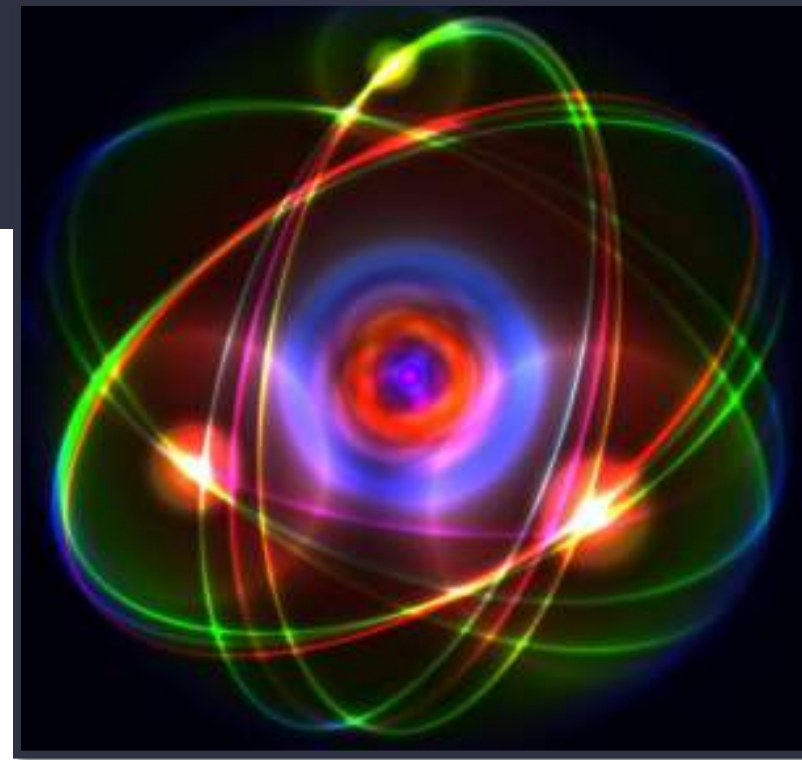


Сьогодні  
16.10.2023

*Урок  
№10*



# Молекули. Атоми. Хімічний елемент

## **Сьогодні на уроці ми навчимося:**

**-давати визначення молекули,  
атома, хімічного елемента;**

**-розрізняти молекули й атоми;**

**-характеризувати склад атома;**

**-називати хімічні елементи за  
сучасною українською  
номенклатурою і записувати їх  
СИМВОЛИ.**



**Що таке речовини?**

**Як розрізнити речовини?**

**Що таке властивості речовин?**

**Які властивості речовин ви  
знаєте?**

**Що таке агрегатний стан?**



## Куди зник цукор?



Найменші складові частинки, перестали триматися одна одної і почали переміщуватися у воді. Тому вода стала солодкою. Назва цих частинок – **молекули**.



**Молекула** – це найменша частинка речовини, що має її властивості.

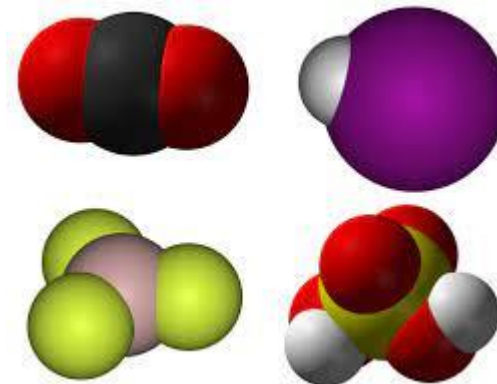
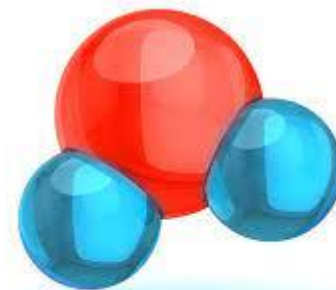
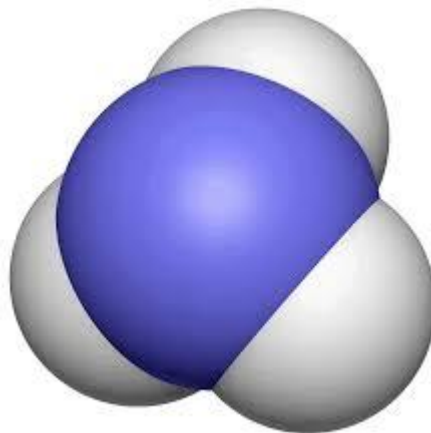
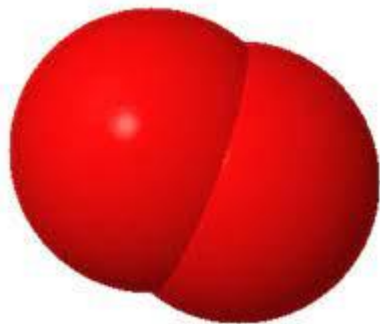
Молекули перебувають у безперервному русі.

При зміні агрегатного стану речовини, змінюється взаємодія між молекулами.





А з чого складаються  
молекули?



Атомно-молекулярне вчення – уявлення про існування двох видів найдрібніших частинок речовин - молекул та атомів.

Дж. Дальтон

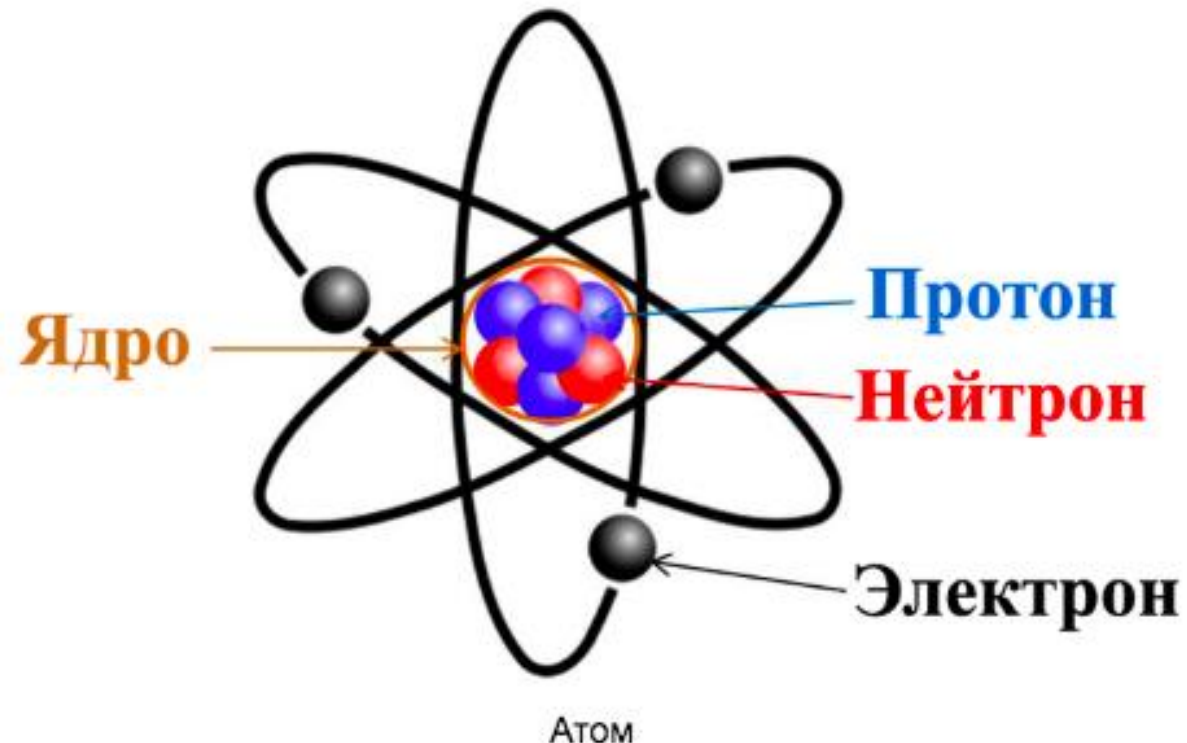


М.В.Ломоносов

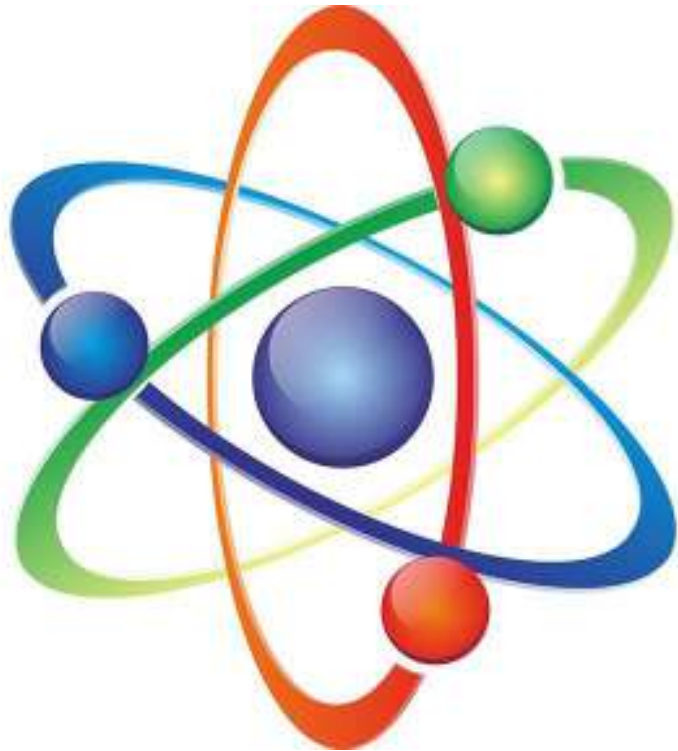


Основні  
положення якого  
були розроблені в  
середині XVIII  
століття.

**Атом** - найдрібніша частинка речовини, що складається з позитивно зарядженого ядра і негативно заряджених електронів.





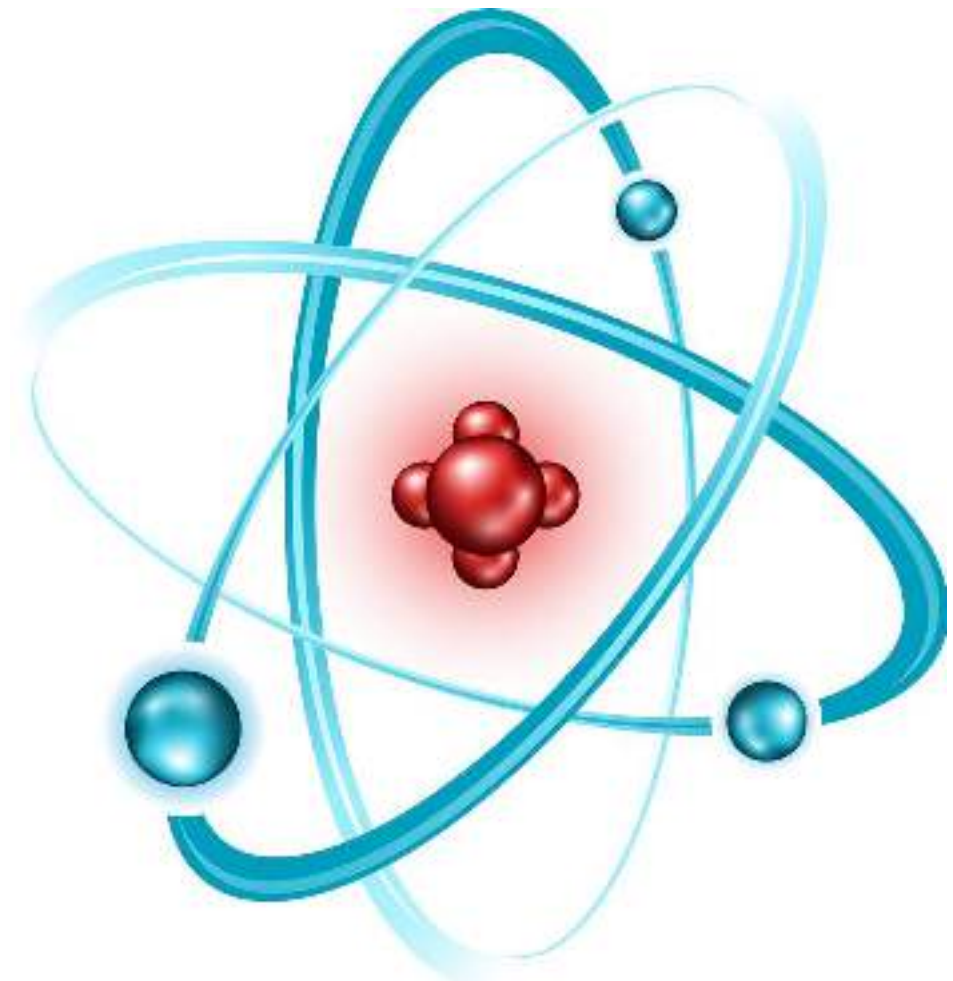


Назва **«атом»** походить від давньогрецького слова **«неподільний»**. У цьому є доля істини: під час фізичних і хімічних явищ поділ атомів на менші частинки не відбувається.

У крапці, поставленій графітовим  
стержнем олівця на папері, атомів  
більше, ніж зірок у галактиці.

У наш час відомо про існування 20  
мільйонів речовин.  
Всі ці речовини утворюють атоми  
близько 100 видів.

Атоми з однаковим зарядом ядра  
дістали назву **хімічного елемента**.



# Молекули





**Вчені сперечалися як записувати хімічні елементи.**

**Символи хімічних елементів запропонував шведський хімік Й.Берцеліус.**



**Символи хімічного елемента – це позначення елемента на письмі першою або двома літерами з його латинської назви.**





Сьогодні  
15.10.2024

Робота в зошиті



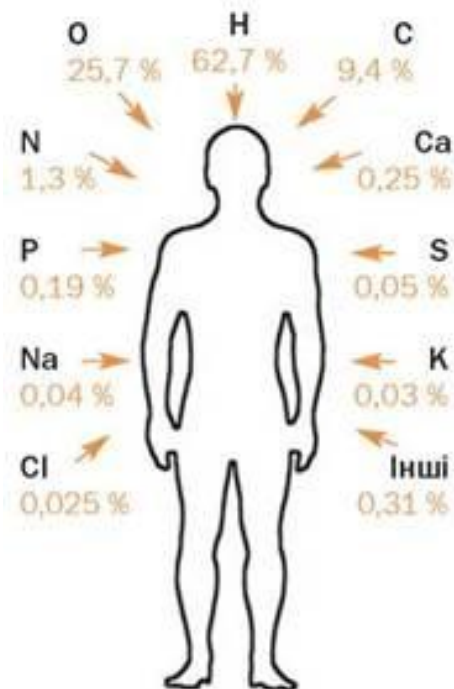
**Запишіть символи та назви  
хімічних елементів, що  
починаються з однієї й тієї самої  
літери.**



Назви відомих вам речовин, до складу яких входять атоми Гідрогену та Карбону.

(Водень, вода, вуглекислий газ, чадний газ).

А ви знаєте, що наше з вами тіло складається з хімічних елементів?



Земна кора теж містить хімічні елементи.





Як слід розрізняти поняття  
«атом» і «хімічний елемент»?

Що таке молекула?

Чи змінюється молекула під час  
зміни агрегатного стану?

Як довести, що молекули  
рухаються?

Із запропонованих сполук  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{He}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{HgO}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaOH}$  випишіть формули речовин, до складу яких входять атоми Гідрогену.







Молекула - подільна частинка?



Атом - найдрібніша хімічно неподільна частинка речовини?



Йон - це нейтральна частинка?



Електрон - це аніон?



Катіон - це позитивний йон?



Заряд протона +1?



Маса нейтрона дорівнює 0?





Розташуйте символи хімічних елементів за збільшенням заряду ядра атома:  
Ba, C, Fe, F, Ca.

1	2	3	4	5
C	F	Ca	Fe	Ba

Сьогодні

Online завдання

Відскануй QR-код або  
натисни жовтий круг!



Сьогодні  
15.10.2024

Домашнє завдання



1. З додаткових інформаційних джерел дізнайтеся як раніше позначали хімічні елементи.