

Formarea ionilor pozitivi și negativi

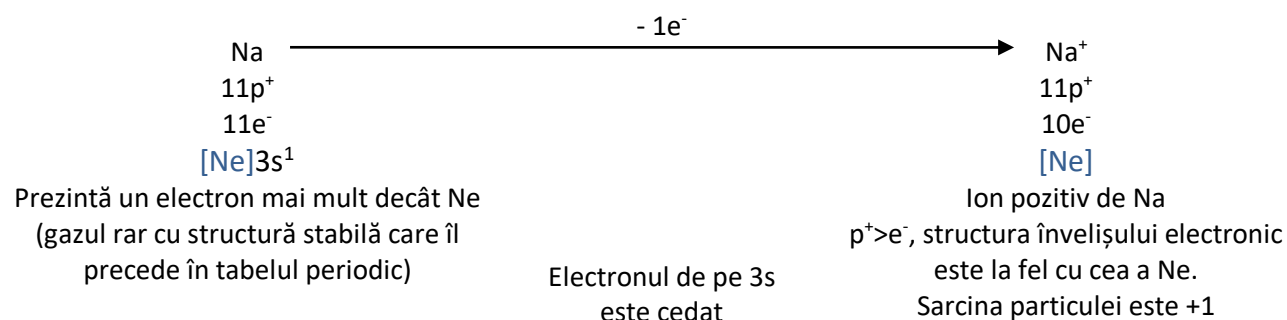
Substanțele ionice sunt alcătuite din ioni, particule încărcate cu sarcini electrice

Procesul de transformare a unui atom în ionul său se numește **ionizare**.

Clorura de sodiu - NaCl este formată din:

- ioni pozitivi (cationi) de sodiu;
- ioni negativi (anioni) de clor.

A. Formarea cationilor:



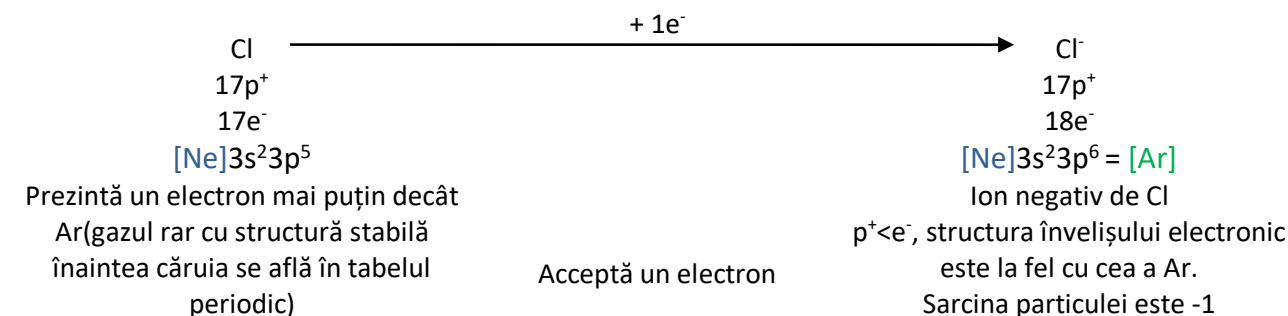
Ionii pozitivi (cationii) se formează prin cedare de electroni.

Elementele care cedează electroni și formează ioni pozitivi prezintă **caracter electropozitiv**.

Procesul este specific metalelor.

Aplicație: Scrieți procesele de formare a ionilor de Al, Mg, Li, K, Ca.

B. Formarea anionilor:



Ionii negativi se formează prin acceptare de electroni.

Elementele care acceptă electroni și formează ioni negativi prezintă **caracter electronegativ**.

Procesul este specific nemetalelor.

Aplicație: Scrieți procesele de formare a ionilor de O, S, N, P, I.