



Ficha de trabajo

Tema: Enlaces Covalentes

Instrucciones: Lee detenidamente cada una de las siguientes preguntas y responde acertadamente

H 2,1																						He —
Li 1,0	Be 1,5											B 2,0	C 2,5	N 3,0	O 3,5	F 4,0	Ne —					
Na 0,9	Mg 1,2											Al 1,5	Si 1,8	P 2,1	S 2,5	Cl 3,0	Ar —					
K 0,8	Ca 1,0	Sc 1,3	Ti 1,5	V 1,6	Cr 1,6	Mn 1,5	Fe 1,8	Co 1,8	Ni 1,8	Cu 1,9	Zn 1,6	Ga 1,6	Ge 1,8	As 2,0	Se 2,4	Br 2,8	Kr —					
Rb 0,8	Sr 1,0	Y 1,2	Zr 1,4	Nb 1,6	Mo 1,8	Tc 1,9	Ru 2,2	Rh 2,2	Pd 2,2	Ag 1,9	Cd 1,7	In 1,7	Sn 1,8	Sb 1,9	Te 2,1	I 2,5	Xe —					
Cs 0,7	Ba 0,9	La-Lu 1,1-1,2	Hf 1,3	Ta 1,5	W 1,7	Re 1,9	Os 2,2	Ir 2,2	Pt 2,2	Au 2,4	Hg 1,9	Tl 1,8	Pb 1,8	Bi 1,9	Po 2,0	At 2,2	Rn —					
Fr 0,7	Ra 0,9																					

Electronegatividad de los elementos químicos.

Determina el tipo de enlace por diferencia de electronegatividades en los siguientes compuestos:

- N_2
- H_2
- O_2
- MgO
- H_2S
- NaCl

Identifica la fórmula de la sustancia que presenta solo enlaces del tipo covalente.

- A. $MgCl_2$
- B. H_2SO_4
- C. CaO
- D. $CaCO_3$
- E. $NaNO_3$

Identifica el par de átomos que se unen mediante enlace covalente.

- A. Potasio y oxígeno
- B. Azufre y oxígeno
- C. Calcio y cloro
- D. Sodio y flúor

Identifica el tipo de enlace correspondiente a cada figura si muestra la estructura de una sustancia a temperatura ambiente.



Identifica si el enlace es polar o no polar en las siguientes sustancias.

- H_2
- HCl
- O_2
- CH_4
- H_2S

Prof. Rosa Nelly Ayacán García