

*Повторение по теме:
Строение вещества.
Химическая связь.*

8 класс

Цель урока: повторить

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

Вертушка

- 1. Что такое химическая связь?
- 2. Что такое электроотрицательность?
- 3. Какие виды связи бывают?
- 4. Какая связь называется ковалентной неполярной?
- 5. Какая связь называется ковалентной полярной?
- 6. Какая связь называется ионной?
- 7. Что такое ионы?

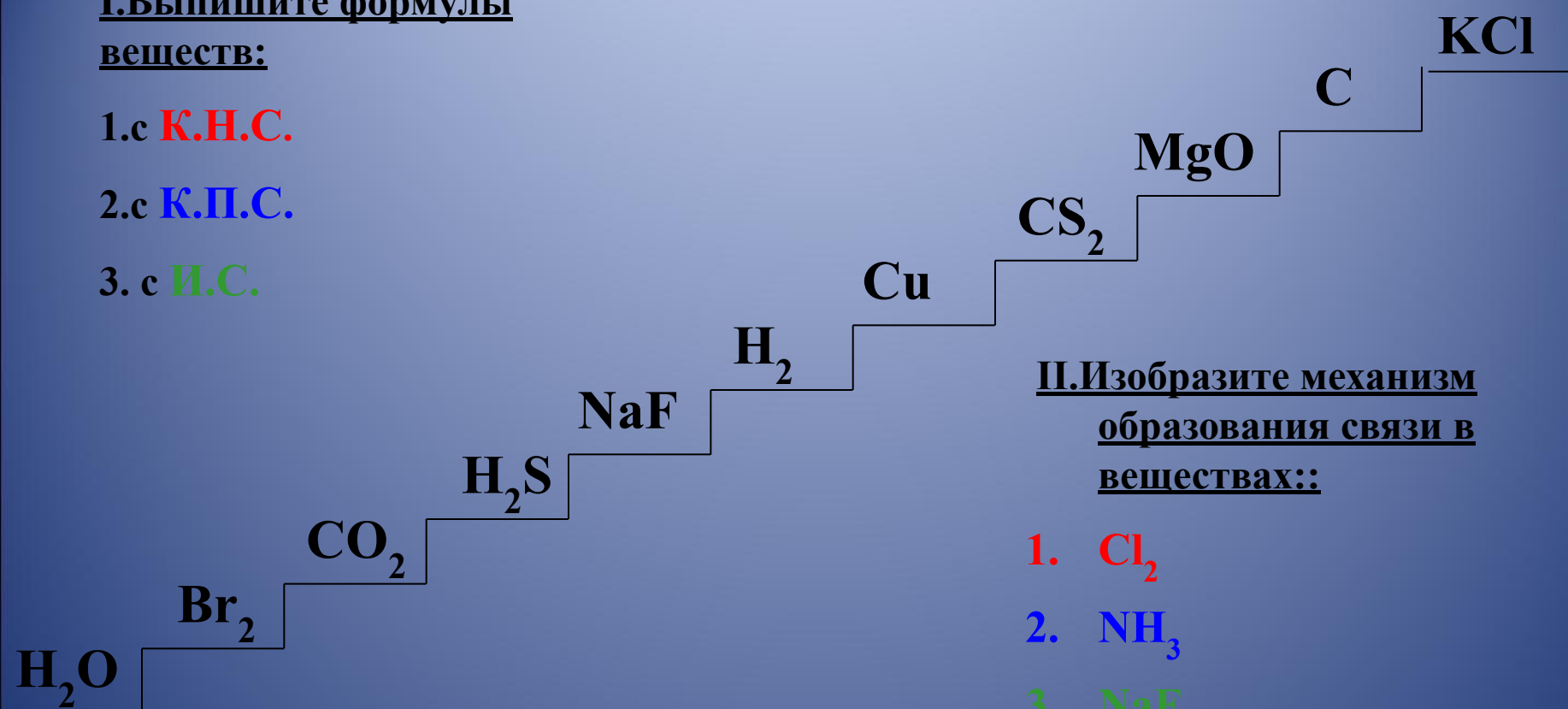
I. Выпишите формулы

веществ:

1. с **К.Н.С.**

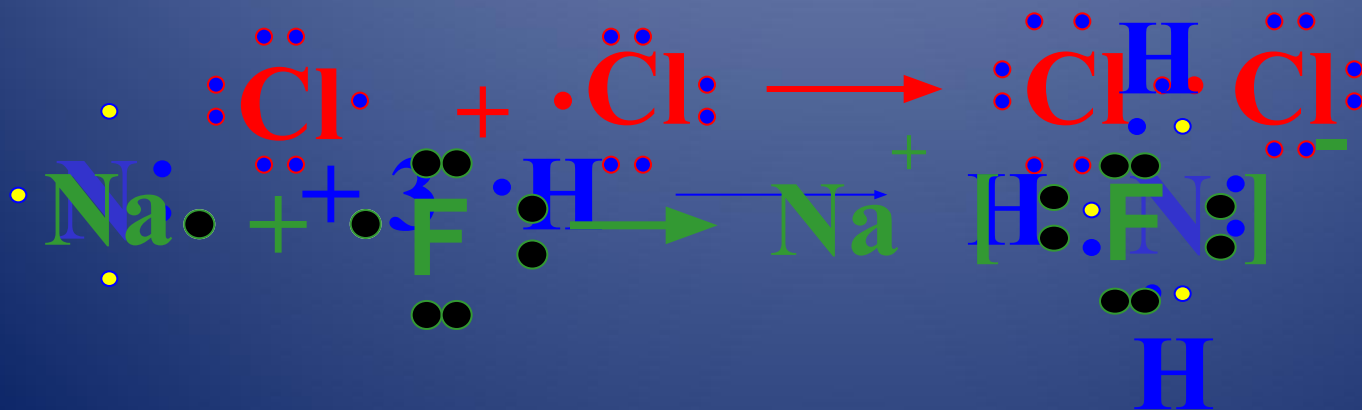
2. с **К.П.С.**

3. с **И.С.**



II. Изобразите механизм образования связи в веществах::

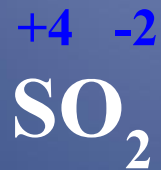
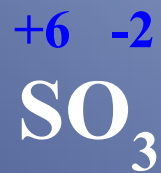
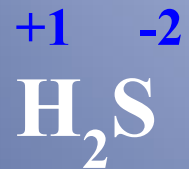
1. Cl₂
2. NH₃
3. NaF



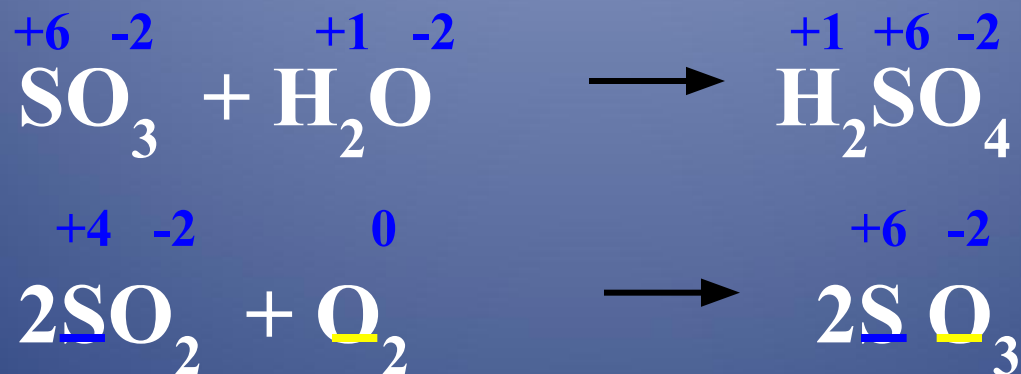
Вертушка

- 8. Что называют кристаллической решеткой?
- 9. Какие виды кристаллических решеток Вам известны?
- 10. Что такое степень окисления?
- 11. Что называют окислительно-восстановительной реакцией?
- 13. Что такое Окислитель?
- 14. Что такое Восстановитель?

*Определите в каком веществе
степень окисления серы равна +4*



*Какая реакция является
окислительно-
восстановительной?*



Спасибо за урок!



***Ребята!
У Вас есть
шанс стать
образованными
людьми!***