Тема: *Алканы*

Алканы - предельные ациклические углеводороды в молекулах которых все атомы углерода связаны одинарными связями  и имеют общую формулу: CnH2n+2

**2.**Гомологический ряд алканов

CH4  –  *метан*

CH3CH3 – 2-й гомолог – *этан* (2 атома С);

CH3CH2CH3  – 3-й гомолог – *пропан* (3 атома С);

CH3CH2CH2CH3  – *бутан* (4 атома С)

Суффикс *-ан* является характерным для названия всех алканов. Начиная с пятого гомолога, название алкана образуется из греческого числительного, указывающего число атомов углерода в молекуле, и суффикса *–ан*: пентан С5Н12, гексан С6Н14, гептан С7Н16, октан С8Н18, нонан С9Н20, декан С10Н22 и т.д.

**3.**    ***Виды изомерии алканов:***

   В ряду алканов структурная изомерия углеродного скелета начиная с бутана С4Н10

**4.**    ***Физические свойства***

Гомологи отличаются молекулярной массой и, следовательно, физическими характеристиками. С увеличением числа углеродных атомов в молекуле алкана (с ростом молекулярной массы) в гомологическом ряду наблюдается *закономерное изменение физических свойств гомологов* (переход количества в качество): повышаются температуры кипения и плавления, увеличивается плотность. Алканы от СН4 до С4Н10 – газы, от С5Н12 до С17Н36 – жидкости, далее – твердые вещества.

С увеличением относительных молекулярных масс предельных углеводородов закономерно повышаются их температуры кипения и плавления.

**5.**    ***Получение***

Алканы выделяют из природных источников (природный и попутный газы,нефть, каменный уголь).

Используются также синтетические методы.

***1. Крекинг нефти (промышленный способ)***

CnH2n+2    CmH2m+2   +   Cn-mH2(n-m)

*алкан                                         алкен*

При крекинге алканы получаются вместе с непредельными соединениями

(алкенами). Этот способ важен тем, что при разрыве молекул высших алканов получается очень ценное сырье для органического синтеза: пропан, бутан, изобутан, изопентан и др.

***2. Гидpиpование непpедельных углеводоpодов:***

            H2                2H2

CnH2n  CnH2n+2  CnH2n-2

*алкены                  алканы           алкины*

***3. Газификация твердого топлива (при повышенной температуре и давлении,*** катализатор Ni):         С + 2Н2    СН4

***4. Из синтез-газа (СО + Н2) получают смесь алканов:***

nCO + (2n+1)H2    CnH2n+2   +   nH2O

***5. Синтез более сложных алканов из галогенопpоизводных с меньшим числом атомов углеpода:***

2CH3Cl   +   2Na         CH3CH3   +   2NaCl       (синтез Вюpца)

*хлорметан                              этан*

***6. Из солей карбоновых кислот:***

 сплавление со щелочью (реакция Дюма)

                                                  t

CH3COONa    +    NaOH             CH4   +   Na2CO3

*ацетат натрия*

***7. Разложение карбидов металлов  водой:***

Al4C3   +   12H2O         4Al(OH)3     +     3CH4

**6.**    ***Химические свойства***

Для алканов характерны следующие типы химических реакций: замещение атомов водорода; дегидрирование; крекинг; окисление.

***1) Замещение атомов водорода:***

*А) Реакция галогенирования:*

CH4 +Cl2  CH3Cl + HCl

*Б) Реакция нитрования (Коновалова):*

CH4 + HNO3CH3-NO2 + H2O + Q

*В) Реакция сульфирования:*

CH4 + H2SO4  CH3-SO3 H + H2O

***2) Реакция изомеризации:***

бутан изобутан

***3) Реакция с водяным паром:***

CH4+ H2O CO + 3H2

***4) Реакция дегидрирования:***

2СН4 НС=СН + 3Н2

***5) Реакция окисления:***

CH4 + 2O2  Н-C=O + 2H2O

***6) Горение метана:***

CH4 + 2O2 CO2 + 2H2O

**д/з ПИСЬМЕННО В ТЕТРАДИ.**

*1. Назовите по правилам номенклатуры ИЮПАК следующие соединения:*

а)CH3-CH(C2H5)-CH3
б) (CH3)2CН-CH2-CH(C2H5)2

2. *Напишите структурные формулы следующих веществ:*
а) 3-этилпентан, б) 2,2-диметилгексан, в) 2,2,3-триметилбутан
г) 2,2,4-триметилпентан, д ) 3,3-диметил-4-этилгептан, е) 2,3,4,5,6-пентаметилгексан