***Работа для 2 подгруппы. Выполнить на листе А-4***

***Лабораторная № 5***

**Тема: МОДЕЛИРОВАНИЕ МОЛЕКУЛ УГЛЕВОДОРОДОВ.**

***ЦЕЛЬ РАБОТЫ:***

        Использование знаний видов химической связи (ковалентной полярной и неполярной) для моделирования молекул углеводородов:

        Алканов, Алкенов,

***ОБОРУДОВАНИЕ:***

         фломастеры, цветные карандаши, линейки.

        .

**Задание 1.**

Изучить модели молекул метана, этилена, ацетилена,

**Задание 2.**

 Зарисовать модели  молекул –

1вариант - метана, этана, этилена

2вариант - бутана, пентана, ацетилена

Смоделировать молекулы углеводородов – электронные, структурные формулы.

Записать химические  реакции:

1. Горение метана, этилена, ацетилена.
2. Взаимодействие  метана с хлором ( по стадиям)

Выводы

1Какие органические соединения относят к классу углеводородов?

2. Что такое гомологический ряд и гомологическая разность?