



INSTITUCIÓN EDUCATIVA PARTICULAR

"EDWIN ALEXANDER"



NOMBRES: _____ **CIENCIA Y TECNOLOGIA**

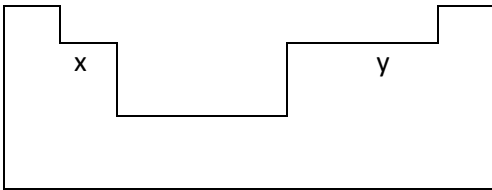
NIVEL: Secundaria **GRADO:** _____ **FECHA:** / / **BIMESTRE:** _____

Si el calcio (Ca) presenta $2e^-$ de valencia, y el azufre(S) $6e^-$ de valencia, ¿cuál es la probable fórmula de compuesto que formarán?

- a) CaS c) CaS₂ e) Ca₆O₂
b) Ca₂S d) Ca₂O₆

Si el sodio presenta $1e^-$ de valencia, y el oxígeno $6e^-$ de valencia, indica qué probable fórmula formarán y el tipo de enlace que presentarían.

Determina el enlace y la fórmula del compuesto



- a) IÓNICO; XY d) IÓNICO; XY₂
b) COVALENTE; X₂Y e) COVALENTE; X₂Y₃
c) METÁLICO, X₂Y₂

Dados los elementos 38X y 35Y, ¿qué tipo de enlace y fórmula forman?

Determina la probable fórmula y tipo de enlace que formarán los siguientes elementos:

N: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

M: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Se tiene el siguiente cuadro de electronegatividades

A	B	C	D	E	F	G
0,9	2,1	1,9	3	2,8	2	2,5

¿Cuál de los siguientes compuestos es iónico?

I. AB II. AD III. AG

Se tiene el siguiente cuadro de electronegatividades.

Na	H	Cu	Cl	Br	B	S
0,9	2,1	1,9	3	2,8	2	2,5

¿Cuál de los siguientes compuestos es iónico?

I. CuCl₂ II. NaBr III. HBr

Si el elemento X pertenece al grupo IA, excepto el H, y el elemento Y al grupo VIIA; ¿qué fórmula iónica se obtendrá?

- a) XY₃ b) XY c) X₅Y d) X₂Y e) XY₂

Si el elemento M pertenece al grupo (IA) y el elemento N al grupo VIA, ¿qué fórmula iónica se obtendrá?

- a) M₃N b) MN₃ c) MN d) M₂N e) MN₂

¿Cuál de los siguientes compuestos forma enlace iónico?

I. BeCl₂ II. HCl III. NaCl IV. BeO V. AlCl₃

¿Cuál de los siguientes compuestos no forma enlace iónico?

I. BeCl₂ II. NH₃ III. KI IV. H₂O V. CH₄

14. Dado los elementos 19A y 17B, ¿qué tipo de enlace forman?

15. Señala una característica del enlace iónico.

- a) Forman moléculas
b) Se originan por compartición de electrones.
c) Mantiene unido a los átomos no metálicos.
d) Fundido o disuelto en agua conducen la corriente eléctrica
e) Son solubles en CCl₄