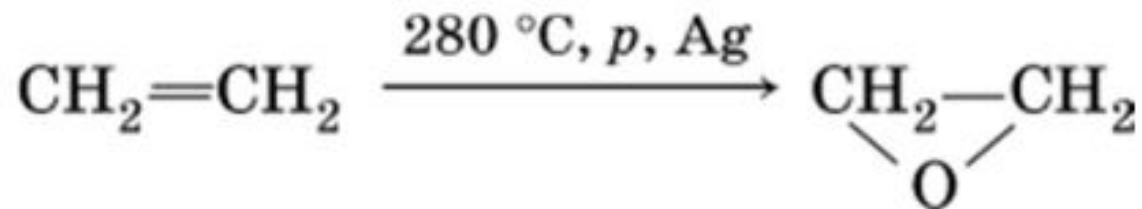


Многоатомные спирты

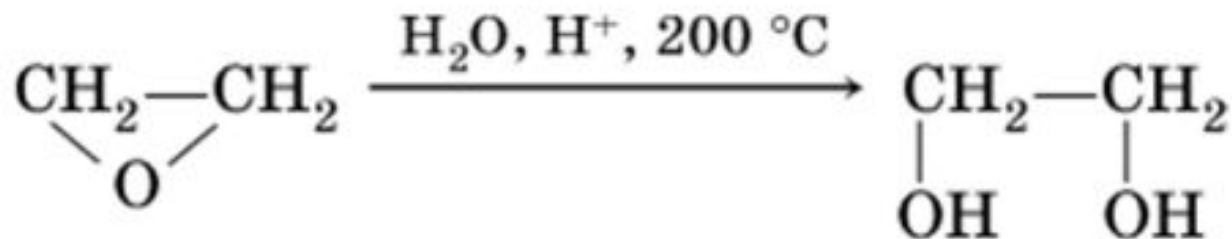
Получение этиленгликоля

Этиленгликоль получают в двухстадийном процессе:

а) *окисление этилена:*

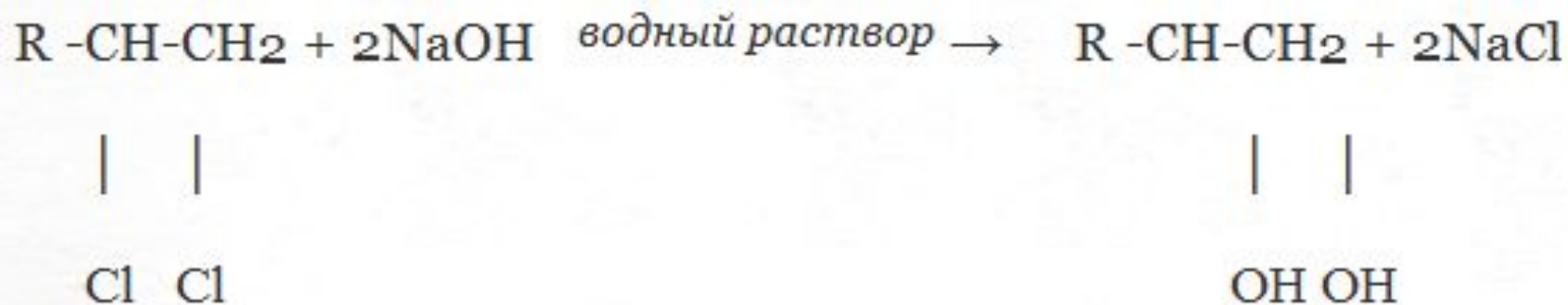


б) *гидратация этиленоксида:*

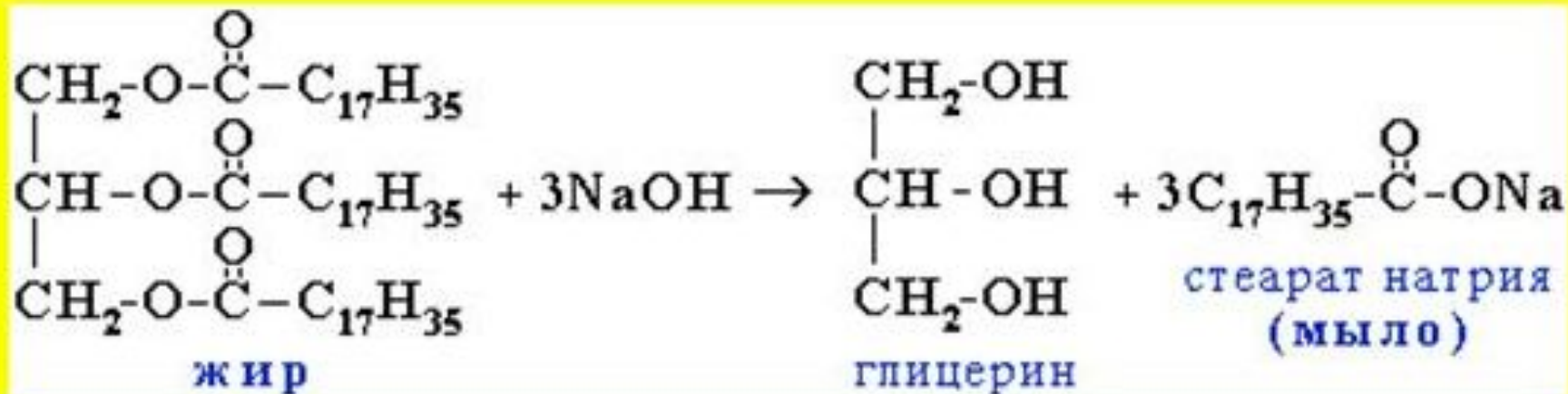


Получение этиленгликоля

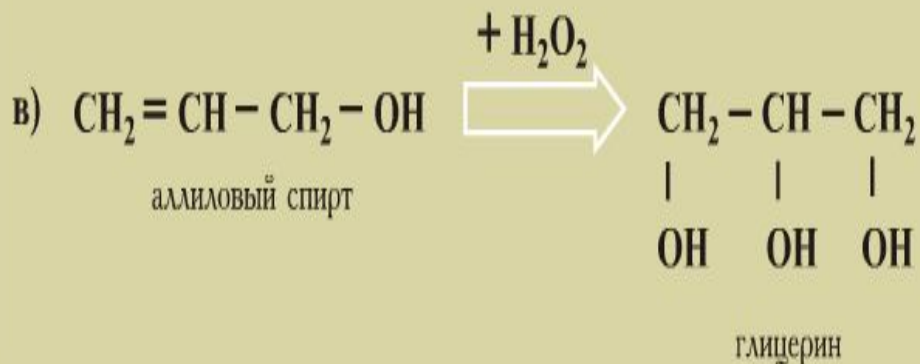
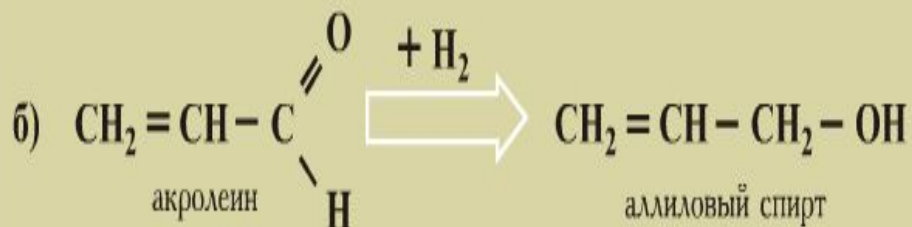
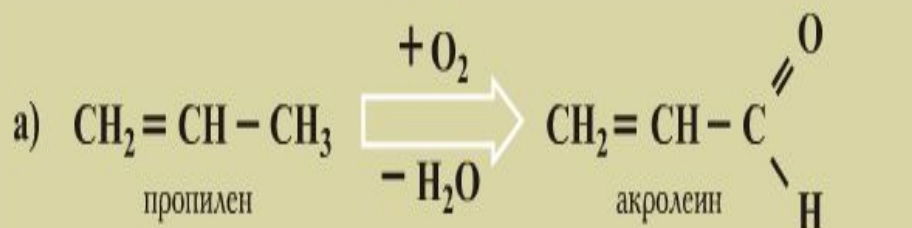
2. Взаимодействие дигалогенпроизводных алканов с водными растворами щелочей:



Получение глицерина



Получение глицерина



Наиболее употребительный многоатомный спирт - глицерин - получают расщеплением жиров, а в настоящее время - все больше синтетическим способом из пропилена, образующегося при крекинге нефтепродуктов.

Физические свойства многоатомных спиртов



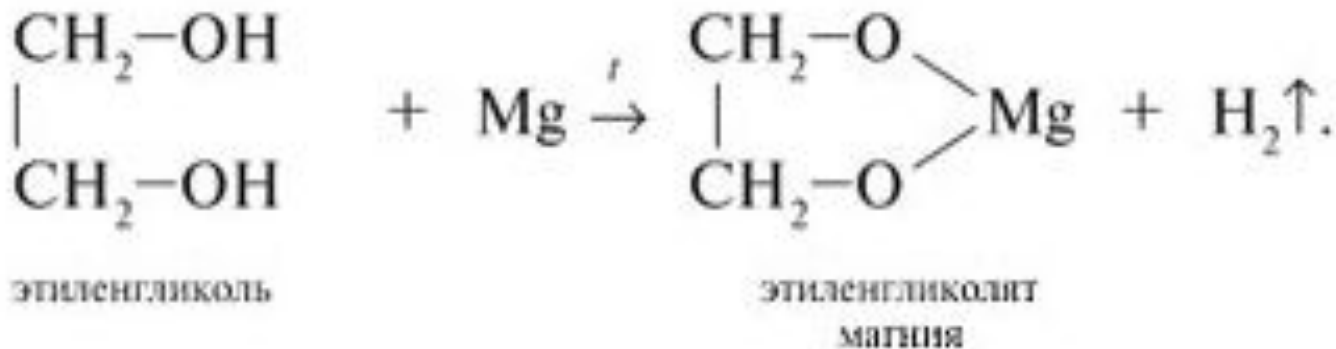
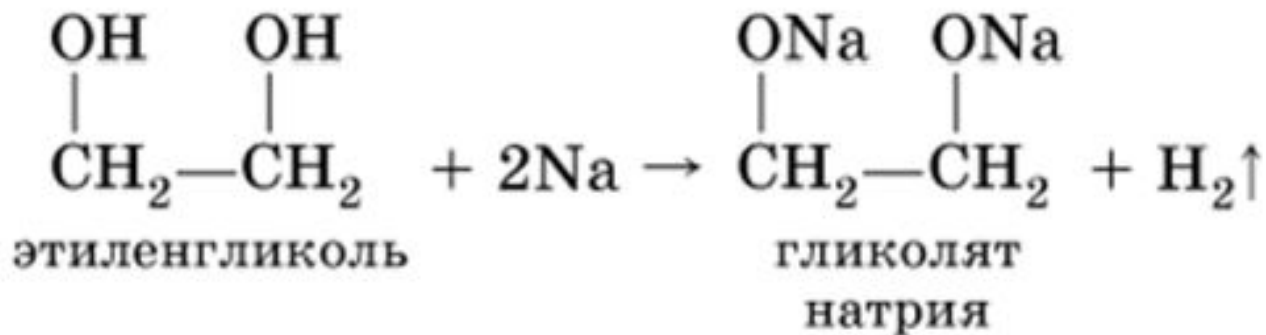
Важнейшими представителями многоатомных спиртов являются этиленгликоль и глицерин. Это бесцветные сиропообразные жидкости, хорошо растворимые в воде и в этаноле. Глицерин имеет сладкий вкус. Этиленгликоль кипит при температуре $197,6\text{ }^{\circ}\text{C}$, а глицерин - при $290\text{ }^{\circ}\text{C}$. Водные растворы этиленгликоля не кристаллизуются при температурах значительно ниже $0\text{ }^{\circ}\text{C}$. Этиленгликоль очень ядовит!

Этиленгликоль используется в качестве антифриза.

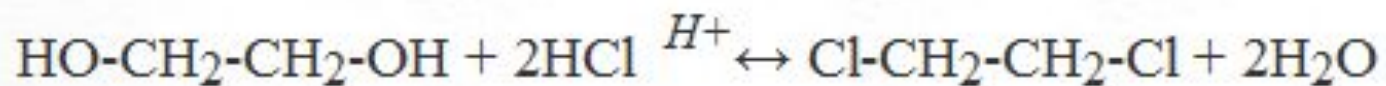


Химические свойства

(кислотные свойства)

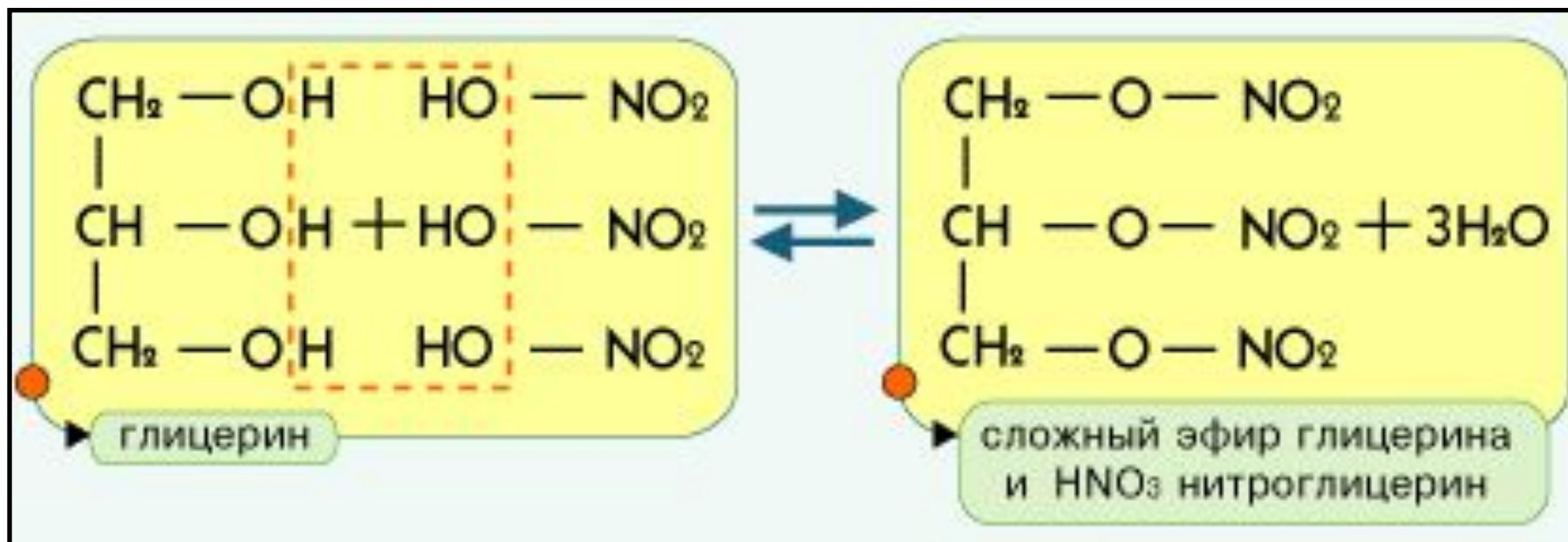


Основные свойства

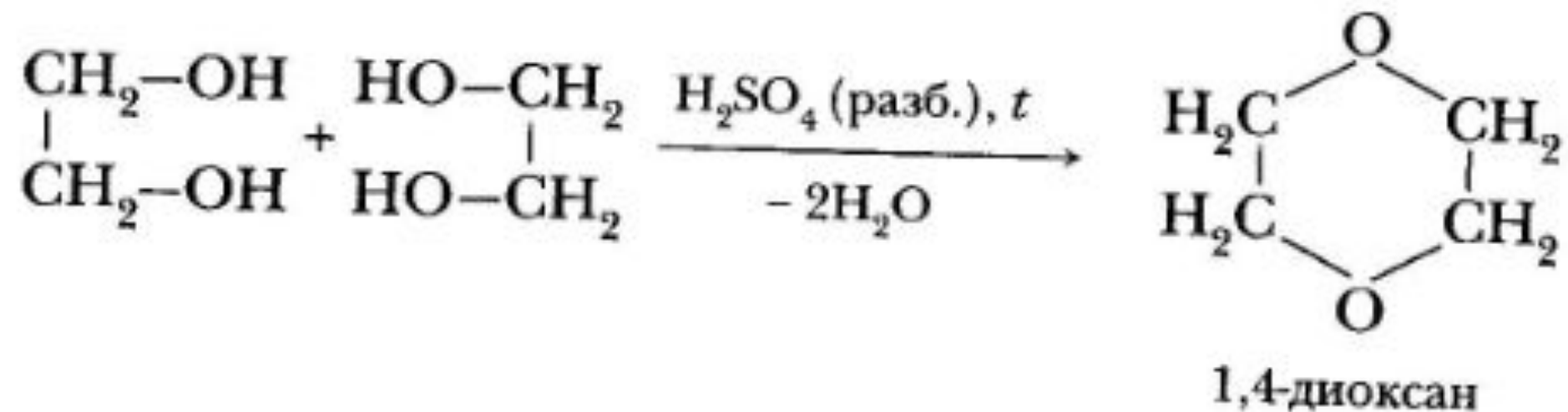


S_N

Реакция этерификации

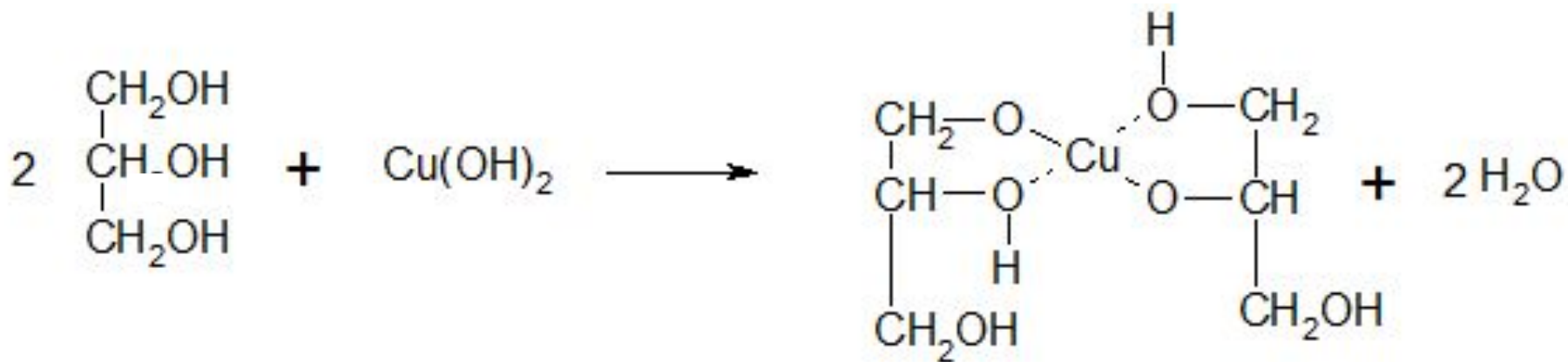


Межмолекулярная дегидратация



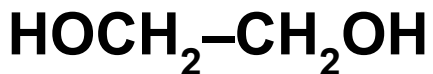
Реакция со свежеприготовленным осадком гидроксида меди позволяет различить глицерин.

При добавлении глицерина к гидроксиду меди голубой творожистый осадок растворяется и образуется тёмно-синий раствор комплексного глицерата меди. При нагревании окраска раствора не меняется.

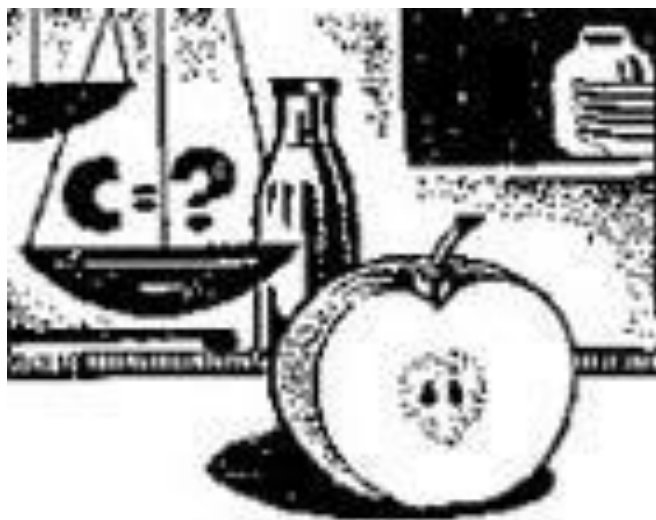


Применение многоатомных спиртов

Этиленгликоль



- производство пластмасс;
- компонент антифризов;
- сырье в органическом синтезе.



Глицерин



- фармацевтическая и парфюмерная промышленность;
- смягчитель кожи и тканей;
- производство взрывчатых веществ.

