FORMULACIÓN INORGÁNICA. Oxoácidos.

1. Nombra los siguientes óxidos de todas las formas posibles:

Compuesto	Nomenclatura Tradicional (NT)	Nomenclatura de Hidrógeno (NH)	Nomenclatura de nº de Adición (NA)
HNO_3			
$HClO$			
H_2SO_4			
H_2CO_3			
HIO_4			
$HMnO_4$			
H_2SeO_3			
H_3PO_4			
HPO_2			
$HClO_2$			
H_2CrO_4			
H_2MnO_4			

2. Formula los siguientes óxidos:

Nomenclatura	Compuesto
μ-óxido-bis(hidroxidodioxidocromo)	
Ácido silícico	
Ácido hipobromoso	
Dihidroxidodioxidoteluro	
Ácido nitroso	
Ácido fosforoso	
Hidroxidodioxidocloro	
Dihidrogeno(trioxidosulfato)	

Nomenclatura	Compuesto
Ácido metasilícico	
Ácido difosforoso	
Ácido difosfórico	
Tetrahidroxidosilicio	
Hidrógeno(trioxidoclorato)	
Hidroxidooxidobromo	
Hidrogeno(dioxidonitrato)	
Ácido bórico	

LIVEWORKSHEETS