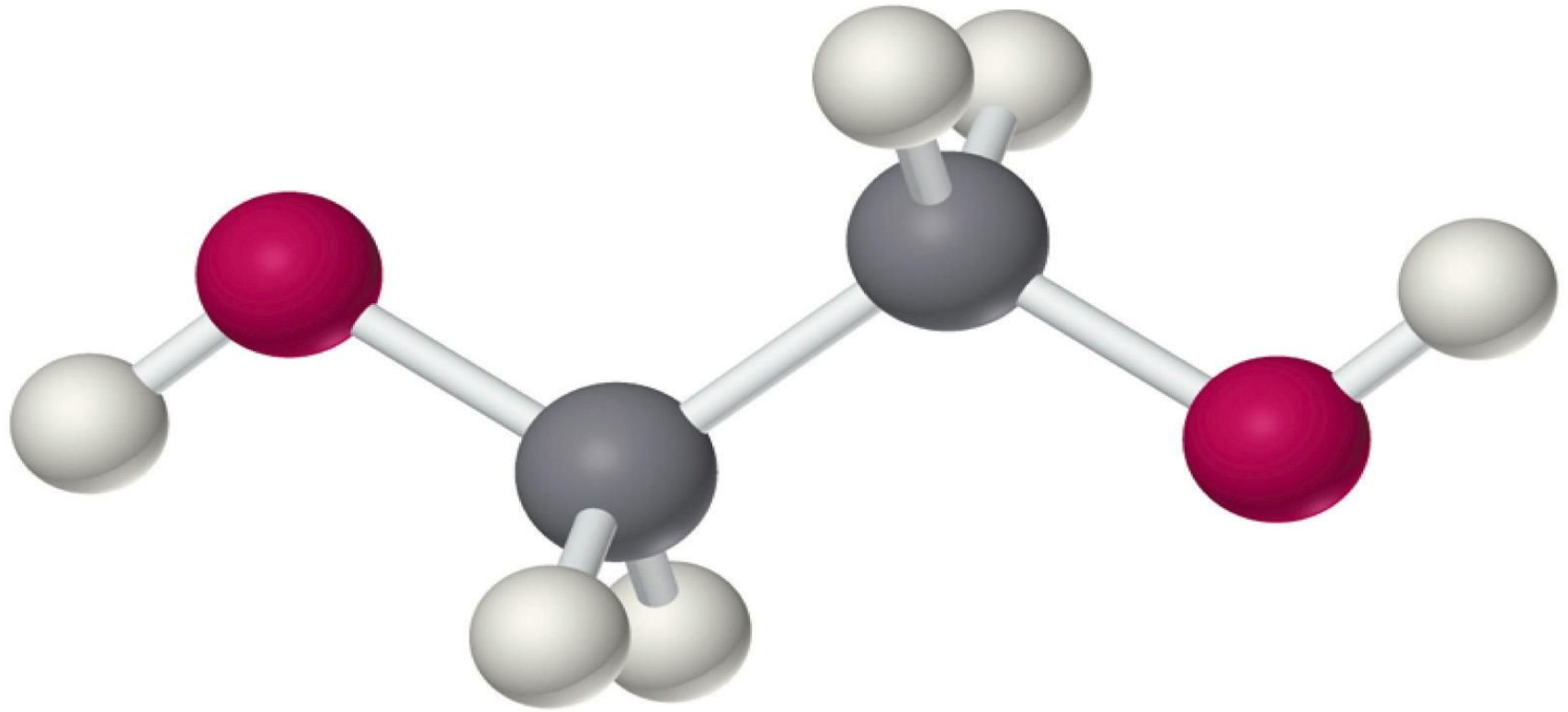


# Этиленгликоль



Ethylene glycol

Боголюбова Дарья  
МГУТУ им. К.Г. Разумовского  
2 курс ТПП  
Группа Жиры.

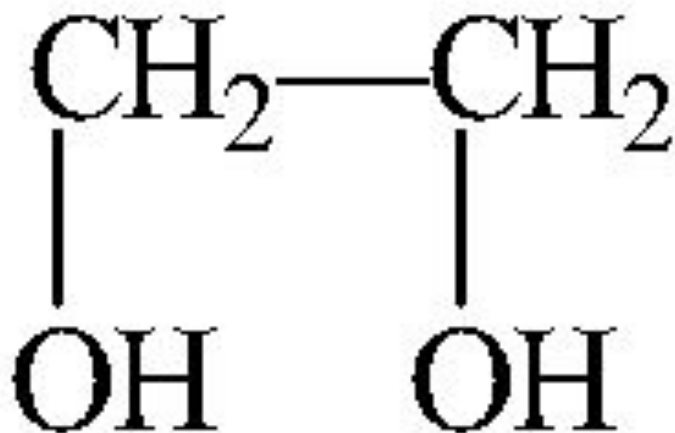
Этиленгликоль (1,2-этандиол, 1,2-диоксиэтан, гликоль) – спирт.

Этиленгликоль  $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH}_2\text{OH}$  – простейший двухатомный спирт, впервые синтезированный Вюрцем в 1859 г.

Физические свойства: вязкая бесцветная жидкость, сладкий запах температура кипения  $197^\circ\text{C}$ , температура плавления находится в пределах от  $-11,5^\circ\text{C}$  до  $-17,5^\circ\text{C}$ , плотность  $1,11\text{ г/см}^3$ , теплота парообразования  $191\text{ ккал/кг}$ .

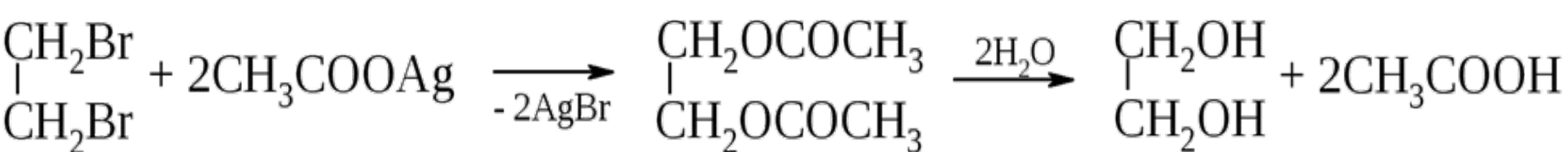


# Этиленгликоль и Алкоголь



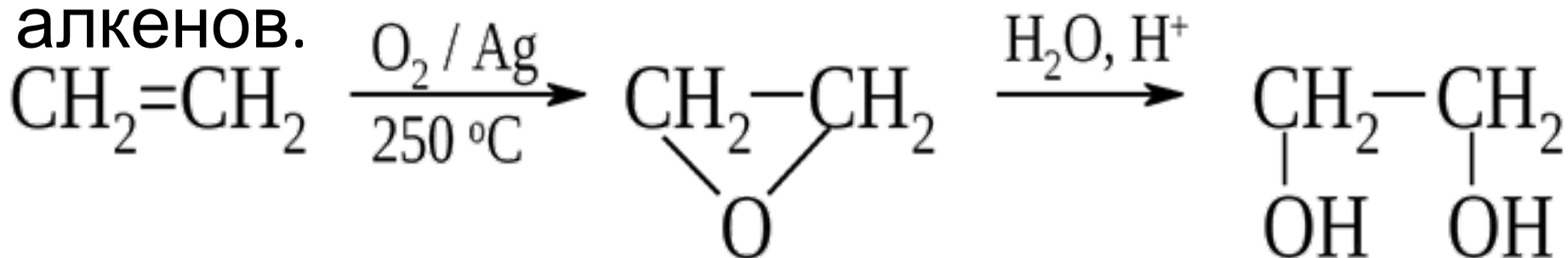
# Этиленгликоль и автомобиль





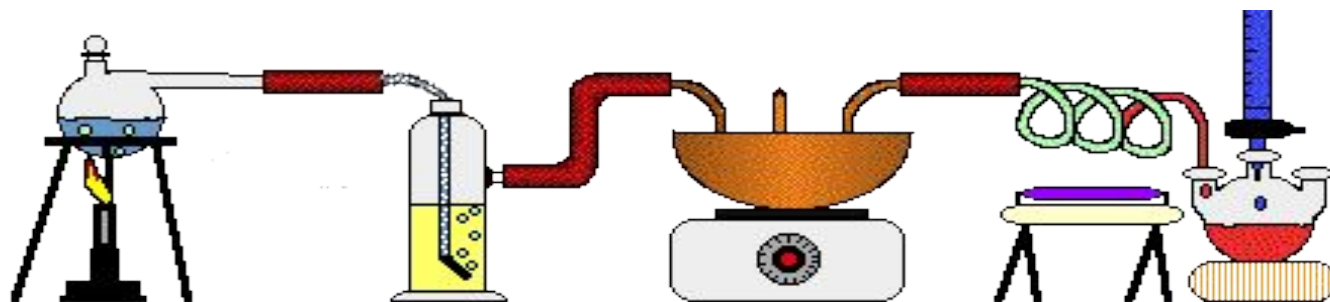
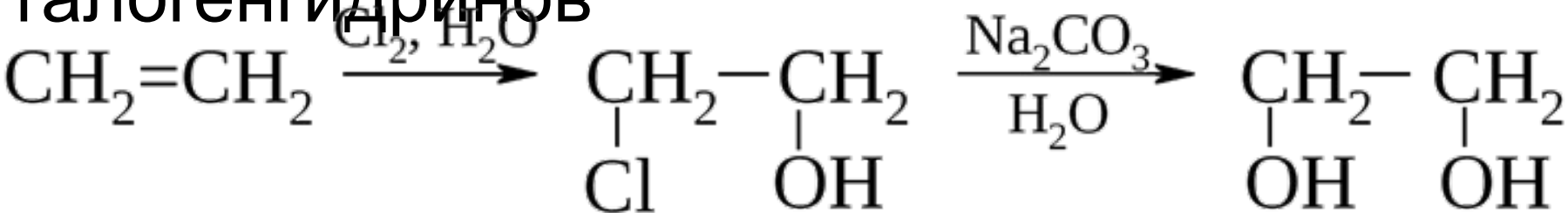
## Гидроксילирование

алкенов.



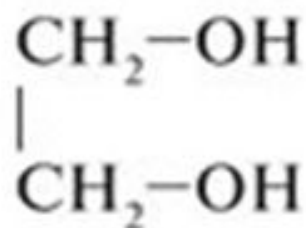
## Гидролиз

галогенгидринов

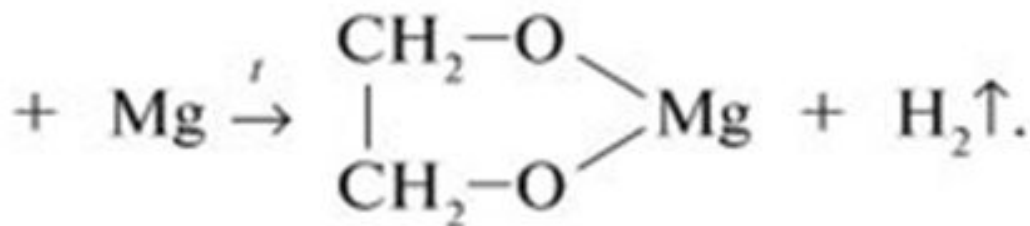


# Химические свойства

Взаимодействие с Mg



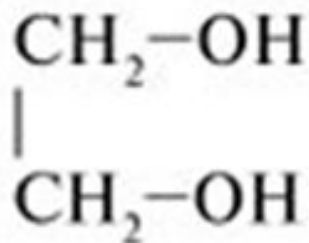
этиленгликоль



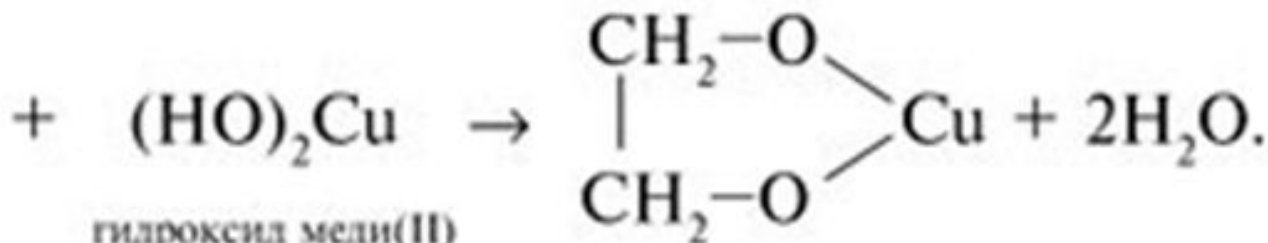
этиленгликолят  
магния



Взаимодействие с гидроксидом меди (ярко-синий раствор)



этиленгликоль  
(бесцветный)



гидроксид меди(II)  
(голубой осадок)

гликолят меди(II)  
(ярко-синий раствор)

# Отравление

## этиленгли



*СПАСИБО  
за  
ВНИМАНИЕ!*

