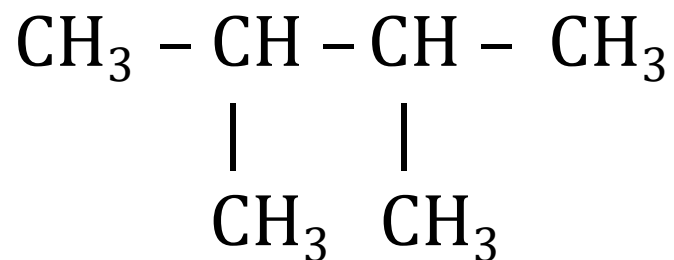


# Обобщение и систематизация знаний по теме «Углеводороды и их природные источники»



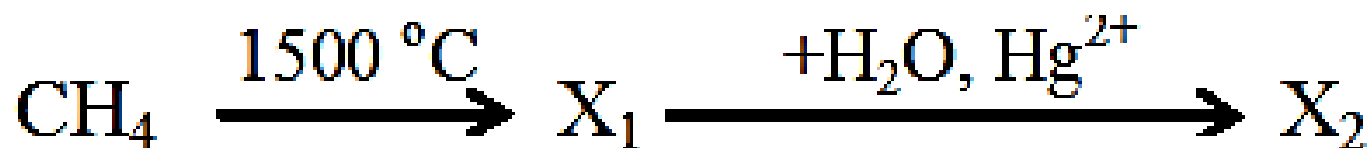
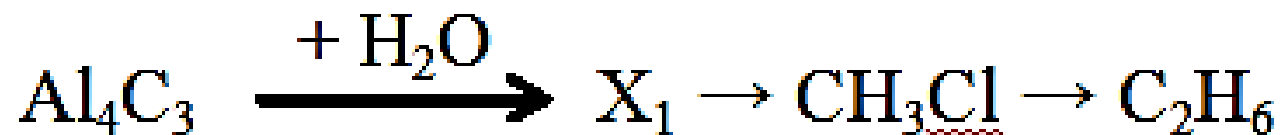
2. Для вещества, формула которого



Составьте структурные формулы 1 изомера и 1 гомолога. Дайте названия всех веществ по систематической номенклатуре.



3. Осуществите превращения реакций, при необходимости укажите условия:



#### 4) Задачи:

Относительная плотность паров углеводорода по кислороду равна 3. Массовая доля углерода в нём равна 87, 5%, водорода в нём равна 12,5%. Выведите молекулярную формулу углеводорода. (Ответ:  $C_7H_{12}$ ).

Выведите формулу вещества, содержащего 82,8% углерода и 17,2% водорода. Относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2.

(Ответ:  $C_4H_{10}$ )

При сгорании органического вещества массой 3,9 г, относительная плотность паров которого по воздуху равна 2,69, образовался оксид углерода (IV) объёмом 6, 72 л (н.у.) и вода массой 2,7 г воды.

Определите его молекулярную формулу. (Ответ:  $C_6H_{12}$ ).

При сгорании органического вещества массой 0,29 г получили 448 мл оксида углерода (IV) и 0,45 г. паров воды. Относительная плотность углеводорода по водороду равна 29. найдите молекулярную формулу углеводорода.

.....

