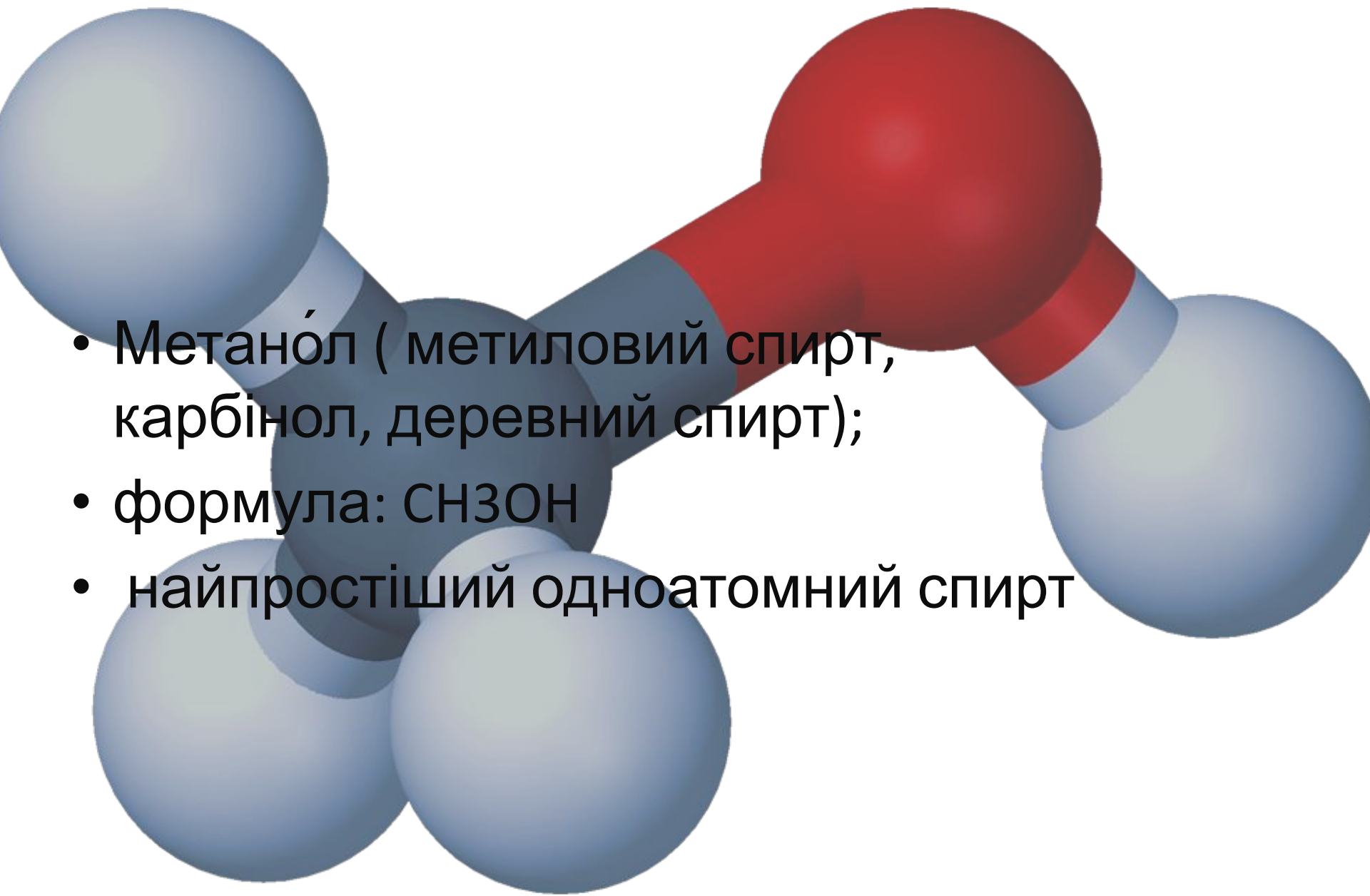


**METHANOL**

**STM**

**Метанол**

**CH<sub>3</sub>OH**



# Фізичні властивості

- рухлива рідина (в'язкість 0,5513 мПа·с при 25 °С)
- із слабким запахом, схожим на запах звичайного спирту.
- Густина його 0,792 г/см<sup>3</sup>.
- Температура кипіння 64,5°С,
- замерзання –98 °С.
- Температура самозаймання 464 °С.
- Добрий розчинник для багатьох органічних речовин.
- Горить синюватим полум'ям.
- Отруйна речовина, що діє на нервову і судинну системи людини.
- При потраплянні в організм людини 10 мл метанолу може призвести до важкого отруєння, до сліпоти; попадання 25—30 мл метанолу призводить до смертельного випадку.



# Використання

- Метанол широко використовується як розчинник та як сировина для багатьох органічних синтезів:
- *а) для добування формальдегіду, необхідного для виробництва пластмас;*
- *б) барвників;*
- *в) фотореактивів;*
- *г) фармацевтичних препаратів.*

- Перспективним є використання метанолу, як пального для двигунів, оскільки добавка його до бензину підвищує октанове число і знижує утворення шкідливих речовин у вихлопних газах. Він широко використовується в промисловості в якості розчинника для лаків, барвників.

# Добування

- Вперше його добули шляхом сухої перегонки деревини, тому його ще називають деревним спиртом.
- Метанол діє на нервово-судинну систему як отрута, тому на посудинах, в яких міститься спирт залишають підпис «метанол – отрута».