

Метанол

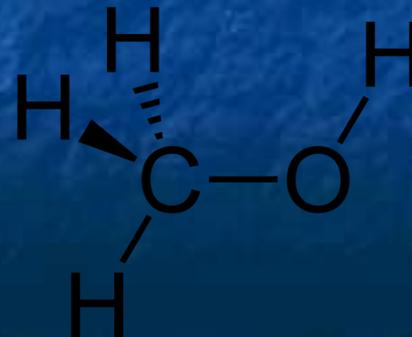


Презентацию подготовили: Даниил
Якимов, Максим Чупахин

Краткая характеристика

Метанол (метиловый спирт, древесный спирт, карбинол, метилгидрат, гидроксид метила) — простейший одноатомный спирт.

- Метанол — это первый представитель гомологического ряда одноатомных спиртов
- Молекулярная формула: CH_3OH
- Структурная формула:



История

- Был впервые обнаружен Бойлем в 1661 году в продуктах сухой перегонки древесины.



Получение

- Сухая перегонка древесины и лигнина.
- Термическое разложение солей муравьиной кислоты.
- Синтез из метана через метилхлорид с последующим омылением.
- Неполное окисление метана и получение из синтез-газа.

Применение

- Растворители
- «Незамерзайка» (В Европе)
- Синтез других веществ
- Топливо
- В России использование метанола в потребительских товарах запрещено
- Суррогат алкоголя

Химические и физические свойства

- Бесцветная жидкость
- Алкогольный запах (этилового спирта)
- Легко растворим в воде
- $T_{\text{пл.}} = -97$ градусов по Цельсию
- $T_{\text{кип.}} = +64$ градусов по Цельсию
- Метанол в жидком виде огнеопасен, в газообразном взрывоопасен



Метанол – яд



**НЕ ПЕЙ
МЕТИЛОВОГО
СПИРТА!**

**МЕТИЛОВЫЙ (ДРЕВЕСНЫЙ)
СПИРТ—ОПАСНЫЙ ЯД**

По вкусу и запаху этот спирт похож на обычный винный спирт, но достаточно выпить небольшую рюмку его, чтобы ослепнуть или даже умереть.

Древесный спирт ничем нельзя обезвредить—он предназначен только для технических целей.

Предупреждай товарищей!

Главное врачебно-санитарное управление НКПС
Центральная научно-исследовательская лаборатория сажевых и эластохимии

VrachFree.ru
Бесплатный врач

- Помните! Метанол — опаснейший яд!
- 10 мл – тяжелое отравление
- 100-150 мл - смерть

Спасибо за внимание!