

Configurații electronice pentru ionii pozitivi și ionii negativi

Configurații electronice pentru ionii pozitivi	Configurații electronice pentru ionii negativi
Na $- 1e^- \longrightarrow Na^+$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ $1s^2 2s^2 2p^6$ $[Ne] 3s^1$ $[Ne]$	Cl $+ 1e^- \longrightarrow Cl^-$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ $[Ar]$ $[Ar]$
Mg $- 2e^- \longrightarrow Mg^{2+}$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ $1s^2 2s^2 2p^6$ $[Ne] 3s^2$ $[Ne]$	S $+ 2e^- \longrightarrow S^{2-}$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ $[Ar]$ $[Ar]$
Al $- 3e^- \longrightarrow Al^{3+}$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ $1s^2 2s^2 2p^6$ $[Ne] 3s^2 3p^1$ $[Ne]$	F $+ 1e^- \longrightarrow F^-$ $1s^2 2s^2 2p^5$ $1s^2 2s^2 2p^6$ $[Ne]$ $[Ne]$
K $- 1e^- \longrightarrow K^+$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ $[Ar] 3s^1$ $[Ar]$	O $+ 2e^- \longrightarrow O^{2-}$ $1s^2 2s^2 2p^4$ $1s^2 2s^2 2p^6$ $[Ne]$ $[Ne]$
Ca $- 2e^- \longrightarrow Ca^{2+}$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ $[Ar] 3s^2$ $[Ar]$	N $+ 3e^- \longrightarrow N^{3-}$ $1s^2 2s^2 2p^3$ $1s^2 2s^2 2p^6$ $[Ne]$ $[Ne]$
Pentru ionii elementelor din blocul s, configurația electronică este aceeași cu cea a gazului rar pe care îl urmează.	Pentru ionii elementelor din blocul p, configurația electronică este aceeași cu cea a gazului rar pe care îl precedă.
SPECII IZOELECTRONICE – atomi sau ioni care prezintă aceeași configurație electronică: Ex: - Ne, Na ⁺ , Mg ²⁺ , Al ³⁺ , F ⁻ , O ²⁻ , N ³⁻ ; - Ar, K ⁺ , Ca ²⁺ , Cl ⁻ , S ²⁻ .	