

**ОБОБЩЕНИЕ ЗНАНИЙ
ПО ТЕМЕ «АТОМЫ ХИМИЧЕСКИХ
ЭЛЕМЕНТОВ. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ»**

**Подготовка к контрольной работе по
ТЕМЕ №1**

Повторение и обобщение изученного материала

- Повторение знаков химических элементов, формул веществ.
- Повторение основных понятий и определений по теме.
- Строение атома.
- Виды химической связи.
- Нахождение относительной молекулярной массы и массовой доли элемента в молекуле вещества.

Задание 1.

- * запишите знаки химических элементов и формулы веществ под диктовку учителя

Повторение определений и понятий по теме

1. Что такое химический элемент?
2. Что называется изотопом?
3. Что такое химическая связь?
4. Валентные электроны расположены на
5. Что показывает № группы?
6. Сколько валентных электронов в атоме Са и N?
7. Сколько выделяют видов химических связей?
8. Какие виды химической связи вы знаете?

Отвечаем на вопросы

9. Химическая связь, образуемая за счет образования общих электронных пар называется

10. Ионная связь это

11. Что такое ЭО? Стр.63.

12. ЭО в периоде слева направо, в группе сверху вниз

13. В чем сходство ковалентной неполярной и ковалентной полярной связи?

14. В чем различие ковалентной неполярной и ковалентной полярной связи?

Задание 3. Индивидуальная работа

- * Определите число протонов, нейтронов и электронов для атомов: углерода, кальция, фосфора и напишите электронную формулу.

Задание 4. Индивидуальная работа

Назовите химические элементы, а также определите заряды ядер этих атомов, зная распределение электронов по энергетическим уровням:

* $2\bar{e}, 8\bar{e}, 4\bar{e}$;

* $2\bar{e}, 1\bar{e}$;

* $2\bar{e}, 8\bar{e}; 8\bar{e}$.

Определите к какому типу элементов, они относятся (металлы или неметаллы).

Задание 5. Виды химической связи. Индивидуальная работа

- * определить вид связи и показывать механизм образования связи в веществах формулы ,
которых
- * NaCl
- * Cl₂
- * HCl

Задание 6.

- * Определите виды химической связи в предложенных веществах и обведите в таблице соответствующие цифры. Для проверки правильности выполнения задания сложите обведенные цифры. Если сумма равна порядковому номеру фосфора, то задание выполнено правильно.

I вариант

формула	Вид связи	Ковалентная неполярная	Ковалентная полярная	Ионная
H_2S		1	2	3
O_2		4	5	6
K_2O		7	8	9

II ВАРИАНТ

формула	Вид связи	Ковалентная неполярная	Ковалентная полярная	Ионная
HF		1	2	3
Al ₂ O ₃		4	5	6
H ₂		7	8	9

III ВАРИАНТ

Определите вид химической связи в соединениях:



*



*



Задание 7.

- * **Задача 1**

- * Дано:



Решение:

- * Найти:

- * $M_r(\text{SO}_3) = ?$

- * $\omega(\text{S}) = ?$

- * $\omega(\text{O}) = ?$