

Тема урока: Классификация реакций в органической химии

Задание 1. Просмотрите видео по данной теме.

Задание 2. Выполните задания теста по теме

1. Дегидрирование – это процесс:

- 1) присоединения воды
2) присоединение водорода
3) отщепления воды
4) отщепления водорода

2. Гидратация – это процесс:

- 1) присоединения воды
2) присоединение водорода
3) отщепления воды
4) отщепления водорода

3. Получение полимеров без образования низкомолекулярных веществ называется реакцией:

- 1) изомеризации
2) поликонденсации
3) полимеризации
4) дегидратации

Задание 3. Учим формулы и названия алканов

Алкан		Радикал (алкил)	
Формула	Название	Формула	Название
CH_4	Метан	CH_3^-	Метил
C_2H_6	Этан	C_2H_5^-	Этил
C_3H_8	Пропан	C_3H_7^-	Пропил
C_4H_{10}	Бутан	C_4H_9^-	Бутил
C_5H_{12}	Пентан	$\text{C}_5\text{H}_{11}^-$	Пентил (амил)
C_6H_{14}	Гексан	$\text{C}_6\text{H}_{13}^-$	Гексил
C_7H_{16}	Гептан	$\text{C}_7\text{H}_{15}^-$	Гептил
C_8H_{18}	Октан	$\text{C}_8\text{H}_{17}^-$	Октил
C_9H_{20}	Нонан	$\text{C}_9\text{H}_{19}^-$	Нонил
$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	Декан	$\text{C}_{10}\text{H}_{21}^-$	Децил (декил)