Тес

Т

Спирты

Вакенгут Ирина Эгоновна

9 класс

Тес

1.Общая формула одноатомных спиртов

- R-COOH
- R-CHO
- R-OH
- $R\text{-}NH_2$

Тес

2. Укажите, какое суждение является правильным:

А) спирты –это вещества, у которых углеводородный радикал связан с гидроксильной группой;

Б) функциональная группа – это группа атомов, определяющая характерные свойства класса органических соединений

- Верно только А
- Верно только Б
- Верны оба суждения
- Оба суждения неверны

Тес

3. Гидроксильная группа - это

- $-NH_2$
- -COOH
- -CHO
- -OH

Тес

4. Укажите название спирта C_4H_9OH

- метиловый
- пропиловый
- бутиловый
- этиловый

Тес

5. Укажите формулу пропилового спирта

- CH_3OH
- C_3H_7OH
- C_2H_5OH
- C_4H_9OH

Тес

6. Спирт, содержащий две гидроксильные группы, называется

- двухатомным
- вторичным
- двухосновным
- двухкислотным

Тес

7. Формула этиленгликоля

- CH_3-CH_2OH
- CH_2OH-$CHOH$-CH_2OH
- CH_3-CH_2-CH_2-OH
- CH_2OH-CH_2OH

Тес

8. Формула глицерина

- CH_3-CH_2-CH_2-OH
- CH_2OH-CHOH-CH_2OH
- CH_3-CH_2OH
- CH_2OH-CH_2OH

Тес

9. При дегидратации этанола концентрированной серной кислотой при нагревании образуется

- этан
- пропилен
- этилен
- этиленгликоль

Тес

10. При окислении этилового спирта на воздухе в присутствии меди при нагревании образуется

- этиленгликоль
- этиловый спирт
- этан
- уксусный альдегид

Тес

11. Многоатомные спирты образуют ярко-синий раствор с одним из веществ, формула которого

- CuO
- $Cu(OH)_2$
- $Al(OH)_3$
- $NaOH$

Тес

12. Функциональная группа альдегидов – альдегидная группа - это

- -OH
- -COOH
- -CHO
- NH_2

Тес

13. Ядовитая жидкость, используемая в качестве антифриза

- метанол
- этанол
- этиленгликоль
- глицерин

Тес

14. Жидкость, используемая для смягчения кожи рук и лица

- метанол
- этанол
- этиленгликоль
- глицерин

Тес

15. Ядовитая жидкость, небольшое количество которой приводит к слепоте, большее – к летальному исходу, используемая в качестве растворителя

- метанол
- этанол
- этиленгликоль
- глицерин

Анализ работы с тестом