

КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ



**КИСЛОРОД
СОДЕРЖАЩИ
Е
СОЕДИНЕНИ
Я**

СПИРТЫ

АЛЬДЕГИДЫ

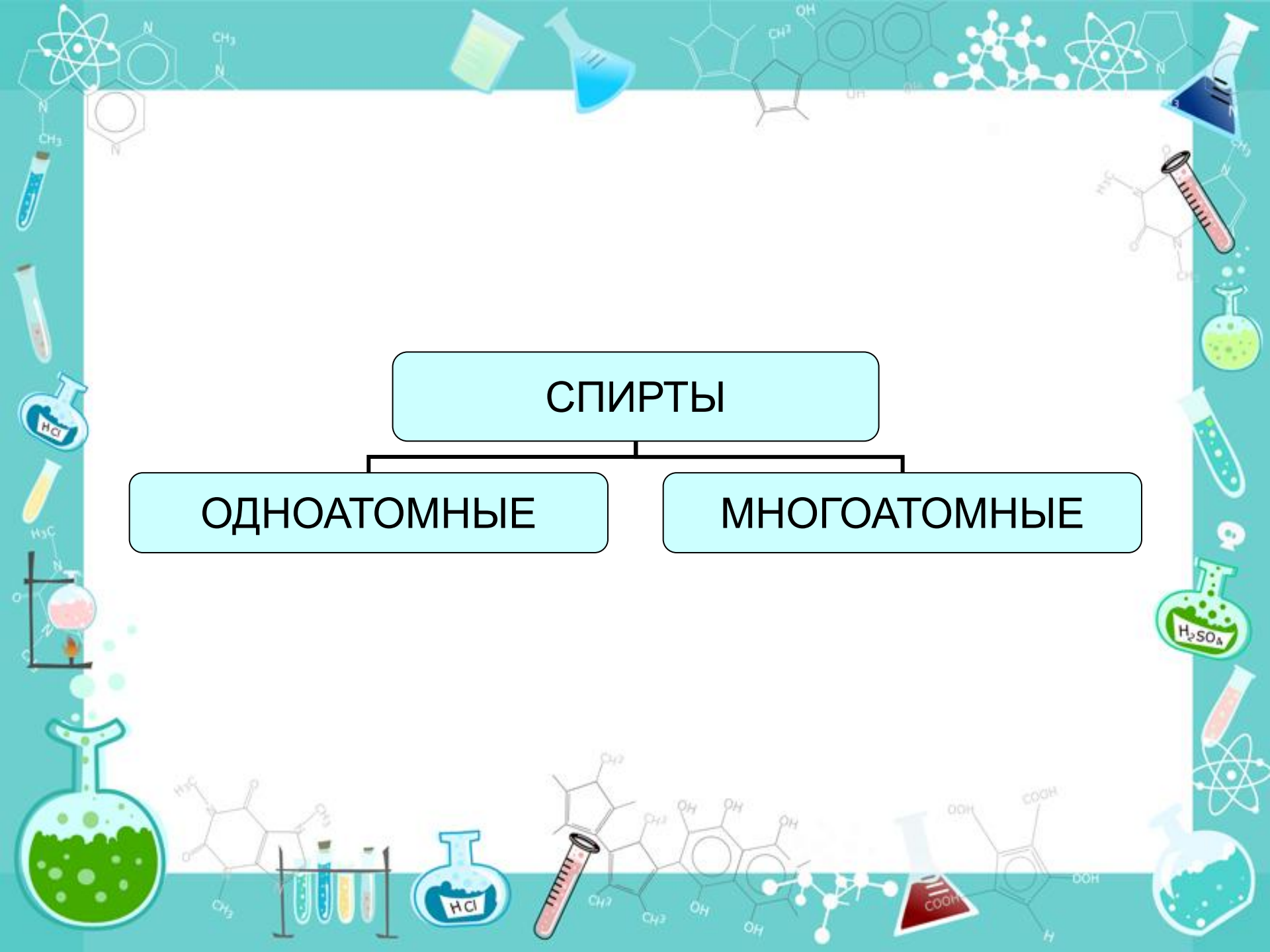
**КАРБОНОВЫЕ
КИСЛОТЫ**

**СЛОЖНЫЕ
ЭФИРЫ**

СПИРТЫ

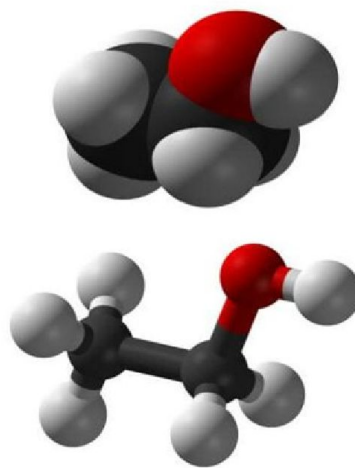
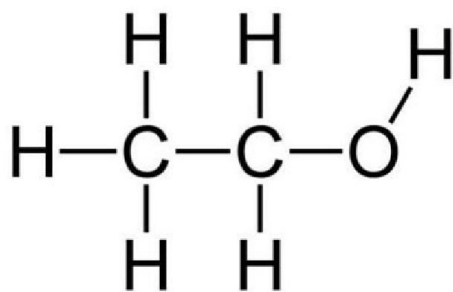
ОДНОАТОМНЫЕ

МНОГОАТОМНЫЕ



ОДНОАТОМНЫЕ СПИРТЫ

Сложные вещества с общей формулой **R-OH**,
в которых гидроксильная группа соединена
с углеводородным радикалом



Этанол
C₂H₅OH

Этанол C_2H_5OH

Бесцветная жидкость с
слабым запахом и
жгучим вкусом.

Смешивается с водой в
любых соотношениях
Горит голубоватым
пламенем.



Получение этанола

1. Гидратация этилена:



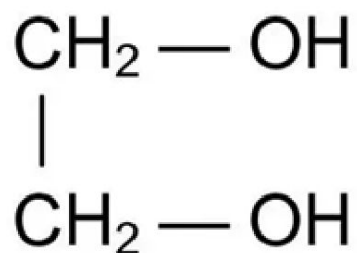
2. Брожение сахаристых веществ:



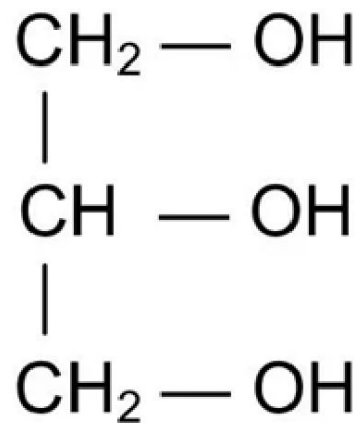
Действие этанола на организм человека

Разрушение клеток печени.
Общее отравление организма.
Нарушение работы желудочно-кишечного тракта, сердечно-сосудистой системы.
Деградация личности.

Многоатомные спирты



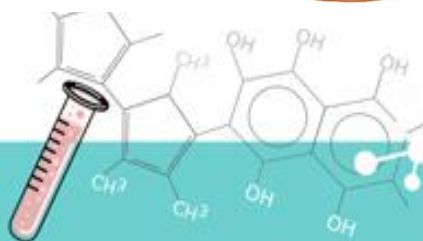
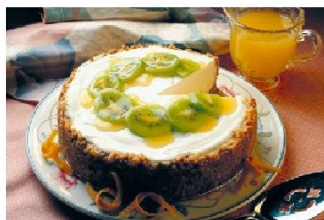
этиленгликоль



глицерин

ГЛИЦЕРИН

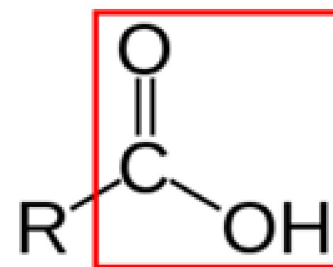
На каких свойствах
основано применение
глицерина?



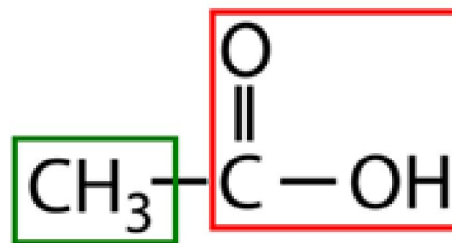
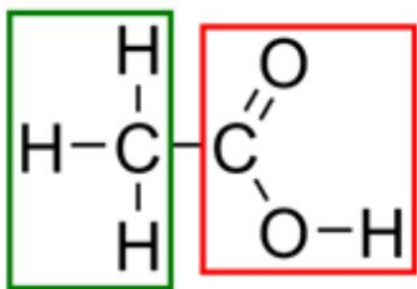
Карбоновые кислоты

Органические вещества, в молекулах которых содержится карбоксильная группа -

COOH

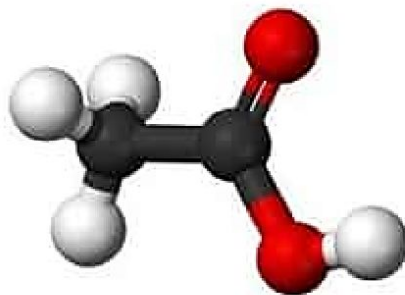
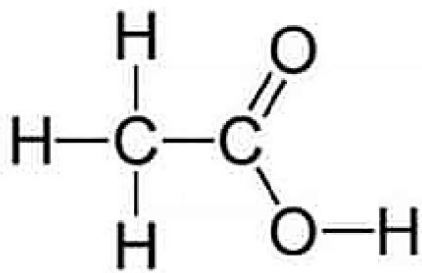


карбоновая кислота
(общая формула)



уксусная кислота

УКСУСНАЯ КИСЛОТА



**СОЛИ -
АЦЕТАТЫ**

Химические свойства уксусной кислоты

Проявляет характерные свойства кислот

1. Изменяет окраску индикатора:



2. Взаимодействует с металлами:



Химические свойства уксусной кислоты

3. Взаимодействует с основными оксидами:



4. Взаимодействует с основаниями:



5. Взаимодействует с солями:



Домашнее задание

§ 23,

с. 123 зад. 6,7