Урок химии в 10 классе

СЛАДКАЯ МЯТА™
WRIGLEY'S
Orbit
ЖЕВАТЕЛЬНАЯ РЕЗИНКА БЕЗ САХАРА
Orbit

Правила безопасного поведения в химической лаборатории

Если в руках у вас *жидкое* - не разлейте.

Если что-то открыли - закройте.

Если вы взяли что-нибудь – верните на место

1). CH_3CH_2OH

2). $CH_3CH_2CH_2OH$

3). $CH_2OH\text{-}CH_2OH$

4). $CH_2OH\text{-}CHOH\text{-}CH_2OH$

1). CH_3CH_2OH

Этанол

(этиловый спирт)

2). $CH_3CH_2CH_2OH$

3). CH_2OH-CH_2OH

4). CH_2OH-$CHOH$-CH_2OH

1). CH_3CH_2OH

Этанол

(этиловый спирт)

2). $CH_3CH_2CH_2OH$

Пропанол

(пропиловый спирт)

3). $CH_2OH\text{-}CH_2OH$

4). $CH_2OH\text{-}CHOH\text{-}CH_2OH$

1). CH_3CH_2OH

Этанол

(этиловый спирт)

2). $CH_3CH_2CH_2OH$

Пропанол

(пропиловый спирт)

3). $CH_2OH\text{-}CH_2OH$

Этандиол – 1,2

4). $CH_2OH\text{-}CHOH\text{-}CH_2OH$

1). CH_3CH_2OH

Этанол

(этиловый спирт)

2). $CH_3CH_2CH_2OH$

Пропанол

(пропиловый спирт)

3). $CH_2OH\text{-}CH_2OH$

Этандиол – 1,2

4). $CH_2OH\text{-}CHOH\text{-}CH_2OH$

пропантриол – 1,2,3

1). CH_3CH_2OH

Этанол

(этиловый спирт)

2). $CH_3CH_2CH_2OH$

Пропанол

(пропиловый спирт)

3). $CH_2OH\text{-}CH_2OH$

Этандиол – 1,2

(этиленгликоль)

4). $CH_2OH\text{-}CHOH\text{-}CH_2OH$

пропантриол – 1,2,3

1). CH_3CH_2OH

Этанол

(этиловый спирт)

2). $CH_3CH_2CH_2OH$

Пропанол

(пропиловый спирт)

3). $CH_2OH\text{-}CH_2OH$

Этандиол – 1,2

(этиленгликоль)

4). $CH_2OH\text{-}CHOH\text{-}CH_2OH$

пропантриол – 1,2,3

(глицерин)

Классификация спиртов

Одноатомные спирты	Многоатомные спирты
1). CH_3CH_2OH Этанол (этиловый спирт)	3). CH_2OH-CH_2OH Этандиол – 1,2 (этиленгликоль)
2). $CH_3CH_2CH_2OH$ Пропанол (пропиловый спирт)	4). CH_2OH-$CHOH$-CH_2OH пропантриол – 1,2,3 (глицерин)

Тема урока:

«Исследование свойств многоатомных спиртов»

Цель: Исследовать свойства многоатомных спиртов

Задачи:

Цель: Исследовать свойства многоатомных спиртов

Задачи:

- Строение и номенклатура многоатомных спиртов.
- Исследование физических свойств многоатомных спиртов.
- Исследование химических свойств многоатомных спиртов.

Лабораторный опыт 1. Исследование физических свойств многоатомных спиртов на примере глицерина.

Агрегатное состояние	Цвет	Запах	Растворимость	Вещество

«и этиленгликоль и глицерин - это

бесцветные, вязкие (сиропообразные) жидкости

сладковатого вкуса…»

Применение этиленгликоля

Антифризы – незамерзающие жидкости

Пластиковые бутылки

Применение глицерина

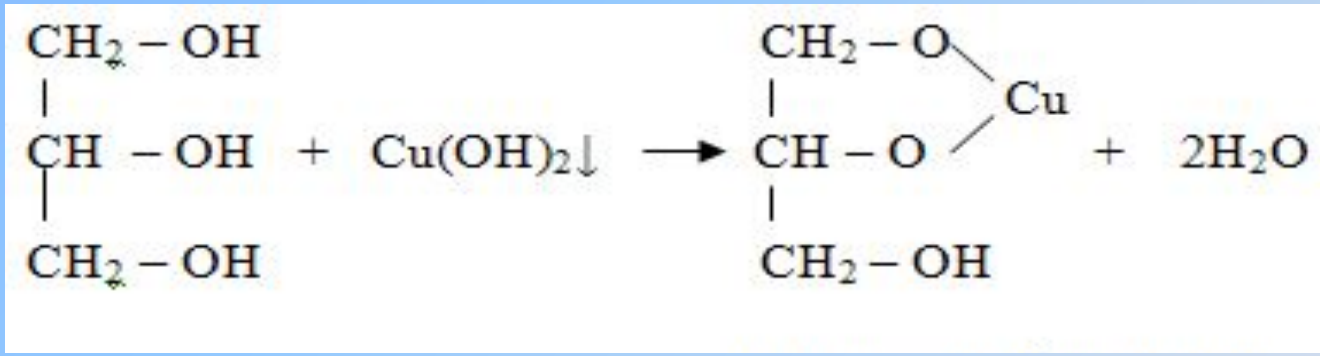
мыла

зубная паста

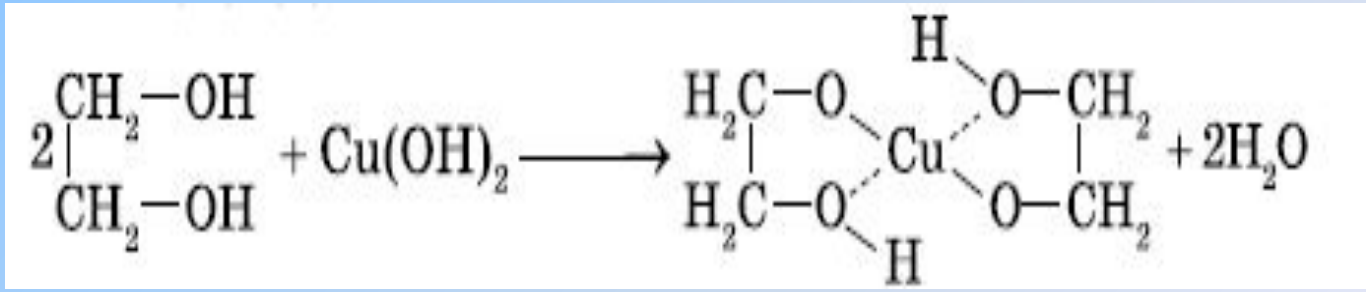
крема

Лабораторный опыт 2.

Качественная реакция на многоатомные спирты

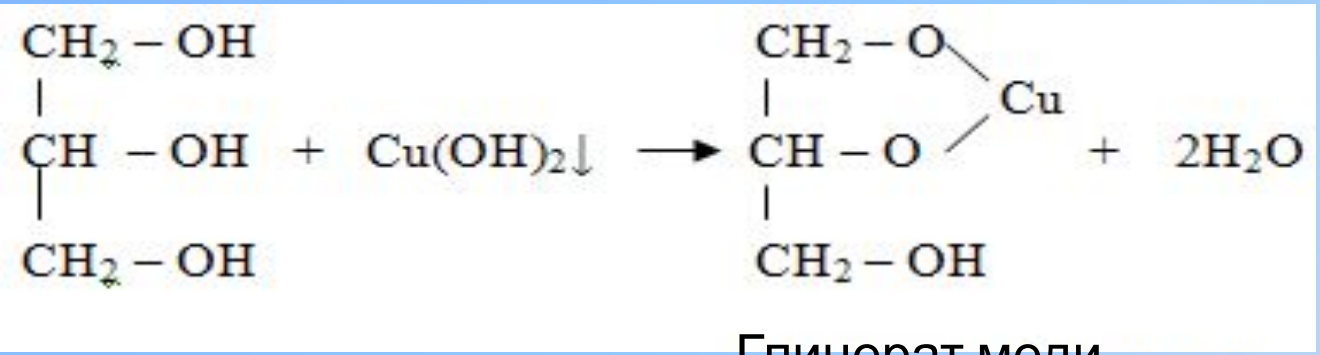


Глицерат меди (II)

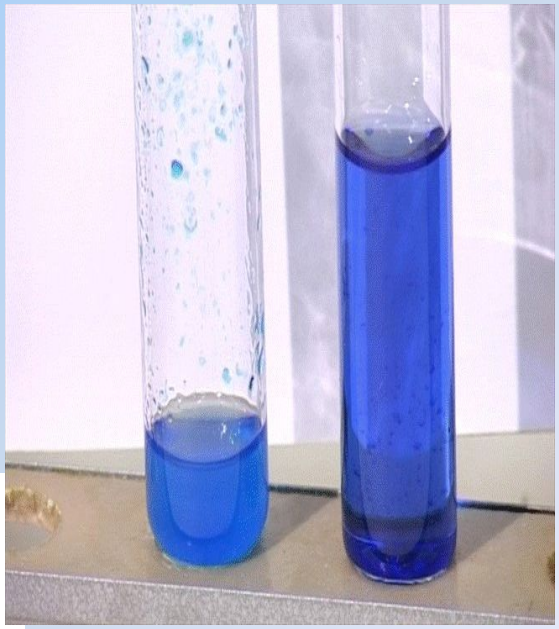


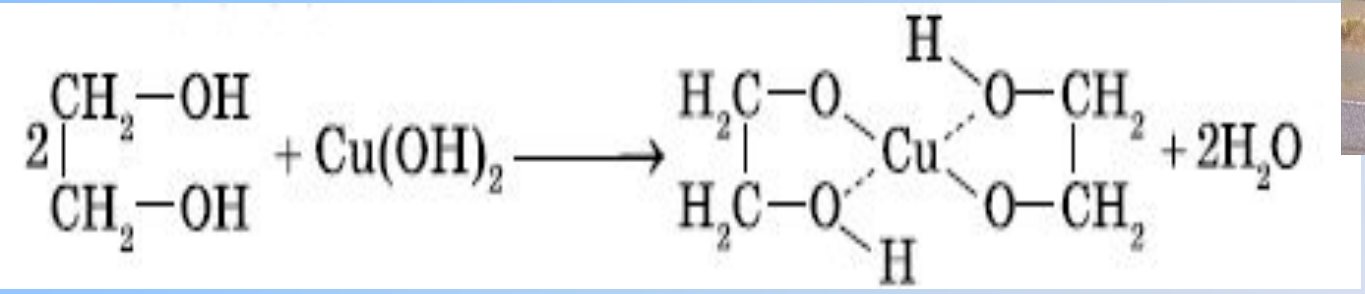
Лабораторный опыт 2.

Качественная реакция на многоатомные спирты



Глицерат меди (II)





Мини-проект
«Жевательная резинка: польза или вред?»

Правильное питание – залог здоровья

РОССИЯ К

Спасибо за сотрудничество!