

Пределные углеводороды

насыщенные, парафины,

алканы

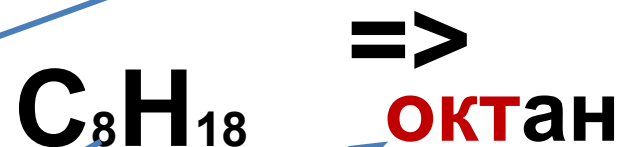
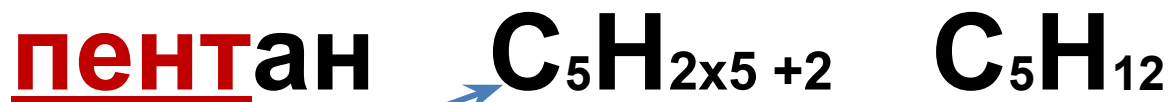
***Алканы** – это предельные углеводороды,
в молекулы которых
все атомы
связаны одинарными связями.*

Общая формула алканов

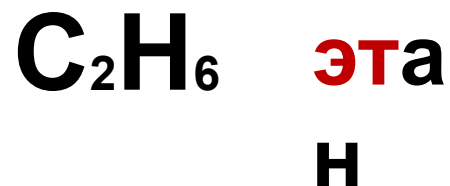


родовой суффикс «ан» добавляется к названию греческого числительного

1. мет
2. эт
3. проп
4. бут
5. пент
6. гекс
7. гепт
8. окт
9. нон
10. дек



Попробуйте сами:



Если выстроить все алканы по порядку – получится гомологический ряд

1.	метан	CH_4
2.	этан	C_2H_6
3.	пропан	C_3H_8
4.	бутан	C_4H_{10}
5.	пентан	C_5H_{12}
6.	гексан	C_6H_{14}
7.	гептан	C_7H_{16}
8.	октан	C_8H_{18}
9.	нонан	C_9H_{20}
10.	декан	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$

Гомологи

вещества,
сходные по
строению и
свойствам

Изомерия

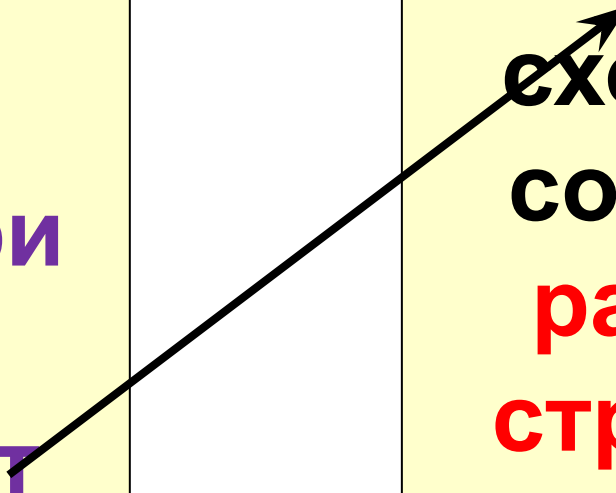


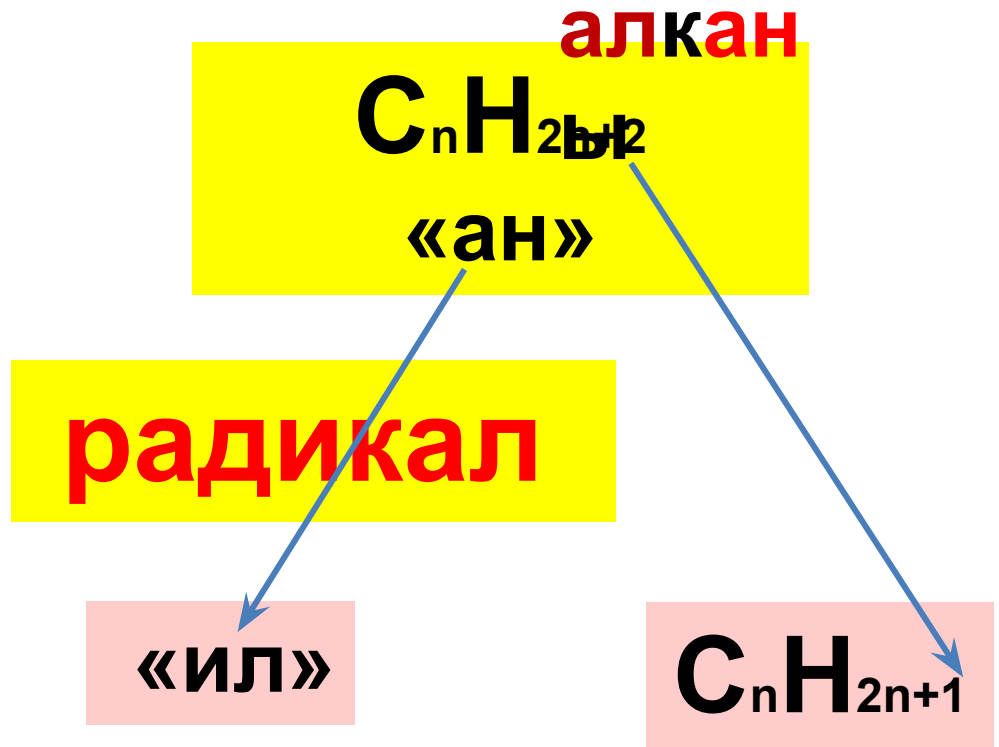
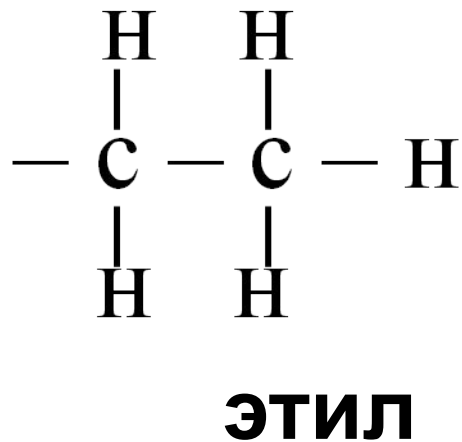
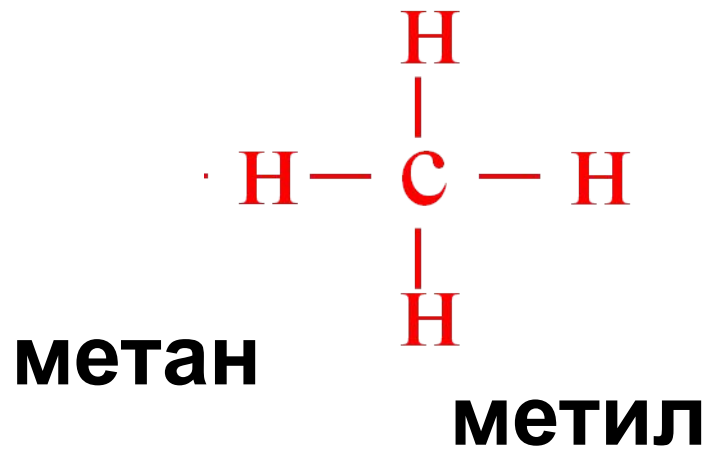
**явление, при
котором
существуют**

Изомеры



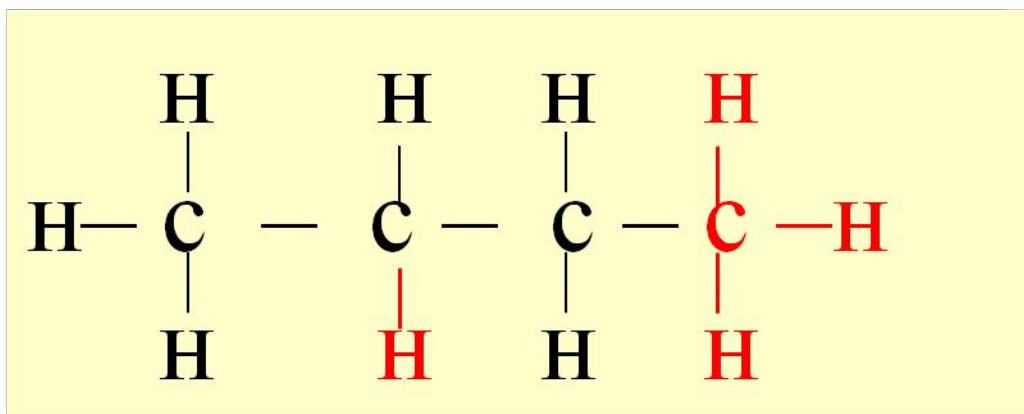
**вещества,
сходные по
составу, но
разные по
строению, а
значит и по
свойствам**



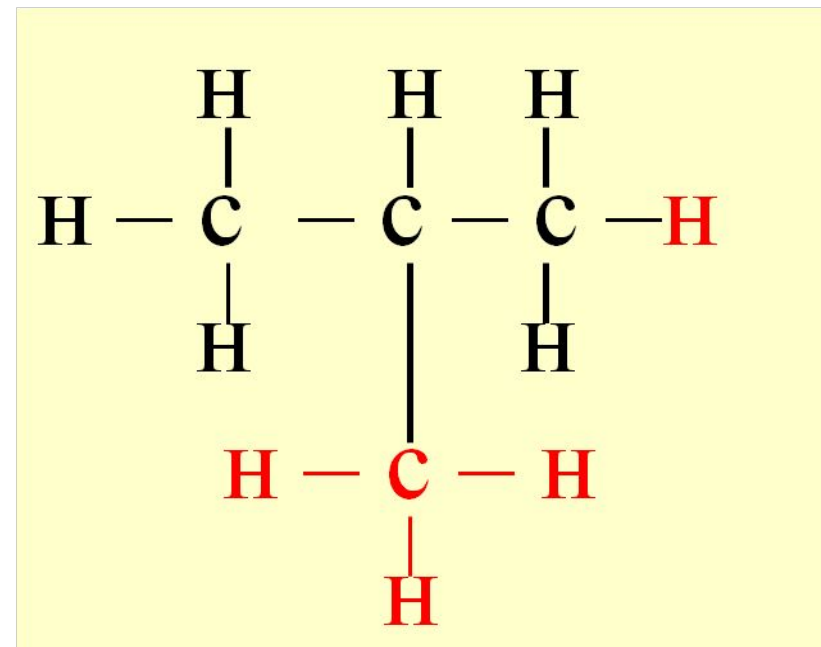


часть углеводородной молекулы,
у которой не хватает одного водорода,
а у углерода есть одна свободная
валентная связь.

бута C_4H_{10}
H



$t_{\text{кип.}} = - 0,5$
C



$t_{\text{кип.}} = - 11,7$
изо**бута**
H

Сами:

**Составьте возможные
изомеры для гексана.**

Выучите из изученных тем:

- 1. Положения теории А.М.Бутлерова**
- 2. Что такое:**
 - структурная формула**
 - валентность**
 - гомологи**
 - изомеры**
- 3. Гомологический ряд алканов**
(считать и проговаривать по пальцам!)
- 4. Общую формулу алканов**