



Презентація з хімії

на тему: "Спирт. Загальні відомості про спирт"

підготували:

учениці 11-А класу

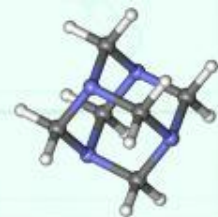
Харківської ЗОШ I-III ступенів №102

Антіпова Марія і Уськіна Ольга

Оксигеновмісні органічні сполуки – це сполуки, в молекулах яких крім С і Н міститься О.

Спирти – оксигеновмісні органічні сполуки, в яких вуглеводна група сполучена з гідроксильною групою.





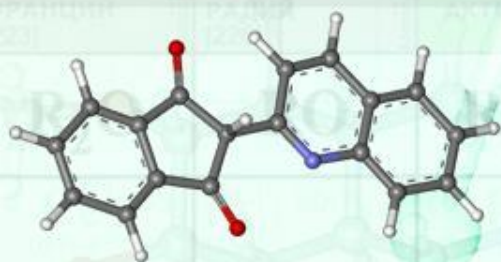
Класифікація спиртів

Одноатомні

- наявність однієї ОН-групи
- CH_3OH - метанол

Багатоатомні

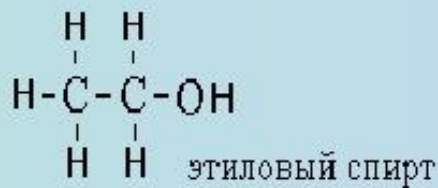
- Наявність декількох ОН-груп
- $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$ - гліцерин



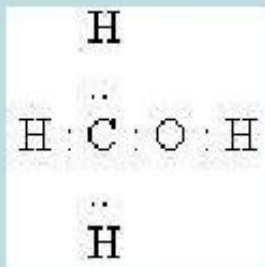
Формули молекул спиртів

Структурні формули

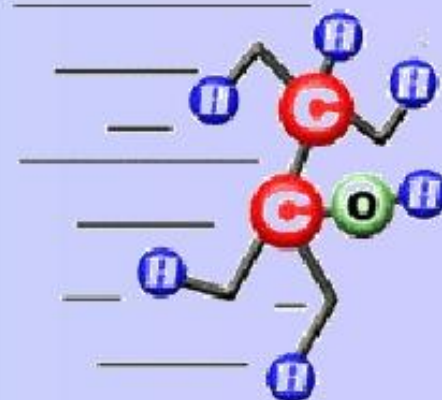
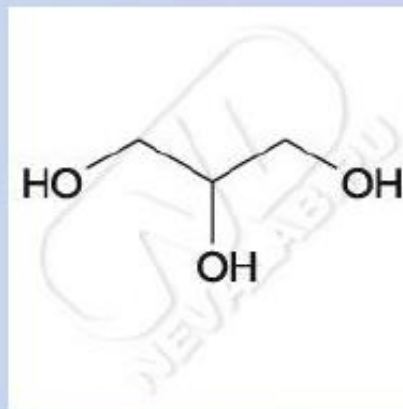
Етанол



Електронна формула метанолу



Гліцерин

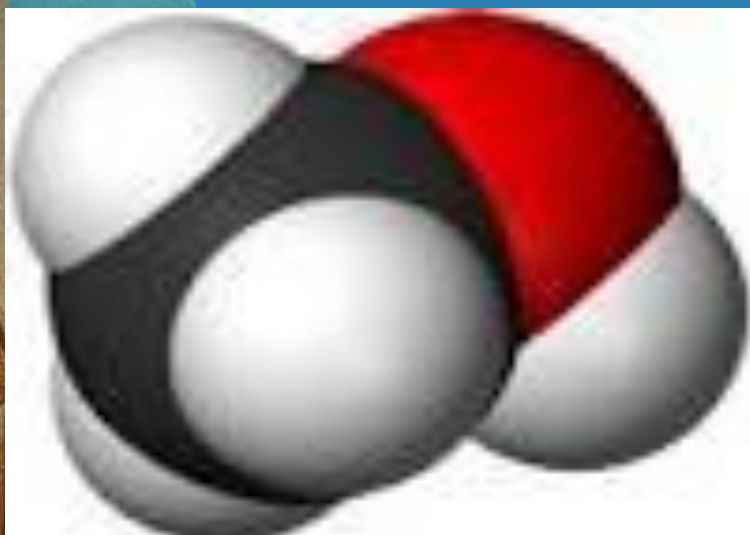


Молекулярні формули:

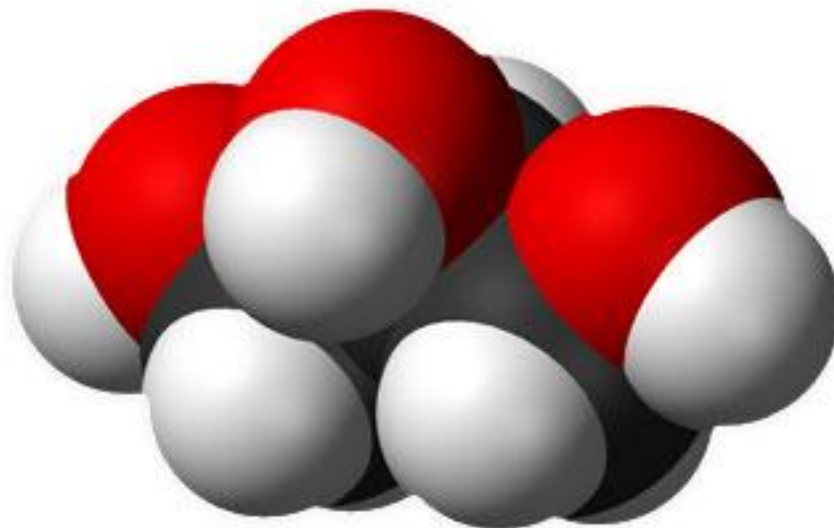
- CH_3OH – метанол
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ – етанол
- $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$ - гліцерин

Фізичні властивості спиртів

Метанол й етанол



Гліцерин



Фізіологічна дія метанолу й етанолу

Метанол – дуже отруйна рідина 10 мл спричиняє сліпоту 25 мл – смерть.

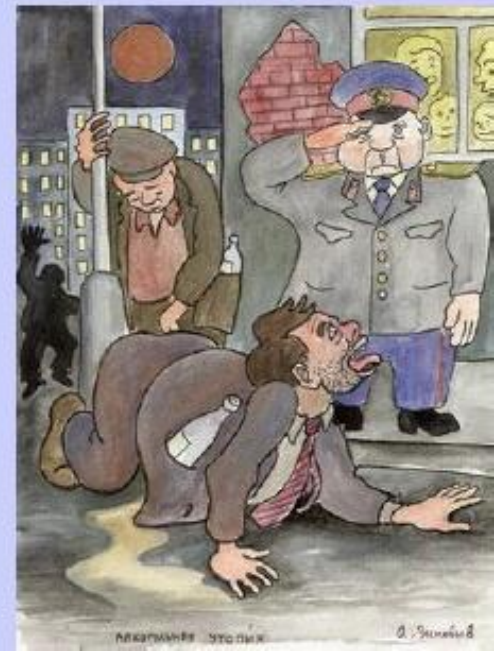
Етанол – наркотична речовина, що у невеликих кількостях викликає сп'яніння, а при зловживаннях – захворювання алкоголізм. Дія на організм: впливає на:



швидкість реакції

розумову діяльність

психічні та фізичні розлади





Застосування метанолу



Застосування етанолу



Застосування

гліцерину





Дякуємо за
увагу!