

Ligação química

M. + H	IÔNICA M. com $e \leq 1,0$	LiH NaH KH CaH ₂ SrH ₂ BaH ₂
	COVALENTE M. com $e > 1,0$	BeH ₂ MgH ₂
A + H	COVALENTE	HF HCl HBr HI H ₂ O H ₂ S H ₂ Se H ₂ Te NH ₃ PH ₃ AsH ₃ SbH ₃ CH ₄ SiH ₄ C _(n) H _(m) (todos)
A + A	COVALENTE	F ₂ Cl ₂ Br ₂ I ₂ O ₂ O ₃ S ₈ N ₂ P ₄ P _(n) C _(n) SO ₂ SO ₃ CO Co ₂ NO NO ₂ Cl ₂ O CCl ₄ PCI ₃ BF ₃
M + M	METÁLICA	Fe _(n) Ca _(n) Na _(n) Al _(n)
M + A	IÔNICA $\Delta e \geq 1,7$	NaCl KCl CaCl ₂ MgCl ₂ AlF ₃ K ₂ O Al ₂ O ₃ CaF ₂
	COVALENTE $\Delta e < 1,7$	AlCl ₃ HgCl ₂ BeF ₂ (exceção) BF ₃ (exceção)

Legenda:

H

Hidrogênio

M.

Metais dos grupos 1 e 2

M

M

M

M

Qualquer metal

A

A

A

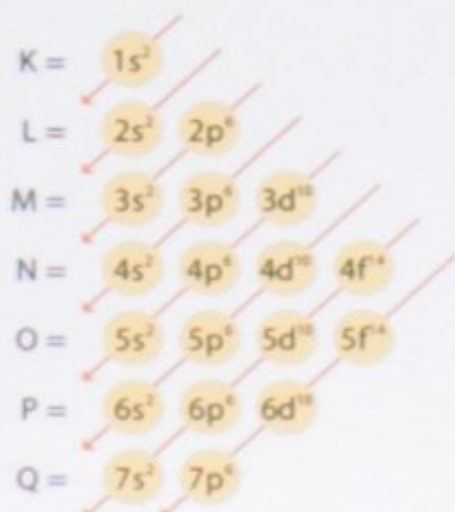
Não metal ou semimetal

Δe = Diferença de eletronegatividade

e = Eletronegatividade

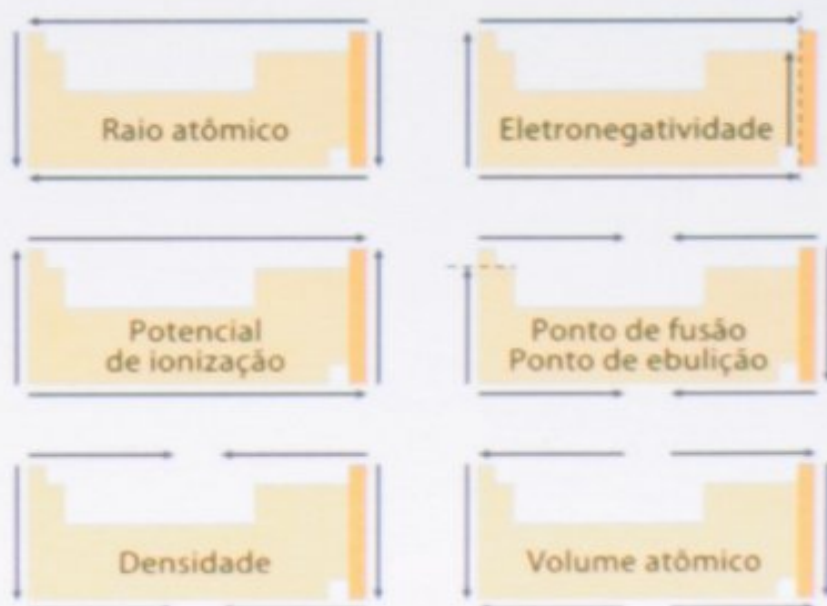
(n) (m) = Atomicidade indeterminada

Diagrama de Linus Pauling



s (sharp = nitido); p (principal);
d (diffuse = difuso); f (fundamental)

Propriedades periódicas x número atômico



Resumo de Tabela Periódica Avulsa

[Acesse aqui a versão completa deste livro](#)