

Спирты

Вакенгут

9 класс

Ирина Эгоновна

Тес

1. Общая формула одноатомных спиртов

• R-COOH

• R-CHO

• R-OH

• R-NH₂



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

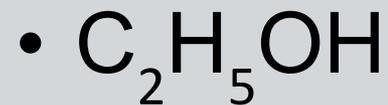
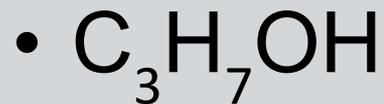
• ПРОПИЛОВЫЙ

• БУТИЛОВЫЙ

• ЭТИЛОВЫЙ

Тес

5. Укажите формулу пропилового спирта



Тес

6. Спирт, содержащий две гидроксильные группы, называется

• ДВУХАТОМНЫМ

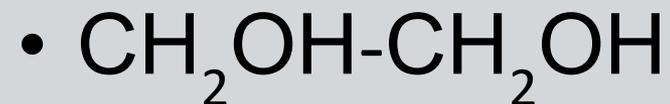
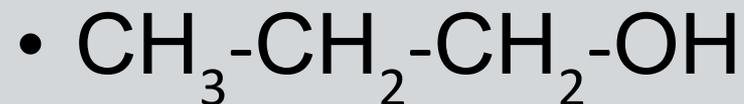
• ВТОРИЧНЫМ

• ДВУХОСНОВНЫМ

• ДВУХКИСЛОТНЫМ

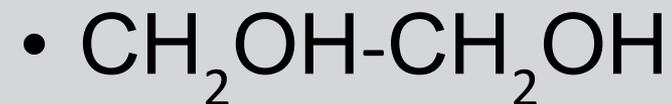
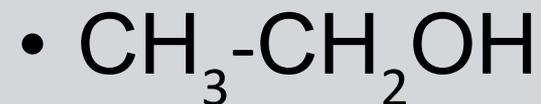
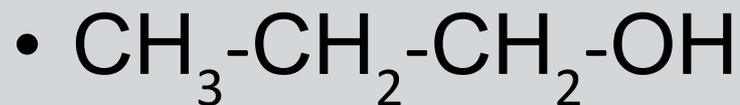
Тес

7. Формула этиленгликоля



Тес

8. Формула глицерина



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

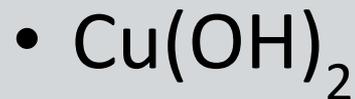
• этан

• уксусный альдегид



Тес

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



Тес

12. Функциональная группа альдегидов –
альдегидная группа - это

• -ОН

• -COOH

• -CHO

• NH₂



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