Контрольная работа 10 класс

**Основные положения теории строения органических веществ. Предельные углеводороды.**

**Вариант 1.**

1. Из ряда формул выписать формулы алканов и назвать их.

H3С- CH2-CH3, CH4, C2H2, C6H6, C4H10, C2H5OH, C3H6

1. Напишите 3 изомера и 3 гомолога для гексана, назовите их.
2. Допишите практически осуществимые реакции

а) пропан + водород = в) Горения этана

б) этан + бром = ( две стадии) г) изомеризации пентана

4. Найти молекулярную формулу углеводорода, 20% массы которого составляет водород, относительная плотность углеводорода по воздуху составляет 1,035.

5. Напишите структурную формулу 2,2,3,3 – тетрохлор-4- этилоктана Напишите 3 изомера для данного вещества. Назовите их по систематической номенклатуре.

**Основные положения теории строения органических веществ . Предельные углеводороды.**

**Вариант 2.**

1Из ряда формул выписать формулы алканов и назвать их.

H3С- CH2 - CH2- CH3, С3Н6, C2H2, C6H6, C2H6, C3H7OH, C5H10

2. Напишите 3 изомера и 3 гомолога для гептана , назовите их.

3. Допишите практически осуществимые реакции.

а) бутан + водород = в) Горение пропана

б) метан+ бром = ( две стадии) г) изомеризации бутана

4. Найти молекулярную формулу углеводорода, 75% массы которого составляет углерод , относительная плотность углеводорода по азоту составляет 0,572.

5. Напишите структурную формулу 2,2- дихлор -3,3 – дибрм-4- метилгексана Напишите 3 изомера для данного вещества. Назовите их по систематической номенклатуре.