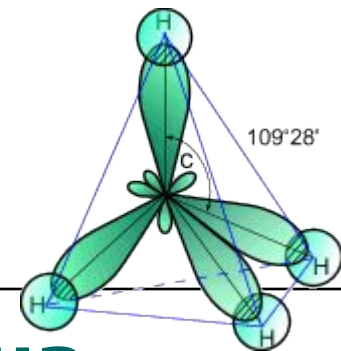


Алканы

Оглавление



Определение

Гомологического ряд метана

Строение молекулы метана

Номенклатура

Изомерия

Получение

Физические свойства

Химические свойства

Химические

свойства (реакции замещения,

крекинг

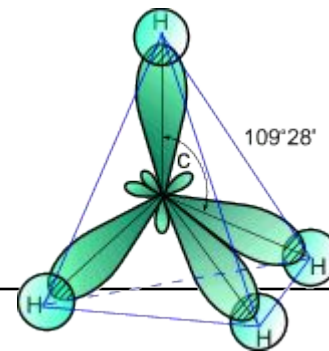
крекинг, изомеризация

крекинг, изомеризация, окисление)

Применение

Источники информации





*Углеводороды, в молекулах которых атомы углерода связаны между собой простой одинарной связью, а все остальные валентности насыщены атомами водорода, называются **предельными или насыщенными углеводородами, или же алканами, или парафинами.***



Гомологического ряд метана

Предельные углеводороды образуют гомологический ряд с общей формулой



Родоначальником этого ряда является метан.

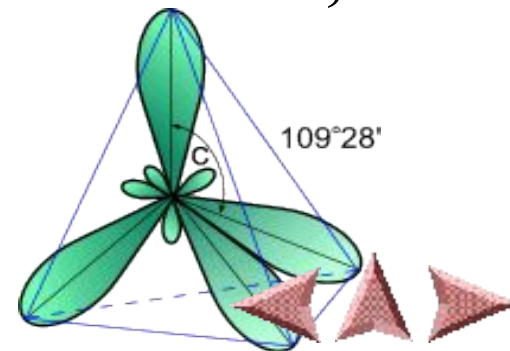
Соединения, сходные по строению, а значит и по химическим свойствам, и отличающиеся друг от друга на одну или несколько групп CH_2 , называются гомологами.

| Гомологический ряд алканов | |
|------------------------------|--------|
| CH_4 | метан |
| CH_3CH_3 | этан |
| $CH_3CH_2CH_3$ | пропан |
| $CH_3CH_2CH_2CH_3$ | бутан |
| $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_3$ | пентан |
| и так далее... | |
| Общая формула: C_nH_{2n+2} | |

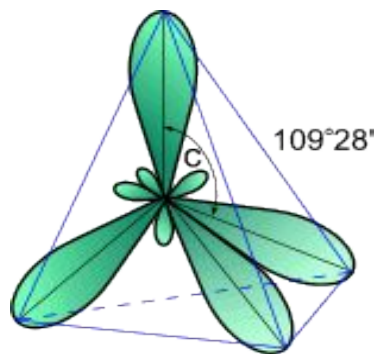


Строение молекулы метана

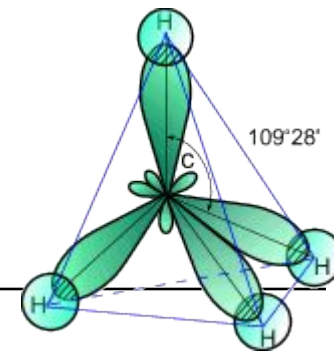
В результате гибридизации одной $2s$ - и трех $2p$ -орбиталей образуются четыре равноценные sp^3 -гибридные орбитали. Вследствие взаимного отталкивания sp^3 -гибридные орбитали направлены в пространстве к вершинам тетраэдра и углы между ними равны $109^\circ 28'$ (наиболее выгодное расположение). **Расстояние между соседними углеродными атомами $0,154$ нм, энергия связи 350 кДж.** Каждая sp^3 -гибридная орбиталь при перекрывании с s -орбиталью атомов водорода образует с ними четыре, так называемые, **σ -связи**.



σ - Связь – это одинарная ковалентная связь, образованная при перекрывании орбиталей по прямой, соединяющей ядра атомов, с максимумом перекрывания на этой прямой.



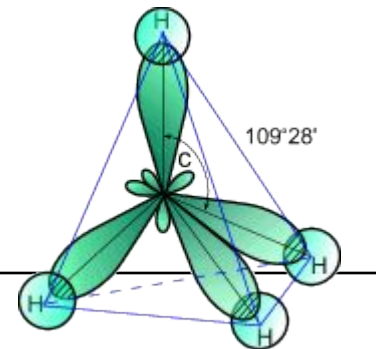
Номенклатура



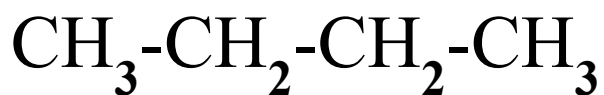
- За основу принимают название углеводорода, которому соответствует в рассмотренном соединении самая длинная цепь.
- Эта цепь нумеруется, начиная с того конца, к которому ближе радикал-заместитель.
- В названии вещества цифрой показывают место радикала-заместителя и называют заместитель.
- Затем называют углеводород, которому отвечает главная цепь.



Изомерия



Для алканов характерна изомерия углеродного скелета. Многочисленность углеводородов объясняется явлением изомерии. Для алканов характерна изомерия углеродного скелета. Многочисленность углеводородов объясняется явлением изомерии. С возрастанием числа атомов углерода в молекуле число изомеров резко увеличивается. Так, у бутана – 2, у пентана – 3, у гексана – 5, у декана – 75.



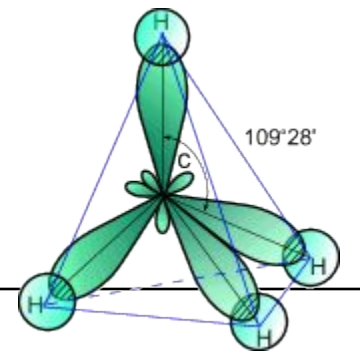
н-бутан



|



Изомерия

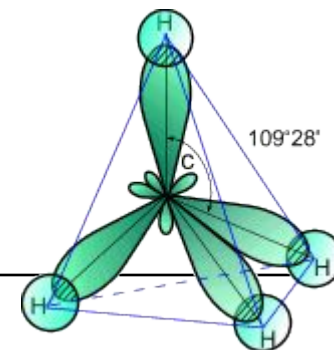


Изомерия – явление, при котором вещества, имеющие один и тот же качественный и количественный состав, отличаются по своим свойствам.

Изомеры – химические соединения, имеющие одинаковый состав и молекулярную массу, но отличающиеся строением молекул, физическими и химическими свойствами.

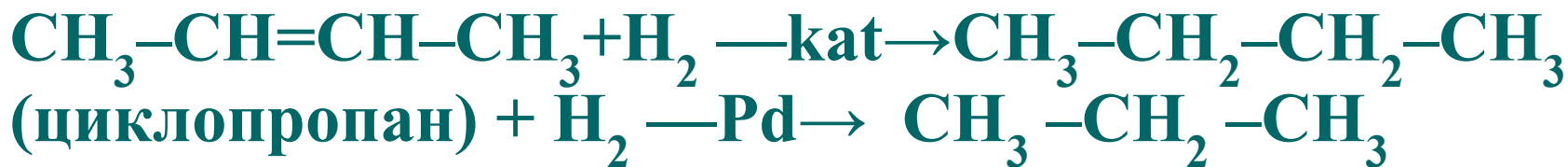


Получение



1. Без изменения углеродного скелета.

а) гидрирование непредельных или циклических углеводородов в присутствии катализаторов (платины, палладия, никеля).

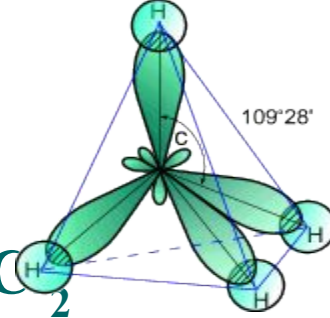


2. С увеличением углеродного скелета.

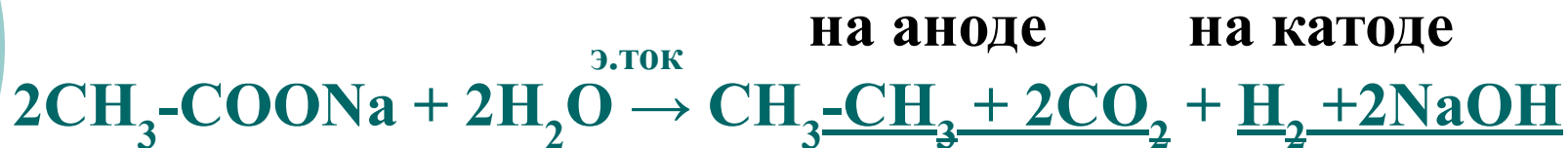
б) Реакция Вюрца, заключающаяся в действии металлического натрия на моногалогенопроизводные углеводородов.



в) Реакция Вюрца – Гриньяра



г) Электролиз по Кольбе



3. С уменьшением углеродной цепи.

д) В лабораторной практике их получают при сплавлении солей карбоновых кислот со щелочами.



4. Метан также можно получить гидролизом карбида алюминия.



Запомните!

Алканы получают:

- 1. Из нефти;
- 2. Из природного и попутного газа;
- 3. Из солей карбоновых кислот (реакция Дюма);
- 4. Из галогеналканов (синтезы Вюрца и Вюрца-Гриньяра);
- 5. Электролизом по Кольбе.

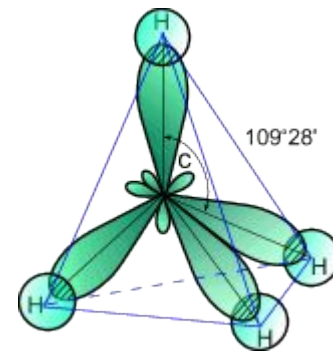


Физические свойства

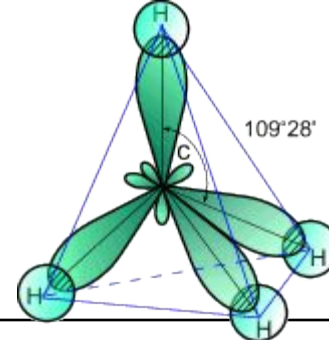
В обычных условиях первые четыре члена гомологического ряда алканов – газы, C_5-C_{17} – жидкости, а начиная с C_{18} – твердые вещества.

Температуры плавления и кипения алканов, их плотности увеличиваются с ростом молекулярной массы.

Все алканы легче воды, в ней не растворимы, однако растворимы в неполярных растворителях (например, в бензоле) и сами являются хорошими растворителями.



Химические свойства



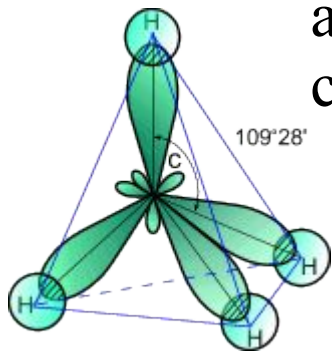
Предельные углеводороды в обычных условиях не взаимодействуют ни с концентрированными кислотами, ни со щелочами, ни даже с таким активным реагентом как перманганат калия. Для них свойственны *реакции замещения* водородных атомов и *расщепления*. Эти реакции вследствие прочности связей С–С и С–Н протекают или при нагревании, или на свету, или с применением катализаторов.



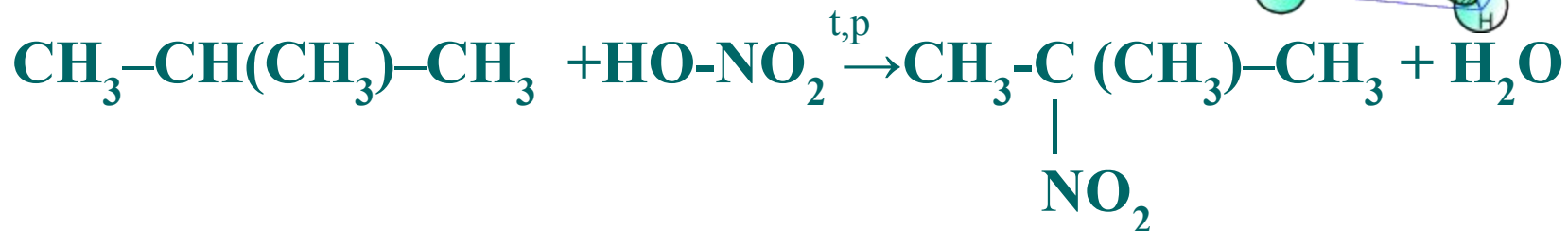
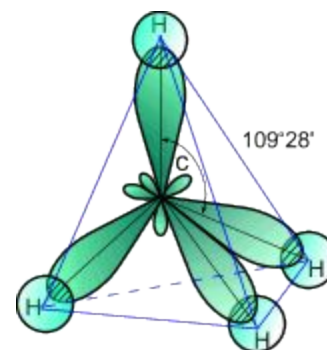
I. Реакции замещения

1) *Галогенирование* – замещение атома водорода атомом галогена. Она протекает обычно на свету или при нагревании.

Замещение атома водорода галогеном легче всего идет у менее гидrogenизированного третичного атома углерода, затем у вторичного и в последнюю очередь у первичного. (Эта закономерность объясняется тем, что энергия связи атома водорода с первичным, вторичным и третичным атомами углерода неодинакова: она составляет соответственно 415, 390 и 376 кДж/моль).



2) При нагревании их до 140°C с разбавленной (10%-ной) азотной кислотой под давлением осуществляется реакция **нитрования** – *замещение атома водорода нитрогруппой* (реакция М.И.Коновалова). Наилучшие результаты наблюдаются с алканами, содержащими третичные углеродные атомы.



3) **Сульфирование** – *замещение атома водорода сульфогруппой*. При нагревании конц. серная кислота («дымящаяся») дает с высшими парафинами сульфокислоты.

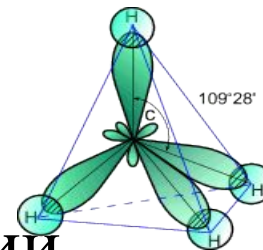


Запомните!

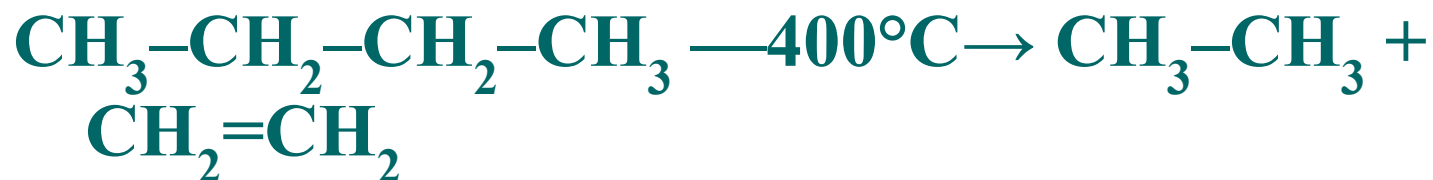
- Для алканов характерны реакции замещения атомов водорода на другие атомы или группы атомов.
- В этих реакциях водород никогда не выделяется, а образуется галогеноводород.
- Замещение у алканов идет в первую очередь по менее гидрогенизированному атому углерода.



II. Термическое превращение алканов



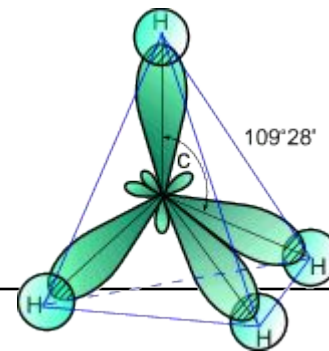
1. При высокой температуре в присутствии катализаторов предельные углеводороды подвергаются расщеплению, которое называется *крекингом*.



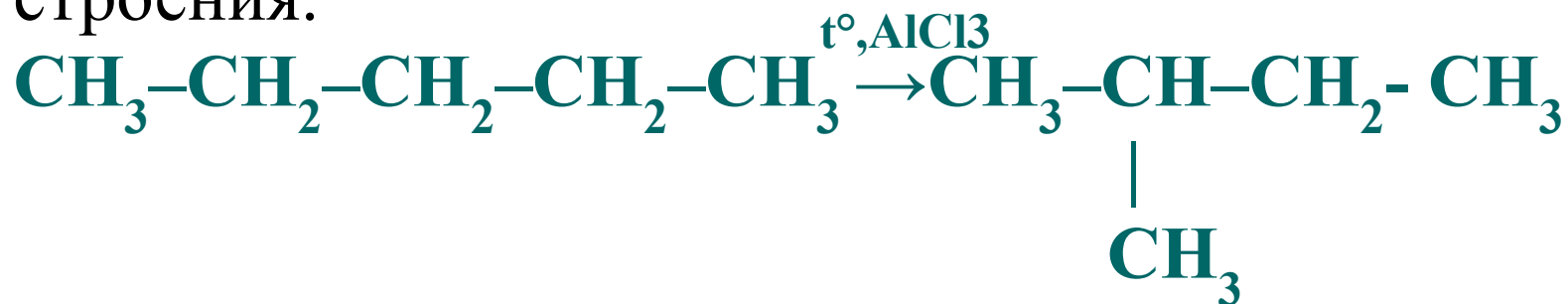
2. *Дегидрирование* – отщепление водорода с образованием непредельных углеводородов.

Так, метан при 1500°C приводит к ацетилену.

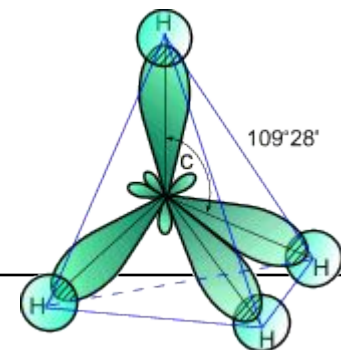




3. Под влиянием катализаторов при нагревании углеводороды нормального строения подвергаются *изомеризации* – перестройке углеродного скелета с образованием алканов разветвленного строения.



III. Окисление



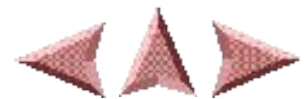
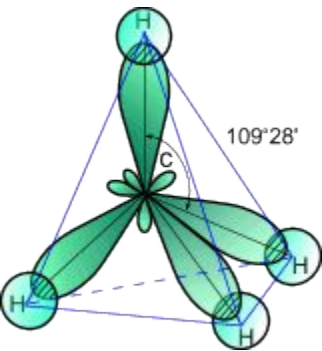
В обычных условиях алканы устойчивы к действию кислорода и окислителей. При поджигании на воздухе алканы горят, превращаясь в двуокись углерода и воду и выделяя большое количество тепла.



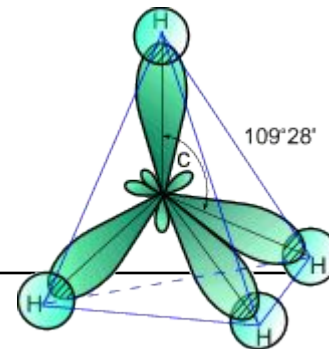
Применение

Первый в ряду алканов – *метан* – является основным компонентом природных и попутных газов и широко используется в качестве промышленного и бытового газа. Перерабатывается в промышленности в ацетилен, газовую сажу, фторо- и хлоропроизводные.

Низшие члены гомологического ряда используются для получения соответствующих непредельных соединений реакцией дегидрирования. Смесь пропана и бутана используется в качестве бытового топлива. Средние члены гомологического ряда применяются как растворители и моторные топлива. Высшие алканы используются для производства высших жирных кислот, синтетических жиров, смазочных масел и т.д.



Источники информации



1. Петров А.А., Бальян Х.В., Трощенко А.Т. Органическая химия. Учебник для вузов./ Под ред. Петрова А.А. – М.: Высшая школа, 1981.

2. Хомченко Г.П. Пособие по химии для поступающих в вузы. – М.: ООО «Издательство Новая Волна», 2002.

3. Курмашева К.К. Химия в таблицах и схемах. Серия «Школа в клеточку». – М.: «Лист», 1997.

