**Тема уроку. Молекули. Атоми. Хімічний елемент.**

**Вивчення теми допоможе вам:**

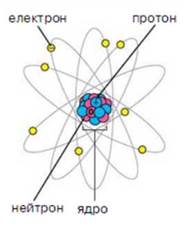
* давати визначення молекули, атома, хімічного елемента;
* розрізняти молекули й атоми;
* характеризувати склад атома;

• **Молекулами називають найменші частинки речовини, що утворені з двох і більше атомів, мають постійний склад і здатні до самостійного існування.**

Відомо багато речовин, утворених із молекул. Це кисень, вода, азот, вуглекислий газ, глюкоза, жири та інші.

Молекули складаються зі ще менших частинок — атомів. Одна молекула може містити від двох атомів до кількох сотень тисяч.

**Атом — електронейтральна частинка речовини, що складається з позитивно зарядженого ядра та негативно заряджених електронів. Головними характеристиками атома є заряд ядра і розташування електронів в атомі.**

****

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

Вивчаючи природознавство, ви ознайомилися з назвами таких хімічних елементів, як Гідроген і Карбон, які є у складі всіх організмів. Ядро атома Гідрогену має заряд +1. Тож хай би де у природі містилися атоми Гідрогену, до складу хоч яких би речовин (водень, вода, цукор, етанова кислота, жири та багато інших) вони входили, заряд ядра кожного атома дорівнюватиме +1.

**Сукупність атомів з однаковим зарядом ядер незалежно від того, де вони містяться в природі чи яким способом добуто речовину, є атомами одного хімічного елемента.**

**Завдання.**

**1.Опрацювати § 10 ( до табл.2).**

2. Виписати визначення молекули, атома, хімічного елемента;