

Тема: Металлическая химическая связь.

Тема: Металлическая химическая связь.

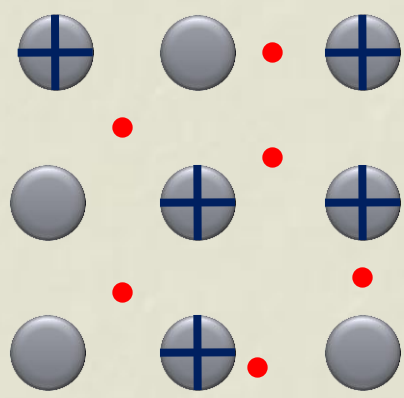
Повторение

Проверка
знаний




I. Металлическая связь.

Связь в металлах и сплавах между атом – ионами посредством обобществленных электронов называют **металлической**.

Схема металлической связи:



Условные обозначения:

-  - атом металла
-  - ион металла
-  - электрон

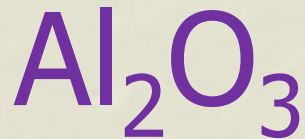
20/06/18

Тема: Металлическая химическая связь.

Домашнее задание.

& 12 Стр. 66- 68

***Составить механизм образования молекулы.



Повторение.

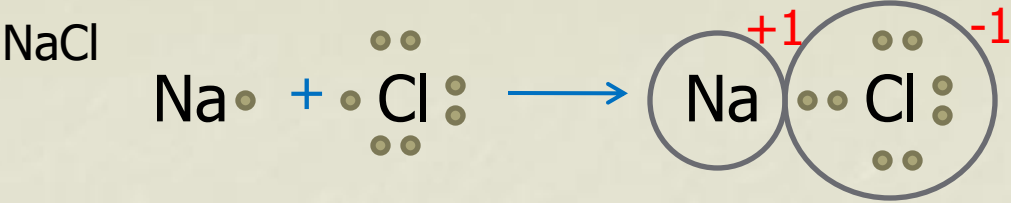
1. Что такое ионная связь?
2. Что такое ион?
3. Когда возникает ионная связь?
4. Что такое ковалентная связь?
5. Когда возникает ковалентная неполярная связь?
6. Когда возникает ковалентная полярная связь?
7. Что такое электроотрицательность?

F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

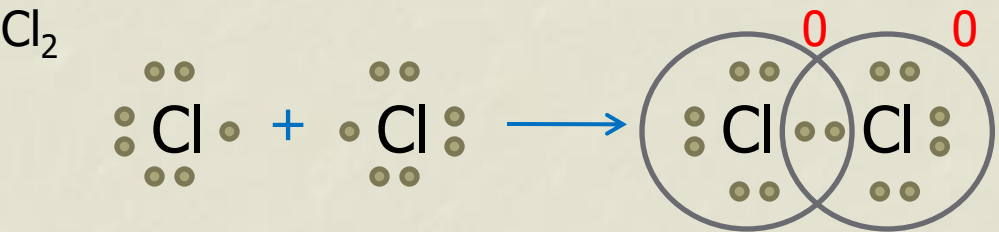
ЭО уменьшается

Повторение.

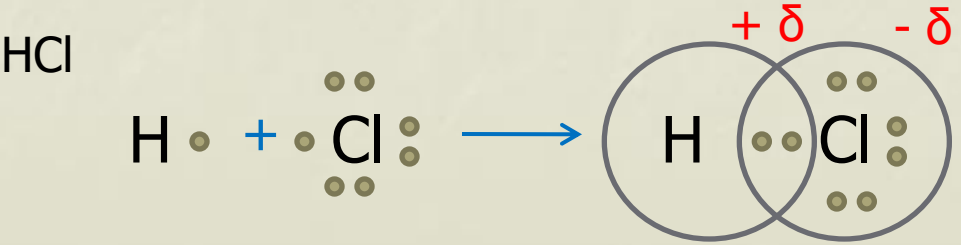
Ионная связь – образуется между металлом и неметаллом



Ковалентная неполярная связь – образуется между одинаковыми неметаллами.



Ковалентная полярная связь – образуется между разными неметаллами.

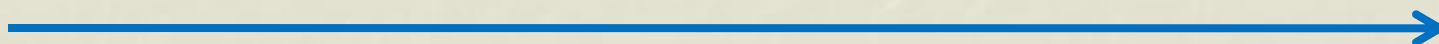


20/06/18

Проверка знаний

Ряд неметаллов.

F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.



ЭО уменьшается

Составить механизм образования молекул и определить тип химической связи.

H₂, H₂O, NaCl, CaO, SF₂.

***Составить механизм образования молекулы.

Al₂O₃

[Вернуться к теме урока](#)