Контрольная работа № 2
Химические реакции в органической химии

Вариант 10

Задание 1. Дайте определение
Реакция отщепления –
Реакция присоединения водорода –
Дегидратация –
Полимеризация –

Задание 2. Определите тип реакции

$$CH_3 - \underset{\underset{OH}{|}}{CH} - CH_2 - CH_3 \rightarrow CH_3 - CH = CH - CH_3 + H_2O$$

$$CH_3 - CH_2 - CH_3 + Cl_2 \rightarrow CH_3 - \underset{\underset{Cl}{|}}{CH} - CH_3 + HCl$$

Задание 3. Решите задачу
В углеводороде массовая доля углерода равна 84%. Относительная плотность паров углеводорода по воздуху равна 3,45. Определите формулу углеводорода.

Задание 4.
При сгорании органического вещества, плотность которого по кислороду 1,375, массой 4,4 гр образовалось 4,48 л углекислого газа и 3,6 гр воды. Определите молекулярную формулу вещества и предположите возможные соединения.

Задание 5.
Тепловой эффект реакции полного сгорания ацетилена в кислороде равен +2596 кДж. Какое количество теплоты (кДж) выделяется при сгорании 75 л (н.у.) этого газа?