**08.06.20**

**13 группа**

**Естествознание**

**Тема занятия:**

Классификация неорганических соединений и их свойства. Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете теории электролитической диссоциации. Оксиды, их свойства.

**Задание:**

**Изучить литературу и ответить на вопросы:**

1. Какие вещества называют оксидами? Чем они отличаются от пероксидов и фторидов кислорода?

2. Как классифицируют оксиды? Какие оксиды называют несоле

образующими? Приведите примеры.

3. Какие оксиды называют солеобразующими? Почему?

4. Какие оксиды называют основными, кислотными, амфотерны ми? Какие элементы образуют эти оксиды?

5. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: С -> СО2 -> СаСОз -> СаО -» Са(ОН)2 -> Са3(РО4)2 -> Р2О5

**Литература:**

Химия для профессий и специальностей технического профиля.

**Стр. 87 - 92**

**Ссылка на учебник прилагается к сообщению.**

Ответы на вопросы необходимо выслать на почту **ript.study@gmail.com** в формате Word документа, либо сделать фото тетради с написанными от руки ответами и прикрепить их к сообщению. 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.