

Legătura ionică

Se realizează prin transfer de electroni de la atomii unui metal la atomii unui nemetal și prin atracția electrostatică a ionilor formați.

Se stabilește între elemente cu **diferență mare de electronegativitate**. Atomii de metal cedează electronii de valență și se transformă în ioni pozitivi iar atomii de nemetal acceptă acei electroni, devenind ioni negativi (vezi [Formarea ionilor pozitivi și negativi](#)).

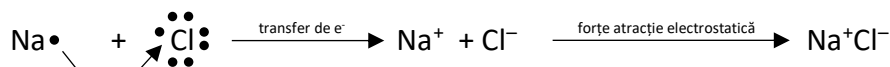
Ionii de semn contrar se atrag prin forțe electrostatice, rezultând compuși ionici.

Reprezentarea formării legăturii ionice – prin **simboluri Lewis** – simbolurile atomilor elementelor și puncte pentru electronii de pe ultimul strat (vezi exemplu):

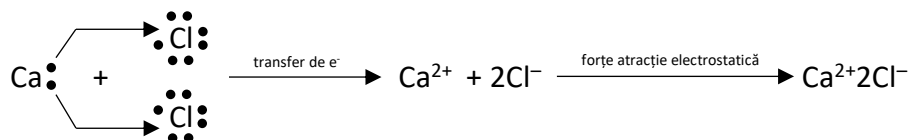
Exemplu – simboluri Lewis pentru elementele din perioada 3



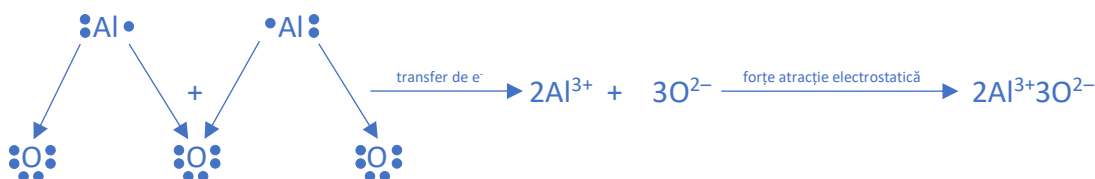
Formarea legăturii ionice în NaCl:



Formarea legăturilor ionice în CaCl₂:



Formarea legăturilor ionice în Al₂O₃:



Legătura ionică:

-se stabilește între ioni de semn contrar monoatomici (Na⁺, Ca²⁺, Al³⁺, Cl⁻, O²⁻ etc) sau poliatomici (NH⁴⁺, NO₃⁻, HO⁻, SO₄²⁻ etc.);

- se întâlnește în săruri, unii oxizi metalici, majoritatea hidroxizilor;

Aplicație. Scrie formarea legăturilor ionice pentru: KBr, Na₂O, AlCl₃,