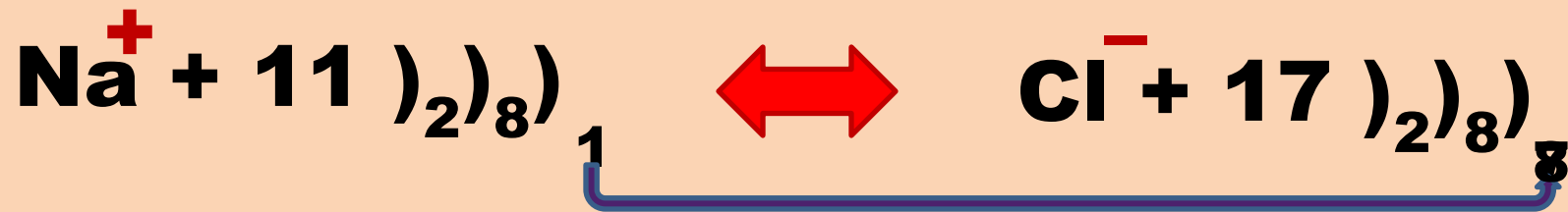


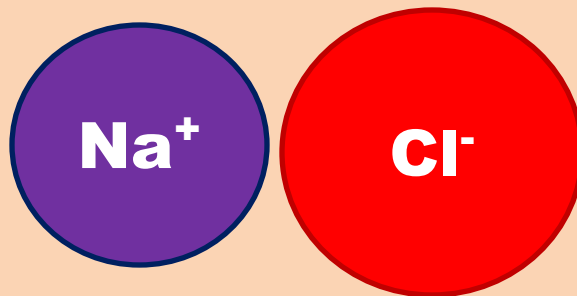
Химическая связь

Ионная связь

металл + неметалл

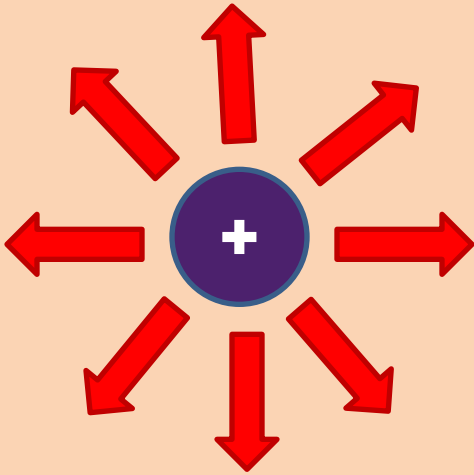


Электростатическое
притяжение

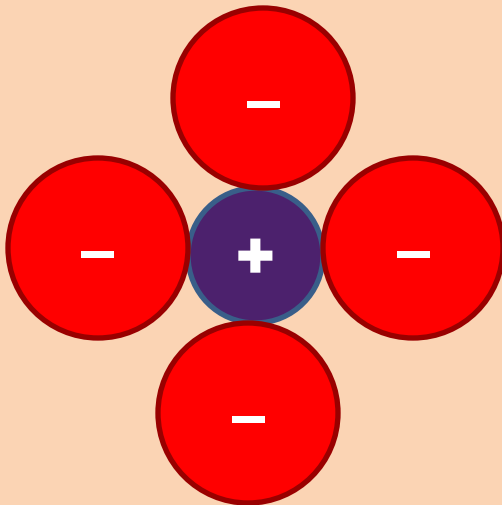


ИОНЫ

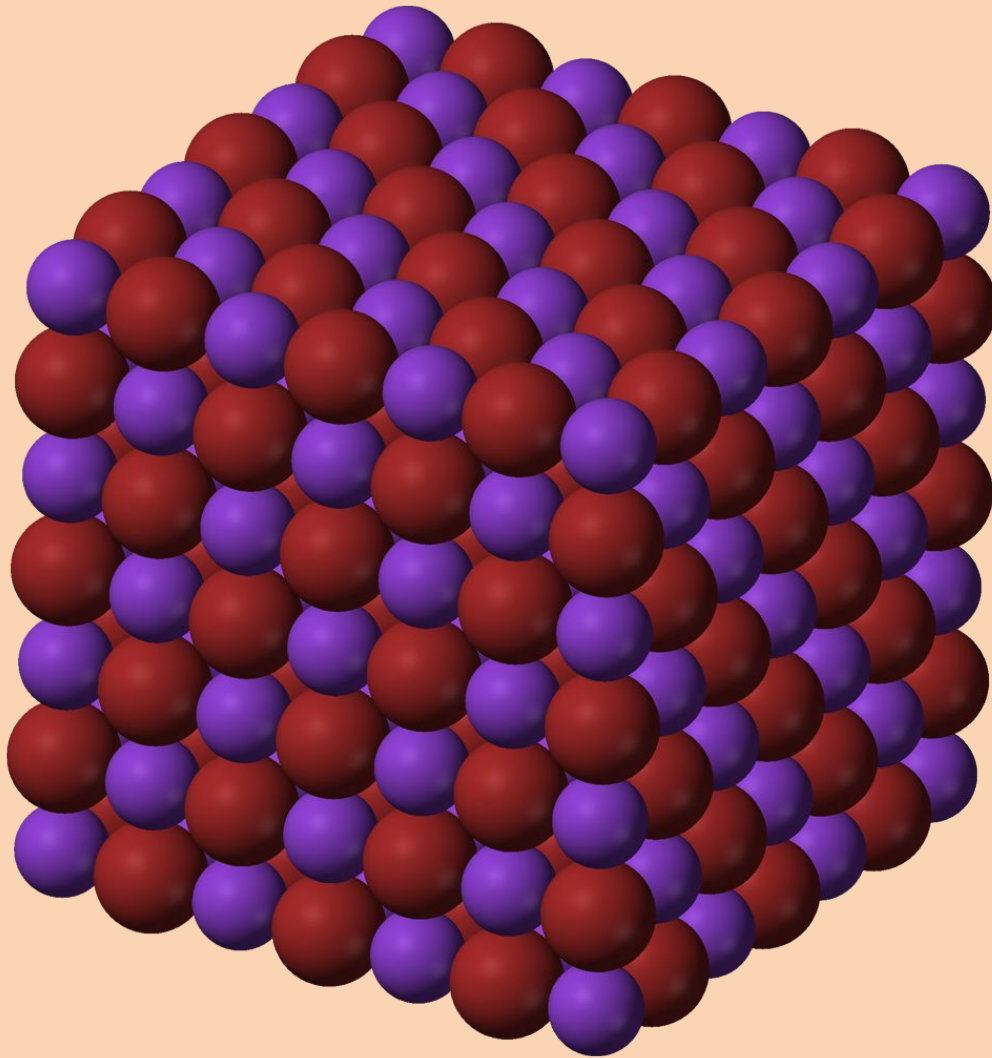
Свойства ионной связи



ненаправленная,
так как электромагнитное поле распространяется
во все стороны



ненасыщаемая,
притянется столько ионов, сколько
уместится

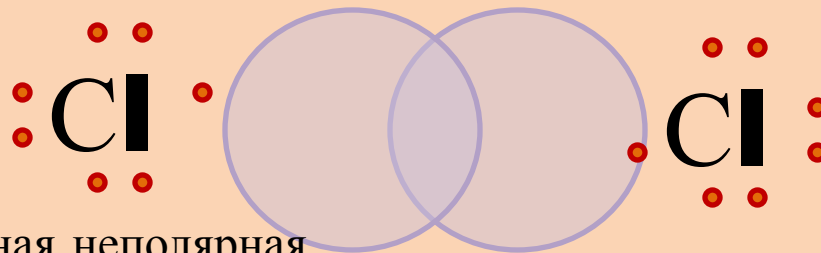
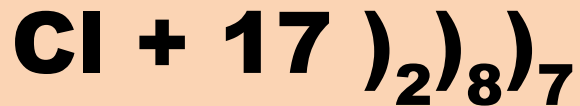


Кристаллическая решетка

Поэтому все вещества с
ионной связью имеют
немолекулярное
строение

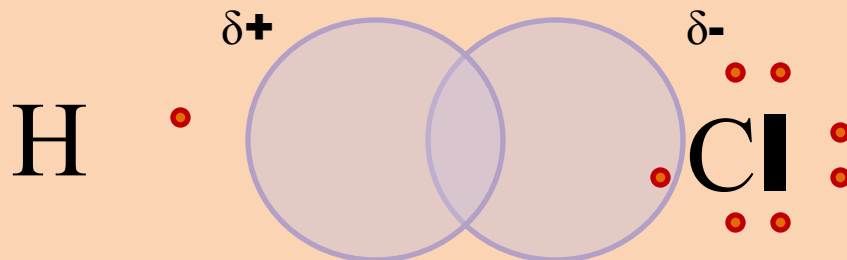
Ковалентная связь

неметалл + неметалл



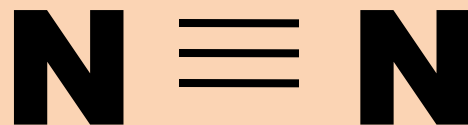
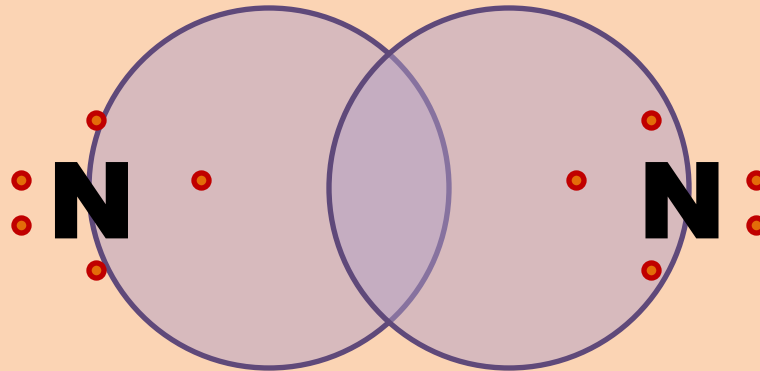
Ковалентная неполярная
связь

Химическая связь,
образованная
посредством общих
электронных пар,
называется
ковалентной.



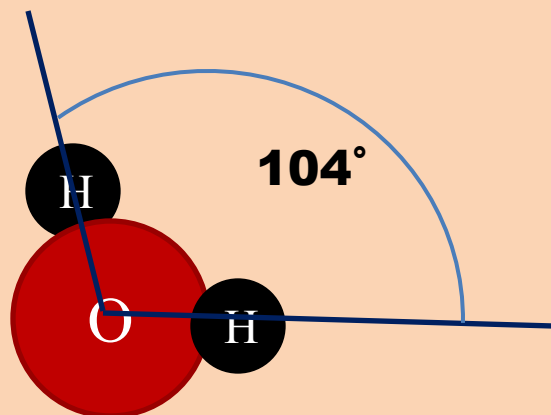
Ковалентная полярная связь

Ковалентная связь может быть образована несколькими парами электронов

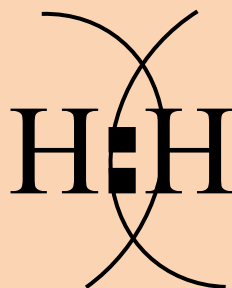


Количество связей у атома равно количеству электронов, которых не хватает у атома до октета.

Свойства ковалентной связи

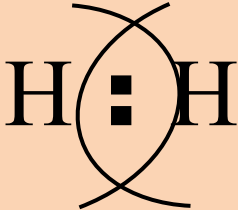
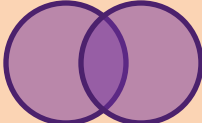

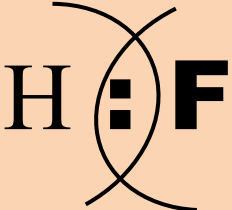
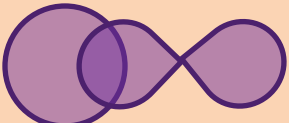
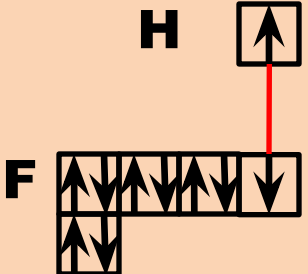
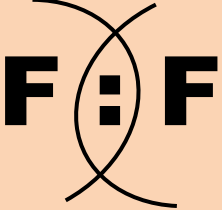

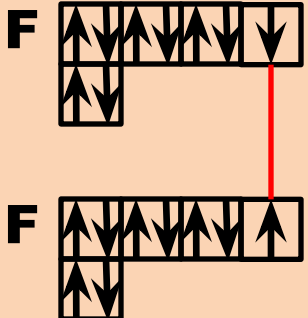


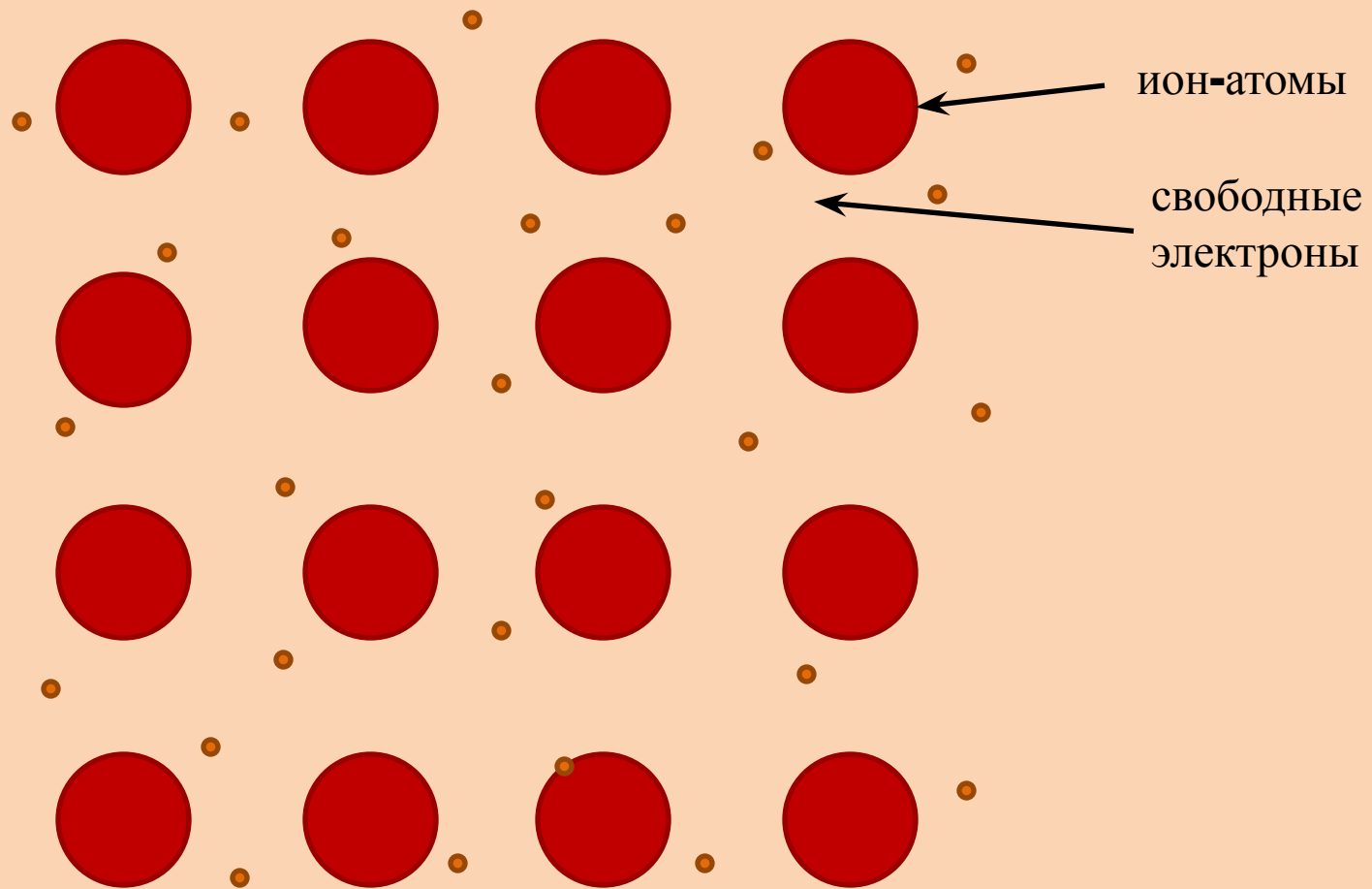
направленная,
атомы должны расположиться определенным
образом.



насыщаемая,
связывает два атома,
«третий – лишний»

Способы изображения ковалентной связи

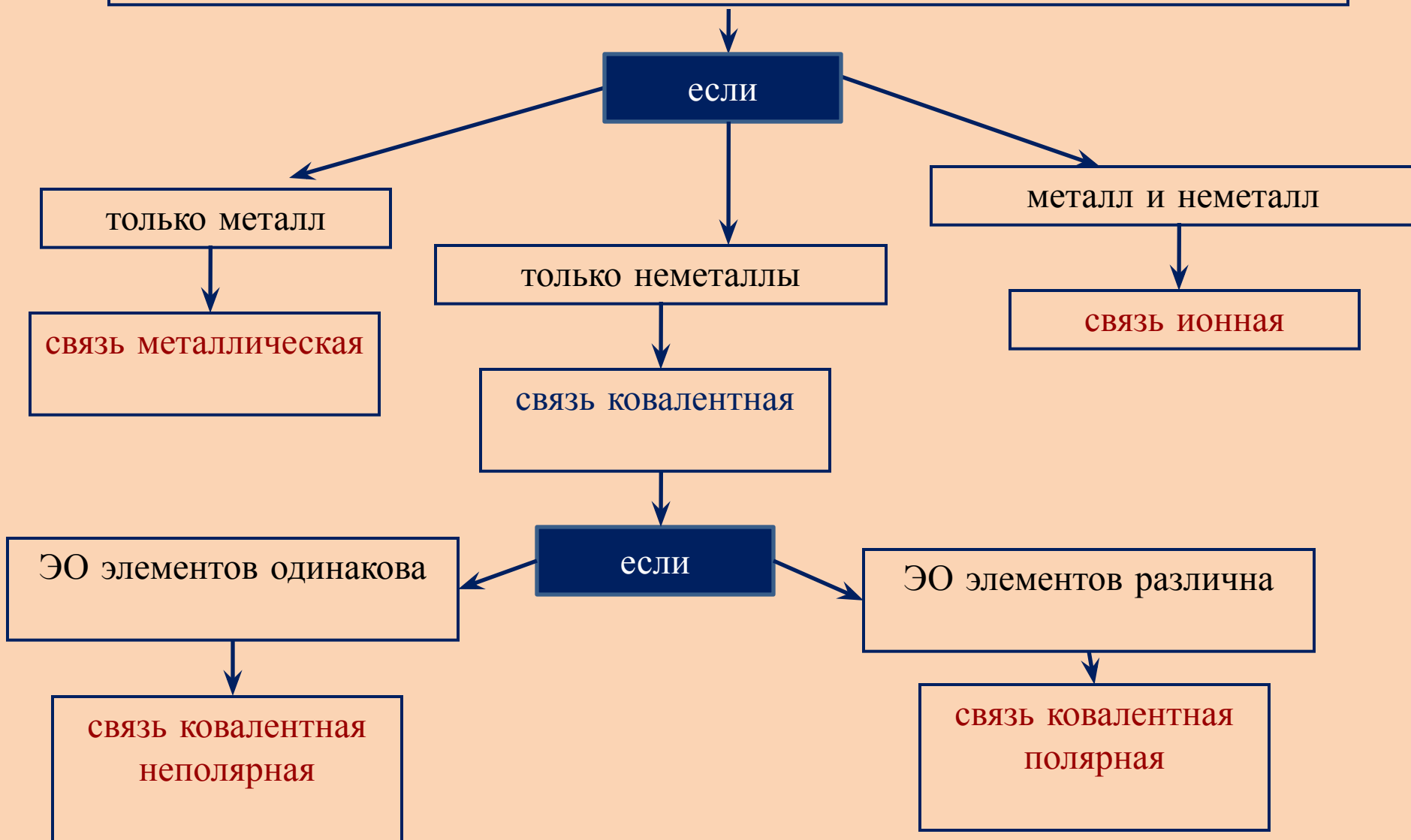
	электронные схемы	структурные формулы	перекрывание орбиталей	электронно- графические схемы
H_2		H-H	 s-s	
HF		H-F	 s-p	
F2		F-F	 p-p	



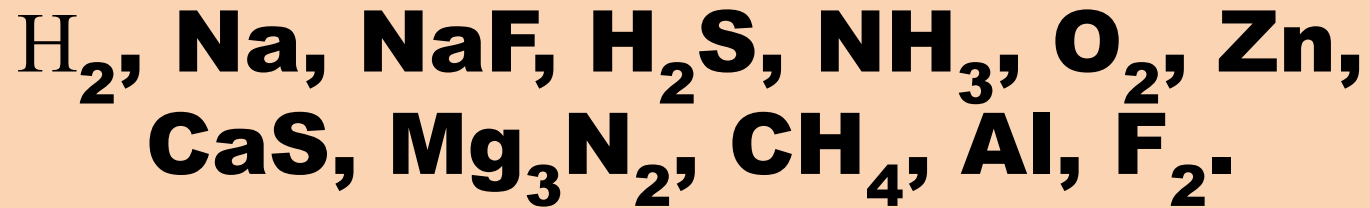
Металлическая СВЯЗЬ

Как определить вид связи в веществе?

Определите природу химических элементов



Определите вид связи в следующих веществах:



Водородная связь – электростатическое притяжение между положительно поляризованным атомом водорода одной молекулы и отрицательно поляризованным атомом **O**, **N** или **F** другой молекулы (или другого фрагмента молекулы).

