

Quiz

- I. Une mediante una línea cada uno de los iones ya sea con cationes o aniones debido a su pérdida o ganancia de electrones.

Ión sodio: Na^+

Ión potasio: K^+

Ión sulfato: SO_4^{2-}

Ión calcio: Ca^{2+}

Ión plata: Ag^+

Ión cloruro: Cl^-

Ión hidroxilo: OH^-

Ión oxígeno: O^{2-}

Ión sulfuro: S^{2-}

ión amonio: NH_4^+

CATION

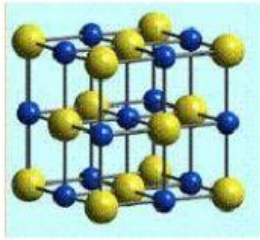
ANION

- II. De acuerdo a la siguiente tabla, selecciona la respuesta correcta.

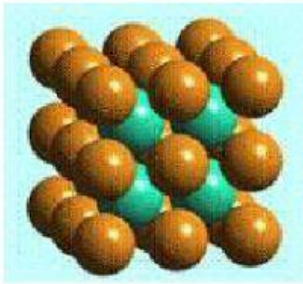
EJERCICIO RESUELTO 2			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H ⁺	Hidrógeno(1+) o protón	Cu ²⁺	Cobre(2+)
P ₄	Tetrafósforo	H ₂	Dihidrógeno
Se ²⁻	Selenuro(2-) o selenuro	O ₂ ²⁻	Dioxígeno(2-) o peróxido
Pd ²⁺	Cadmio(2+)	Au	Oro
Hg ⁺	Mercurio(1+)	N ₂	Dinitrógeno
B ³⁻	Boruro(3-) o boruro	S ₈	Octaazufre
S ²⁻	Sulfuro(2-) o sulfuro	Li ⁺	Litio(1+)
K	Potasio	Al	Aluminio
Cl ⁻	Cloruro(1-) o cloruro	O ₃	Trioxígeno u ozono
I ₂	Yodo	O ₂ ⁻	Dioxígeno(1-) o superóxido

1. ¿Cuántos electrones ganó el Selenuro?
2. El Cadmio, ¿perdió o ganó electrones?
3. El cobre, ¿es anión o catión?
4. ¿Cuántos electrones ganó el cloruro?
5. El dioxígeno o peróxido, ¿es catión o anión?
6. ¿Cuántos electrones ganó el Litio?
7. El Boruro, ¿ganó o perdió electrones?
8. ¿Cuántos electrones tiene de más el Sulfuro?
9. Selecciona los cationes
10. Selecciona los aniones

III. Une de manera correcta cada de las imágenes con el tipo de compuesto correspondiente.



COMPUESTO MOLECULAR



COMPUESTO IÓNICO

