06/10/09

Химическая связь

Д/з:

§9 стр.55 табл. (выучить); №2(п)

Вспомним! Чтение химических формул.

Примеры:

1. NH_3 – молекула эн аш три состоит из одного атома азота и трех атомов водорода.

2. $Al(OH)_3$ – молекула алюминий о аш трижды состоит из одного атома алюминия, трех атомов кислорода и трех атомов водорода.

3. K_3BO_3 – молекула калий три бор о три состоит из трех атомов калия, одного атома бора и трех атомов кислорода.

[redacted]

Как завершить уровень?

$_{11}$Na 2ē, 8ē, 1ē

$_{12}$Mg 2ē, 8ē, 2ē

$_{9}$F 2ē, 7ē

$_{17}$Cl 2ē, 8ē, 7ē

Закрепим:

1. **<u>Какой химический элемент проявляет наиболее ярко выраженные неметаллические свойства:</u>**

a) Кислород
b) Бор
c) Фтор
d) Литий
e) Азот

Закрепим:

2. **<u>Какой химический элемент проявляет наиболее ярко выраженные металлические свойства:</u>**

a) Магний
b) Натрий
c) Алюминий
d) Кремний

Закрепим:

3. **<u>Расположите в порядке возрастания металлических свойств:</u>**

a) Калий
b) Натрий
c) Рубидий
d) Литий

Химическая связь – силы, которые удерживают атомы друг около друга

- Ионная
- Ковалентная
  - Полярная
  - Неполярная
- Металлическая

06/10/09

Тема: Ионы и ионная химическая связь.

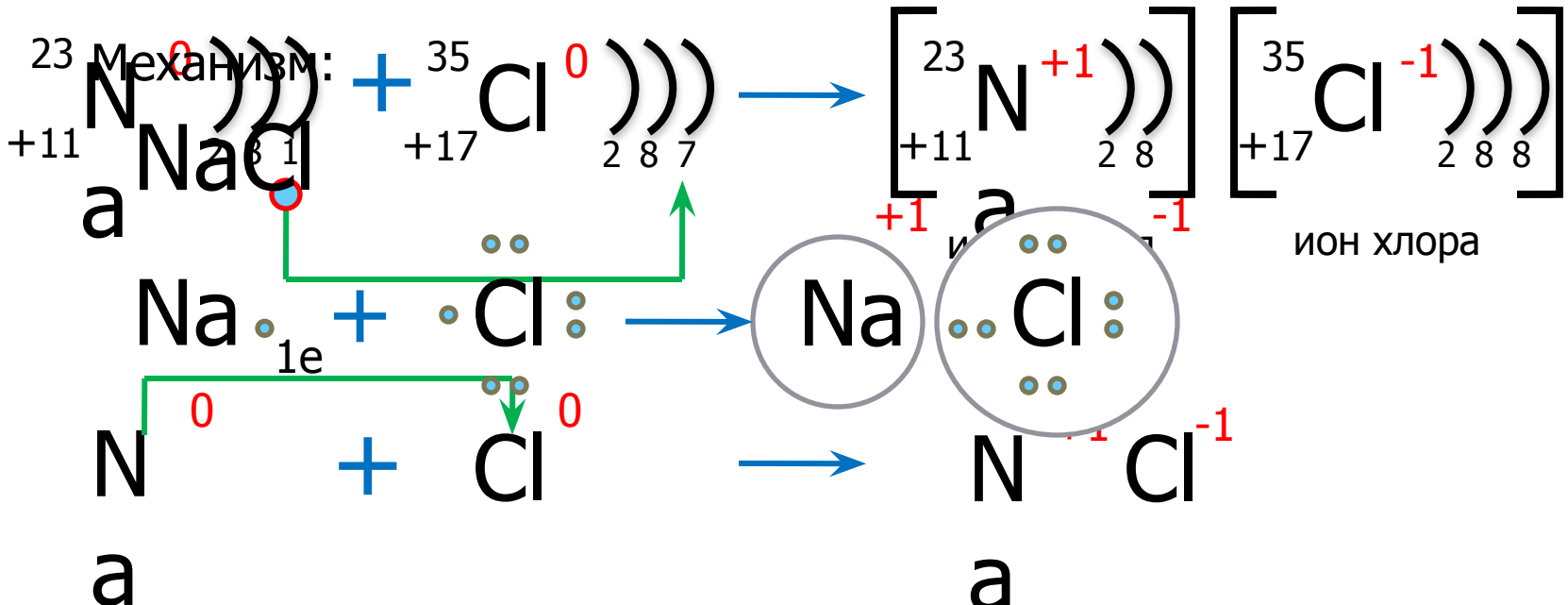
Химическая связь, образующуюся между ионами, называется **ионной**.

Ион – это частица, которая образуется в результате отдачи или принятия электрона.

Приме

Ионная связь возникает между металлом и неметаллом.

Механизм:

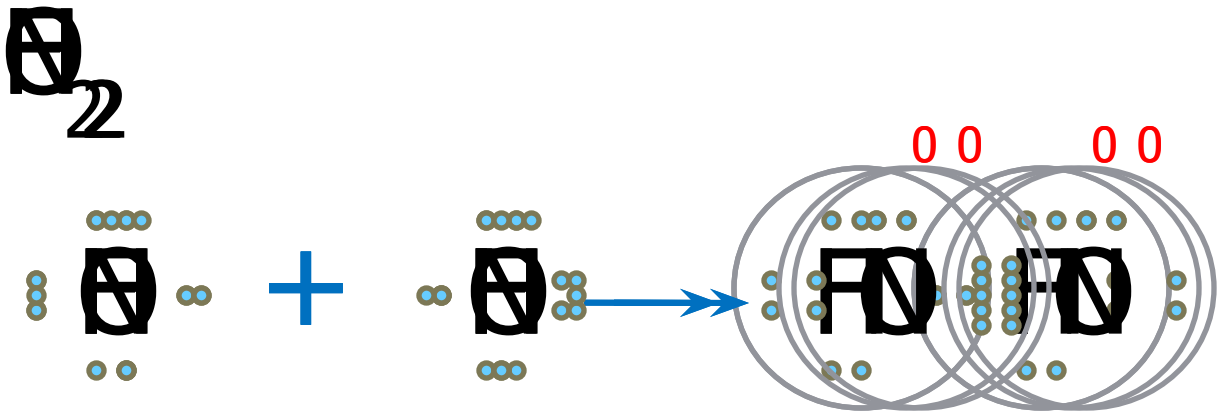


Тема: Ковалентная связь между одинаковыми атомами неметаллов.

Химическая связь, возникающая в результате образования общих электронных пар, называется **ковалентной**.

Связь возникающая между одинаковыми неметаллами называется **ковалентной неполярной**.

Пример:



06/10/09

Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

Химическая связь, возникающая в результате образования общих электронных пар, называется **ковалентной.**

Ряд неметаллов.

Связь возникающая между разными неметаллами называется **ковалентной полярной**.

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

ЭО уменьшается

Электроотрицательность (ЭО) – это способность атомов химического элемента притягивать к себе электроны.

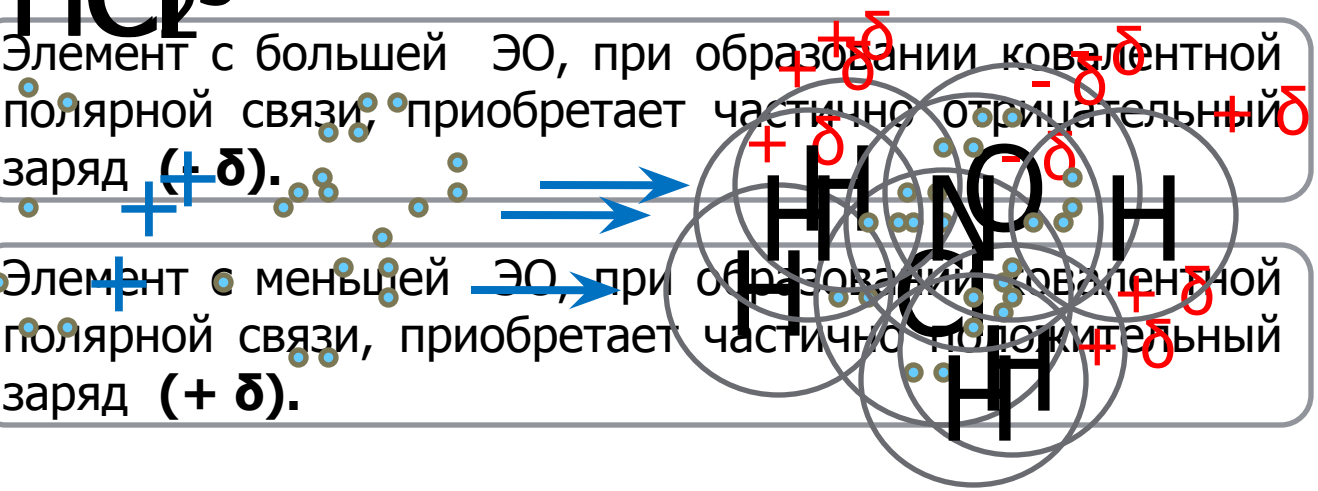
Пример:

NH_3

H_2O

HCl

Элемент с большей ЭО, при образовании ковалентной полярной связи, приобретает частично отрицательный заряд **(- δ).**



Элемент с меньшей ЭО, при образовании ковалентной полярной связи, приобретает частично положительный заряд **(+ δ).**