

# Спирты, они же – алкоголи.

В средние века люди считали этиловый спирт одним из сильнейших лекарственных средств и поэтому назвали его «жизненной водой» «

# Классификация спиртов:

- 1. По числу гидроксильных групп( атомности )
  - \* одноатомные, например:  $\text{CH}_3 - \text{OH}$ ,  
 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
  - Двухатомные (гликоли ), например:  
 $\text{HO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$  ,  $\text{HO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
  - Трехатомные, например  $\text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2$

ОН

ОН

ОН

# По характеру углеводородного радикала.

□ \*Предельные, содержащие в молекуле  
Лишь предельные углеводородные радикалы:



\*Непредельные, содержащие в молекуле  
кратные ( двойные и тройные ) связи между  
атомами углерода:



\*Ароматические, содержащие в молекуле  
бензольное кольцо и гидроксильную группу :



# Номенклатура.

- При образовании названий спиртов к названию углеводородова, соответствующего спируту, добавляют суффикс –ОЛ
- Метан – метанол  $\text{CH}_4 - \text{CH}_3\text{OH}$
- Этан – этанол  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$

# Химические свойства.

- \*С очень активными металлами.



- Со спиртами.(дегидратация спиртов )
- $\text{R}-\text{OH} + \text{HO}-\text{R} = \text{R-O-R} + \text{H}_2\text{O}$
- С органическими и неорганическими кислотами .
- $\text{R}^1-\text{OH} + \text{HOOC}-\text{R}'' = \text{R}''-\text{COO-R}^1 + \text{H}_2\text{O}$

# Способы получения

- Гидролиз галогеноалканов.
- Гидратация алkenов.
- Гидрирование альдегидов.
- Окисление алkenов.
- Брожение спиртов.

# Применение этанола.

- Топливо
- Уксусная кислота
- Бутадиен
- Каучук
- Этанол
- Сложные эфиры
- Лаки, краски
- Лекарственные средства

# Вредное воздействие на организм человека



# Проверь свои знания:

- ???
- Какие вещества называются спиртами?
- По каким признакам классифицируют спирты? К каким спиртам следует отнести бутанол- 2 ?