| **№ группы** | **Наименование дисциплины** | **Преподаватель** | **Дата/Домашнее задание** |
| --- | --- | --- | --- |
| **П – 11**  | Химия | Саркулова Г.И. g.sarkulova@yandex.ruТел.+79372543840WhatApp (Ватцап) | 10.02.2022 г.**Тема: « Химические свойства этилена: горение, качественные реакции (обесцвечивание бромной воды и раствора перманганата калия), гидратация, полимеризация»**1. Ответьте на вопросы.2. Выучить конспект урока.3.Решить задачи №№ 1, 2 в конце конспекта. |

**Химические свойства этилена: горение, качественные реакции (обесцвечивание бромной воды и раствора перманганата калия), гидратация, полимеризация.**

**1. Ответьте на вопросы.**

1. Какие углеводороды называются алкенами?

2. Каковы особенности строения их молекул?

3. В каком гибридном состоянии находятся атомы углерода, образующие двойную связь в молекулах алкенов?

4. Какова природа двойной связи?

5. Где содержится область отрицательного заряда у молекулы этилена?

6. Дать сравнительную характеристику строения молекул алканов и алкенов. Различаются ли виды гибридизации у них?

7. Охарактеризуйте гомологический ряд алкенов.

8. Какова гомологическая разность в нём?

9. Какие вещества называют изомерами?

10. Сколько видов изомерии возможно у алкенов?

Какие углеводороды называют этиленовыми? Имеется ли пространственная изомерия у пропена, бутена -1?

Какой тип гибридизации характерен для атомов углерода при двойной связи? В чем ее особенность?

Назовите валентный угол и длину связи С – С в молекулах алканов.

Какие виды изомерии характерны для алкенов?

Сопоставьте реакции галогенирования: а) этана и этена; б) пропана и пропена. В чем различия в их осуществлении?

Напишите уравнения реакций гидрирования, гидрохлорирования, бромирования, окисления и гидратации: а) 2-метилбутена -1; б) 2-метилбутена-2.

**2. Выучить конспект урока.**

 Смотри приложение 1

**3.Решить задачи №№ 1, 2 в конце конспекта.**