мбоу сош № 33

Суд над этанолом Авторы презентации ученики 10 класса

Электроугли 2012 год

Этанол

Модель молекулы

dresini esam

Структурная формула

Химические свойства

Горение:

$$C_2H_5OH+3O_2\rightarrow 2CO_2+3H_2O$$

Образование этилата натрия:

$$2C_2H_5OH+2Na \rightarrow 2C_2H_5ONa+H_2\uparrow$$

Химические свойства

Образование сложных эфиров:

O

$$C_2H_5OH+$$
 $C-R \rightarrow R-C+H_2O$
 $C_2H_5O+C+D_2O$
 $C_2H_5O+C+D_2O$

Окисление (качественная реакция):

$$C_2H_5OH+CuO \xrightarrow{t^\circ} CH_3-C+Cu+H_2O$$

Получение этанола



в промышленности

- сбраживанием сахаристых веществ или гидролизом крахмала и сбраживанием образовавшейся глюкозы

Этанол наносит вред здоровью



Печень алкоголика и здорового человека



Этанол в медицине



В медицине этанол используется как антисептик, в фармакологии - для приготовления лекарств

Этанол в парфюмерии



ЛЮКСОВЫЕ БРЕНДЫ С МИРОВЫМ UMEHEM CHANEL, GUERLAIN, YVES, SAINT LAURENT используют в производстве СВОЕЙ ПАРФЮМЕРИИ СПИРТ ЭТИЛОВЫЙ

Аварии на дорогах



В 2010 году водителями в состоянии алкогольного опьянения совершено 11845 аварий. При этом погибло 1954 человека.

Этанол как топливо



При использовании спиртовых топлив снижается содержани контролируемых вредных компонентов отработавших газов автомобиля. Одновременно вследствие улучшения полноты сгорания спиртовых смесей выбросы СО также уменьшаются.

Этанол в химической



используется в производстве синтетических каучуков, лаков, красителей

Этанол — наркотическое вещество

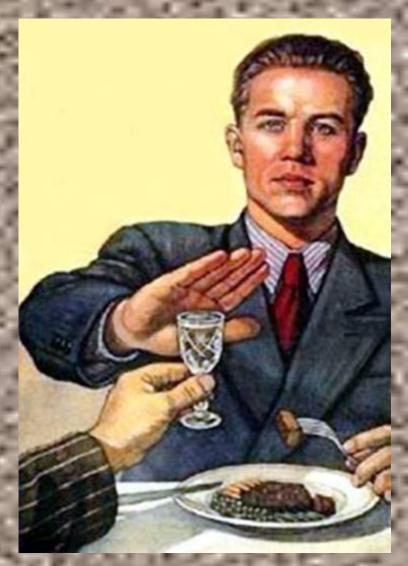


Алкоголь в России

Для кого то это лишний повод потешиться, А для когото единственный повод утешиться..

DEMOTIVATORS.RU

Скажи пьянству: НЕТ!



Мы выбираем здоровье!



Русские бухают?

не, не слышал!

RusDemotivator.Ru