

Виды 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 взаимодей-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 связываемых элементов	Вид взаимодействующих 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