

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			
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$			
K_2HPO_4			
$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_2$			
AgHSO_4			
$\text{Ba}(\text{HSeO}_3)_2$			
$\text{Fe}(\text{HSeO}_4)_3$			
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$			
$\text{Pb}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_2$			
Cu_2HASO_4			
$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$			
$\text{Sc}(\text{HSO}_4)_3$			

2. Formula las siguientes oxisales ácidas:

Nomenclatura	Compuesto
Hidrogenosulfito de plomo (II)	
Hidroxidotrioxido fosfato (2-) de calcio	
Hidrogeno(tetraoxido fosfato) de diplatá	
Hidroxidotrioxidoarseniato (2-) de mercurio(1+)	
Hidrogeno fosfato de sodio	
Hidrogenosulfito de aluminio	
Hidrogeno(trioxido sulfato) de litio	
Hidroxidotrioxidosulfato (1-) de cobre (2+)	

Nomenclatura	Compuesto
Dihidrogeno(trioxido borato) de potasio	
Dihidroxido oxido fosfato (1-) de hierro(3+)	
Hidrogenodisulfato de cadmio	
Dihidrogeno fosfato de calcio	
Dihidrogeno(heptaoxido difosfato) de disodio	
Hidrogenoselenito de cesio	
Hidroxidodioxidosulfato (1-) de plomo (2+)	
Dihidrogenoarseniato de plata	