите соответствующие уравнения реакций. Каким кристаллическим строением и свойствами будут обладать продукты реакций металлов с неметаллами? Приведите примеры
4. Охарактеризуйте восстановительные свойства неметаллов, запишите соответствующие уравнения реакций.
5. Взаимодействие красного фосфора с бертолетовой солью описывается следующей схемой: Р + КСlО3 -> Р2О5 + КСl.

Составьте уравнение этой реакции, расставив коэффициенты в нем методом электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.

**Литература:**

**Химия 11 кл. Учебник. Габриелян** **О. С.**

**Стр. 174-179.**

(PDF – файл прилагается в сообщении).

Ответы на вопросы необходимо выслать на почту **ript.study@gmail.com** в формате Word документа, либо сделать фото тетради с написанными от руки ответами. В теме письма указываем фамилию, группу и дату занятия.

Отсутствие вовремя присланного материала конкретного студента будет расценено, как его неактивность и приравнена к «НБ».

Надеемся на вашу ответственность и серьезность понимания данного регламента работы в сложившихся условиях.