

Тема: **Ионная связь.**

- сформировать понятие об ионной связи;
- углубить знания о типах химических связей;
- закрепить умение работы с ПСХЭ.

**Изучение материала**

Просмотреть видео по ссылке:

<https://www.youtube.com/watch?v=6KvKsCpbpkE>

Изучить §56.

**Задание для закрепления материала.**

1. Определите вид химической связи в соединениях: NaF, SiO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>S, HCl, O<sub>2</sub>, BaO, SiF<sub>4</sub>, NH<sub>3</sub>, Br<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, LiBr. Для молекул с ионным типом связи запишите механизм образования молекулы.
2. В каком ряду находятся вещества только с ионной связью – назвать выбранные вещества, указать заряды ионов:  
А) K<sub>2</sub>O Na<sub>2</sub>S LiCl  
Б) MgO H<sub>2</sub>O H<sub>2</sub>S  
В) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> CO<sub>2</sub> Cl<sub>2</sub>
3. Напишите схему образования химической связи в молекуле Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>.

**Домашнее задание.**

1. В каком ряду находятся вещества только с ионной связью – назвать выбранные вещества, указать заряды ионов:  
А) F<sub>2</sub> Fe HCl  
Б) N<sub>2</sub> HCl P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  
В) NaCl CaO K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
2. В каком ряду находятся вещества только с ионной связью – назвать выбранные вещества:  
А) H<sub>2</sub>S NH<sub>3</sub> O<sub>2</sub>  
Б) K HCl HF  
В) NaF K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Ca<sub>2</sub>N<sub>3</sub>
3. Напишите схему образования химической связи в молекуле Ca<sub>3</sub>N<sub>2</sub>.
4. Напишите схему образования ковалентной связи в молекуле NaCl.