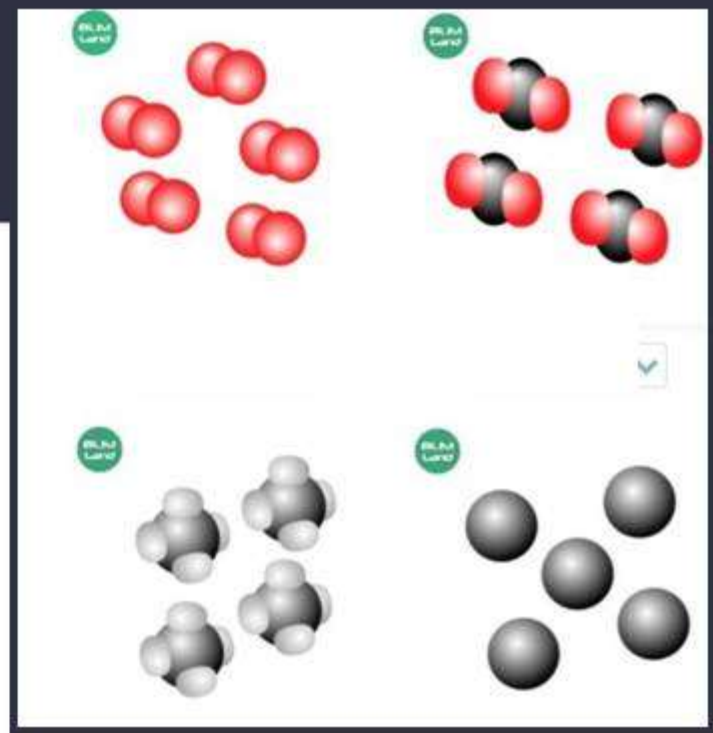
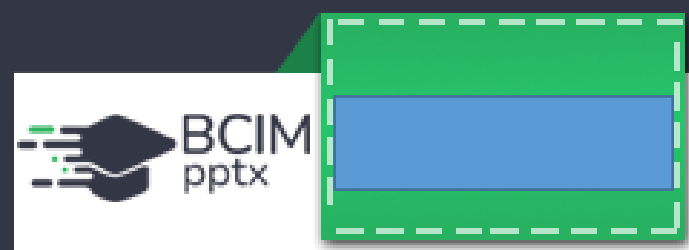


Сьогодні

Урок №14



**Що таке елемент? Склад
молекул та класифікація
речовин**



Мета уроку

- сформувати поняття про елемент, ознайомити учнів з поняттям «атоми»;
- сформувати в учнів уявлення про молекули та склад найпростіших молекул, виховати інтерес до предмета;
- продовжити формування вміння робити висновки за результатами спостережень;
- виховувати пізнавальний інтерес.

**Гарно й зручно ми сідаєм,
Щось нове завжди вивчаєм.
Те, що вчили - пригадаєм,
Будь уважний, починаєм!**

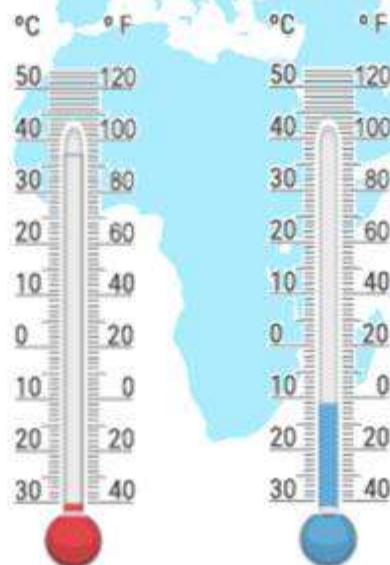


Програма «Як почуває себе ненька Україна?» в прямому ефірі

Привіт, друзі!
А яка зараз пора року?
Який місяць?
Яке сьогодні число?



Мої вітання!
Яким було вранці небо, коли ми
йшли до школи?
Що стосовно опадів?
Кому відома температура повітря?



Ми живемо у світі речовин.

Є речовини, які складаються з однакових атомів, але більшість речовин складаються з різних атомів. (Це схоже на те, як величезна кількість слів складається з різних літер).

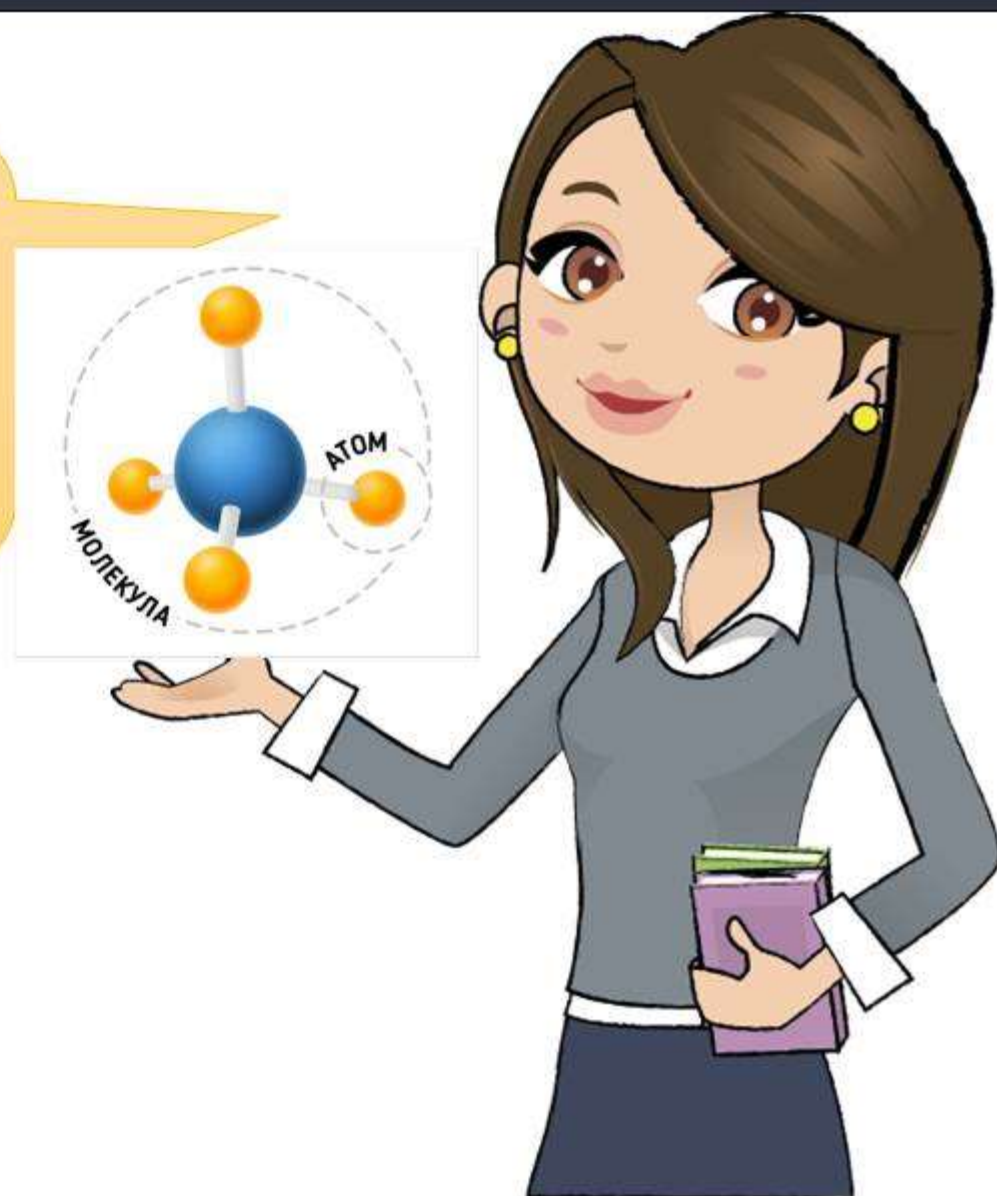
Лише з трьох атомів – Оксигену, Гідрогену і Карбону – можна «збудувати» тисячі молекул різних речовин. Серед них: вода, вуглекислий газ, спирти, лимонна кислота, цукор, жири, крохмаль та багато інших.



«Всі речі на землі складаються з молекул, а молекули з атомів».

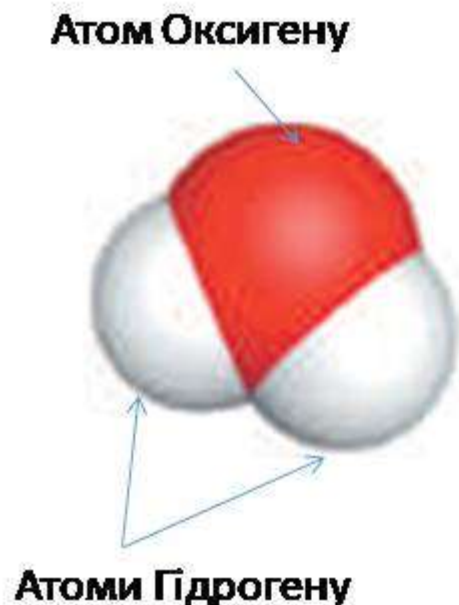
Атоми одного і того самого виду називають елементами.

Науці відомо 118 елементів. Вони розміщені в таблиці Менделєєва.

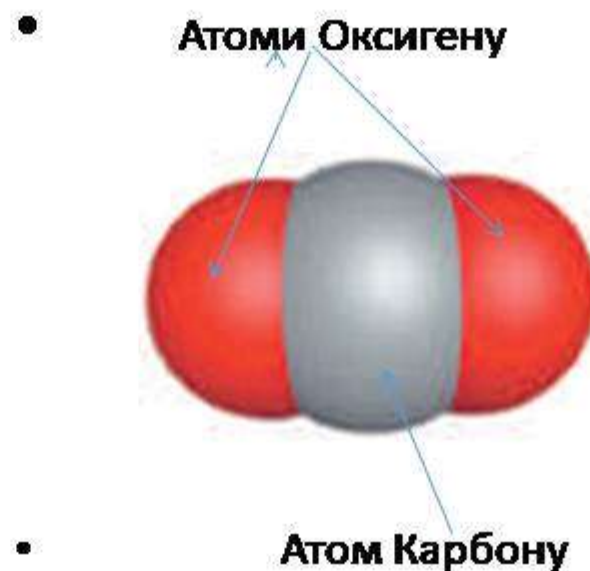


Який склад молекул.

- Молекула води складається з двох атомів Гідрогену та одного атома Оксигену.



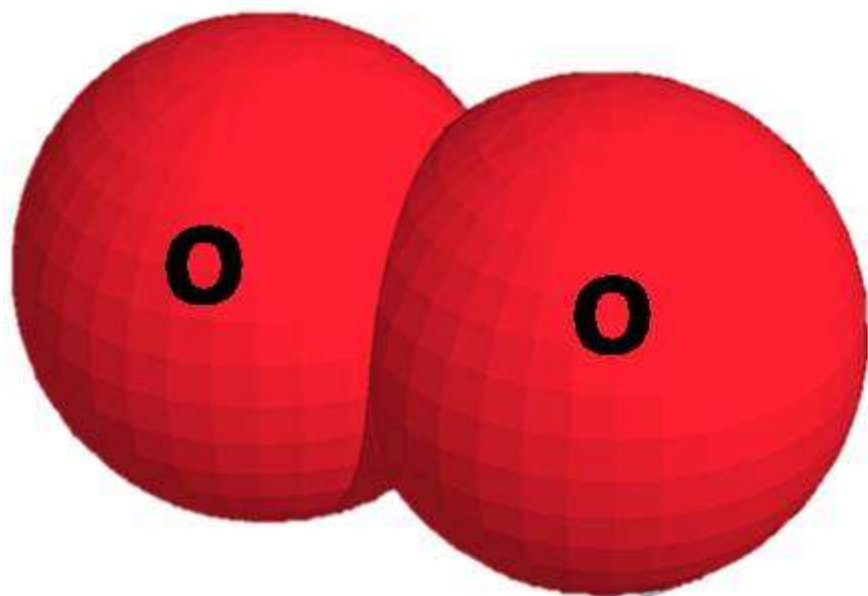
- Молекула вуглекислого газу складається з двох атомів Оксигену й одного атома Карбону.



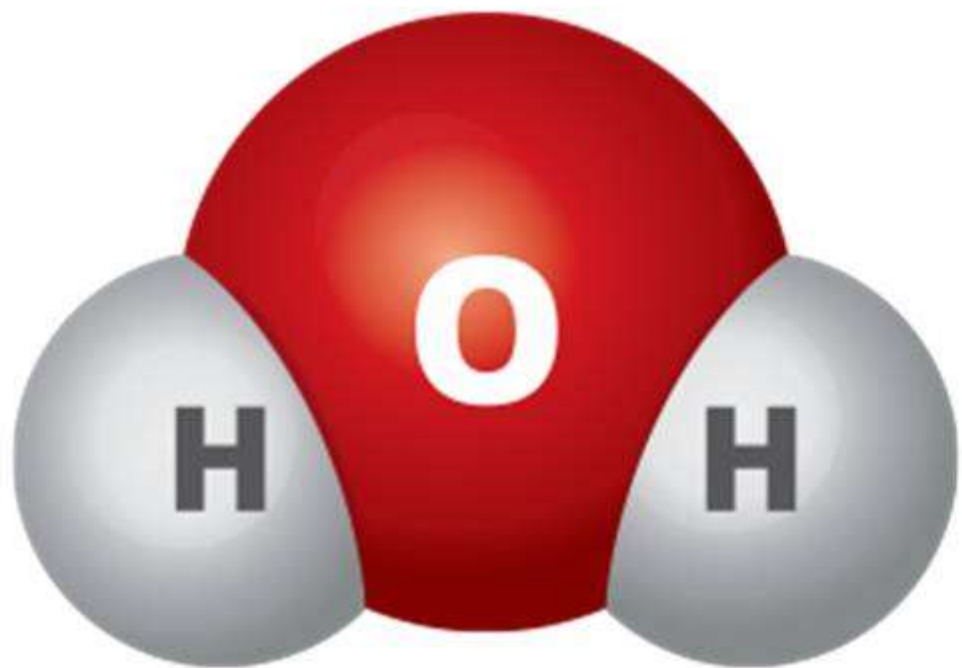


Атом – це мікроскопічна
складова частинка будь-якої
речовини.

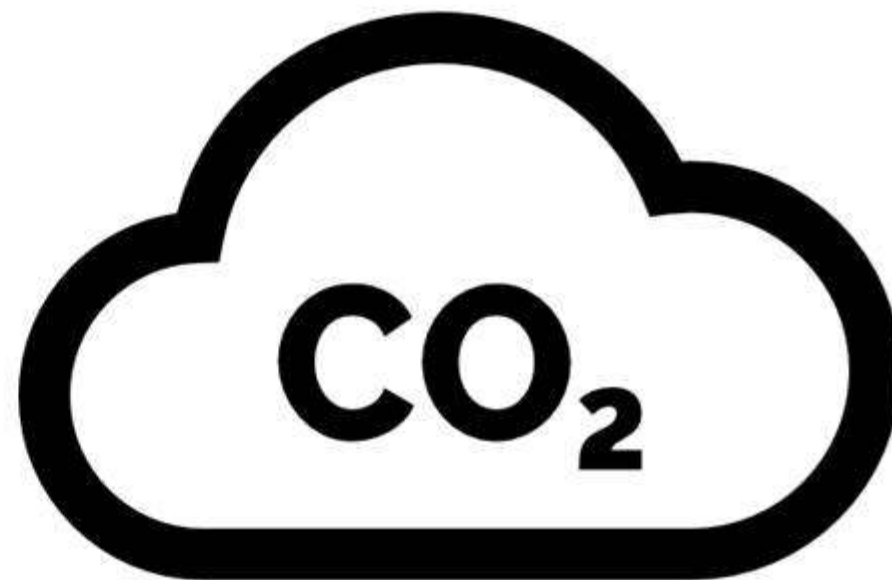
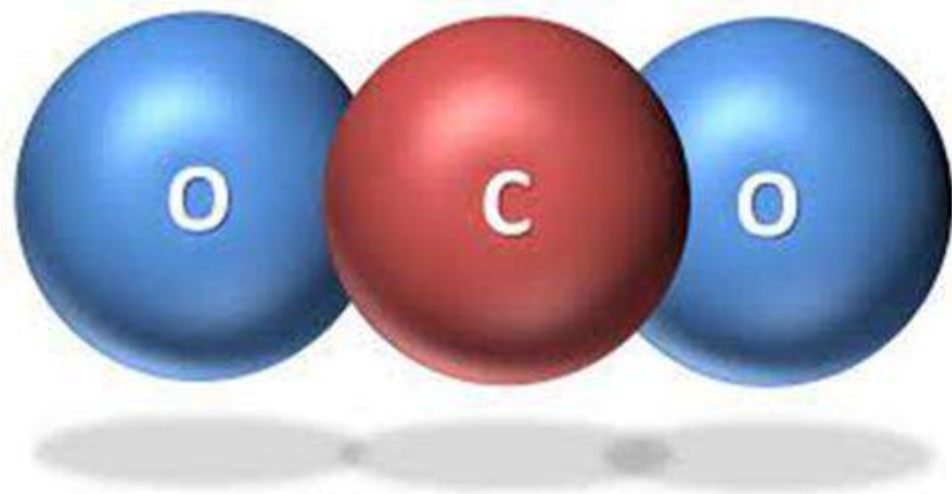
Молекула – складається з двох і
більше атомів.



Складається з двох атомів кисню



Складається з двох атомів водню і одного атома кисню.



Складається з одного атома вуглецю і двох атомів кисню.



За будовою речовини поділяють на:

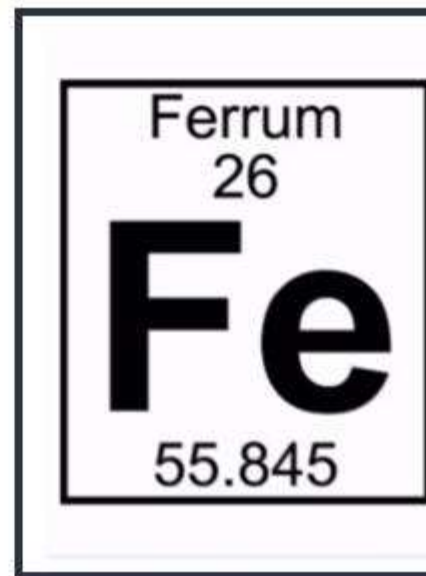
Прості

водень, азот, кисень,
залізо, сірка

Складні

вода, вуглекислий
газ,
глюкоза.

Прості речовини складаються з однакових атомів



Глюкоза



Вуглекислий газ



Вода



За властивостями речовини поділяють на:

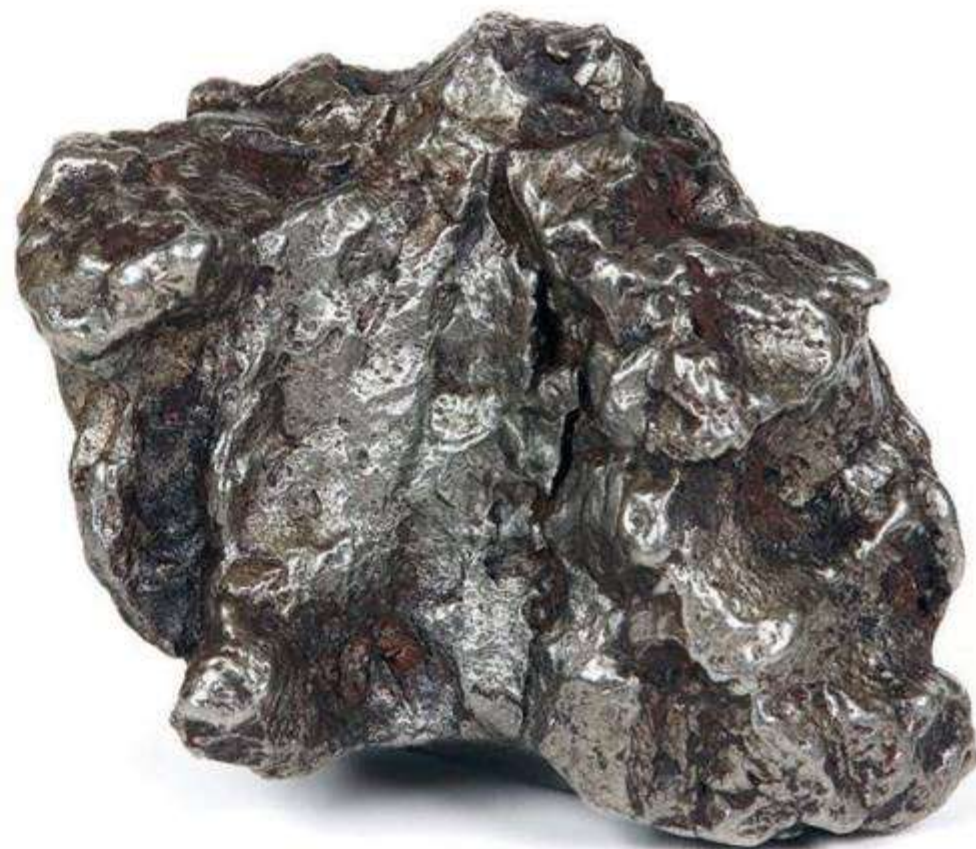
Метали

За нормальних умов усі метали тверді (виняток – ртуть).

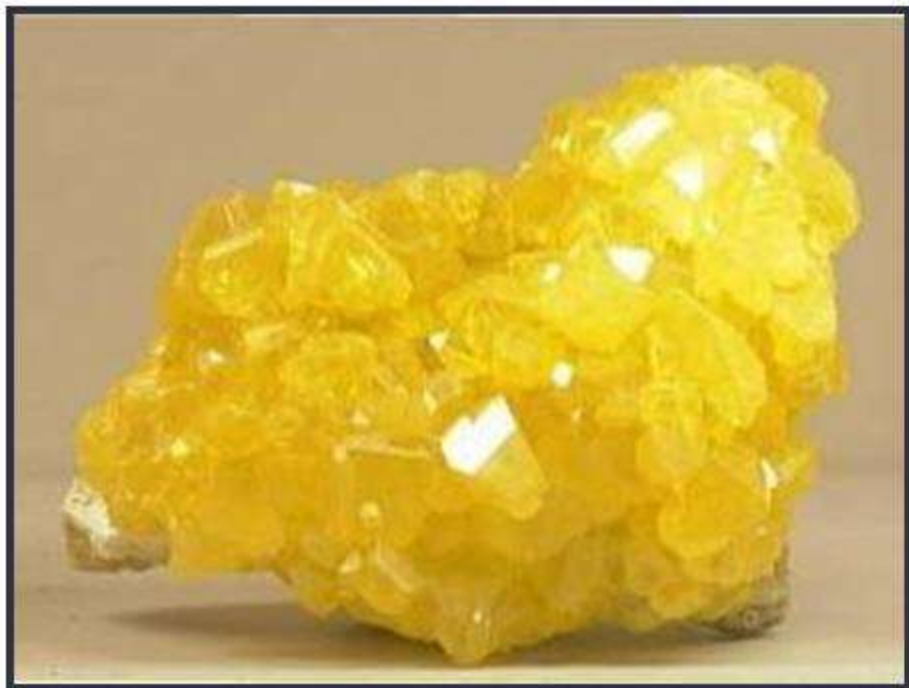
Вони мають блиск, легко піддаються куванню, проводять електричний струм.

Неметали

Серед неметалів є і газуваті (кисень, азот, водень), і рідкі (бром), і тверді (сірка, вугілля, фосфор). Вони не мають металічного блиску, непридатні для кування, погано проводять струм.



Неметали: сірка, вугілля, бром



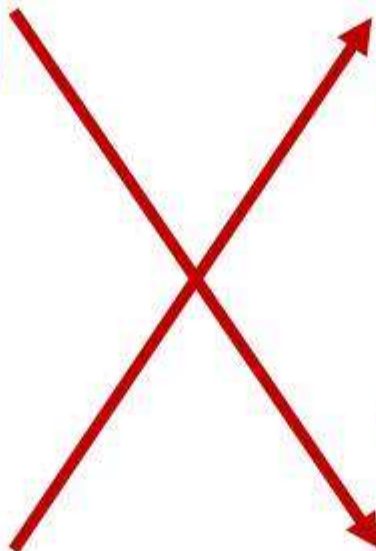
Залізо

- Кусок заліза має характерний металічний блиск (якщо не заіржавів).
 - Якщо по ньому вдарити молотком, він не розпадеться, але під дією ударів змінюватиме форму.
 - Якщо з'єднати залізними провідниками лампочку і батарею, лампочка засвітиться.
- Отже, залізо є провідником електричного струму.

Сірка

- не має такого блиску, як залізо.
- Шматок сірки під дією ударів розколюється.
- Сірка не проводить електричний струм.



Атом -**складається з двох і
більше атомів.****Молекула -****мікроскопічна складова
будь-якої речовини.**

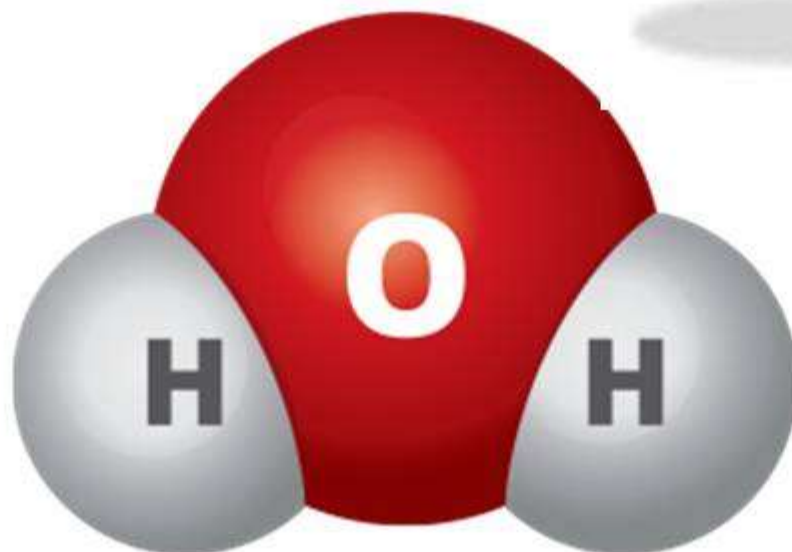
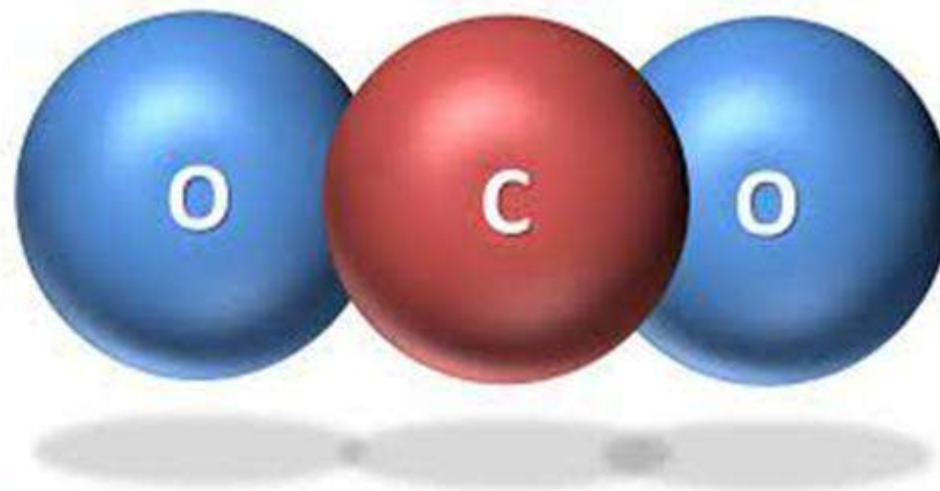
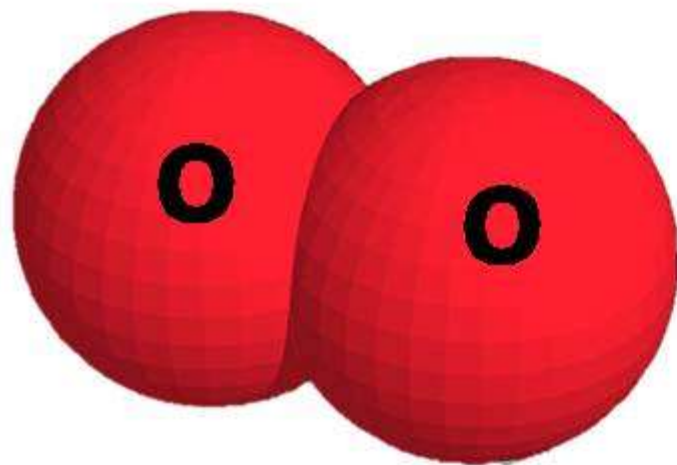


**Сторінки 63-66 читати і
переказувати.**

**Підготовка до перевіркої
роботи. Повторити вивчений
матеріал з теми “Пізнаємо
будову речовин” (с. 25-66)**

*Короткий запис у щоденник
с.63-66 чит. і перек.. Повт. С .25-66.*

Упізнай речовини. Назви атоми, з яких вони складаються.



Рефлексія «Лимонний настрій». Обери емотикон, який відповідає твоєму настрою в кінці уроку

Я з усім упорався



Мене урок розлютив



Чекаю на наступний урок



Було складно та нічого не зрозуміло



Більше сміху ніж навчання



Я дуже втомився