

Обобщение знаний по теме «Виды химических связей»

8 класс

Цель урока

- Повторить и закрепить полученные знания по видам связи, составлению схем связей, основным понятиям темы.
- Закрепить знания по видам кристаллических решеток и написанию химических формул.
- Научиться по формуле вещества предполагать, исходя из строения, его физические свойства.

Давайте повторим

- Дайте определение понятию электроотрицательности.
- Почему фтор самый электроотрицательный элемент? Назовите две причины.
- Где в таблице Д.И.Менделеева проходит граница между металлами и неметаллами?
- Дайте определение понятию химическая связь?
- Какие электроны участвуют в образовании химической связи?
- Какие виды связи вы знаете?

Химический диктант

Ковалентная связь		Ионная связь	Металлическая связь
полярная	неполярная		

Химический диктант

Ковалентная связь		Ионная связь	Металлическая связь
полярная	неполярная		
H ₂ O	S	KI	Ba
NH ₃	I ₂	CaBr ₂	Fe
P ₂ O ₅	P	Na ₂ O	Zn
CH ₄	O ₃	MgS	Co

Типы кристаллических решеток

атомная	молекулярная	металлическая	ионная

Типы кристаллических решеток

атомная	молекулярная	металлическая	ионная
C(графит) SiO ₂ C(алмаз) Si	CO ₂ H ₂ S P S	Na Al Cu Ag	LiCl MgI ₂ CaO BaBr ₂

Предположите тип кристаллической решетки

- Газ, зелено-желтого цвета со специфическим резким запахом, плохо растворим в воде, низкие температуры плавления и кипения.

Предположите тип кристаллической решетки

- Очень твердое вещество, с высокими температурами плавления и кипения, нерастворимое в воде, без запаха.

Предположите тип кристаллической решетки

- Твердое вещество, с высокими температурами плавления и кипения, растворимое в воде, без запаха, хрупкое.

Предположите тип кристаллической решетки

- твердое вещество, с высокими температурами плавления и кипения, проводит электрический ток и тепло.

Предскажите физические свойства

- 1) Cs_2O ; Ni; SO_2 .
- 2) CH_4 , Na_2O , S.
- 3) NH_3 , Na, H_2S .

Вывод

- Повторили и закрепили полученные знания по видам связи, составлению схем связей, основным понятиям темы.
- Закрепили знания по видам кристаллических решеток и написанию химических формул.
- Научились по формуле вещества предполагать, исходя из строения, его физические свойства.

Проблема следующего урока

- В каких связях есть смещение электронов к атомам?
- Как называются эти заряды и как их можно определить?