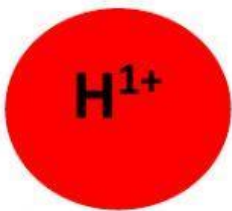


a) Ejercicios para repasar oxiácidos

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 _____ | f) ácido bromoso _____ |
| b) ácido perbrómico _____ | g) ácido yodoso _____ |
| c) ácido nítrico _____ | h) ácido brómico _____ |
| d) ácido hipobromoso _____ | i) ácido carbónico _____ |
| e) ácido perclórico _____ | 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 _____ | 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 _____ |

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

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