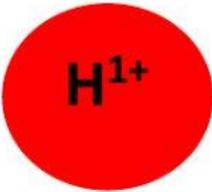


a) Ejercicios para repasar oxiaácidos

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 perbromico _____ | 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 ₂ CO ₃ _____ |
| b) HIO _____ | g) H ₂ CrO ₄ _____ |
| c) H ₂ SO ₃ _____ | h) H ₃ PO ₃ _____ |
| d) HClO _____ | i) HBrO ₃ _____ |
| e) H ₃ PO 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 ₂ CO ₃ _____ | i) HIO ₂ _____ |
| e) HBrO _____ | j) HIO ₃ _____ |