

# Ароматические углеводороды

## Тесты



# Общая формула аренов:

1)  $C_n H_{2n-6}$

2)  $C_n H_{2n-2}$

3)  $C_n H_{2n}$

4)  $C_n H_{2n+2}$

К соединениям, имеющим общую формулу  $C_n H_{2n-6}$ , относится:

- 1) гексин
- 2) циклогексан
- 3) гексан
- 4) этилбензол

# Установите соответствие

*Название  
вещества*

1) ацетилен

2) бутадиен-1,3

3) пентин

4) декан

5) метилбензол

*Класс  
соединений*

А) алканы

Б) алкены

В) алкадиены

Г) арены

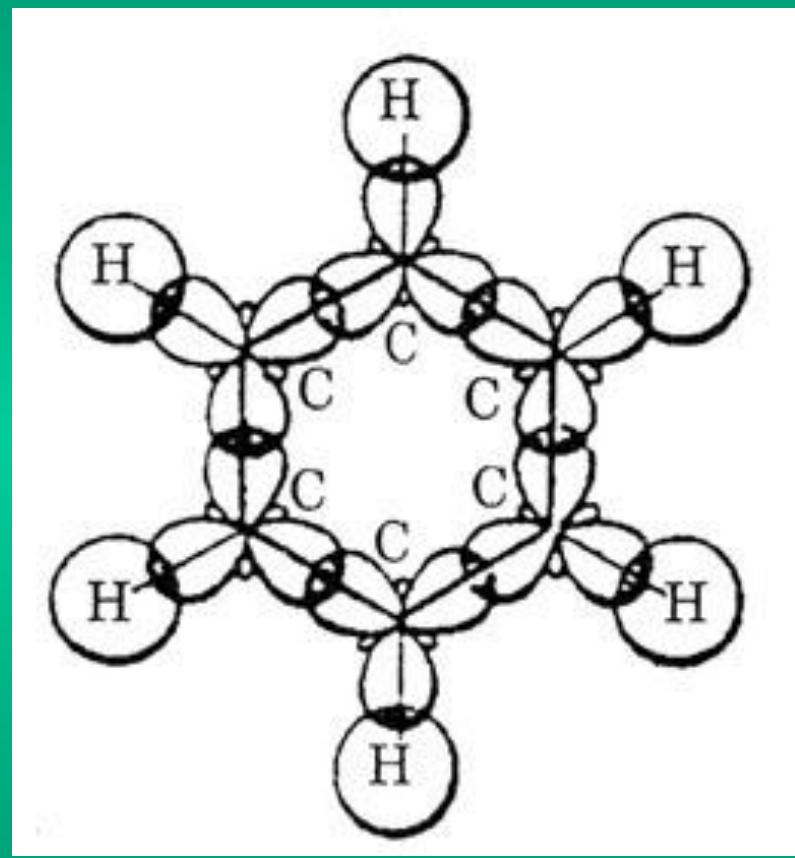
Д) алкины

**Не находятся в состоянии  
 $sp^2$ -гибризации атомы  
углерода в молекуле:**

- 1) бензола
- 2) циклобутана
- 3) этилена
- 4) бутадиена-1,3

Гибридные орбитали атомов углерода в молекуле бензола ориентированы:

- 1) к вершинам тетраэдра
- 2) на плоскости под углами  $120^\circ$
- 3) к вершинам куба
- 4) вдоль прямой линии (под углом  $180^\circ$ )



Число  $\sigma$ -связей в молекуле  
бензола:

1) 6

2) 9

3) 12

4) 18

**Толуол относится к классу:**

- 1) алкенов**
- 2) алкадиенов**
- 3) аренов**
- 4) циклоалканов**

**Толуол и этилбензол являются:**

- 1) гомологами**
- 2) изомерами
- 3) одни и тем же веществом
- 4) таутомерами

# Число $\sigma$ -связей в молекуле толуола:

- 1) 6
- 2) 9
- 3) 12
- 4) 15

**Название углеводорода, в молекуле которого содержатся 18 σ-связей:**

- 1) бензол
- 2) толуол
- 3) пропилбензол
- 4) циклогексан

**Бензол можно получить  
тримеризацией:**

- 1) этана**
- 2) этина**
- 3) этена**
- 4) хлорэтана**

# Верны ли следующие суждения?

А. По химическим свойствам бензол занимает как бы промежуточное положение между предельными и непредельными углеводородами.

Б. В молекуле бензола все углерод–углерод связи равноценны.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба суждения
- 4) оба суждения неверны

Бензол вступает в реакции замещения с разрушением:

- 1)  $\sigma$ -связи
- 2) ароматической системы
- 3)  $\pi$ -связей
- 4) циклической структуры

При взаимодействии бензола с хлором в присутствии катализатора образуется:

- 1) хлорбензол**
- 2) гексахлорбензол
- 3) хлоргексан
- 4) гексахлорциклогексан

# Бензол вступает в реакции присоединения с разрушением:

- 1) ароматической системы
- 2) σ-связи
- 3) связи углерод–водород
- 4) цикличной структуры

**Взаимодействие бензола с хлором на свету приводит к образованию:**

- 1) хлорбензола
- 2) гексахлорбензола
- 3) хлоргексана
- 4) гексахлорциклогексана

**Бензол не взаимодействует с:**

- 1) азотной кислотой
- 2) бромом
- 3) бромоводородом
- 4) хлором

# **Из перечня высказываний о бензоле верными являются:**

- A) он способен вступать в реакции замещения  
и присоединения**
- Б) для него невозможны реакции,  
протекающие с разрывом цикла**
- В) он устойчив к действию окислителей**
- Г) он – бесцветная жидкость, нерастворимая в  
воде**
- Д) он обесцвечивает бромную воду**

## **Из перечня высказываний о толуоле верными являются:**

- A) все гибридные орбитали атомов углерода в его молекуле ориентированы на плоскости под углами  $120^\circ$
- Б) реакции замещения с ним протекают легче, чем с бензолом
- В) при его нагревании с подкисленным раствором  $\text{KMnO}_4$  наблюдается обесцвечивание
- Г) метильная группа и бензольное кольцо влияют друг на друга
- Д) все атомы углерода в его молекуле находятся в состоянии  $sp^2$ -гибридизации

# Верны ли следующие суждения?

- А. При непосредственном контакте бензол попадает в организм человека не только через легкие, но и через кожу, т. к. обладает высокой проникающей способностью.
- Б. Вдыхание паров бензола вызывает отравления.

- 1) верно только А  
2) верно только Б

- 3) верны оба суждения  
4) оба суждения неверны



Сброс бензола

Спасибо  
за внимание!