

Электрондук материалдарды даярдагандар:

Рыспаева Бактыгүл

Кыргыз билим беруу академиясынын химия предмети боюнча жетектөөчү илимий кызматкери , педагогика илимдеринин кандидаты.

АлишEROVA Бактыгүл

Проф. А. Молдокулов атындагы КР нын Улуттук инновациялык технологиялар мектеп лицейинин химия мугалими КР нын Эл агартуусунун отличниги.

**Иондор жана
иондук
байланыш**

Иондор жана иондук байланыш.

I. Иондук байланыш

Аныктама:

Иондук байланыш – деп иондордун арасында пайда болгон байланыш аталат

Аныктама:

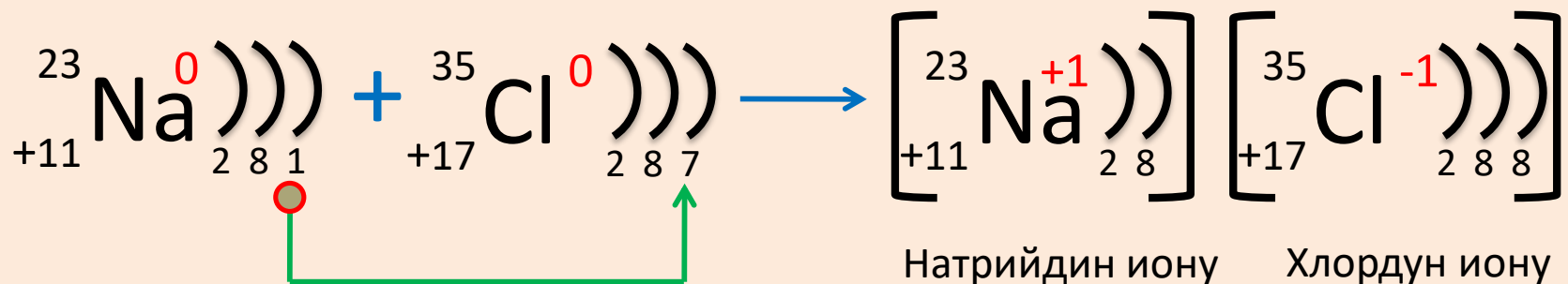
Ион – бул электронду кошуп алуу же берүүнүн натыйжасында пайда болгон бөлүкчө.

Иондор жана иондук байланыш.

I. Иондук байланыш

мисал:

NaCl – натрийдин хлориди (тамак тузу)



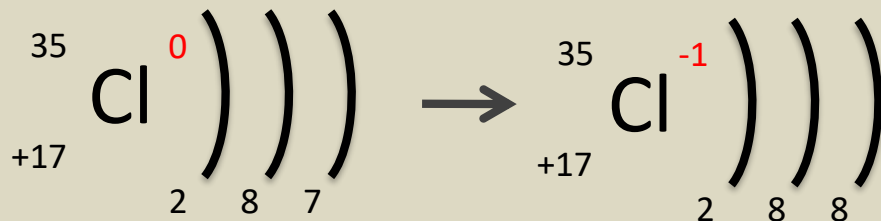
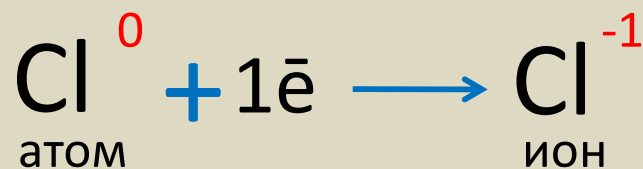
Иондор жана иондук байланыш.

I. Иондук байланыш

Электрондорун берип койгон бөлүкчө **оң ионго** айланат.

Электрондорду кошуп алган бөлүкчө **терс ионго** айланат.

Ачыктоо:



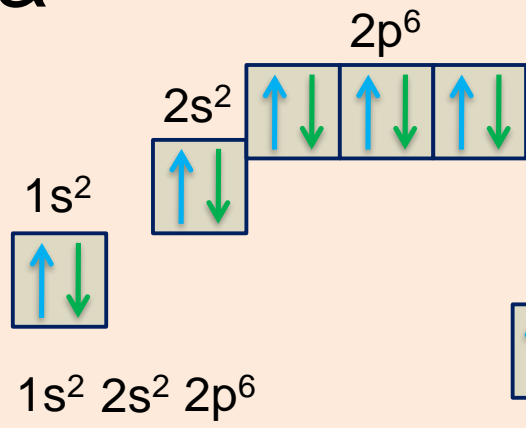
Иондор жана иондук байланыш.

I. Иондук байланыш

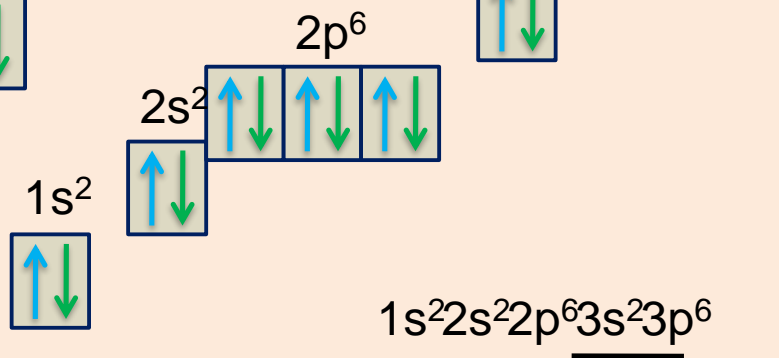
Иондордо эң сырткы деңгээл
максималдуу толтурулган.

ачыктоо:

²³₊₁₁ Na⁺¹



³⁵₊₁₇ Cl⁻¹



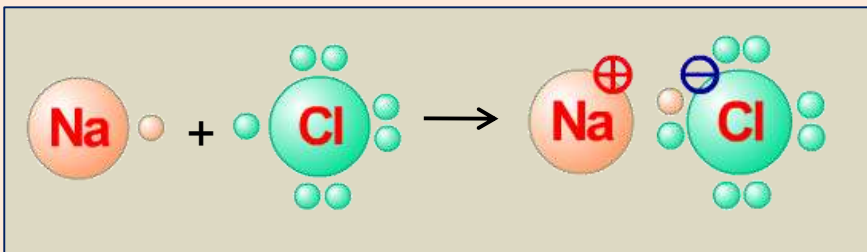
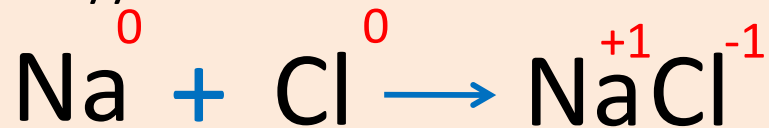
Иондор жана иондук байланыш.

I. Иондук байланыш

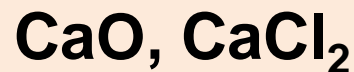
Иондук байланыш эрежеге ылайык металлдар менен металл эместердин ортосунда пайда болот

мисал:

NaCl молекуласынын пайда болуу схемасы



тапшырма:



молекуласынын пайда болуу схемаларын көрсөткүлө