

СПИРТЫ

900igr.net





ОПРЕДЕЛЕНИЕ

- Спиртами- называются органические вещества, молекулы которых содержат одну или несколько гидроксильных групп (групп- OH), соединённых с углеводородным радикалом.



По числу гидроксильных групп спирты делятся на:

Одноатомные:



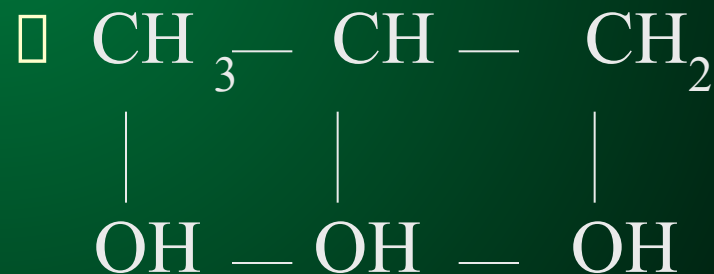
(метиловый спирт)

Двухатомный:




(этиленгликоль)

Трехатомные:



(глицерин)

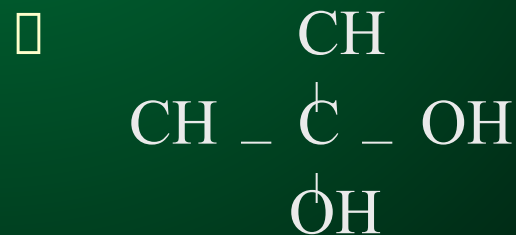


По характеру атома углерода, с которым связана гидроксильная группа, спирты делятся на:

□ Первичные, в молекулах которых гидроксильная группа связана с первичным атомом углерода

□ Вторичные, связана с вторичным атомом углерода

□ Третичные, связана с третичным атомом углерода





По характеру у/в радикала выделяются следующие спирты:

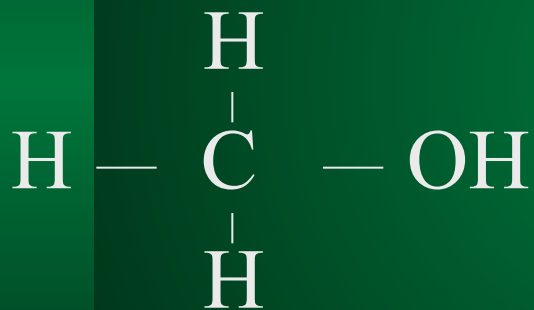
- Предельные, содержащие в молекуле лишь предельные у/в радикалы
- Непредельные, содержащие в молекуле кратные связи между атомами углерода
- Ароматические, спирты содержащие в молекуле бензольное кольцо и гидроксильную группу





Номенклатура и изомерия

- Название этого класса соединений образовано из суффиксов –ен и –ол



(метилловый спирт)



Физические свойства

- Высшие спирты при комнатной температуре – твердые в-ва. Низшие спирты имеют характерный алкогольный запах и жгучий вкус, они хорошо растворимы в воде. По мере увеличения n в радикала растворимость спиртов в воде ↓



Применение спиртов

