

Тема уроку. Вступ до органічної хімії.

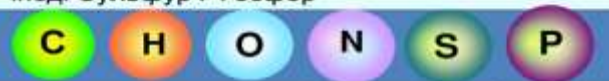
В цій темі ви дізнаєтеся про особливості органічної хімії і органічних сполук та їх різноманітність.

Приклади органічних речовин:



Органічні сполуки складаються з невеликої кількості елементів

До їх складу, крім Карбону, майже завжди входить Гідроген, часто Оксиген і Нітроген, іноді Сульфур і Фосфор

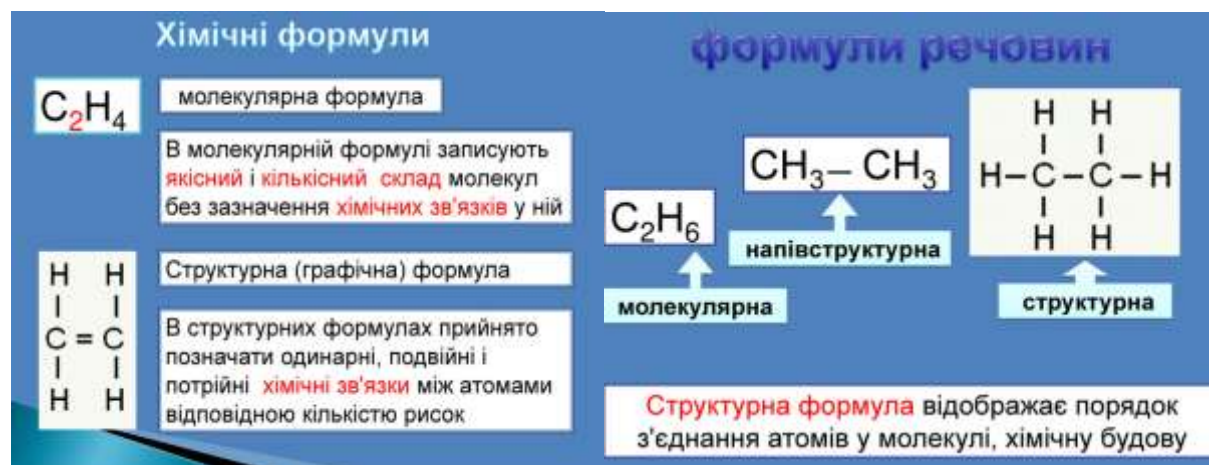


Сполуки в яких атом Карбону перебуває у зв'язку з металевими елементами, або з неметалічними, називаються елементарноорганічними сполуками



Органічна хімія — це розділ хімії, що вивчає сполуки Карбону, їхні властивості та методи добування

Прочитайте в підручнику історичні відомості про виникнення цього розділу хімії (параграф 22).



Атоми Карбону здатні **сполучатися** один з одним та можуть утворювати між собою міцні **ковалентні зв'язки** і сполучатись у довгі **карбонові ланцюги**:



відкритий карбоновий ланцюг без відгалужень



замкнутої будови (циклічні сполуки).



ланцюг с **подвійним зв'язком**



відкритий карбоновий ланцюг з бічними відгалуженнями



ланцюг с **потрійним зв'язком**



За наявністю **кратного** зв'язку між атомами Карбону

Насичені

У карбонівому ланцюзі між атомами Карбону тільки **одинарні** зв'язки



Ненасичені

У карбонівому ланцюзі між атомами Карбону є **подвійні та потрійні** зв'язки




Домашнє завдання:

- Опрацювати § 22.
- Заповнити таблицю:

Порівняння органічних і неорганічних речовин.

Критерії порівняння	Неорганічні речовини	Органічні речовини
1. Елементарний склад		
2. Валентність елементів		
3. Види зв'язків		
4. Будова речовини		
5. Термостійкість		
6. Швидкість реакції		
7. Кількість		