

06/10/09

Химическая связь

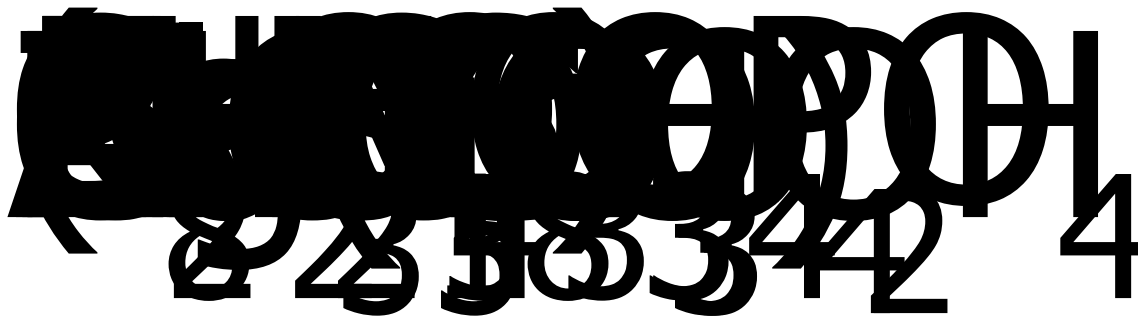
Д/з:

§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. $\text{Al}(\text{OH})_3$ – 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**.



Как завершить уровень?

$_{11}\text{Na}$ 2ē, 8ē, 1ē

$_{12}\text{Mg}$ 2ē, 8ē, 2ē

$_{9}\text{F}$ 2ē, 7ē

$_{17}\text{Cl}$ 2ē, 8ē, 7ē



Закрепим:

1. **Какой химический элемент проявляет наиболее ярко выраженные неметаллические свойства:**

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

Закрепим:

2. Какой химический элемент проявляет наиболее ярко выраженные металлические свойства:

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

Закрепим:

3. Расположите в порядке возрастания металлических свойств:

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

Химическая
связь – силы,
которые
удерживают
атомы
друг около
друга

Ионная

Ковалентная

**Металлическ
ая**

Полярная

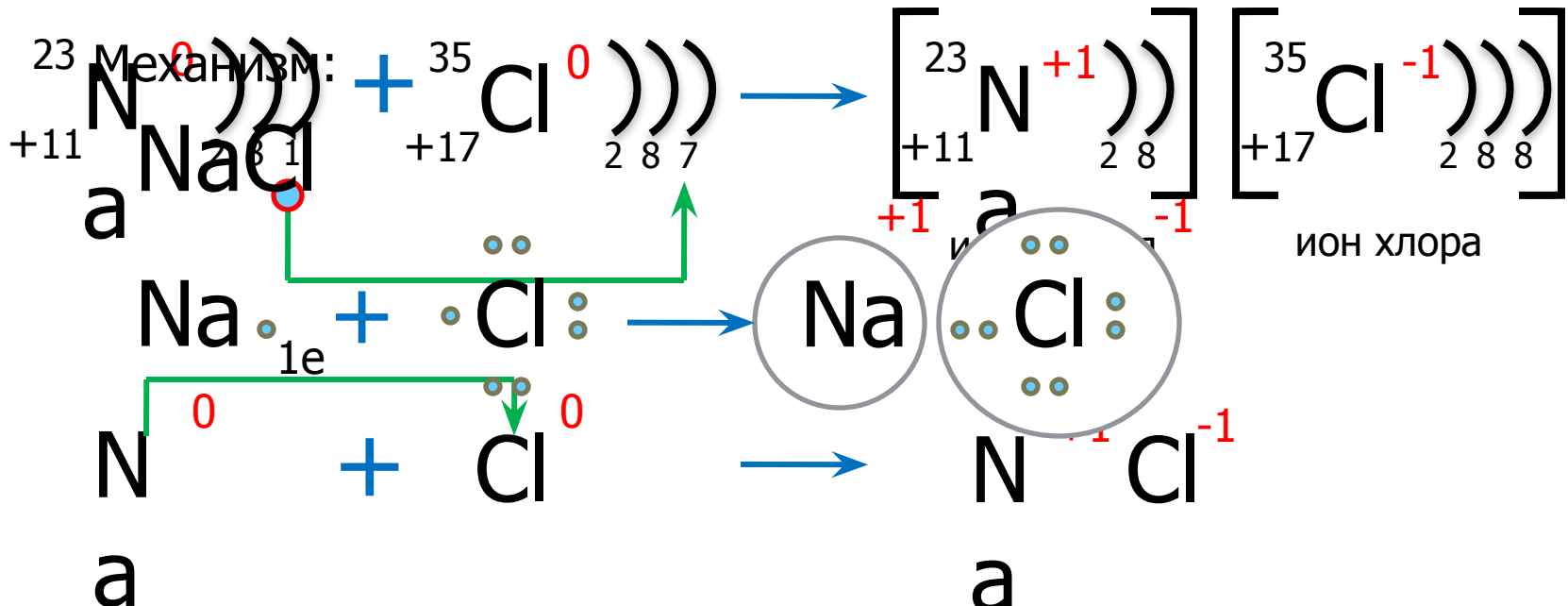
Неполярная

Тема: Ионы и ионная химическая связь.

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

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

Пример: Ионная связь возникает между **металлом и неметаллом**.

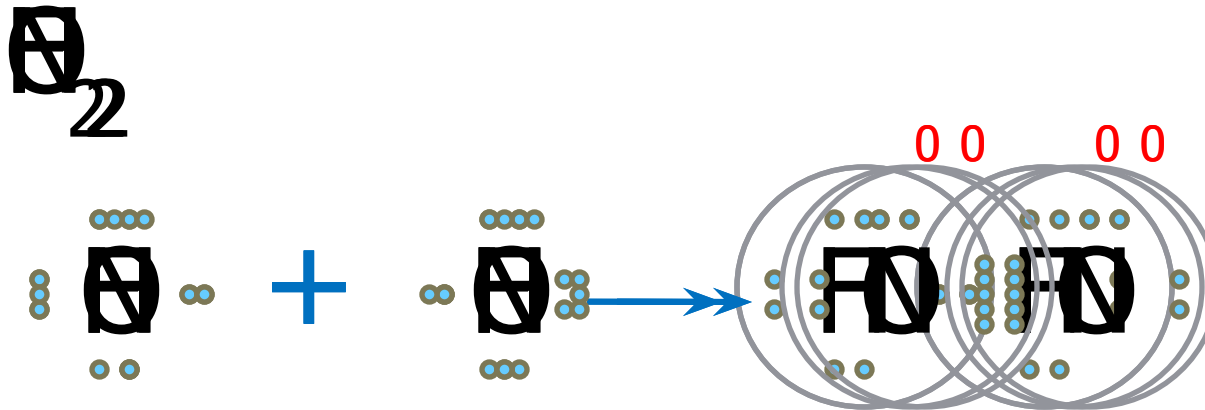


Тема: Ковалентная связь между одинаковыми атомами неметаллов.

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

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

Пример:



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.

Пример:

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

ЭО уменьшается

Элемент с большей ЭО, при образовании ковалентной полярной связи, приобретает частично отрицательный заряд ($-\delta$).

Элемент с меньшей ЭО, при образовании ковалентной полярной связи, приобретает частично положительный заряд ($+\delta$).

