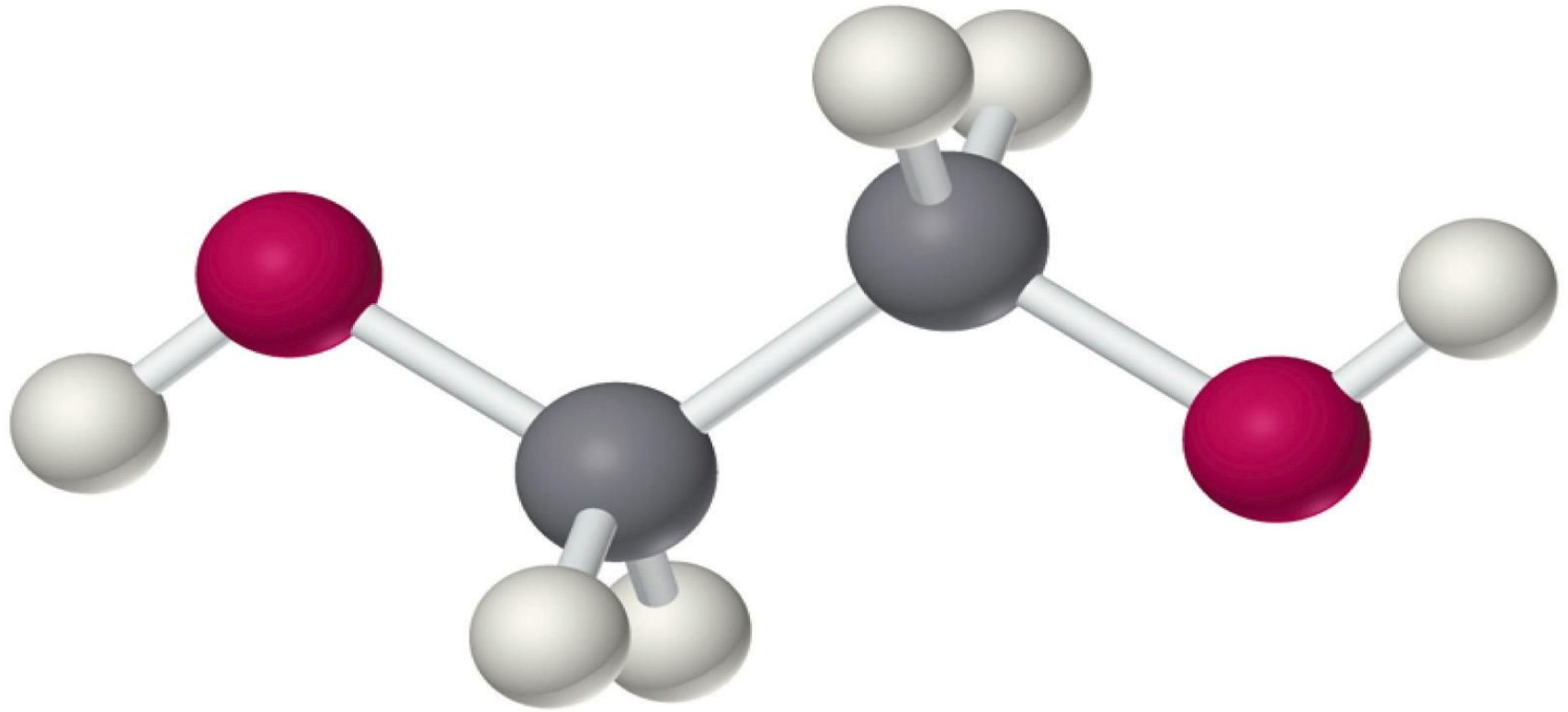


Этиленгликоль



Ethylene glycol

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

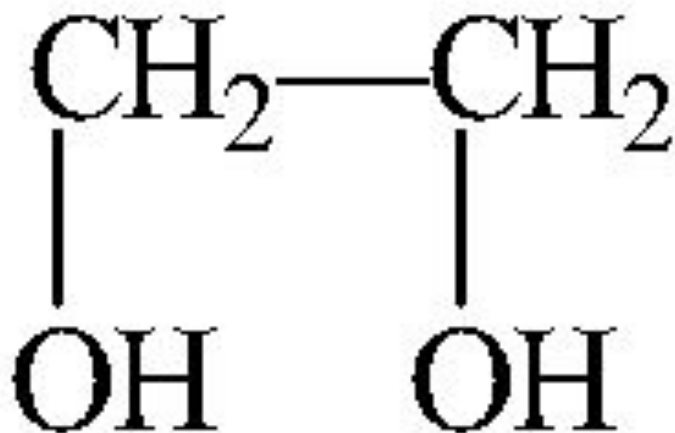
Этиленгликоль (1,2-этандиол, 1,2-диоксиэтан, гликоль) – спирт.

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°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 ккал/кг .

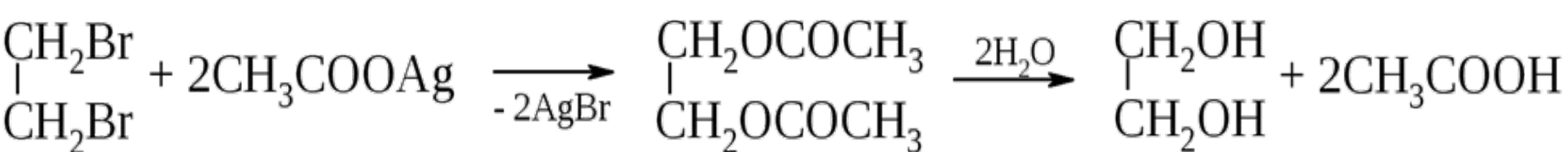


Этиленгликоль и Алкоголь



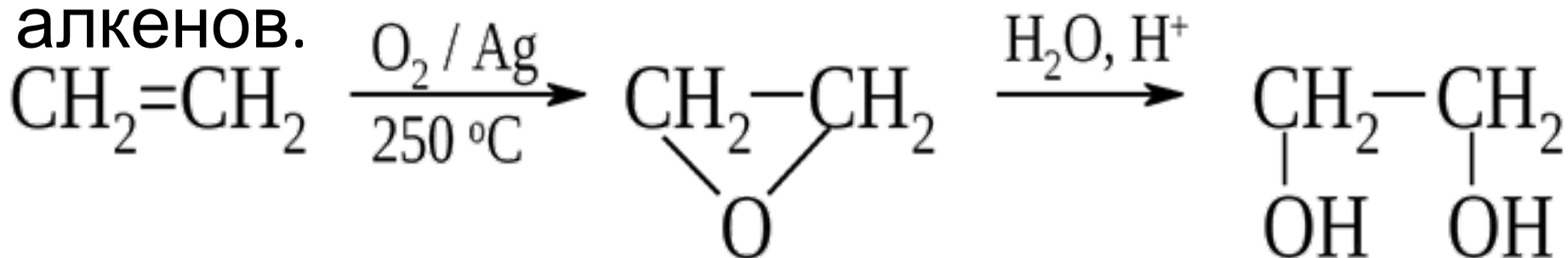
Этиленгликоль и автомобиль





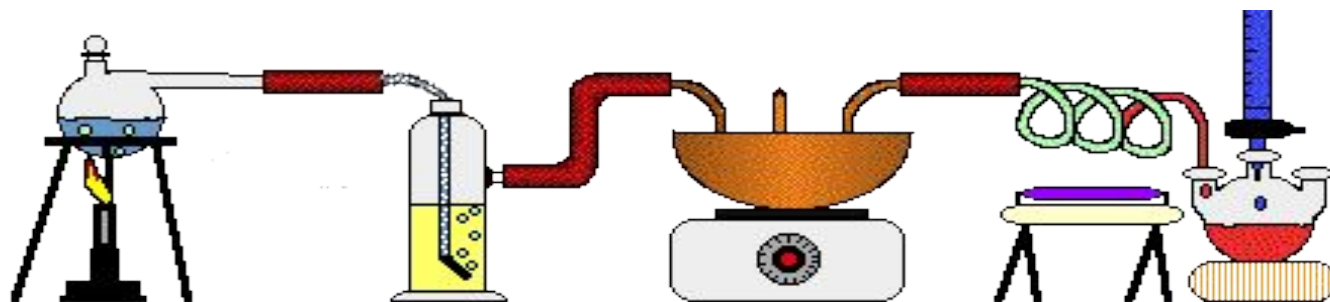
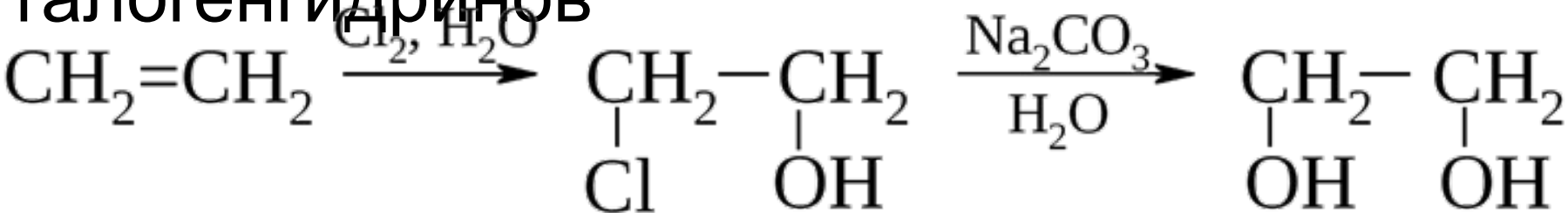
Гидроксילирование

алкенов.



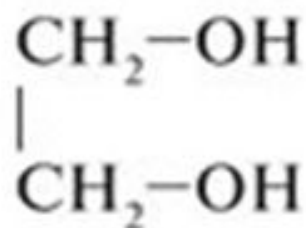
Гидролиз

галогенгидринов

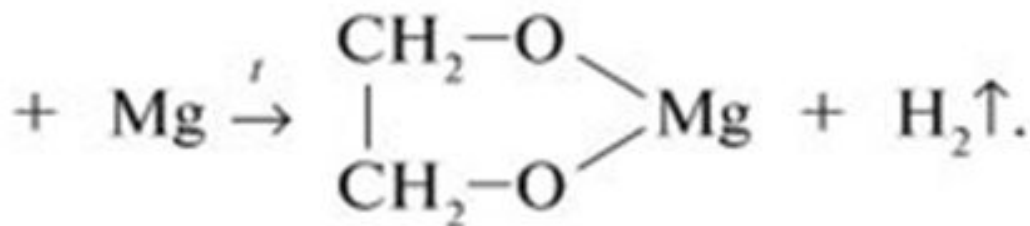


Химические свойства

Взаимодействие с Mg



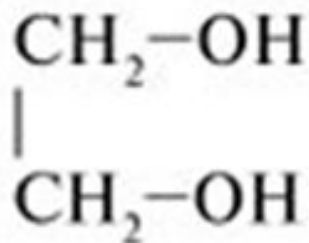
этиленгликоль



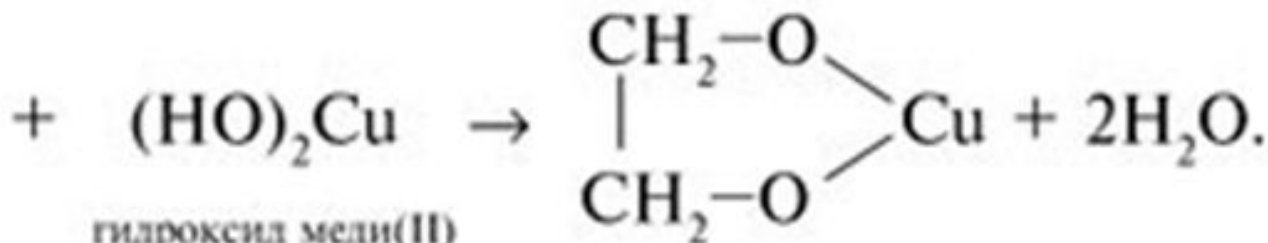
этиленгликолят
магния



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!

