

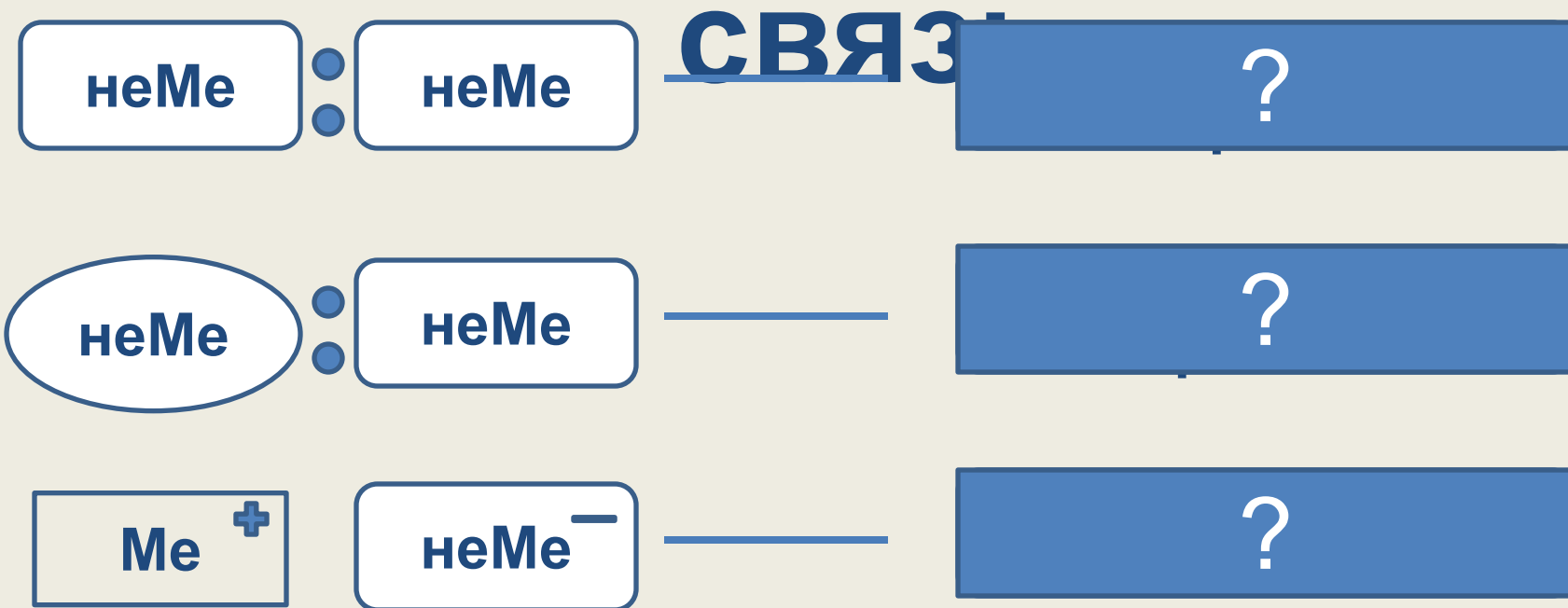
# Проверьте себя:

1. Электроотрицательность - это .....
2. Ковалентная полярная связь – это .....
3. Ковалентная неполярная связь – это .....
4. Элемент, имеющий самое высокое значение электроотрицательности .....
5. Какую кристаллическую решетку имеют вещества с ковалентным типом связи?
6. Из списка выпишите вещества с

# ОТВЕТЫ:

1. Способность атома притягивать к себе электроны.
2. Связь за счет спаривания электронов атомов разного вида.
3. Связь за счет спаривания электронов атомов одного вида.
4. F
5. Молекулярную.
6.  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{OF}_2$ ,  $\text{PCl}_3$ ,  $\text{CH}_4$

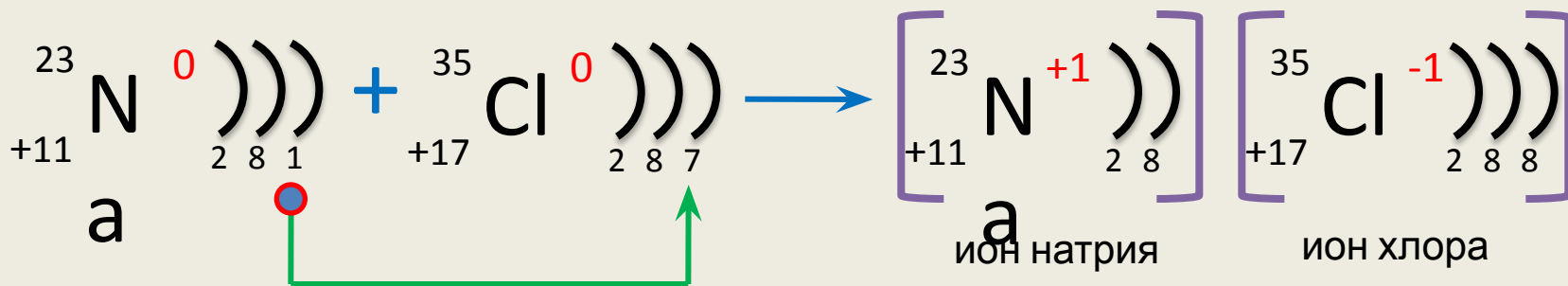
# Ионная



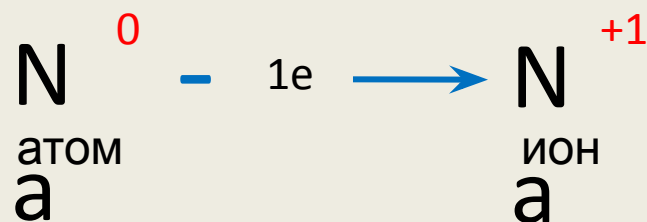
**Ионная связь – это связь между ионами.  
Образуется между металлом и  
неметаллом.**

**Ион** – это частица образующаяся в результате отдачи или принятия электрона.

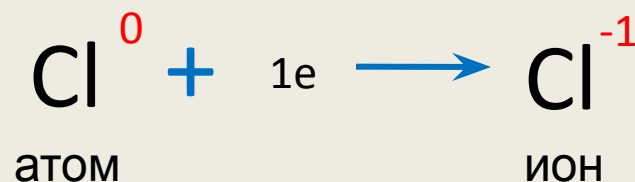
Пример : NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)



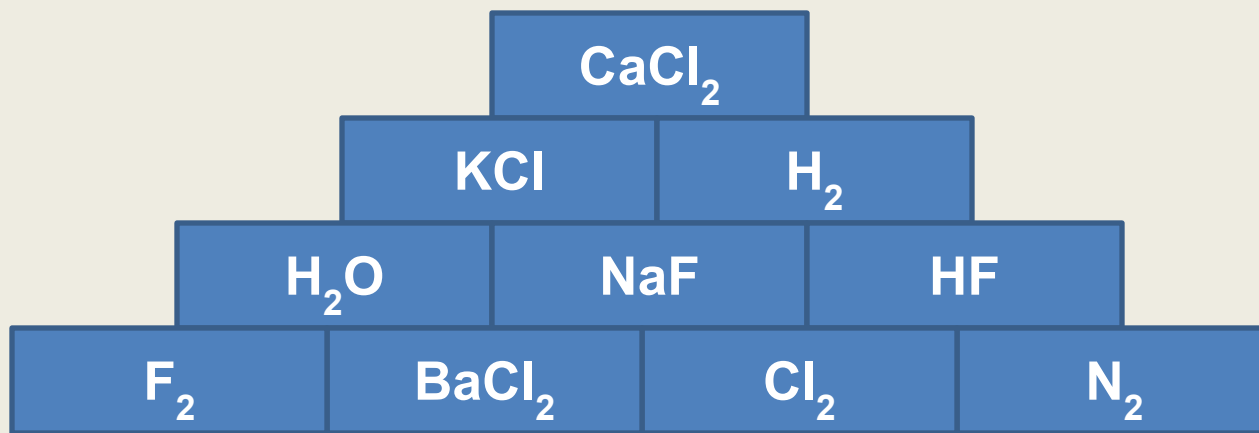
Частица, отдающая электроны,  
превращается в **положительный ион**  
(**катион**)



Частица, принимающая электроны,  
превращается в **отрицательный ион**  
(**анион**).



Путь к вершине химической пирамиды – ионная химическая связь в соединениях. Напишите схемы образования связей в этих веществах



Поиграйте в «крестики-нолики». Найдите выигрышный путь, который составляют вещества с ионной связью. Напишите схемы образования связи в этих веществах.

$\text{Na}_2\text{S}$	$\text{CH}_4$	$\text{Br}_2$
$\text{PH}_3$	$\text{KBr}$	$\text{NH}_3$
$\text{O}_2$	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{MgO}$