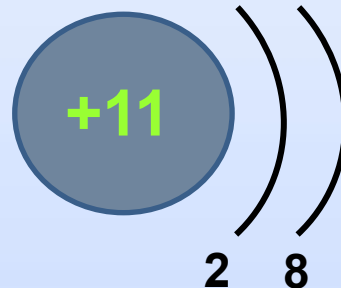
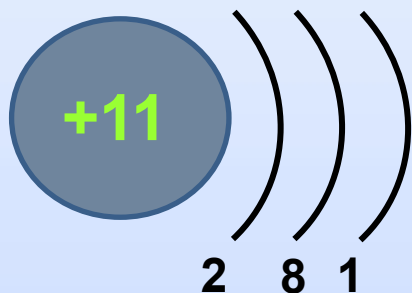


ИОННАЯ СВЯЗЬ



Na⁰

атом

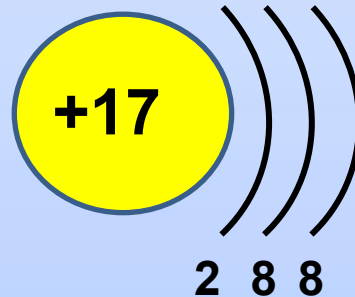
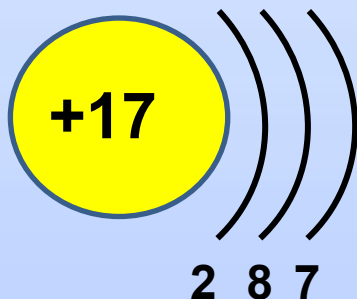


Na⁺

ион
(катион)

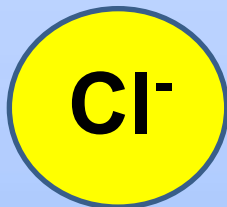
Cl⁰

атом



Cl⁻

ион
(анион)



Что такое ионы?

Ионы – это заряженные частицы, образующиеся из атомов при отдаче или приеме электронов.

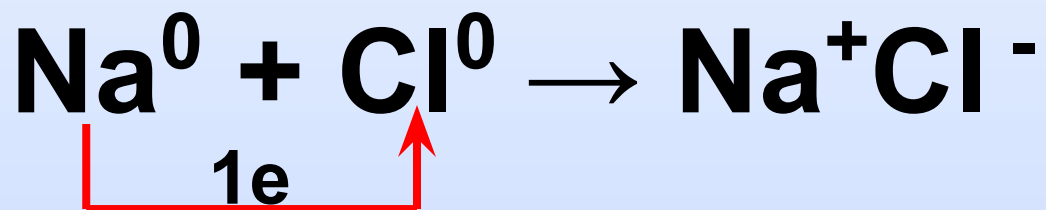




Ионная связь – это электростатическое притяжение между ионами



Схема образования ионной связи:



атом

атом

ионы

NaCl –
формульная
единица



Составьте схемы образования связи между:

- 1) Кальцием и фтором**
- 2) Кальцием и кислородом**
- 3) Натрием и азотом**
- 4) Алюминием и фтором**



Чем отличаются атом и ион?

1. Числом электронов.
2. Зарядом: атом –нейтральный, ион – (+) или (-).
3. Размером.

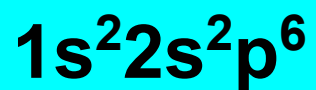
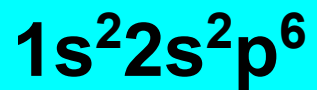
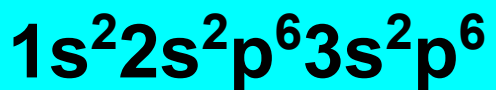


Сколько электронов содержат ионы:

- | | |
|---------------------|----|
| 1) Mg^{2+} | 10 |
| 2) S^{2-} | 18 |
| 3) K^{+} | 18 |
| 4) Cl^{-} | 18 |
| 5) Fe^{3+} | 23 |



Запишите электронную формулу
иона:



В каком из соединений – NaF или NaBr – связь более ионная?

NaF



Домашнее задание:

1. §56, стр.196-197
2. Выпишите формулы веществ с ионной связью и запишите схемы образования:

CO , CaH_2 , P_4 , H_2S , BaCl_2 , C_2H_6 , Na_2O , K_2S ,
 RbF , NH_3 , O_3



Источники:

1. О.С.Габриелян Химия 8 учебник
Москва, «Дрофа», 2013

