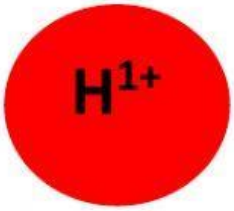
a) Ejercicios para repasar oxiácidos

a.1 Une el catión hidrógeno con cada oxianión para formar el oxiácido correspondiente.

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-}		

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

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

a.3 En cada una de las siguientes fórmulas químicas subraya el elemento central, determina y escribe su número de oxidación.

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

a.4 Escribe el nombre (tradicional o Stock) de los siguientes oxiácidos.

a) HIO_4 _____
b) $HBrO_3$ _____
c) $HClO_2$ _____
d) H_2CO_3 _____
e) $HBrO$ _____
f) $HClO_3$ _____
g) $HClO_4$ _____
h) $HBrO_2$ _____
i) HIO_2 _____
j) HIO_3 _____

LIVEWORKSHEETS