Пізнаємо природу

Сьогодні 28.10.2024 **Υροκ №20**

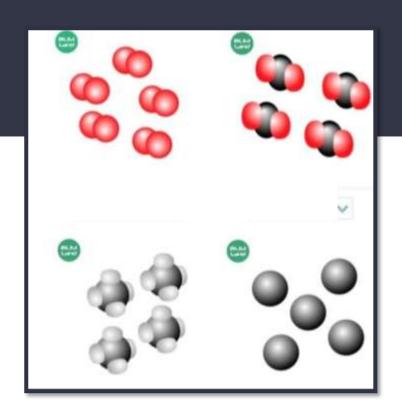
Дата: 25.10.2024

Клас: 5– А

Предмет: Пізнаємо природу

Урок: № 20

Вчитель: Капуста В.М.



Скільки є речовин 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.

Організація класу

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





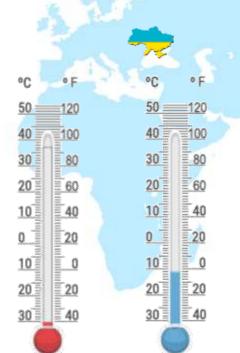








Привіт, друзі! А яка зараз пора року? Який місяць? Яке сьогодні число?



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





Слово вчителя

Ми живемо у світі речовин.

€ 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.

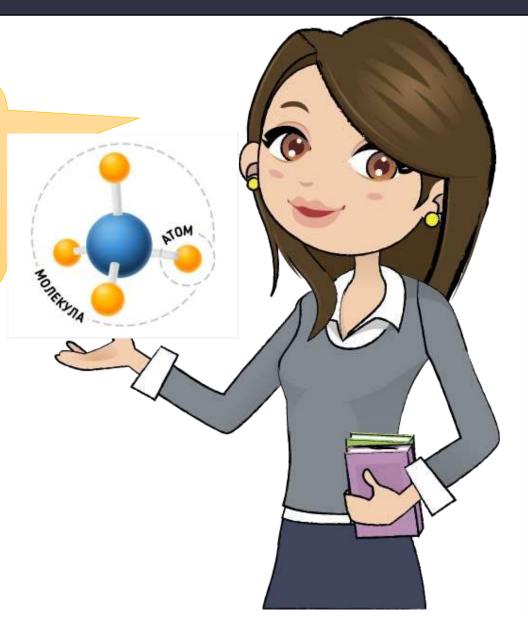


Слово вчителя

«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.

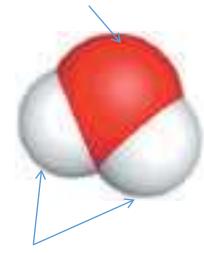




Який склад молекул.

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

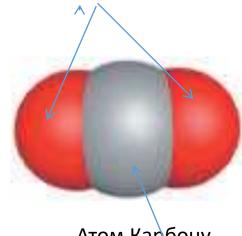
Атом Оксигену



Атоми Гідрогену

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

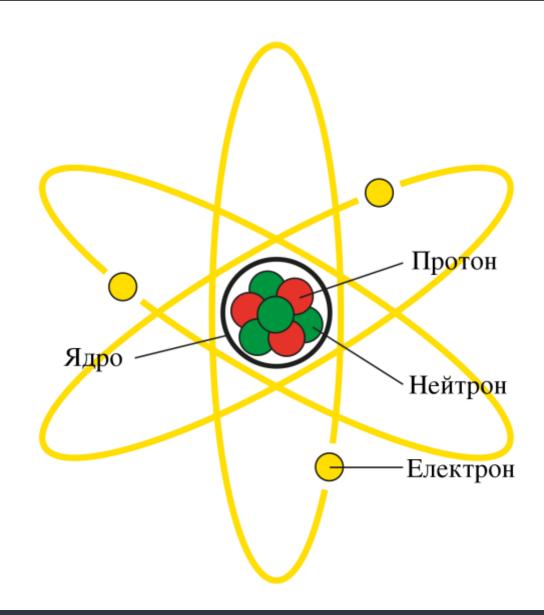
• Атоми Оксигену



Атом Карбону



Розглянь будову атома

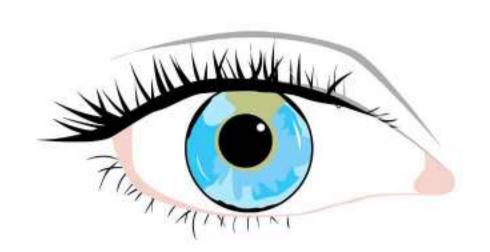




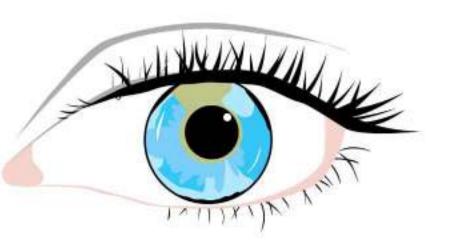
Атом – це мікроскопічна складова частинка будь-якої речовини.

Молекула – складається з двох і більше атомів.



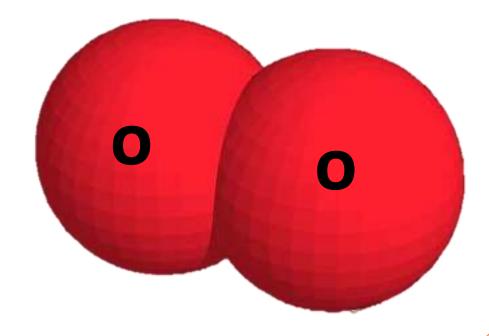








Молекула кисню

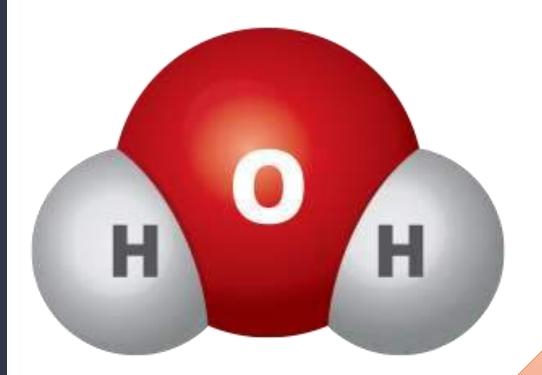


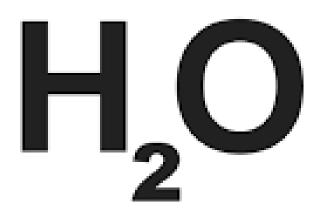


Складається з двох атомів кисню





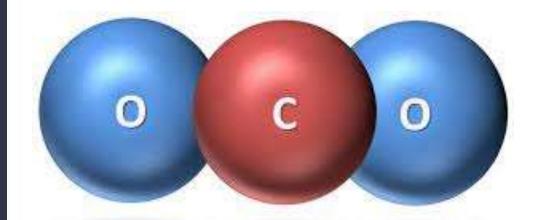


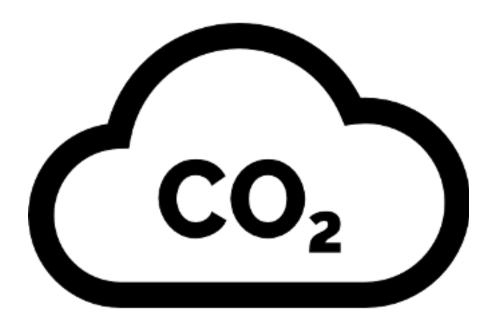


Складається з двох атомів водню і одного атома кисню.



Молекула вуглекислого газу

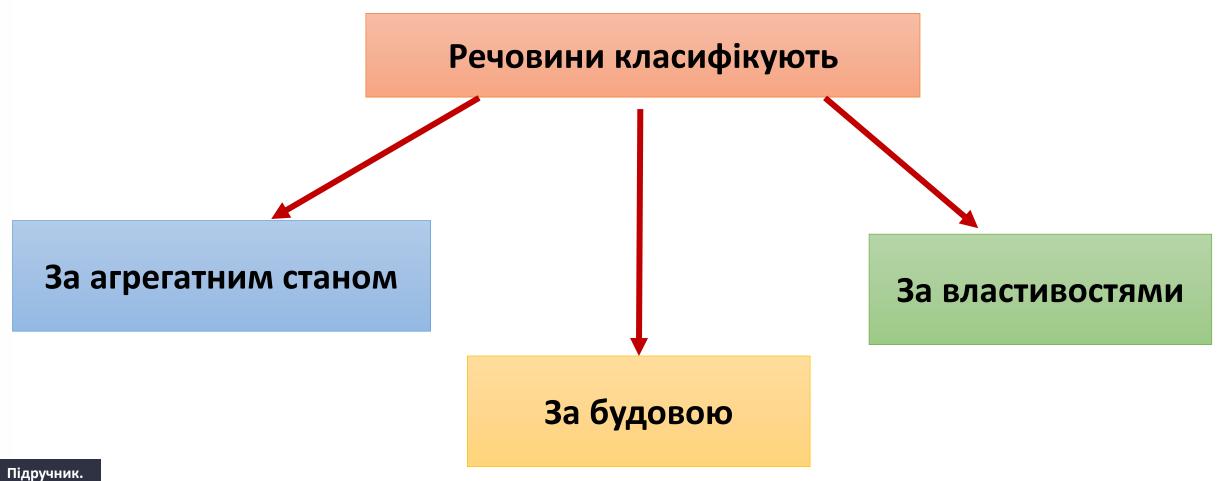




Складається з одного атома вуглецю і двох атомів кисню.



Розглянь та поясни схему



Сторінка



Класифікація речовин

За будовою речовини поділяють на:

Прості

водень, азот, кисень, залізо, сірка

Складні

вода, вуглекислий газ, глюкоза.



Прості речовини складаються з однакових атомів











підручник. Сторінка **65**



Складні речовини складаються з різних атомів









Фізкультхвилинка







За властивостями речовини поділяють на:



Метали

За нормальних умов усі метали тверді (виняток – ртуть). Вони мають блиск, легко Підручни піддаються куванню, проводять елек-Сторінь тричний 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.



Метали: ртуть, залізо

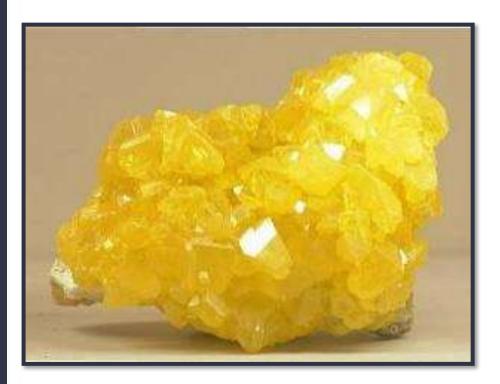




Підручник. **Сторінка**



Неметали: сірка, вугілля, бром







_{Підручник.}
Сторінка

65



Порівняймо залізо і сірку

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 батарейку, 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.



Установи відповідність

Atom -

складається з двох і більше атомів.

Молекула -

мікроскопічна складова будь-якої речовини.



Домашнє завдання

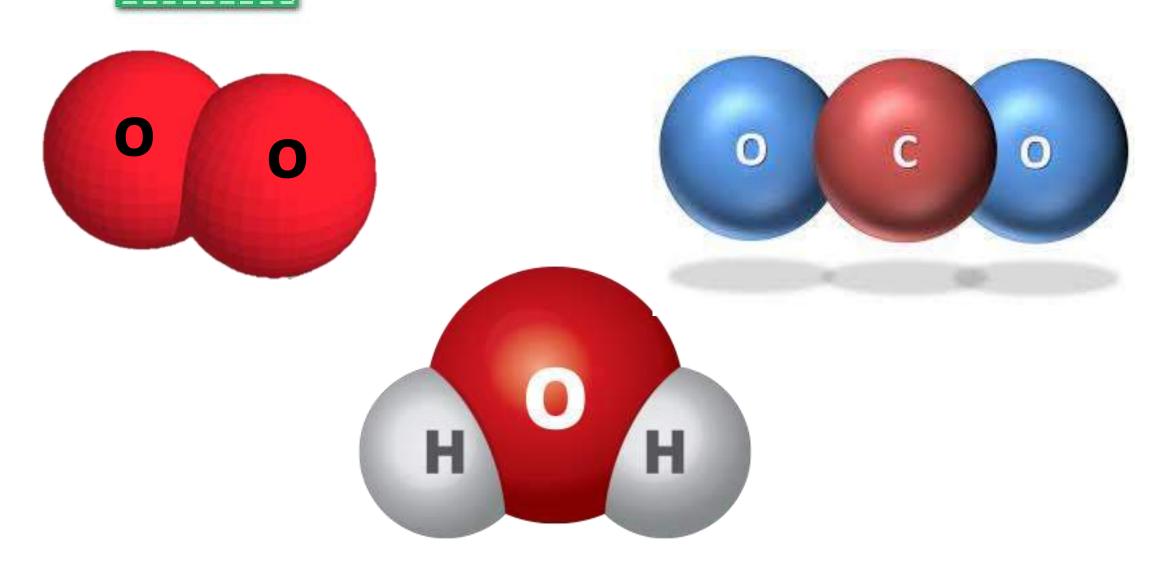


Підручник §17 с. 63-66, опрацювати, завдання 1-3, додатк. 4,5.

Зворотній зв'язок Human або ел. пошта valentinakapusta55@gmail.com



Упізнай речовини. Назви атоми, з яких вони складаються.





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

Я з усім упорався





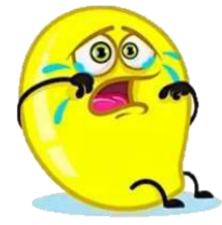




Чекаю на наступний урок







Було складно та нічого не зрозуміло



Більше сміху ніж навчання



Я дуже втомився