

Строение и классификация органических соединений

Разработала: Капитаненко Валентина Павловна

Учитель химии

МБОУ «Беляевская СОШ»

Электронная конфигурация наружного электронного слоя атома углерода в возбужденном состоянии

А. $3s^2 3p^2$

Б. $2s^2 2p^2$

В. $3s^1 3p^3$

Г. $2s^1 2p^3$



Число и вид химических связей в молекуле этана C_2H_6

А. 1 σ и 6 π .

Б. 7 σ .

В. 6 σ и 1 π .

Г. 2 σ и 6 π .



Общая формула $C_n H_{2n+2}$ соответствует

А. Алканам.

Б. Алкенам.

В. Алкинам.

Г. Аренам.



Следующие признаки *sp*-гибридизация, длина углерод-углеродной связи 0,120 нм, угол связи 180° характерны для молекулы

А. Бензола.

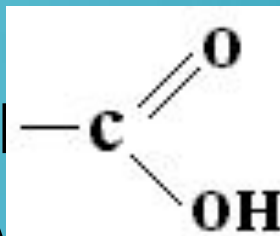
Б. Этана.

В. Этина.

Г. Этена.



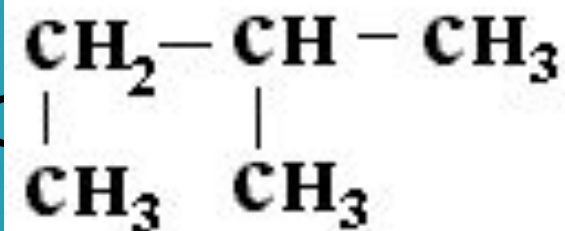
Функциональная группа
соответствует классу соединений



- А. Альдегидов.
- Б. Аминов.
- В. Карбоновых кислот.
- Г. Спиртов.



Название вещества, формула которого



А. 3-Метилбутан.

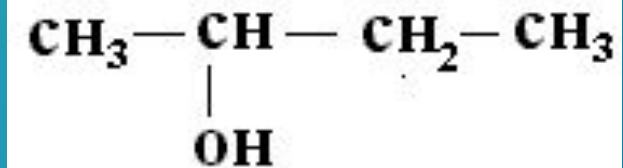
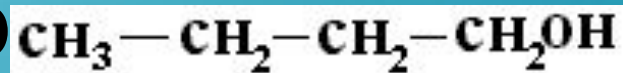
Б. 2-Метилбутан.

В. 1,2-Диметилпропан.

Г. 2,3-Диметилпропан



Вещества, формулы которых являются:



- А. Веществами разных классов.
- Б. Гомологами.
- В. Изомерами.
- Г. Одним и тем же веществом.



Тип химической связи между атомами углерода в молекуле циклопропана C_3H_6

- А. Одинарная.
- Б. Двойная.
- В. Тройная.



Понятие «гибридизация орбиталей» ввел в химию

А. П. Бертло.

Б. Н. Зелинский.

В. Д. Менделеев.

Г. Л. Полине

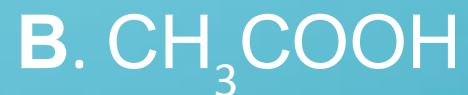


Молекулярная формула углеводорода
с относительной молекулярной массой
58:



Установите соответствие

Формула соединения:



Класс соединения:

1. Алканы

2. Алкены

3. Алкины

4. Арены

5. Альдегиды

6. Карбоновые кислоты

7. Спирты



Для вещества, формула которого $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$,
составьте структурные формулы одного
гомолога и одного изомера. Назовите все
вещества.



Составьте структурную формулу 3-метилпентена-1



Перечислите виды изомерии,
характерные для алкинов



Допишите фразу: «Изомеры - это
вещества ...»

