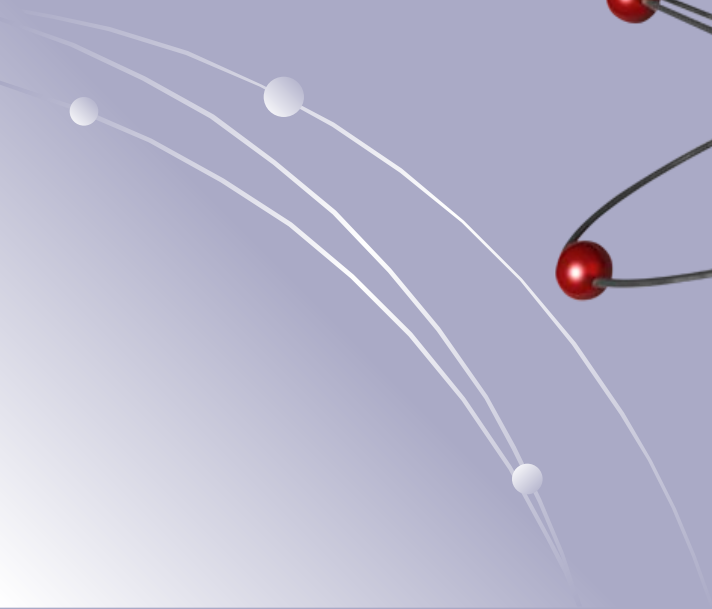
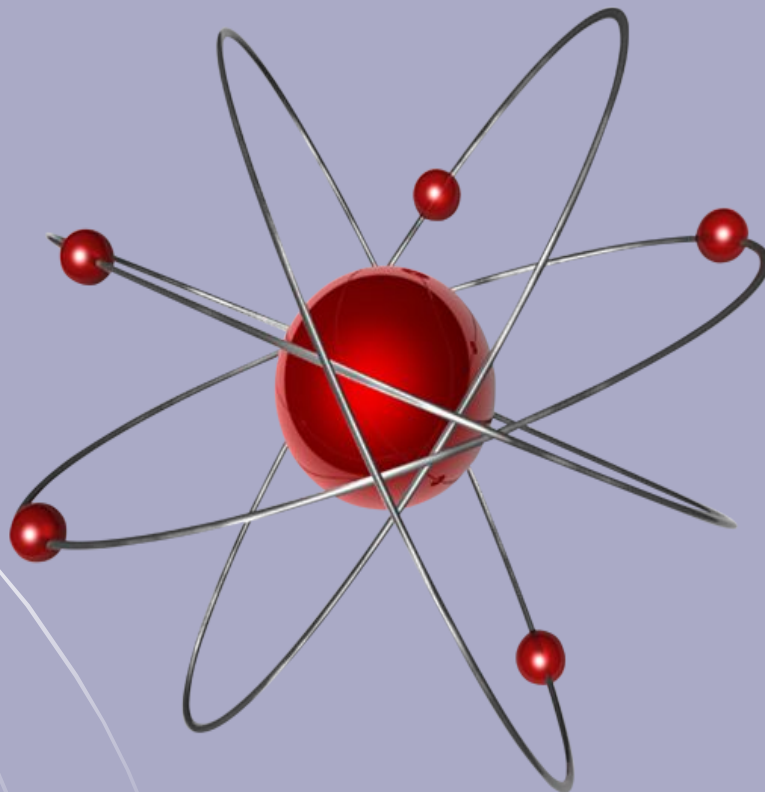


Цель работы:

- Получить основную информацию об органической химии и истории её развития.



Органическая химия



- Органическая химия — раздел химии, изучающий соединения углерода, их структуру, свойства, методы синтеза.[1] Органическими называют соединения углерода с другими элементами. Наибольшее количество соединений углерод образует с так называемыми элементами-органогенами: H, N, O, S, P.[2] Способность углерода соединяться с большинством элементов и образовывать молекулы различного состава и строения обуславливает многообразие органических соединений (к концу XX века их число превысило 10 млн.). Органические соединения играют ключевую роль в существовании живых организмов.

- **Органическая химия** – химия углеводородов и их производных.
- **Углеводороды (УВ)** – простейшие органические вещества, молекулы которых состоят из атомов только двух элементов: С и Н (CH_4 , C_4H_{10}).
- **Производные УВ** – продукты замещения атомов «Н» в молекулах УВ на другие атомы или группы атомов.

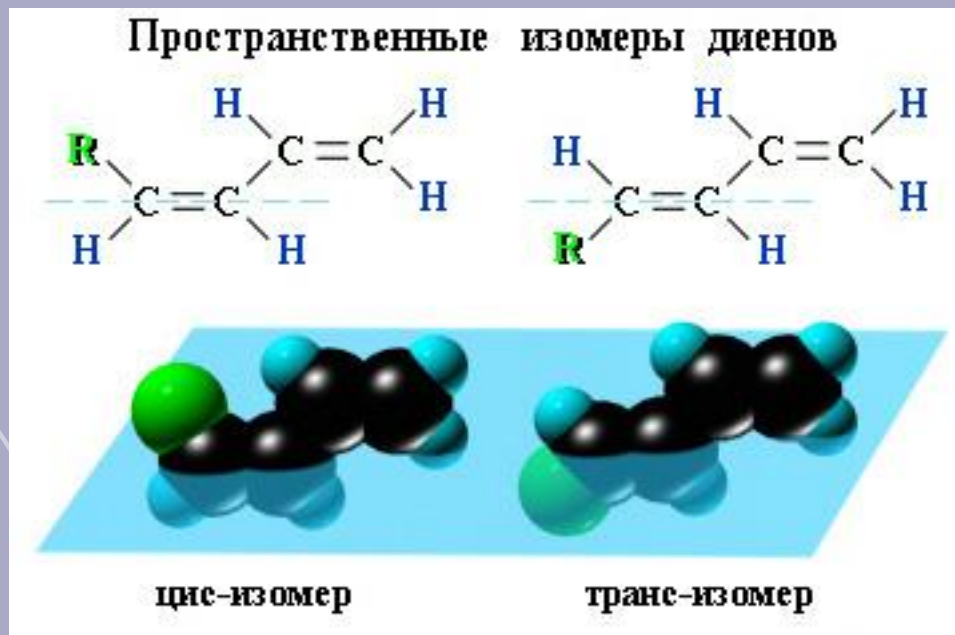
Органическая вещества		
Природные (Нефть, белки, жиры, углеводы)	Искусственные (Бензин, вескоза)	Синтетические (Лекарства, витамины, пластмасса)

Важнейшие характеристики	Примечания
<ul style="list-style-type: none"> ▪ Многочисленность (около 27 млн.) 	<ul style="list-style-type: none"> а) гомология б) изомерия в) котенация
<ul style="list-style-type: none"> ▪ В состав обязательно входят атомы Н и С 	<p>Все органические соединения горючи.</p>
<ul style="list-style-type: none"> ▪ Низкая температура плавления, соединения не прочны 	<p>У большинства молекулярная кристаллическая решетка</p>
<ul style="list-style-type: none"> ▪ В большинстве неэлектролиты (в растворе в виде молекул) 	<p>Реакции протикают медленно и чаще с участием катализатора</p>
<ul style="list-style-type: none"> ▪ Образуют гомологические ряды 	<p><u>определение</u></p>
<ul style="list-style-type: none"> ▪ Образуют изомеры 	<p><u>определение</u></p>

- **Гомологический ряд** — ряд химических соединений одного структурного типа (например, алканы или алифатические спирты — спирты жирного ряда), отличающихся друг от друга по составу на определенное число повторяющихся структурных единиц — т. н. «гомологическую разность». Чаще всего это метиленовые звенья: ...—CH₂—... Простейший пример гомологического ряда — низшие гомологи алканов (общая формула C_nH_{2n+2}): метан CH₄, этан C₂H₆, пропан C₃H₈ и т. д.
- **Гомологи** — сходное строение и свойства, отличающиеся на одну или несколько CH₂

Формула алкана	Название	$t_{пл}, ^\circ\text{C}$	$t_{кип}, ^\circ\text{C}$	Агрегатное состояние (н. у.)
CH ₄	Метан	-184,0	-161,5	Газы
C ₂ H ₆	Этан	-172,0	-88,3	
C ₃ H ₈	Пропан	-189,9	-42,17	
C ₄ H ₁₀	Бутан	-135,0	-0,5	
C ₅ H ₁₂	Пентан	-131,6	36,2	Жидкости
C ₆ H ₁₄	Гексан	-94,3	69,0	
C ₇ H ₁₆	Гептан	-90,5	98,4	
C ₈ H ₁₈	Октан	-56,5	125,8	
C ₉ H ₂₀	Нонан	-53,7	150,8	
C ₁₀ H ₂₂	Декан	-29,7	174,0	
...				Твердые
C ₂₀ H ₄₂	Эйкозан	36,8	205,0	

- **Изомерия** (от *izos* — равный и *meros* — доля, часть греч., ср. изо-) — существование соединений (главным образом органических), одинаковых по элементному составу и молекулярной массе, но различных по физическим и химическим свойствам. Такие соединения называются изомерами.
- **Изомеры** — вещества, имеющие одинаковую молекулярную форму, но разное строение и свойства.
- **Например**



- Органическая химия имеет исключительно важное научное и практическое значение. Объектом её исследований в настоящее время являются более 20 млн. соединений синтетического и природного происхождения. Поэтому органическая химия стала крупнейшим и наиболее важным разделом современной химии.



Литература

1. И.И.Новошинский, Н.С.Новошинская «Химия 10 класс», учебник; М. – «Оникс. Мир и образование», 2012
2. Картинка молекулы 1:

https://www.google.ru/search?q=%D0%BA%D0%B0%D1%80%D1%82%D0%B8%D0%BD%D0%BA%D0%B8+%D0%BC%D0%BE%D0%BB%D0%B5%D0%BA%D1%83%D0%BB+%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%8F&newwindow=1&source=Inms&tbm=isch&sa=X&ei=izJMUqDG DqjZ4QSxpYBQ&ved=0CAcQ_AUoAQ&biw=1366&bih=624&dpr=1#facrc=_&imgdii=_&imgrc=Vy3sn0zWXCmqTM%3A%3ByLaFvUGVEJ8dAM%3Bhttp%253A%252F%252Ftonlivo2.ru%252Fwp-c

[sch&sa=X&ei=cDZMUpDylsel4AThRg&ved=0CAkQ_AUoAQ#facrc=&imgdii=&imgrc=cUlnNTJQs3aWWM%3A%3BGHXdimSPvvkeiM%3Bhttp%253A%252F%252Fwww.resolventa.ru%252Fris%252Fhim2.jpg%3Bhttp%253A%252F%252Fwww.resolventa.ru%252Fdemo%252Fhim%252Fdemoegehim.htm%3B300%3B225](http://www.resolventa.ru/demoshim2.jpg)

4. Картинка колбы:

https://www.google.ru/search?q=%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%8F&newwindow=1&source=Inms&tbm=isch&sa=X&ei=cDZMUpDylsel4AThRg&ved=0CAkQ_AUoAQ#facrc=&imgdii=&imgrc=cSjoKQNK605wBM%3A%3BXg5tz9YXc16XiM%3Bhttp%253A%252F%252Fall-he.ru%252Fart%252Fchemistry%252Fsilan_01.jpg%3Bhttp%253A%252F%252Fall-he.ru%252Fpubl%252Fsvoimi_rukami%252Fkhimija%252F3%3B500%3B358