



Nomenclatura inorgánica IUPAC_2005

Oxoaniones. Formulación y nomenclatura



Actividad 6.1

Completa esta tabla con el nombre que corresponde en cada caso:

	Nombre tradicional	Nombre de hidrógeno con prefijos numerales
1. HSO_3^-		
2. SO_4^{2-}		
3. BrO_2^-		
4. H_2SbO_3^-		
5. NO_2^-		
6. IO_3^-		
7. HCO_3^-		
8. HAsO_4^{2-}		
9. NO_3^-		
10. HPO_3^{2-}		



Actividad 6.2

Escribe la fórmula que corresponde a cada compuesto:

	Nombre tradicional ⁽¹⁾	Nombre de hidrógeno con prefijos numerales
1. anión hipoclorito		tetraoxidomanganato(1-)
2. anión nitrato		trioxidoborato(3-)
3. anión selenito		trioxidocarbonato(2-)
4. anión fosfato		oxidobromato(1-)
5. anión sulfato		heptaoxidodicromato(2-)
6. anión yodito		trioxidofosfato(3-)
7. anión arsenato		dioxidoarsenato(1-)
8. anión bromato		tetraoxidoclorato(1-)
9. anión fosfito		trioxidosilicato(2-)
10. anión perclorato		tetraoxidoantimonato(3-)

(1) Los ácidos de los elementos B, Si, P, As o Sb (de los grupos 13, 14 o 15) se formularán añadiendo 3 moléculas de agua.

Encuentra la información necesaria para resolver esta actividad en la siguiente dirección web:



www.lamanzanadenewton.com/materiales/aplicaciones/lfq2/lmn_IUPAC2005.html

