**Химия**

**16 группа**

**18.06.2020**

**Тема занятия:**

Алкены. Этилен, его получение (дегидрированием этана, деполимеризацией полиэтилена). Гомологический ряд, изомерия, номенклатура алкенов. Химические свойства этилена: горение, качественные реакции (обесцвечивание бромной воды и раствора перманганата калия), гидратация, полимеризация. Применение этилена на основе свойств.

**Задание:**

**Изучите литературу и ответьте на вопросы:**

1. Какими способами можно отличить этилен от этана?
2. Найдите массовую долю углерода в молекулах: а) пропана; б) пропилена (пропена).
3. Как получают этилен: а) в промышленности; б) в лаборатории?
4. Найдите объем этилена (н. у.), полученного реакцией де­гидратации 230 мл 95%-го этилового спирта (плотность 0,8 г/мл).

**Литература:**

**Химия 10 кл. Учебник. Габриелян** **О. С.**

**Стр. 33 – 41**

(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.