

Ковалентная неполярная химическая связь.

При изменении числа:

- ❖ Протонов, возникает – **НОВЫЙ атом**
- ❖ Нейтронов, возникает – **ИЗОТОП**
того же элемента
- ❖ Электронов, возникает – **ион**
того же элемента

**Какой из двух элементов более
сильный:**

Металл

1. **Na или Al**
2. **Ca или Be**
3. **Mg или S**
4. **Si или C.**

**Определить соединения с ионной
связью.**

**LiF, HCl,
Na₂O, CaO,
H₂O, H₂S.**

ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

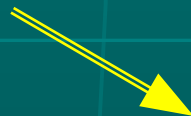
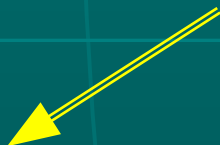
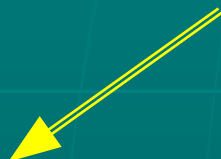
ИОННАЯ
 $Me + неMe$

МЕТАЛЛИЧЕСКАЯ
(металлы)

КОВАЛЕНТНАЯ
(неметаллы)

Ковалентная
неполярная

Ковалентная
полярная



Химическая связь, возникающая в
результате образования *общих*
электронных пар, называется
атомной или ковалентной

Порядок построения молекул:

1. Определить число не спаренных $\bar{e}$ по формуле $8 - N$. (N – номер группы)
2. Записать атомы, расположив их не спаренными $\bar{e}$ друг к другу.
3. Составить электронную и структурную формулы.