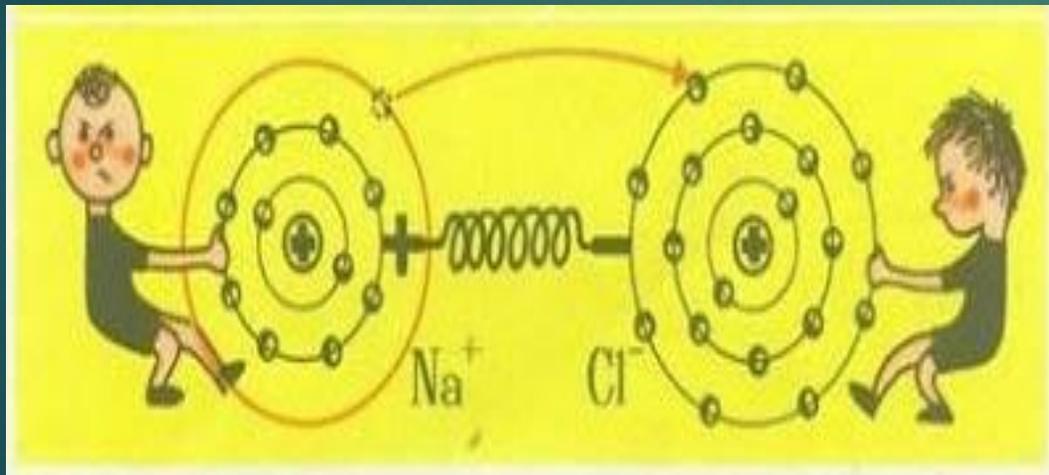


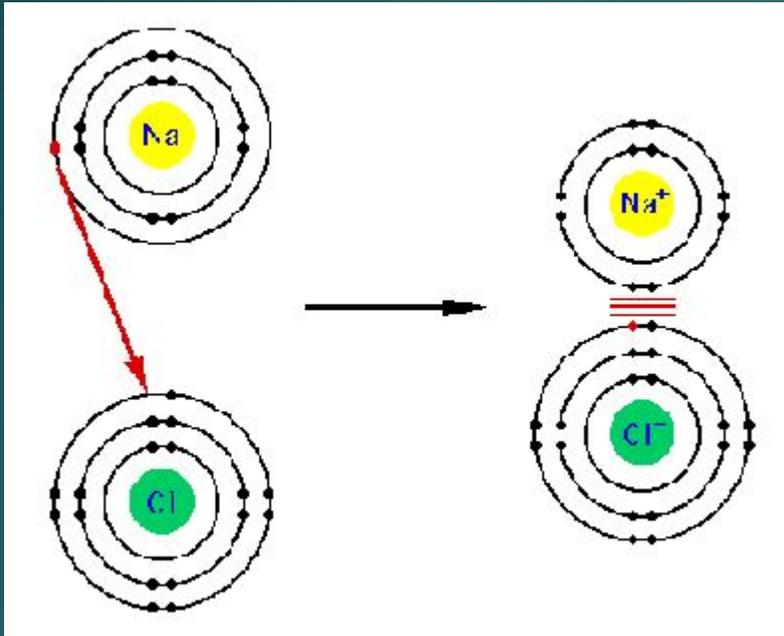
Ионная ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ





Почему стали
«неразлучными»
атомы натрия
и хлора?

Если встретились металл с неметаллом:



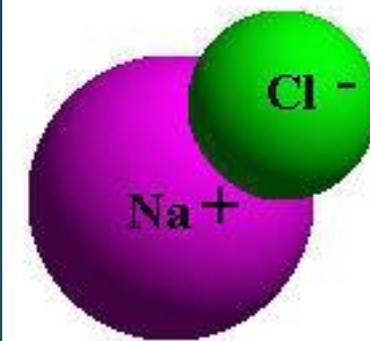
ион

ион

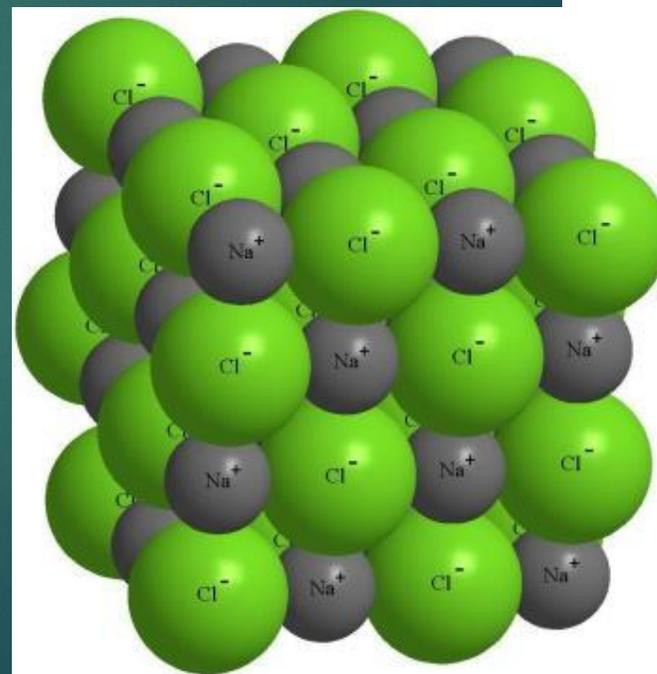
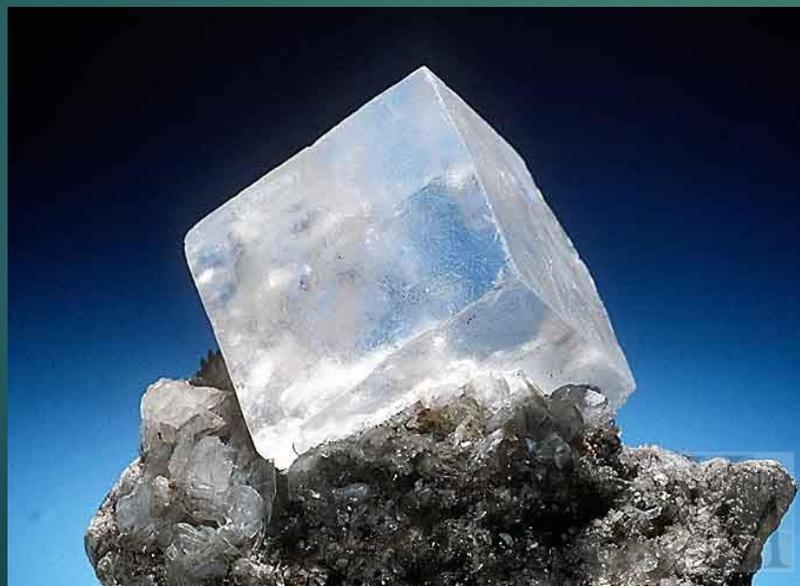
ионное
соединение

Ионная химическая связь

образуется в результате
электростатического притяжения
разноимённо заряженных ионов



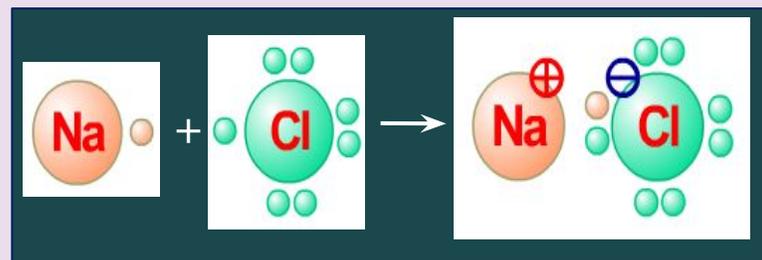
Salt



Ионная связь как правило возникает между металлом и неметаллом.

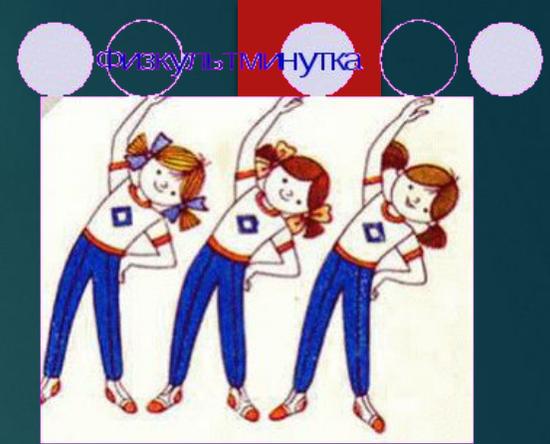
Пример:

Схема образования ионной связи



Алгоритм записи схемы образования ионной связи.

- ▶ 1. Составить схемы строения атомов химических элементов, образующих соединение.
- ▶ 2. Определить принадлежность элементов к металлам и неметаллам.
- ▶ 3. Составить схему перехода электронов и образования ионов.
- ▶ 4. Составить формулу ионного соединения.



Физкультминутка «Периодическая система»

Слоганы

Раз – два – руки в горизонтали,

Три – четыре – руки по вертикали.

Помни, период – это горизонталь,

Ну а группа – это вертикаль!

▶ Упражнения

- ▶ Обе руки в горизонтальной плоскости одновременно вправо – влево;
- ▶ Обе руки одновременно резким движением поднимаются вверх и опускаются вниз.
- ▶ Руки на пояс, наклоны туловища вправо и влево;
- ▶ Руки на пояс, прыжки на месте.

Самостоятельная работа:

- ▶ 1. В каком ряду находятся вещества только с ионным видом связи, определить заряды ионов в этих веществах:
 - ▶ А) K_2O Na_2S $LiCl$
 - ▶ Б) MgO H_2O H_2S
 - ▶ В) H_2SO_4 CO_2 Cl_2
- ▶ 2. Написать схему образования ионной связи в соединении Li_3N .

Домашнее задание:

- ▶ §10, составьте схемы образования ионной связи для элементов с порядковыми номерами:

1 уровень - а) 19 и 35; б) 12 и 16.

2 уровень – а) 3 и 16; б) 20 и 35

СПАСИБО ЗА РАБОТУ!

