**Химия**

**14 группа**

**13.06.2020**

**Тема занятия:**

1. Алюминотермия.
2. Коррозия металлов: химическая и электрохимическая. Зависимость скорости коррозии от условий окружающей среды. Классификация коррозии металлов по различным признакам. Способы защиты металлов от коррозии.

**Задание:**

**Изучите литературу и ответьте на вопросы:**

1. Что такое гальваностегия? Как ее используют для защиты металлов от коррозии? Назовите другие способы защиты металлов от коррозии.
2. Какими особенностями строения отличаются: а) атомы; б) кристаллы металлов? Как их строение определяет свой­ства этого класса веществ? Каким одним словом можно охарактеризовать химические свойства металлов?
3. Что такое электрохимический ряд напряжений металлов?

Какими двумя правилами ряда напряжений характеризу­ются свойства металлов?

1. Какие условия необходимы для взаимодействия металлов с растворами кислот?
2. Какие условия необходимы для взаимодействия металлов с растворами солей?

**Литература:**

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

**Стр. 164-173**

(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.