



Área y/o asignatura: Química (Noveno)

Docente responsable: Johan Mauricio Álvarez Estrada

Fecha de entrega:

Sustentación: Debe entregar el taller resuelto, estudiar los conceptos trabajados en clase (cuaderno) y presentar un examen escrito.

Logros a superar:

- **Utiliza la nomenclatura propuesta por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC) para nombrar los compuestos químicos.**
- **Nombra y elabora las fórmulas de los óxidos, hidróxidos, ácidos y sales inorgánicas.**

Taller (Grado Noveno)

ACTIVIDAD 1: En cada una de las siguientes fórmulas químicas en el espacio correspondiente escribe su número de oxidación.

- a) K_2O _____ f) PbO_2 _____
b) MgO _____ g) Fe_2O_3 _____
c) Co_2O_3 _____ h) K_2O _____
d) Hg_2O _____ i) Au_2O_3 _____

ACTIVIDAD 2: Escribe el nombre (tradicional o Stock) de los siguientes compuestos.

- f) Cu_2O _____ f) PbO_2 _____
g) ZnO _____ g) Fe_2O_3 _____
h) Ni_2O_3 _____ h) K_2O _____
i) HgO _____ i) Au_2O_3 _____

ACTIVIDAD 3. Completar la siguiente tabla:

Compuesto	Stock	Sistemática	Tradicional
Ag_2O			
	Oxido de Antimonio (III)		
		Monóxido de estaño	
			Oxido hipovanádico

ACTIVIDAD 4:

Escribe el nombre (tradicional o Stock) de los siguientes hidróxidos.

- a) $LiOH$ _____ f) $Co(OH)_3$ _____
b) $Ni(OH)_3$ _____ g) $Pb(OH)_2$ _____
c) $Cu(OH)_2$ _____ h) $Fe(OH)_3$ _____
d) $Zn(OH)_2$ _____ i) KOH _____
e) $Au(OH)_3$ _____ j) $HgOH$ _____

ACTIVIDAD 5: Realiza los siguientes ejercicios (oxácidos).



catión	oxianión	Fórmula	Nombre
	NO_2^{1-}		
	SO_3^{2-}		
	CO_3^{2-}		
	ClO_3^{1-}		
	PO_4^{3-}		
	ClO_4^{1-}		
	SO_4^{2-}		
	BrO^{1-}		
	IO_4^{1-}		
	NO_3^{1-}		

ACTIVIDAD 6: En cada una de las siguientes fórmulas químicas subraya el elemento central, determina y escribe su número de oxidación.

- a) HBrO_4 _____ f) H_2CO_3 _____
b) HIO _____ g) H_2CrO_4 _____
c) H_2SO_3 _____ h) H_3PO_3 _____
d) HClO _____ i) HBrO_3 _____
e) H_3PO_4 _____ j) HIO_2 _____