

# Тема уроку. Вступ до органічної хімії.

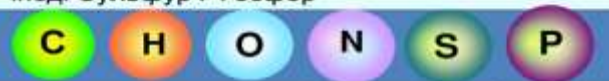
В цій темі ви дізнаєтеся про особливості органічної хімії і органічних сполук та їх різноманітність.

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

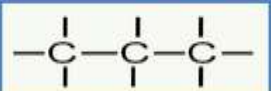


Органічна хімія – це розділ хімії, що вивчає сполуки Карбону, їхні властивості та методи добування

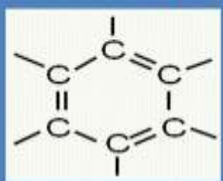
Прочитайте в підручнику історичні відомості про виникнення цього розділу хімії (параграф 22).



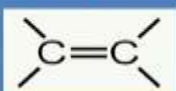
Атоми Карбону здатні **сполучатися** один з одним та можуть утворювати між собою міцні **ковалентні зв'язки** і сполучатись у довгі **карбонові ланцюги**:



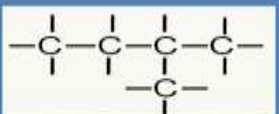
відкритий карбоновий ланцюг без відгалужень




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 карбоновому ланцюзі між атомами Карбону тільки **одинарні** зв'язки



**Ненасичені**

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




**Домашнє завдання:**

- 1.Опрацювати § 22.
2. 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		