



Área y/o asignatura: Química (Noveno)

Docente responsable: Johan Mauricio Álvarez Estrada

Fecha de entrega:

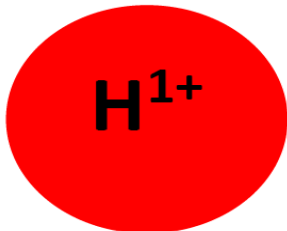
Sustentación: Debe entregar el taller resuelto, estudiar los conceptos trabajados en clase (cuaderno) y presentar un examen escrito.

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 Oxácidos.

Taller (Grado Noveno)

Actividad 1. Realiza los siguientes ejercicios:

cación	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-}		

.2 Escribe la fórmula de los siguientes oxácidos, para ayudarte utiliza la tabla de oxianiones.

- a) ácido hipocloroso _____ f) ácido bromoso _____
b) ácido perbromico _____ g) ácido yodoso _____
c) ácido nítrico _____ h) ácido brómico _____
d) ácido hipobromoso _____ i) ácido carbónico _____
e) ácido perclórico _____ j) ácido sulfúrico _____

3. 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 _____