

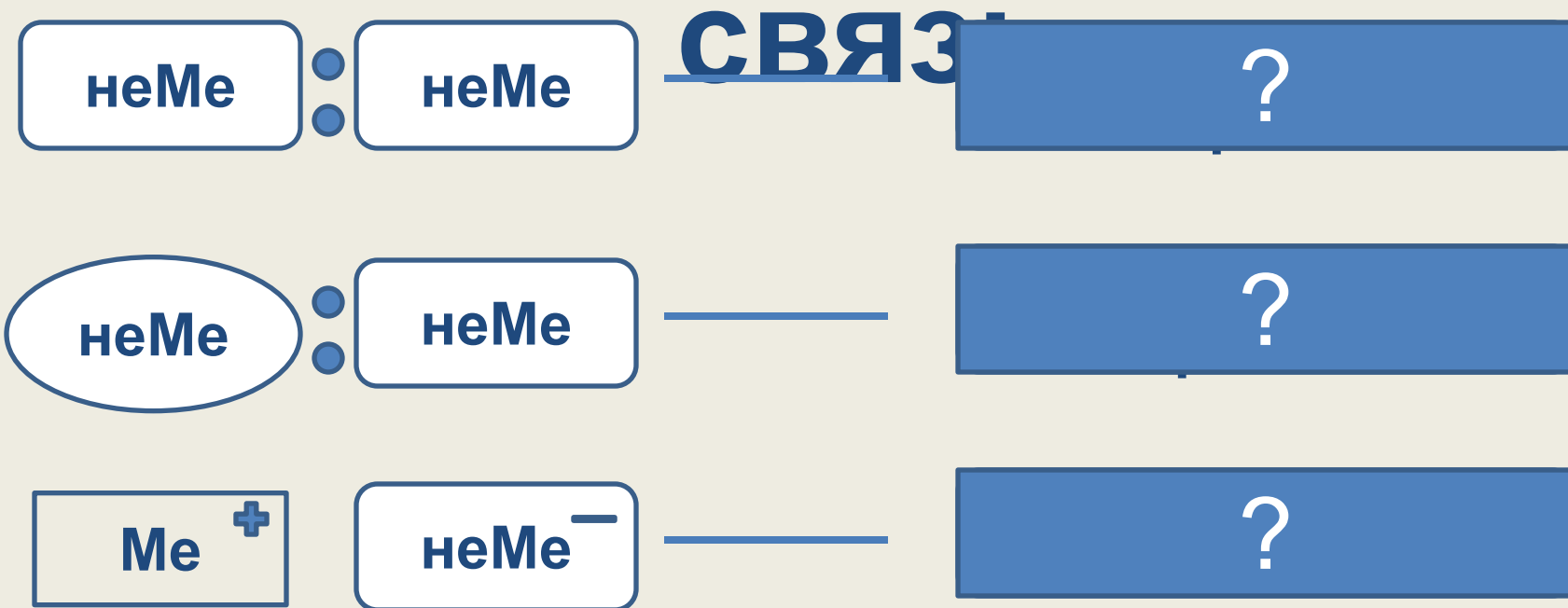
Проверьте себя:

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. HCl , H_2S , SO_2 , OF_2 , PCl_3 , CH_4

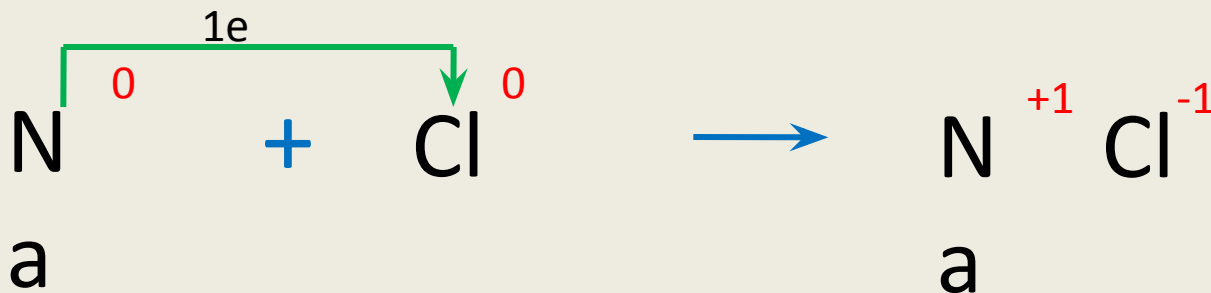
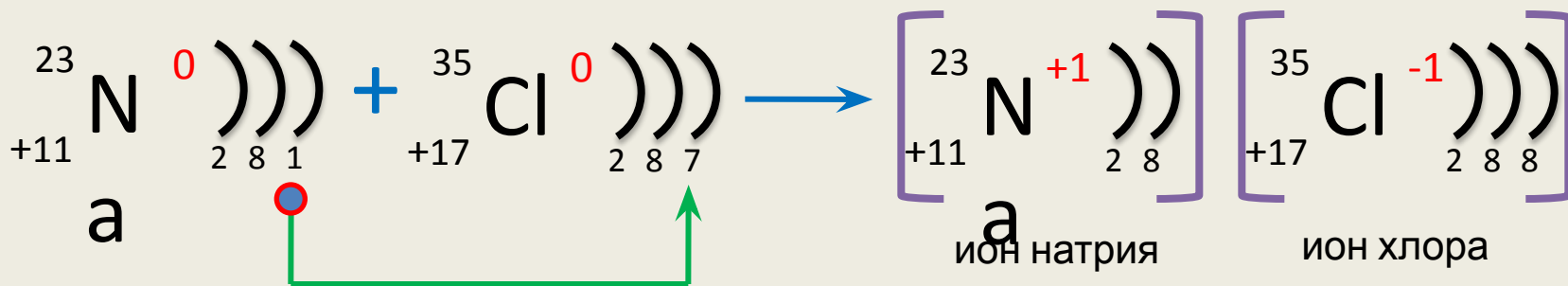
Ионная



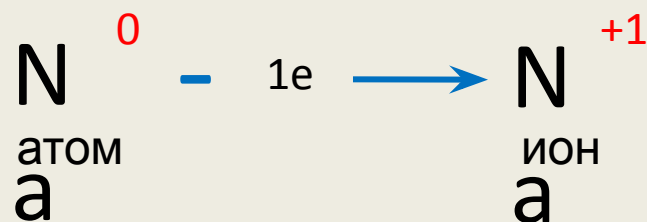
**Ионная связь – это связь между ионами.
Образуется между металлом и
неметаллом.**

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

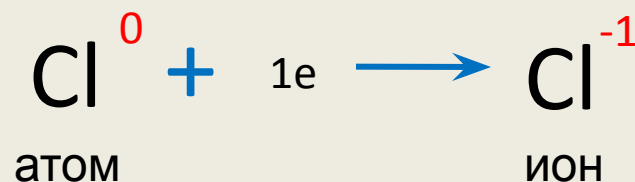
Пример : NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)



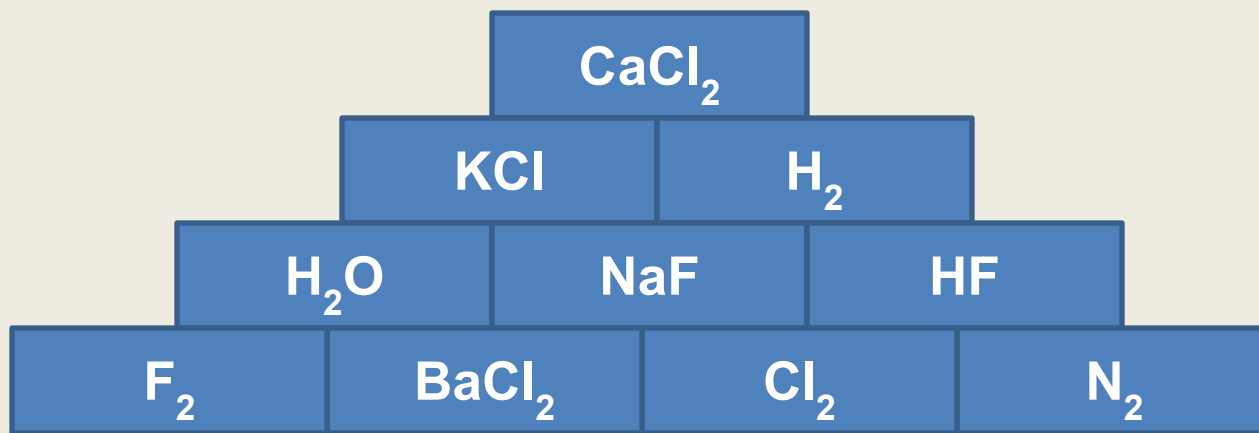
Частица, отдающая электроны,
превращается в **положительный ион**
(**катион**)



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.

Na_2S	CH_4	Br_2
PH_3	KBr	NH_3
O_2	H_2O	MgO