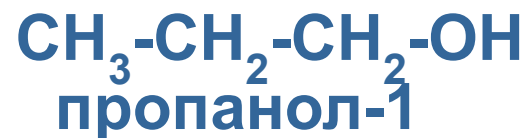
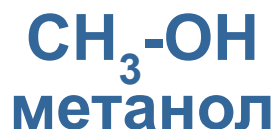
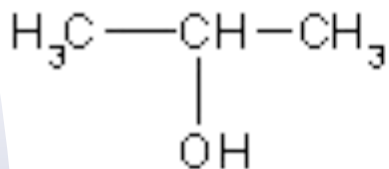


Спирты

Общая характеристика

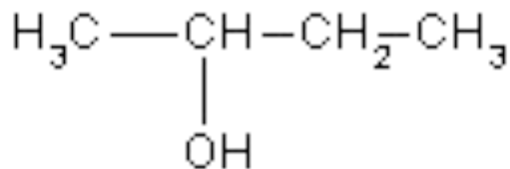
- ❖ Общая формула гомологического ряда предельных одноатомных спиртов — $C_n H_{2n+1} OH$.
- ❖ В зависимости от того, при каком углеродном атоме находится гидроксильная группа, различают спирты первичные ($RC_nH_{2n+1}OH$), вторичные (R_2CH-OH) и третичные (R_3C-OH). Простейшие спирты:
- ❖ Первичные:



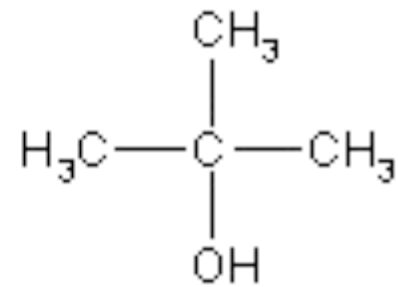


вторичные спирты

пропанол-2



бутанол-2



третичный спирт

2-метилпропанол-2

Изомерия одноатомных спиртов связана:

- ❖ со строением углеродного скелета (например, бутанол-2 и 2-метилпропанол-2)
- ❖ с положением функциональной группы OH (пропанол-1 и пропанол-2).

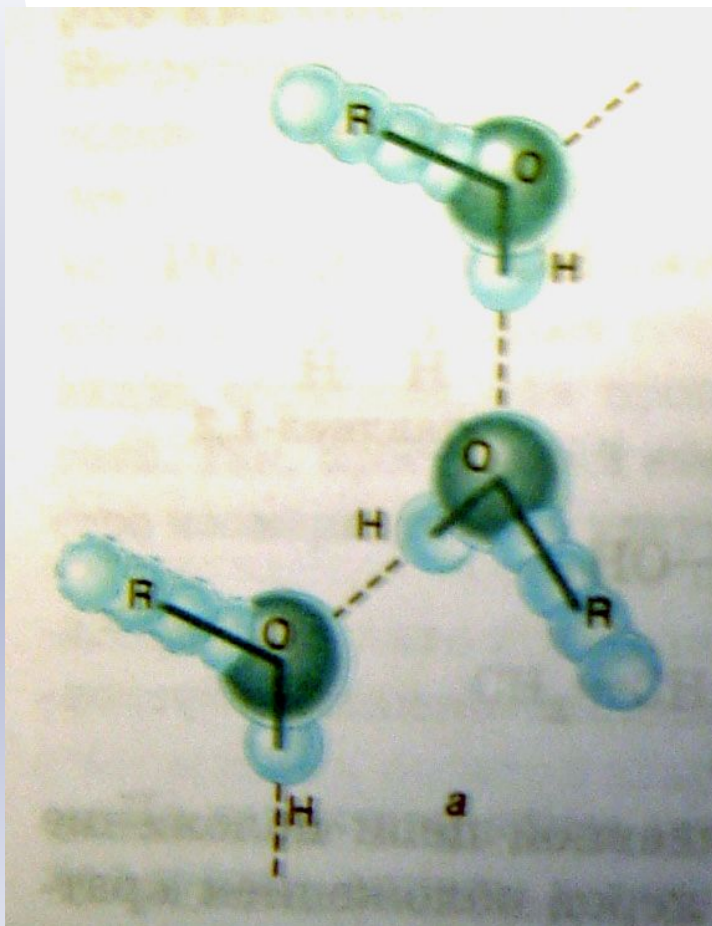
Номенклатура

- ❖ Названия спиртов образуют, добавляя окончание **-ол** к названию углеводорода с самой длинной углеродной цепью, включающей гидроксильную группу.
- ❖ Нумерацию цепи начинают с того края, ближе к которому расположена гидроксильная группа.
- ❖ Кроме того, широко распространена заместительная номенклатура, по которой название спирта производится от соответствующего углеводородного радикала с добавлением, слова "спирт", например:
 C_2H_5OH — этиловый спирт.

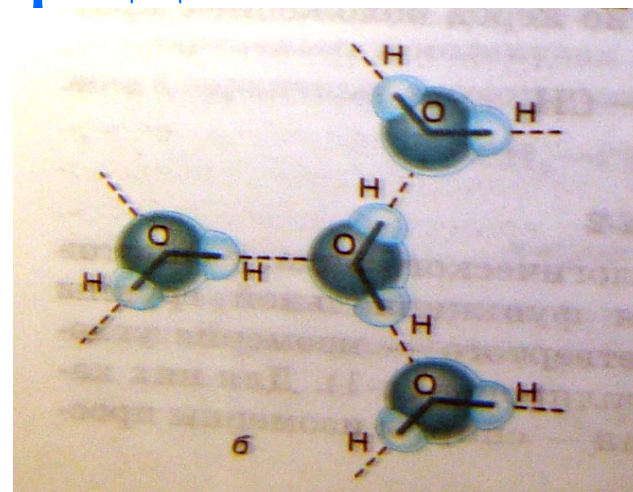
Физические свойства

- ❖ Низшие спирты (до C_{15}) — жидкости, высшие — твердые вещества.
- ❖ Метанол и этанол смешиваются с водой в любых соотношениях. С ростом молекулярной массы растворимость спиртов в воде падает.
- ❖ По сравнению с соответствующими углеводородами, спирты имеют **высокие температуры плавления и кипения**, что объясняется сильной ассоциацией молекул спирта в жидком состоянии за счет образования водородных связей .

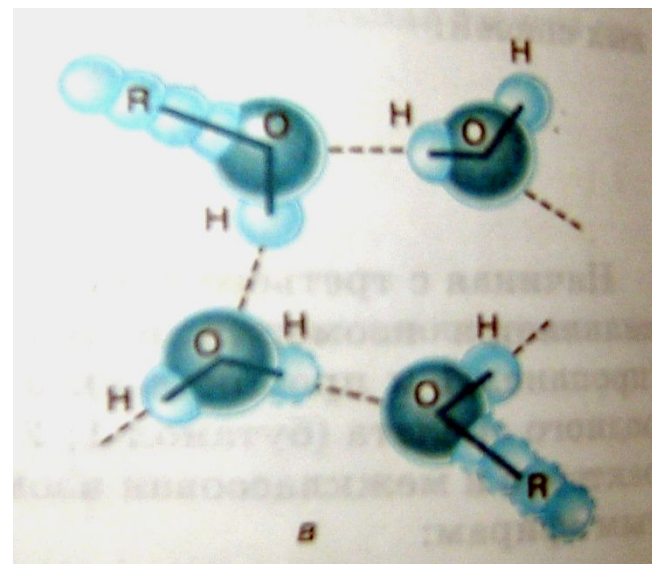
Образование водородных связей



**Образование водородной связи
между молекулами спирта**

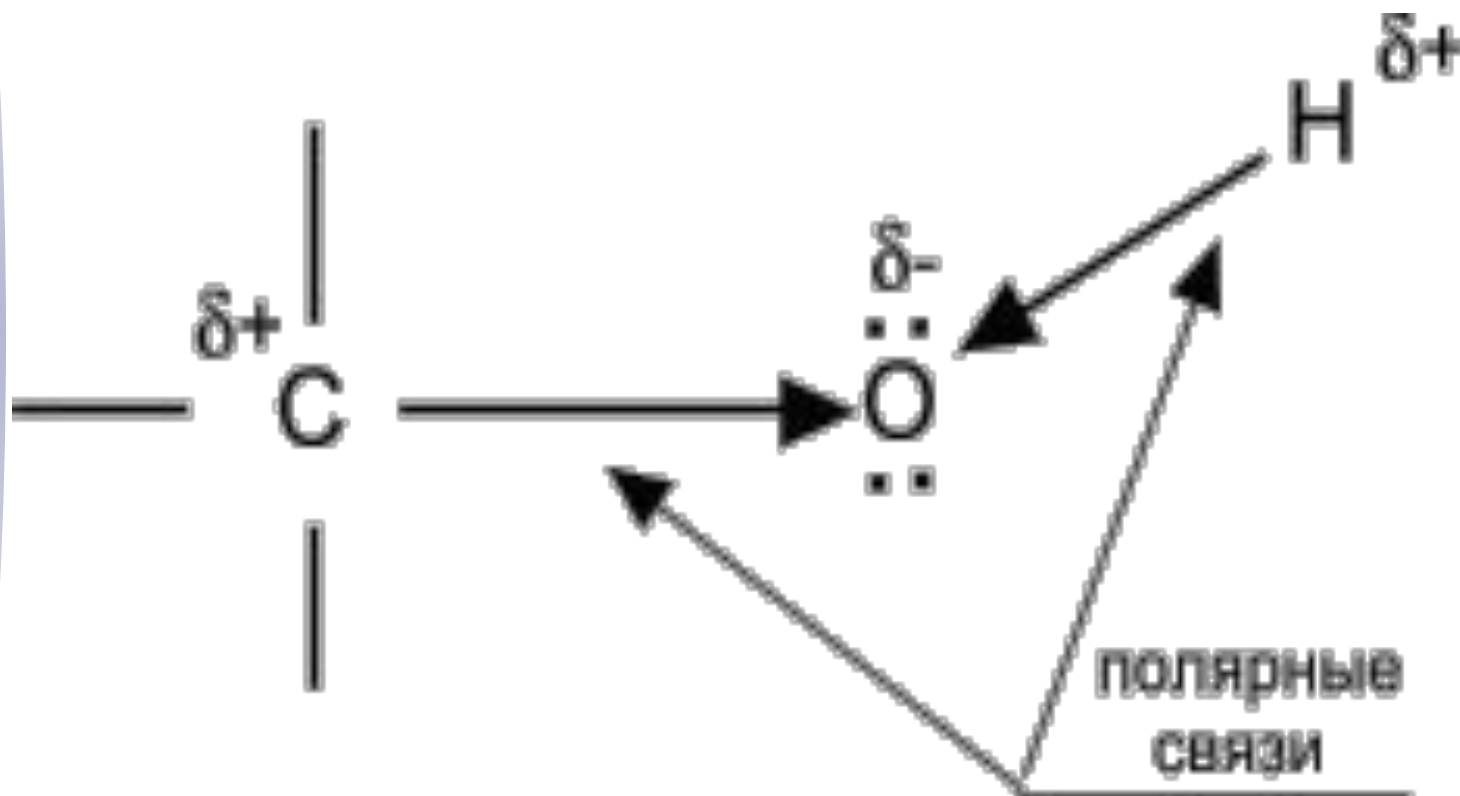


... между молекулами воды



... между молекулами спирта и воды

Химические свойства спиртов





❖ Химические свойства спиртов определяются присутствием в их молекулах гидроксильной группы **ОН**.

❖ Связи С-О и О-Н сильно полярны и способны к разрыву.

❖ Различают два основных типа реакций спиртов с участием функциональной группы **–ОН**:

❖ **Реакции с разрывом связи О-Н:**


(здесь проявляются слабые кислотные свойства спиртов)

❖ взаимодействие спиртов с щелочными и щелочноземельными металлами с образованием алкоголятов;

❖ реакции спиртов с органическими и минеральными кислотами с образованием сложных эфиров;

❖ окисление спиртов под действием дихромата или перманганата калия до карбонильных соединений.

❖ Скорость реакций, при которых разрывается связь О-Н, уменьшается в ряду: первичные спирты > вторичные > третичные.

- 
- ❖ Реакции сопровождающиеся разрывом связи С-О: (здесь проявляются слабые основные свойства спиртов)
 - ❖ внутримолекулярная дегидратация с образованием алкенов
 - ❖ межмолекулярная дегидратация: с образованием простых эфиров
 - ❖ взаимодействие с галогеноводородами и их концентрированными растворами с образованием алкилгалогенидов.
 - ❖ Скорость реакций, при которых разрывается связь С-О, уменьшается в ряду:
 - ❖ третичные спирты > вторичные > первичные.
 - ❖ Спирты являются **амфотерными** соединениями.

Реакции с разрывом связи O-H

❖ 1. **Кислотные свойства спиртов** выражены очень слабо. Низшие спирты бурно реагируют со щелочными металлами:



❖ С увеличением длины углеводородного радикала скорость этой реакции замедляется

❖ **Спирты не взаимодействуют со щелочами**

❖ В присутствии следов влаги соли спиртов (алкоголяты) разлагаются до исходных спиртов:



❖ Это доказывает, что спирты — более слабые кислоты, чем вода.

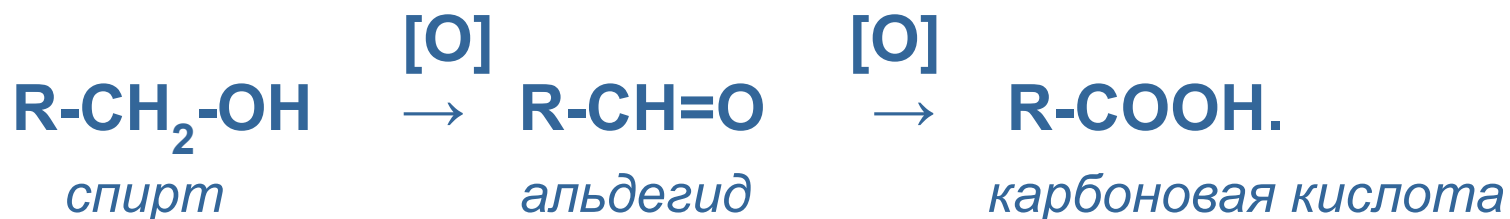
❖ 2. При действии на спирты минеральных и органических кислот образуются сложные эфиры.

❖ Образование сложных эфиров протекает по механизму нуклеофильного присоединения-отщепления :

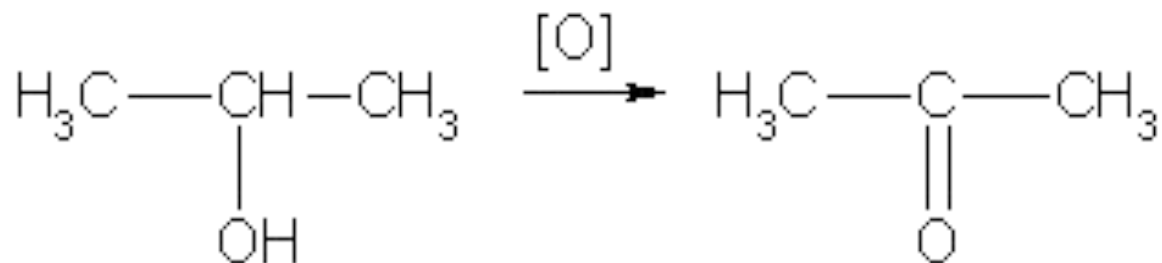


❖ Отличительной особенностью первой из этих реакций является то, что **атом водорода отщепляется от спирта, а группа ОН- от кислоты.** (Установлено экспериментально методом "меченых атомов").

❖ 3. **Спирты окисляются** под действием дихромата или перманганата калия до карбонильных соединений. Первичные спирты окисляются в альдегиды, которые, в свою очередь, могут окисляться в карбоновые кислоты:



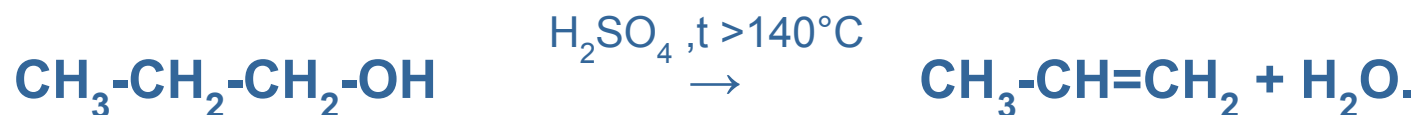
- ❖ **Вторичные спирты окисляются в кетоны:**



- ❖ **Третичные спирты могут окисляться только с разрывом С-С связей.**

Реакции с разрывом связи С-О.

- ❖ Реакции дегидратации протекают при нагревании спиртов с водоотнимающими веществами. При сильном нагревании происходит **внутримолекулярная дегидратация с образованием алкенов**:



- ❖ При более слабом нагревании происходит **межмолекулярная дегидратация с образованием простых эфиров**:



- ❖ Спирты обратимо реагируют с галогеноводородными кислотами (**здесь проявляются слабые основные свойства спиртов**):



- ❖ Третичные спирты реагируют быстро, вторичные и первичные - медленно.

Получение

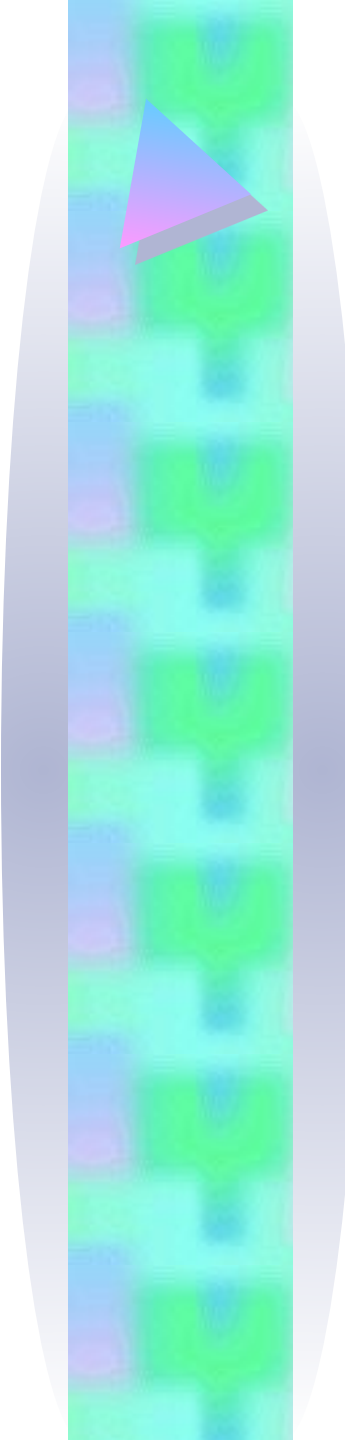
- ❖ 1. Самый общий способ получения спиртов, имеющий промышленное значение, — **гидратация алкенов**. Реакция идет при пропускании алкена с парами воды над фосфорнокислым катализатором: H_3PO_4



- ❖ Из этилена получается этиловый спирт, из пропена — изопропиловый. Присоединение воды идет **по правилу Марковникова**, поэтому из первичных спиртов по данной реакции можно получить только этиловый спирт.
- ❖ 2. Другой общий способ получения спиртов — **гидролиз алкилгалогенидов** под действием водных растворов щелочей:



- ❖ По этой реакции можно получать первичные, вторичные и третичные спирты.

- 
- ❖ 3. **Восстановление карбонильных соединений.** При восстановлении альдегидов образуются первичный спирты, при восстановлении кетонов — вторичные:



- ❖ Реакцию проводят, пропуская смесь паров альдегида или кетона и водорода над никелевым катализатором.

- ❖ 4. **Действие реактивов Гриньяра** на карбонильные соединения .

- ❖ 5. Этанол получают при **спиртовом брожении глюкозы**:

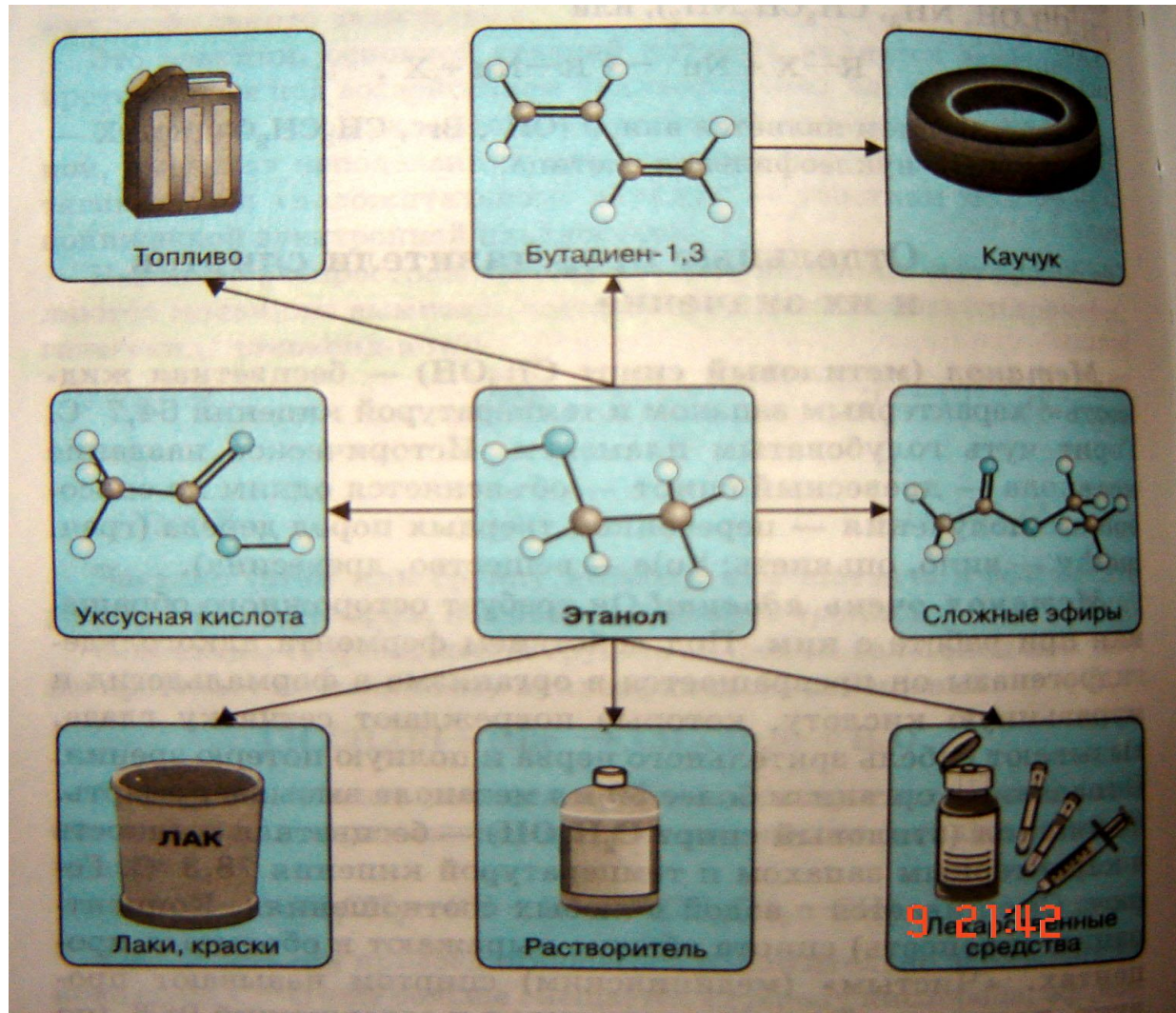


Применение спиртов

- ❖ Спирты главным образом используют в промышленности органического синтеза.
- ❖ Этанол - важное сырье пищевой промышленности.



Применение этанола



9 21:42