



1 Ordena los siguientes elementos según su electronegatividad de mayor a menor.

a. Fósforo	2.19	Br	2.96
b. Magnesio	1.31	S	2.58
c. Azufre	2.58	P	2.19
d. Bromo	2.96	Fe	1.83
e. Aluminio	1.61	Al	1.61
f. Hierro	1.83	Mg	1.31
g. Litio	0.98	Li	0.98

¿Qué porcentaje de enlace iónico y de enlace covalente encuentras para los siguientes compuestos?

- a. CO_2
- b. NaCl
- c. SO_2
- d. KBr

CO_2 es covalente 25%
 NaCl es iónico 25%
 SO_2 es covalente 25%
 KBr es iónico 25%

3 Teniendo en cuenta que el enlace iónico o electrovalente se forma con elementos muy electronegativos y elementos muy electropositivos, indica si es posible este tipo de enlace entre los siguientes pares de elementos y esquematiza cada uno:

- a. Magnesio y oxígeno.
- b. Cloro y bromo.
- c. Potasio y oxígeno.
- d. Potasio y calcio.
- e. Cloro y calcio.

a $1,31 - 3,44 = 2,13$

b $3,16 - 2,96 = 0,2$

c $0,82 - 3,44 = 2,62$

d $0,82 - 1 = 0,18$

e $3,16 - 1 = 2,16$

Esquematiza el enlace entre el cloro y el magnesio ($MgCl_2$) ¿A qué clase de enlace pertenece?

a $3,16 - 1,31 = 1,85$

Proposición

identificar cuando un compuesto presenta en fase iónica

Enlace metálico

En los metales sólidos cristalinos se presentan iones cargados positivamente y una nube de electrones que se mueven con facilidad.

Propiedades

- los enlaces suelen ser sólidos a temperatura ambiente, exceptuando el mercurio
- El punto de ambientación y función de los enlaces es muy variado, esto porque los enlaces son muy fuertes.
- Tienen la propiedad de tener un brillo metálico
- No son frágiles, pero sí poseen gran flexibilidad y además son dúctiles

