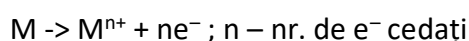
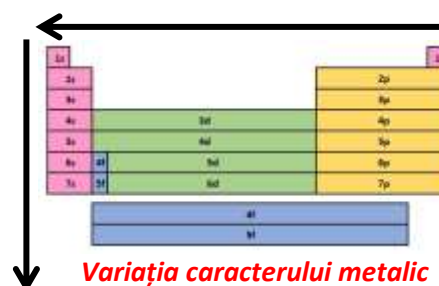


PROPRIETĂȚI PERIODICE CHIMICE – CARACTERUL METALIC

Caracterul metalic (electropozitiv) – tendința atomilor de a ceda e^- și a forma ioni pozitivi



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



Exemple:

Metal	Reacția cu oxigenul	Reacția cu apa	Tăria bazelor
Na	$4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$	$2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2\uparrow$ (reacție violentă)	NaOH bază tare
Mg	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{MgO}$	$\text{Mg} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t^\circ} \text{Mg(OH)}_2 + \text{H}_2\uparrow$	Mg(OH)_2
Cu	$2\text{Cu} + \text{O}_2 \xrightarrow{400^\circ\text{C}} 2\text{CuO}$	$\text{Cu} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ nu reacționează	Cu(OH)_2 bază slabă