Типы химической связи

в неорганических веществах

Урок-повторение

Знать

- определение понятия химическая связь,
- виды химической связи,
- механизмы образования каждого вида связи.

Уметь

- определять вид связи по формуле вещества,
- записывать схему образования каждого вида связи.

Проверочная работа

Согласно плану-алгоритму, дайте характеристику элементу :

- 1 вариант – натрий,
- 2 вариант – кремний,
- 3 вариант - сера.

- **Химическая связь** – взаимодействие между атомами, приводящее к образованию устойчивой системы

Химическая связь

↓ ↓ ↓

ионная **ковалентная** **металлическая**

↓

(полярная связь,

неполярная связь)

Параметры характеристики связи

- Тип связи
- Тип связываемых элементов
- Вид взаимодействующих частиц
- Механизм образования связи

Характеристика типов связи

Тип связи	Тип связыв-ых элементов	Вид взаимод-щих частиц	Механизм образования связи
Ионная связь	**металл-неметалл**	**ионы**	**Передача электронов от одного атома другому, образование ионов, электростатическое взаимодействие ионов**

Характеристика типов связи

Тип связи	Тип связыв-ых элементов	Вид взаимод-щих частиц	Механизм образования связи
Ковалентная полярная связь	**неметалл-неметалл разные**	**атомы**	**Образование общих электронных пар, смещение общей пары к более электроотрицательному атому**

Характеристика типов связи

Тип связи	Тип связыв-ых элементов	Вид взаимод-щих частиц	Механизм образования связи
Ковалентная неполярная связь	**неметалл-неметалл одинаковые**	**атомы**	**Образование общих электронных пар, размещение пары посередине между атомами**

Характеристика типов связи

Игра
«Крестики-нолики»

Выигрышный путь «Ковалентная неполярная связь»

N_2	I_2	HF
S_8	HCl	F_2
H_2	Cl_2	HI

Выигрышный путь «Ковалентная полярная связь»

H_2O	I_2	NaF
N_2	HCl	NH_3
H_2	Cl_2	HI

Выигрышный путь «Ионная связь»

H_2O	I_2	$CaCl_2$
HCl	KCl	KBr
Cl_2	NH_3	Li_2S

Выполните задание

Для приведенных веществ определите тип связи, изобразите схемы образования связей в молекулах:

- H_2,
- NaF,
- OF_2

Самостоятельная работа

№ вар	Формулы веществ		
1	$CaCl_2$	Cl_2	CS_2
2	Na_2O	O_2	CH_4
3	Br_2	CO_2	BaI_2
4	N_2	SiF_4	MgO
5	CCl_4	K_2O	S_2
6	P_2	SF_2	BaO

Домашнее задание

повторить

§ 18 – 21,

§ 38 - 41