

a) Ejercicios para repasar oxiácidos

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

cátion	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 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 | _____ |