



Nombre de la profesora:
María De los Ángeles Venegas Castro.

Nombre de la alumna:
Aurora Isabel Gómez Santis.

Materia:
Química 2

Bachillerato:
Técnico en enfermería.

Semestre:
2

14/06/2020.

Introducción.

En este trabajo se verá todo lo que es nomenclatura de los elementos químicos para eso es te trabajo a continuación.

Nomenclatura.

Catión Metálico	Anión	Fórmula	Nombre
Na ⁺		Na ₂ O	sodio
Mg ²⁺		MgO	magnesio
Ca ²⁺		Ca(NO ₃) ₂	calcio
K ⁺		K ₂ O	potasio
Ba ²⁺	(OH) ⁻	bario	
Zn ²⁺	ZnO	zinc	
Al ³⁺	Al(OH) ₃	aluminio	
Sr ²⁺	Sr(OH) ₂	Estroncio	
Cs ⁺	CH ₃ CO ⁻	cesio	

c.2 Une los siguientes cationes metálicos de número de oxidación variable con el anión óxido

Catión Metálico	Anión	Fórmula	Nombre tradicional	Nombre Stock
Hg ²⁺		HgO	Hidróxido mercúrico.	Hidróxido de mercurio (II)
Co ³⁺		CO	Anhídrido carbonoso.	Oxido de carbono (II)
Pb ⁴⁺		NO ₂	Oxido plomoso	Oxido de plomo (II)
Sn ²⁺		Sn(OH) ₂	Oxido estañoso	Oxido de estaño (II)

Ni ²⁺		Ni(CO) ₄	Oxido níquelito	Oxido de níquel (II)
Au ³⁺		Au ₂ O ₃	Borato áurico.	Borato de oro (III)
Zn ²⁺		ZnO	Hidróxido cincico.	Hidróxido de cinc
Ni ³⁺		Ni ₃	Yoduro nitroso	Yoduro de nitrógeno (III)
Cu ^{I+}		Cu(OH) ₂	Oxido cuproso	Oxido de cobre (I)
Au ^{I+}		Au	Hidróxido áurico.	Hidróxido de oro (III)

c.3 Escribe la fórmula de los siguientes óxidos metálicos.

- a) óxido de aluminio AL₂O₃ f) óxido cúprico
CuO
- b) óxido de cobalto(II) CoO g) óxido de calcio
CaO
- c) óxido plumboso PbO h) óxido de litio
Li₂O
- d) óxido de estaño(IV) SnO₂ i) óxido de zinc
ZnO
- e) óxido ferroso FeO j) óxido de oro(I)
Au₂O

c.4 En cada una de las siguientes fórmulas químicas subraya el catión y en el espacio correspondiente escribe su número de oxidación.

- a) K₂O +I f) PbO₂ +I

Conclusión.

En este trabajo se dio a conocer las combinaciones binarias de cada elemento químico y como son sus formular y nomenclaturas y nombres tradicionales de cada uno de los elementos.