FORMULACIÓN INORGÁNICA. Oxisales ácidas.

1. Nombra las siguientes oxisales ácidas de todas las formas posibles:

Compuesto	Nomenclatura Tradicional (NT)	Nomenclatura de Estequiométrica (NE)	Nomenclatura de nº de Adición (NA)
$NaHCO_3$			
$Ca(H_2PO_4)_2$			
K_2HPO_4			
$Fe(HSO_3)_2$			
$AgHSO_4$			
$Ba(HSeO_3)_2$			
$Fe(HSeO_4)_3$			
$Ca(HCO_3)_2$			
$Pb(H_2AsO_4)_2$			
Cu_2HAsO_4			
$Al_2(HPO_4)_3$			
$Sc(HSO_4)_3$			

2. Formula las siguientes oxisales ácidas:

Nomenclatura	Compuesto
Hidrogenosulfito de plomo (II)	
Hidroxidotrioxidofosfato (2-) de calcio	
Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de diplata	
Hidroxidotrioxidoarseniato (2-) de mercurio(1+)	
Hidrogenofosfato de sodio	
Hidrogenosulfito de aluminio	
Hidrogeno(trioxidosulfato) de litio	
Hidroxidotrioxidosulfato (1-) de cobre (2+)	

Nomenclatura	Compuesto
Dihidrogeno(trioxidoborato) de potasio	
Dihidroxidooxidofosfato (1-) de hierro(3+)	
Hidrogenodisulfato de cadmio	
Dihidrogenofosfato de calcio	
Dihidrogeno(heptaoxidodifosfato) de disodio	
Hidrogenoselenito de cesio	
Hidroxidodioxidosulfato (1-) de plomo (2+)	
Dihidrogenoarseniato de plata	

LIVEWORKSHEETS