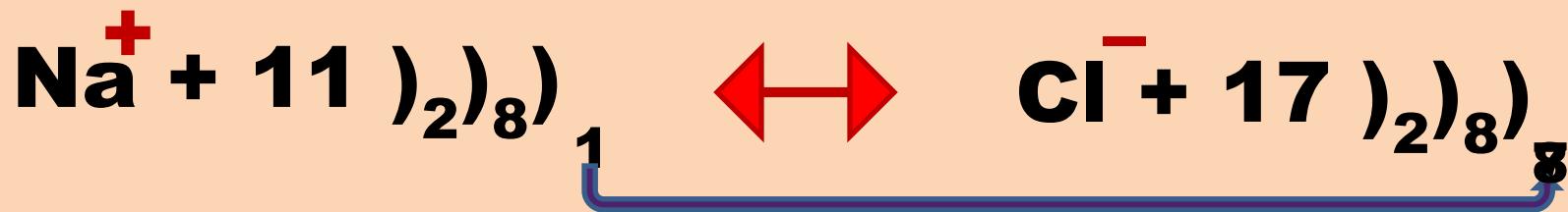


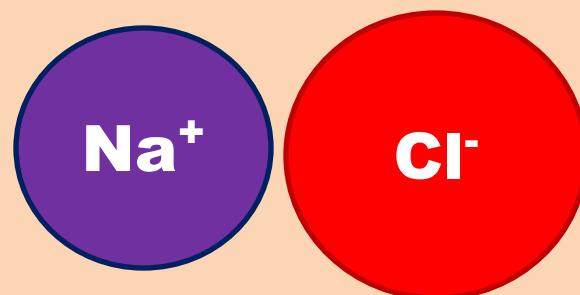
Химическая связь

Ионная связь

металл + неметалл

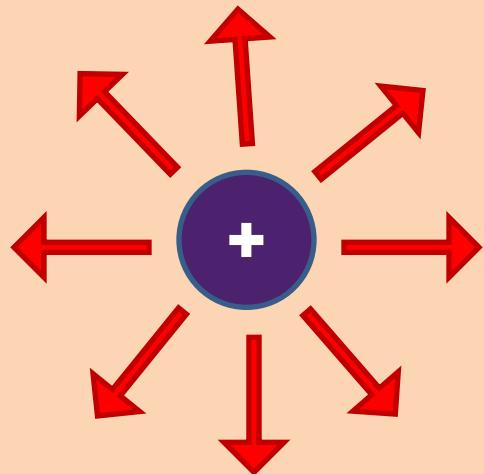


Электростатическое
притяжение



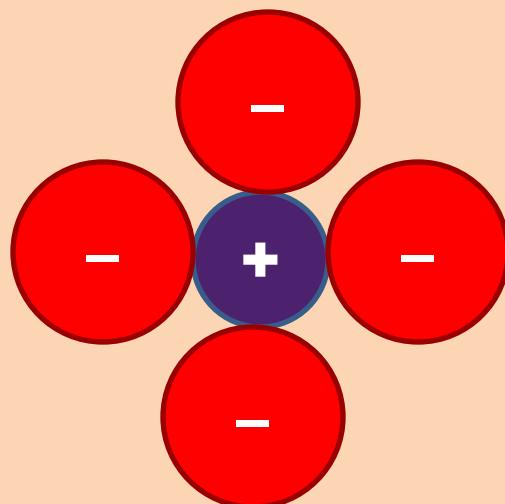
ионы

Свойства ионной связи



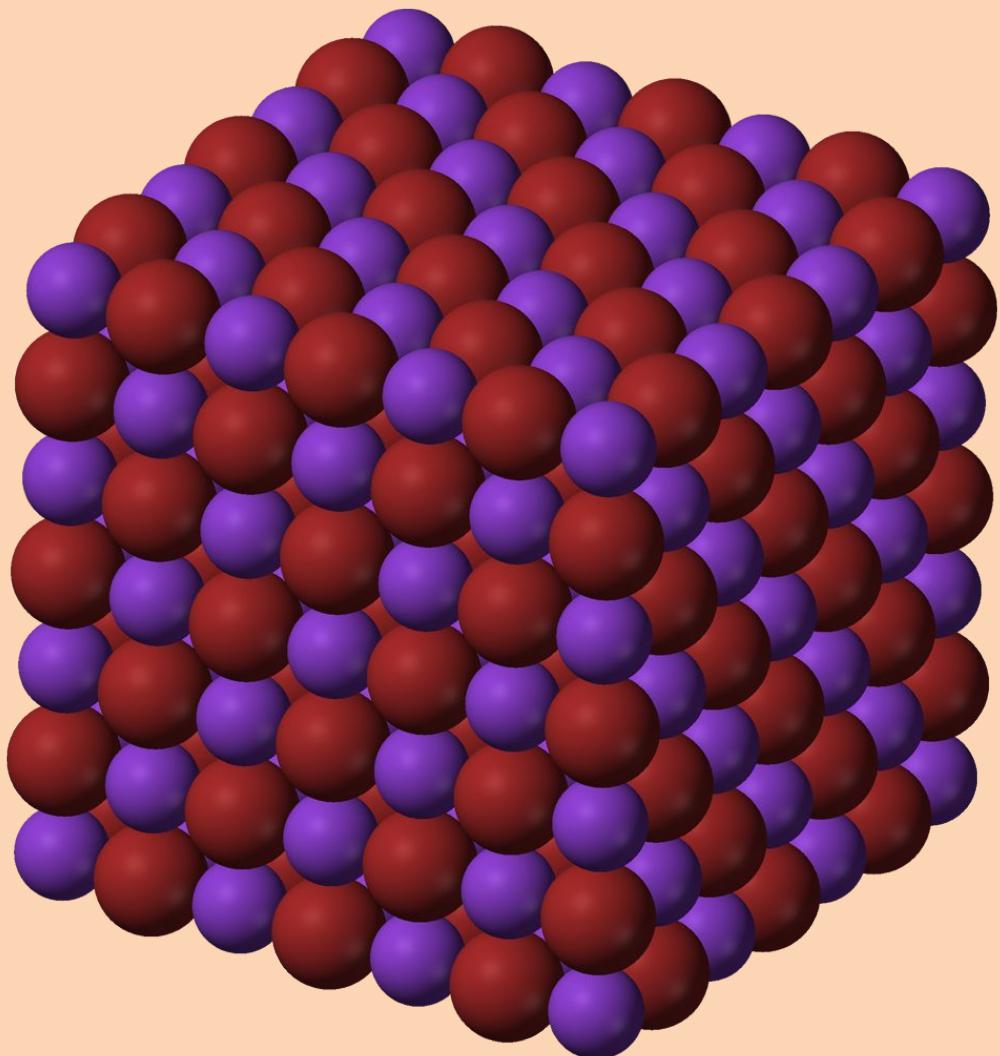
ненаправленная,

так как электромагнитное поле распространяется
во все стороны



ненасыщаемая,

притягивается столько ионов, сколько
уместится

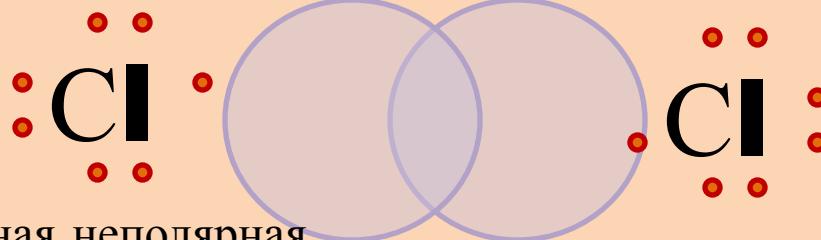


Кристаллическая решетка

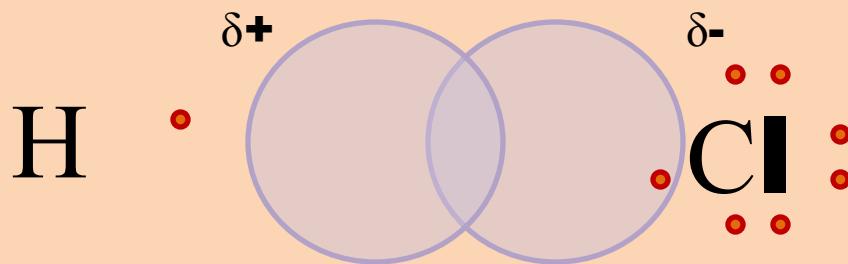
Поэтому все вещества с ионной связью имеют немолекулярное строение – ионную кристаллическую решетку
тв. тугоплавк. многие р. в H₂O

Ковалентная связь

неметалл + неметалл



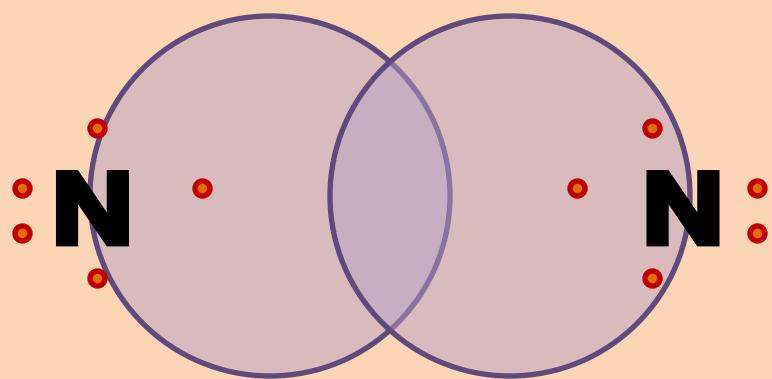
Ковалентная неполярная
связь



Ковалентная полярная связь

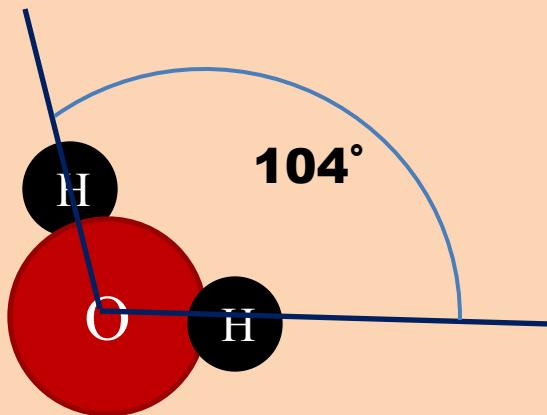
Химическая связь,
образованная
посредством общих
электронных пар,
называется
ковалентной.

Ковалентная связь может быть образована несколькими парами электронов

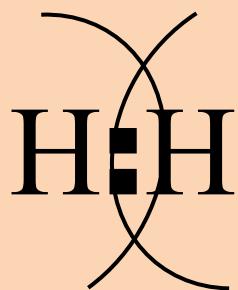


Количество связей у атома равно количеству электронов,
которых не достает у атома до октета.

Свойства ковалентной связи

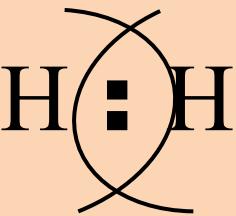
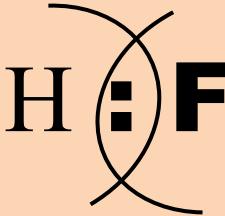
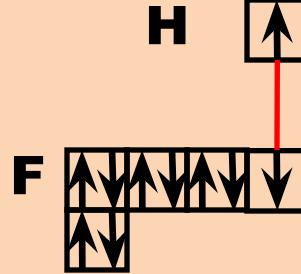
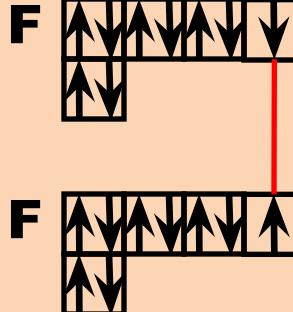


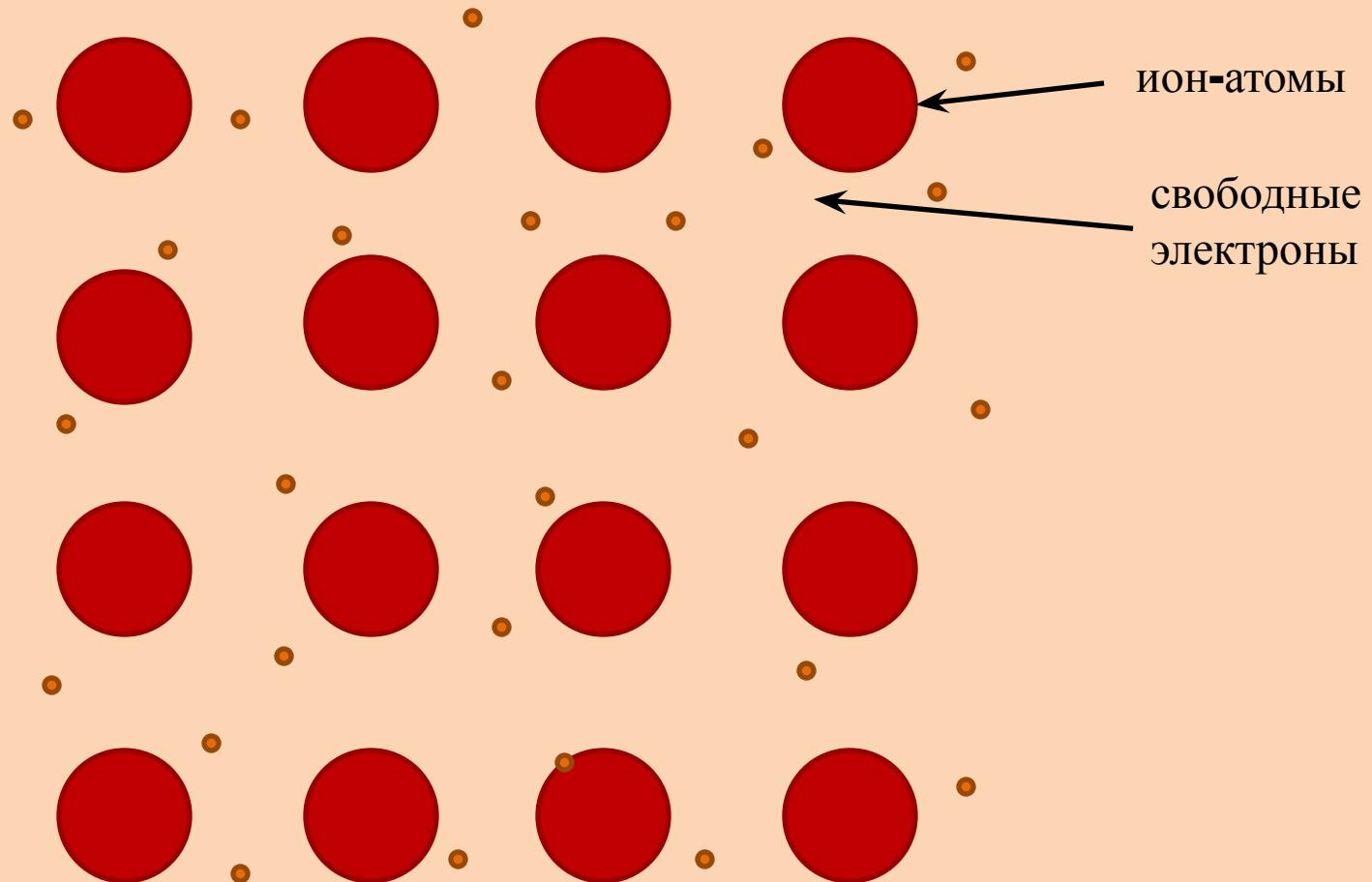
направленная,
атомы должны расположиться определенным
образом.



насыщаемая,
связывает два атома,
«третий – лишний»

Способы изображения ковалентной связи

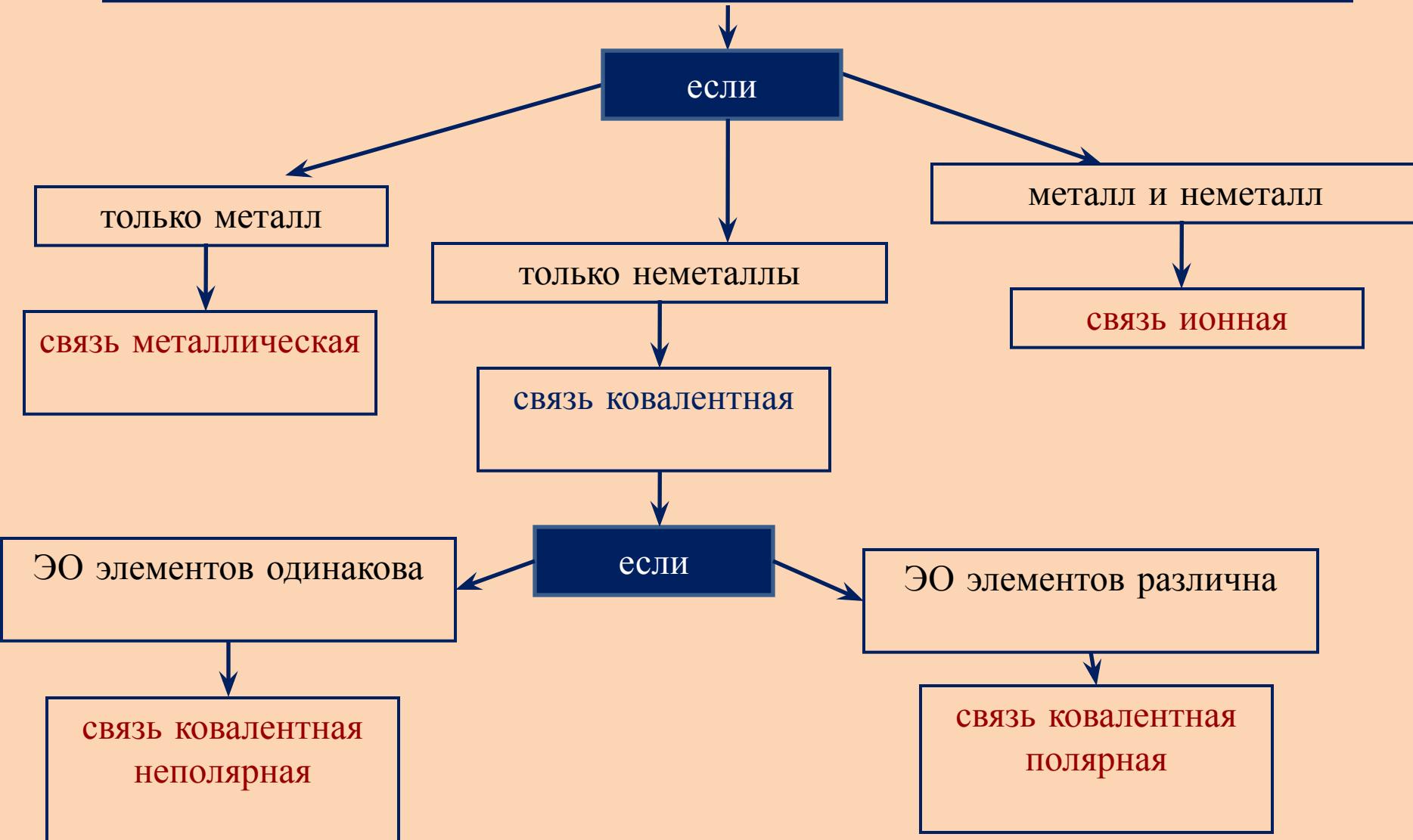
	электронные схемы	структурные формулы	перекрывание орбиталей	электронно-графические схемы
H_2		$H-H$	 s-s	
HF		$H-F$	 s-p	
F_2		$F-F$	 p-p	



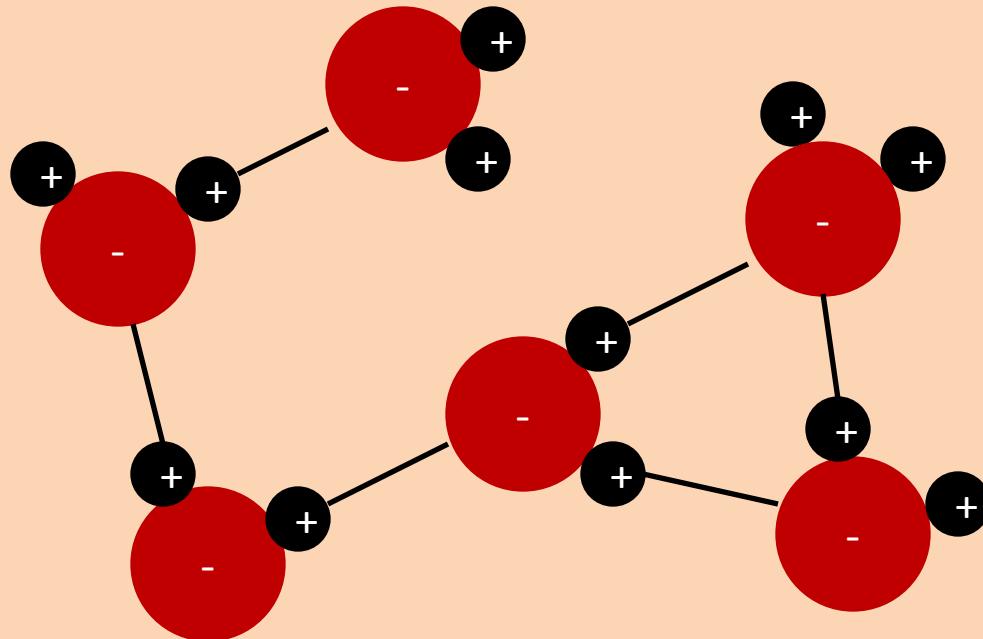
Металлическая связь

Как определить вид связи в веществе?

Определите природу химических элементов



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).



Определите вид связи в следующих веществах:

H_2 , **Na**, **NaF**, H_2S , NH_3 , **O₂**, **Zn**,
CaS, **Mg₃N₂**, **CH₄**, **Al**, **F₂**.

**СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ!**