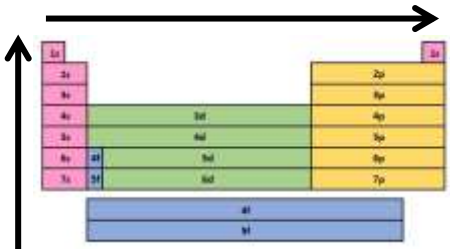
PROPRIETĂȚI PERIODICE CHIMICE – CARACTERUL NEMETALIC

***Caracterul nemetalic (electronegativ)* – tendința atomilor de a accepta e^- și a forma ioni negativi;**

$Cl + 1e^- \rightarrow Cl^-$

$E + ne^- \rightarrow E^{n-}$; n – nr. de e– acceptați

- crește în perioadă de la stânga la dreapta;
- scade în grupă de sus în jos (vezi desen).



Variația caracterului nemetalic

Exemple:

Reacția halogenilor cu sărurile halogenilor mai slab reactivi:

$Cl_2 + 2NaBr \rightarrow 2NaCl + Br_2\downarrow$

$Br_2 + 2KI \rightarrow 2KBr + I_2$

Tăria acizilor:

Hidracizi: PH_3 (mai slab) < H_2S < HCl (mai tare)
V
HBr (mai slab)

Oxiacizi: H_3PO_4 (mai slab) < H_2SO_4 < $HClO_4$ (mai tare)