урок № 7 в теме

«ПРЕДЕЛЬНЫЕ УГЛЕВОДОРОДЫ»

Презентацию подготовила:
Учитель химии высшей категории
Отрошко Елена Александровна
МОУ СОШ № 6 Ст. Старотитаровской
Темрюкский район
Краснодарский край
2009 год

ТЕМА УРОКА:

Расчетные задачи по теме:. «Вывод химических формул.»

Цели урока:

Научить учащихся выводить формулу вещества по его относительной плотности и массовым долям элементов, выводить формулу вещества по его относительной плотности и массе (объёму или количеству

Вывод химических формул.

Молекулярную формулу вещества можно вывести несколькими способами:

1. По массовой доле элементов;
2. По молярной массе вещества и массовой доле элементов;
3. По молярной массе вещества и массе (объему или количеству вещества) продуктов сгорания;
4. На основании общей формулы гомологического ряда органических соединений.

Нахождение молекулярной формулы вещества по массовой доле элементов

Задача. Массовые доли углерода и водорода в углеводороде равны соответственно 80% и 20%. Относительная молекулярная масса вещества равна 34. выведите молекулярную формулу углеводорода.

другой способ:

Вывод формулы вещества по молярной массе вещества и массе (объему или количеству вещества) продуктов сгорания

Вывод формулы вещества на основании общей формулы гомологического ряда органических соединений.

Решите задачи:

- При сжигании 4,4 г алкана образовалось 6,72 л оксида углерода (IV) (н.у.). Определите молекулярную формулу углеводорода и назовите его.

Домашнее задание:

адание 3-4