

Enlace Químico

¿Cómo determinar el tipo de enlace que forman dos elementos?

1. A partir de la electronegatividad

PERÍODO	GRUPO I A	2 II A	3 III B	4 IV B	5 V B	6 VI B	7 VII B	8 VIII B	9	10	11 I B	12 II B	13 III A	14 IV A	15 V A	16 VI A	17 VII A	18 VIII A
1	H 2,1																	
2	Li 1,0	Be 1,5											B 2,0	C 2,5	N 3,0	O 3,5	F 4,0	
3	Na 0,9	Mg 1,2											Al 1,5	Si 1,8	P 2,1	S 2,5	Cl 3,0	
4	K 0,8	Ca 1,0											Ga 1,6	Ge 1,8	As 2,0	Se 2,4	Br 2,8	
5	Rb 0,8	Sr 1,8											In 1,7	Sn 1,8	Sb 1,9	Te 2,1	I 2,5	
6	Cs 0,8	Ba 0,9											Tl 1,8	Pb 1,8	Bi 1,9	Po 2,0	At 2,2	
7	Fr 0,7	Ra 0,9																

$$\Delta EN = EN_1 - EN_2$$

Diferencia de electronegatividad	Tipo de enlace
Menor o igual a 0.4	Covalente no polar
De 0.5 a 1.7	Covalente polar
Mayor a 1.7	Iónico