

# Повторение по теме: «Химическая связь. Строение вещества».

Цель урока: повторить

- Виды химических связей
- Типы кристаллических решеток
- Степень окисления
- Окислительно-восстановительные реакции
- Расстановка коэффициентов методом электронного баланса

# ВИДЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ

```
graph TD; A[ВИДЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ] --> B[ковалентная]; A --> C[ионная]; B --> D[неполярная]; B --> E[полярная];
```

**ковалентная**

**ионная**

**неполярная**

**полярная**

## Охарактеризуйте виды химических связей

- К.Н.С. - это ...
- К.П.С. - это ...
- И.С. - это ...

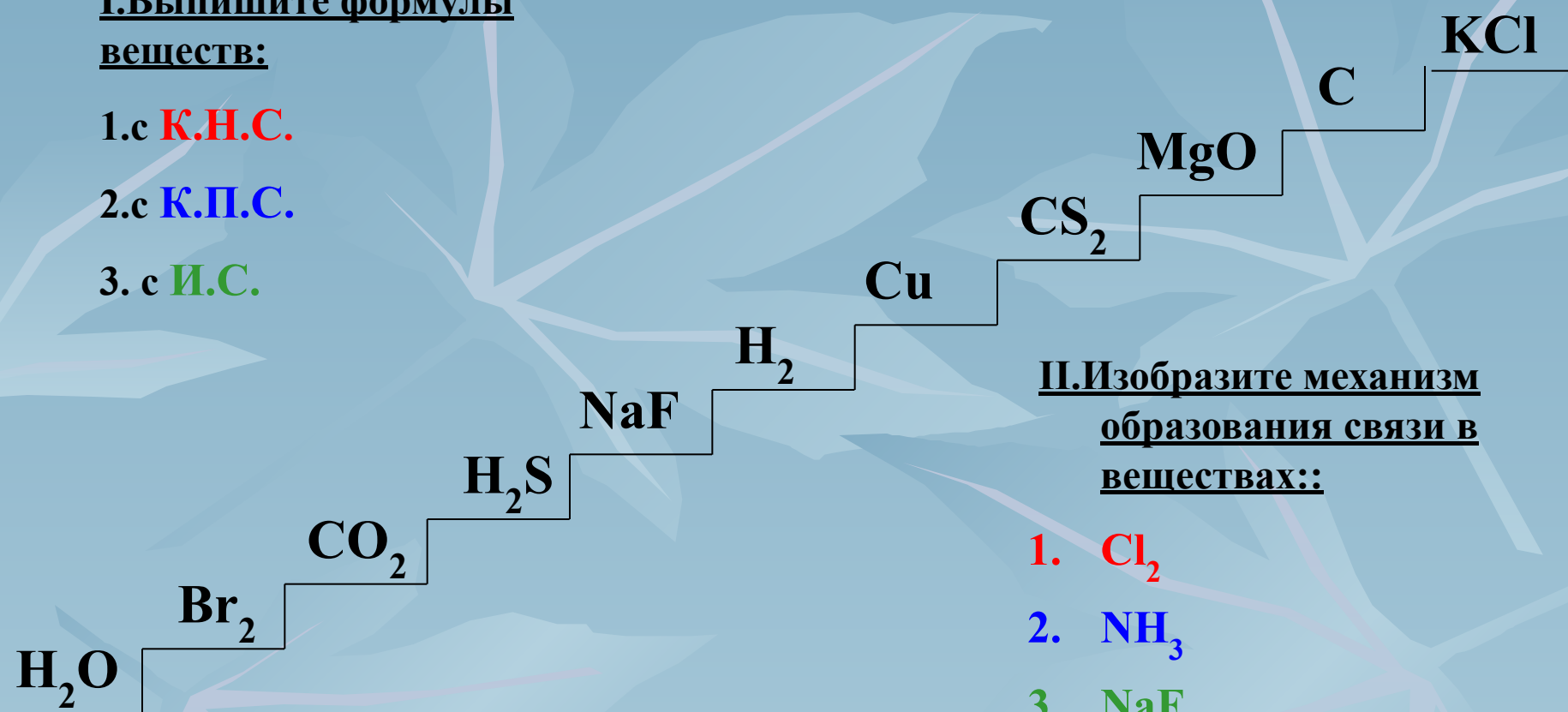
I. Выпишите формулы

веществ:

1. с **К.Н.С.**

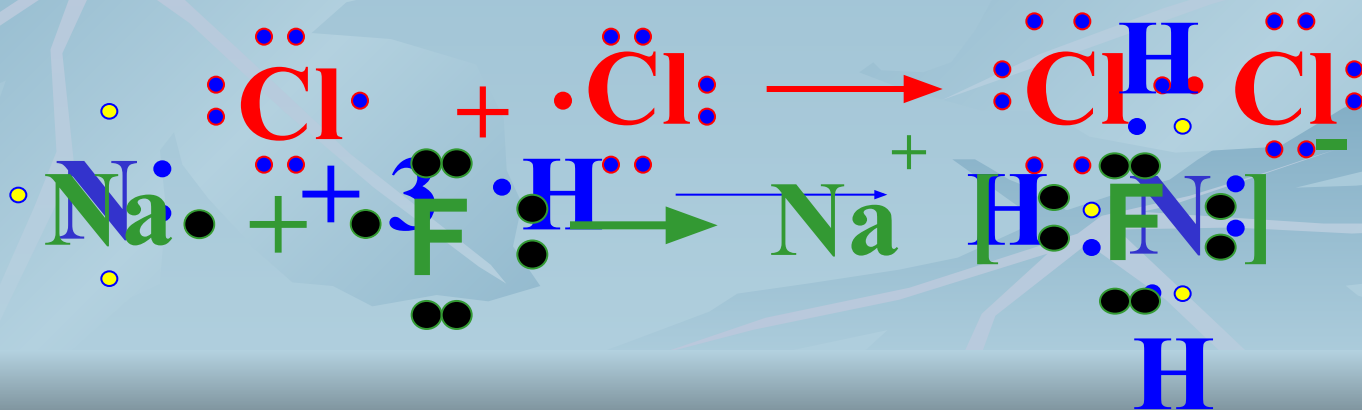
2. с **К.П.С.**

3. с **И.С.**



II. Изобразите механизм образования связи в веществах::

1. Cl<sub>2</sub>
2. NH<sub>3</sub>
3. NaF

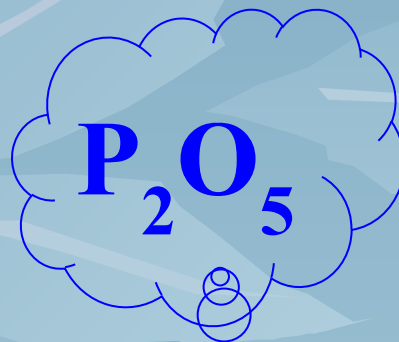


# определите вид химической связи

К.П.С.



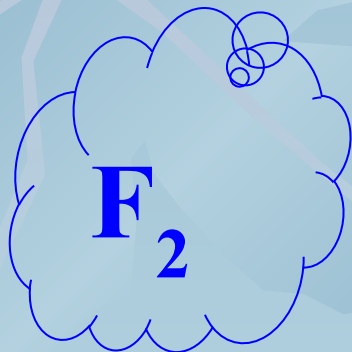
К.П.С.



И.С.



К.Н.С.



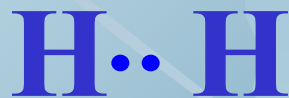
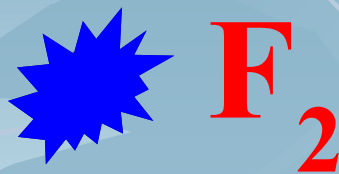
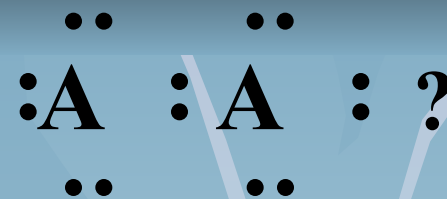
И.С.



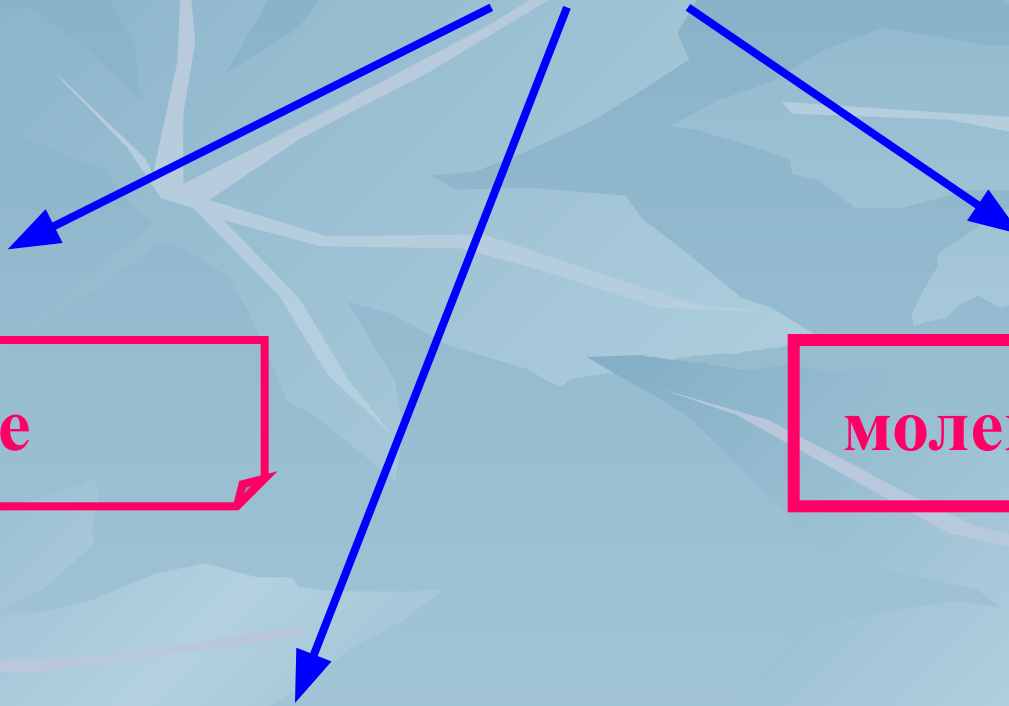
И.С.



Какая из молекул соответствует схеме:



# Кристаллические решетки



**атомные**

**молекулярные**

**ионные**

# Виды связи и типы решеток

ионная связь

ковалентная связь

ионная решетка

атомная  
решетка

молекулярная  
решетка

NaCl

MgO

SiO<sub>2</sub>

C<sub>n</sub>

алмаз

H<sub>2</sub>O

Br<sub>2</sub>

O<sub>2</sub>



# определите тип кристаллической решетки

К.П.С.

молекулярная



К.П.С.

молекулярная



ионная

И.С.



атомная

К.Н.С.



ионная

И.С.



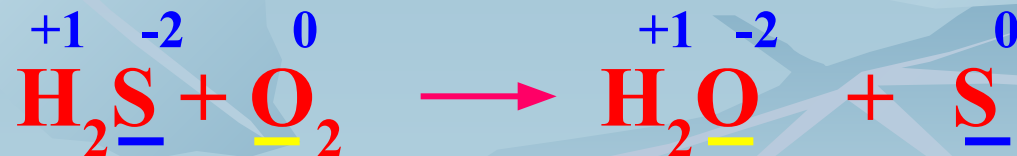
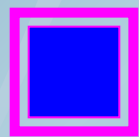
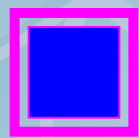
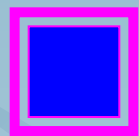
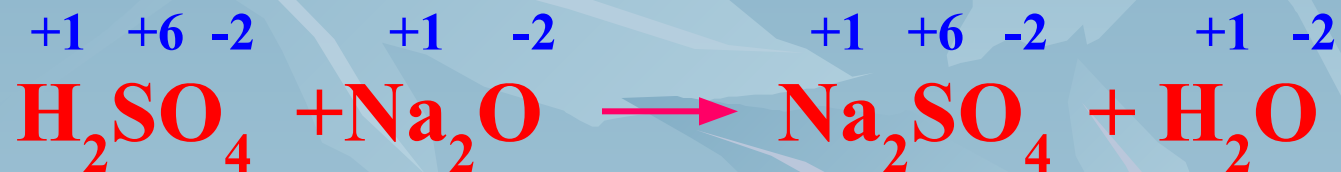
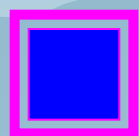
И.С. ионная



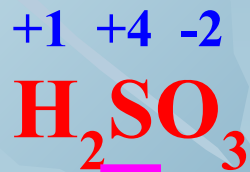
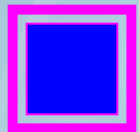
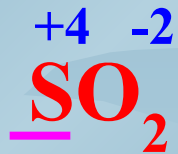
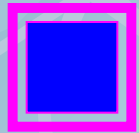
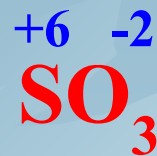
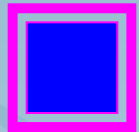
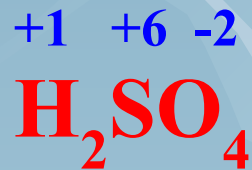
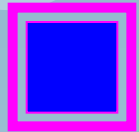
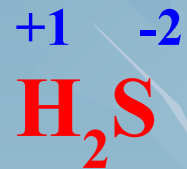
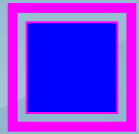
# степень окисления

- Дайте определение степени окисления
- Окислительно-восстановительная реакция
- Окисление
- Восстановление
- Окислитель
- Восстановитель

какая реакция является  
окислительно-восстановительной?



Определите в каком веществе  
степень окисления серы равна +4



Какой коэффициент перед формулой окислителя?



ВОССТАНОВИТЕЛЬ

ОКИСЛИТЕЛЬ



4



2

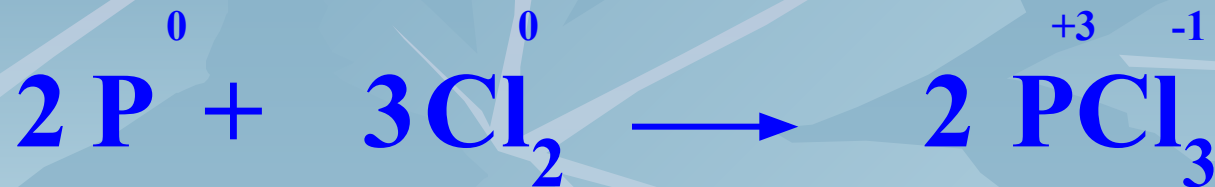


1



3

Какой коэффициент перед формулой восстановителя?



восстановитель

окислитель



2



3

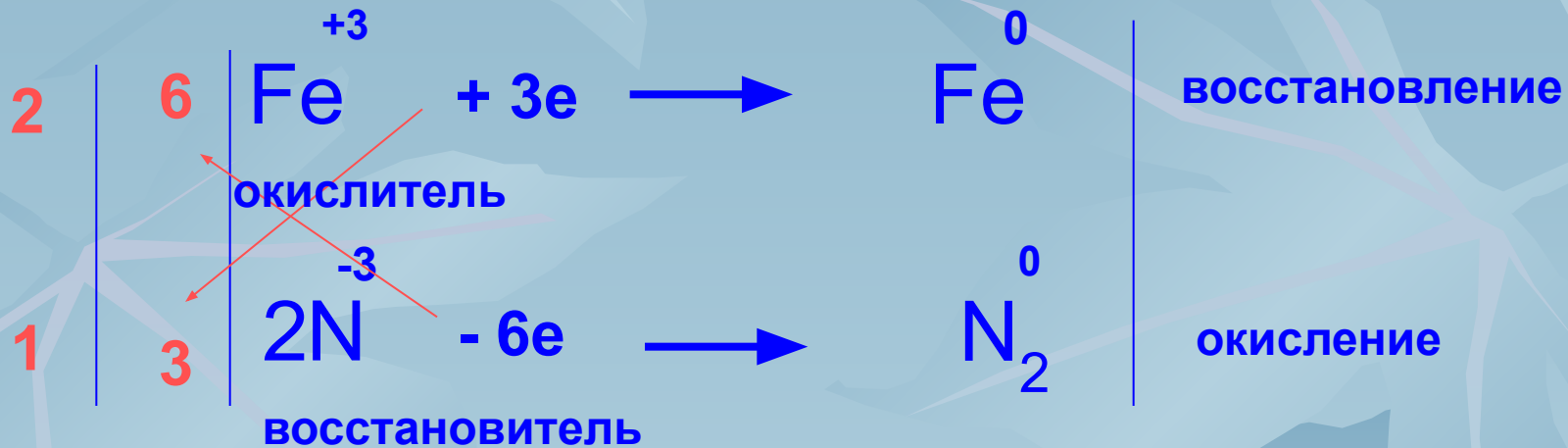
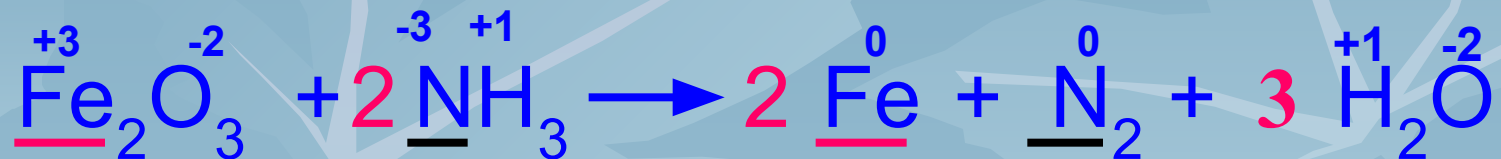


1



5

# Расставьте коэффициенты методом электронного баланса



## ИТОГ

- Что для вас оказалось самым сложным?
- Что понравилось ?
- Что не понравилось?