

Чекаю вас на урок, який пройде за допомогою ВІДЕО – Зв'язку у Viber, о 11.25 згідно розкладу працюємо.

Тема: Хімічні елементи, їхні назви і символи. Поширеність хімічних елементів у природі. Ознайомлення з періодичною системою хімічних елементів.

Ми продовжуємо з Вами розглядати хімічні елементи, тому..

Відкриваємо зошит, число, тема..

Атом – найдрібніша електронейтральна частинка речовини, яка складається з позитивно зарядженого ядра й негативно заряджених електронів, які рухаються навколо нього.

Ядро містить елементарні частинки – **протони**. Вони мають заряд +1, тому ядро завжди позитивно заряджене. Заряд електрона становить -1. В атомі сумарний заряд протонів дорівнює сумарному заряду електронів, тому атом електронейтральний.

Частинка атома	Позначення	Маса	Заряд
Протон	p^+	1	+1
Нейтрон	n^0	1	0
Електрон	$\bar{e}$	0	-1

Вид атомів з однаковим зарядом ядра називається **хімічним елементом**.

Повторимо елементи, які вже вивчили...

1. Запишіть символами елементи:

Натрій –

Кальцій -

Силіцій –

Нітроген –

Карбон –

Хлор -

Властивості речовин залежать від того, які частинки входять до їх складу і як вони між собою з'єднуються.

Відомо що багато речовин складаються з молекул.

Молекула – найменша частинка речовини яка здатна до самостійного існування, при чому склад і хімічні властивості її такі ж як у даної речовини.

2. Назвіть номер групи та періоду де розташований:

- Сульфур
- Нітроген
- Оксиген
- Неон

- Кальцій
- Алюміній
- Гідроген

3. Вкажіть кількість електронів для елементів:

- Хлор
- Сульфур
- Кальцій
- Калій

- Бор
- Гелій
- Берилій

ЯКЩО ВИНИКАЮТЬ ПИТАННЯ та результати роботи ЗВЕРТАЙТЕСЯ

НА 0966284594 вайбер або на електронну адресу

chimiya.k@gmail.com.