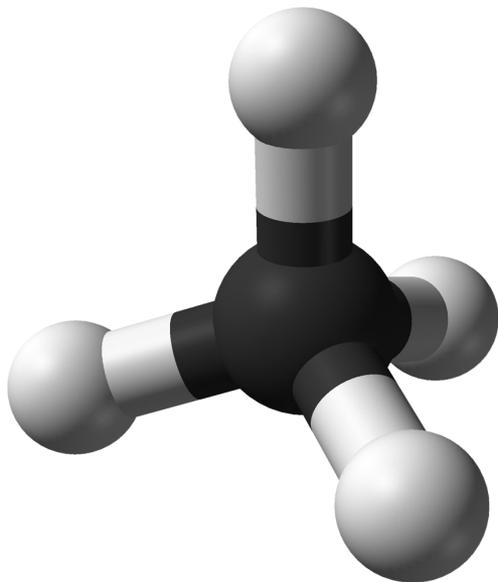


Пределные углеводороды

10.04.2017

Метан – простейший углеводород



Радикал – это одновалентная частица, получившаяся в результате отщепления атома водорода от молекулы углеводорода

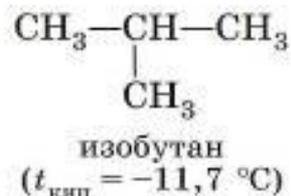
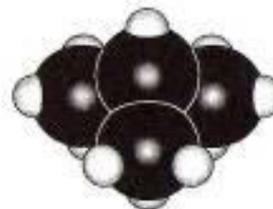
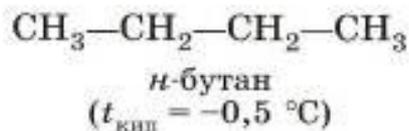
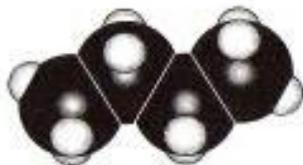


Гомологический ряд, номенклатура

Алкан	Алкил
CH_4 — метан	$-\text{CH}_3$ — метил
C_2H_6 — этан	$-\text{C}_2\text{H}_5$ — этил
C_3H_8 — пропан	$-\text{C}_3\text{H}_7$ — пропил
C_4H_{10} — бутан	$-\text{C}_4\text{H}_9$ — бутил
C_5H_{12} — пентан	$-\text{C}_5\text{H}_{11}$ — пентил
C_6H_{14} — гексан	$-\text{C}_6\text{H}_{13}$ — гексил

Гомологический ряд – ряд веществ, расположенных в порядке возрастания относительных молекулярных масс, сходных по строению и свойствам, но отличающихся по составу на одну или несколько групп $-\text{CH}_2-$

Изомерия



Изомеры – это вещества, которые имеют один и тот же качественный и количественный составы, но отличаются по своему строению и свойствам

Изомерия – явление существования изомеров

Разнообразие предельных углеводородов

Предельные (насыщенные) – углеводороды с простыми(одинарными) связями между углеродными атомами, которые соединены с максимально возможным числом атомов водорода



Пропан
(газообразный
УВ)



Мазут
(смесь жидких
УВ)



Бензин
(смесь жидких
УВ)



Парафин
(твердый
УВ)



Химические свойства предельных УВ

- Горение
- Разложение
- Дегидрирование

Реакции дегидрирования – реакции отщепления молекулы водорода от молекулы углеводорода