

## 1.- Fórmula y/o nombra los siguientes óxidos:

Fórmula	N. sistemática	N. stock	N. tradicional
OF <sub>2</sub>			
			Óxido cúprico
As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			
CaO			
		Óxido de Mercurio (II)	
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
PbO <sub>2</sub>			
	Monóxido de Manganeso		
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
SnO			
		Óxido de Lítio	
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			
Au <sub>2</sub> O			
	Dióxido de Teluro		
			Óxido aúrico (oro)
			Óxido cuproso
		Óxido de selenio (II)	
			Óxido crómico
	Monóxido de hierro		
		Óxido de fósforo (V)	
I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>			
			Óxido hiposulfuroso
		Óxido de Bromo (III)	
		Óxido de Boro	
Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
	Monóxido de dicloro		
SO <sub>3</sub>			
	Dióxido de silicio		
		Óxido de fósforo (V)	
			Óxido brómico
	Dióxido de azufre		
NO			
			Óxido iódico

2.- Formula y nombra los siguientes hidruros:

Fórmula	N. sistemática	N. stock	N. tradicional
<b>AuH<sub>3</sub></b>			
<b>LiH</b>			
		Hidruro de plomo (II)	
		Hidruro de plata	
			Fosfano
			Metano
	Trihidruro de arsénico		
			Silano
		Hidruro de Magnesio	
		Hidruro de estaño (IV)	
	Trihidruro de Oro		
			Hidruro níquelico
<b>TiH<sub>4</sub></b>			
<b>FeH<sub>3</sub></b>			
		Hidruro de calcio	
			Estibano
		Hidruro de sodio	
			Borano
<b>AuH</b>			
		Hidruro de Aluminio	
	Monohidruro de cesio		
		Hidruro de Zinc	
			Hidruro Cobáltico
			Hidruro níqueloso
			Amoniaco
			Ácido Clorhídrico
<b>H<sub>2</sub>S</b>			
	Seleniuro de hidrógeno		
	Teluro de hidrógeno		
<b>HF</b>			
		Hidruro de Titanio (IV)	
	Dihidruro de níquel		
			Arsano

## 3.- Formula y nombra las siguientes sales binarias:

Fórmula	N. sistemática	N. stock	N. tradicional
		Cloruro de estaño (IV)	
			Cloruro sódico
$Al_2S_3$			
		Bromuro de cobalto (III)	
$PbS_2$			
			Seleniuro cuproso
		Teluro de mercurio (I)	
			Fluoruro Cálcico
$SnCl_4$			
	Tetracloruro de Carbono		
			Bromuro hipotitanioso
		Siliciuro de plomo (II)	
	Difluoruro de cromo		
$Ag_3As$			
		Arseniuro de hierro (III)	
$Mn_3B_2$			
		Sulfuro de estaño (IV)	
	Tetranitruro de tricarbono		
	Heptacloruro de yodo		
			Carburo potásico
	Pentabromuro de difósforo		
			Fosfuro Cálcico
		Bromuro de plomo (II)	
		Yoduro de aluminio	
		Sulfuro de hierro (II)	
			Cloruro aúrico
$SiCl_4$			
	Tricloruro de fósforo		
$FeF_3$			
	Difluoruro de mercurio		
$AlP$			
			Bromuro Plúmbico
	Pentacloruro de Yodo		

4.- Formula y nombra los siguientes hidróxidos:

Fórmula	N. sistemática	N. stock	N. tradicional
$\text{Fe}(\text{OH})_3$			
$\text{Au}(\text{OH})$			
			Hidróxido Plumboso
$\text{Cr}(\text{OH})_2$			
		Hidróxido de Talio (I)	
			Hidróxido Mercurico
$\text{Ag}(\text{OH})$			
		Hidróxido de Berilio	
			Hidróxido ferroso
	Trihidróxido de Oro		
		Hidróxido de Cobalto (II)	
			Hidróxido Auroso
	Tetrahidróxido de Platino		
			Hidróxido Aluminico
$\text{HgOH}$			
$\text{Ni}(\text{OH})_3$			
	Dihidróxido de plomo		
			Hidróxido Manganeseo
		Hidróxido de Magnesio	
			Hidróxido Plúmbico
$\text{Ge}(\text{OH})_2$			
	Tetrahidróxido de Paladio		
$\text{Mn}(\text{OH})_3$			
		Hidróxido de Boro	
$\text{Pd}(\text{OH})_2$			
		Hidróxido de Estroncio	
	Trihidróxido de Cobalto		
$\text{Ra}(\text{OH})_2$			
			Hidróxido Permangánico
$\text{Be}(\text{OH})_2$			
			Hidróxido níqueloso
		Hidróxido de Rubidio	
	Trihidróxido de Boro		

5.- Formula y nombra los siguientes peróxidos:

Fórmula	N. sistemática	N. stock	N. tradicional
$H_2O_2$	Peróxido de Dihidrógeno		
$Na_2O_2$			
$CaO_2$			
$K_2O_2$			
		Peróxido de potasio	
		Peróxido de bario	
		Peróxido de cesio	
		Peróxido de zinc	
			Peróxido ferroso
$Ag_2O_2$			
$Au_2(O_2)_3$			
		Peróxido de Silicio	
			Peróxido Plumboso
$PbO_2$			
			Peróxido Férrico
$Li_2O_2$			
		Peróxido de Cobalto (II)	
			Peróxido Cúprico
	Triperóxido de dititanio		
	Peróxido de Zinc		
		Peróxido de Cromo (II)	
	Heptaperóxido de dimanganeso		
$HgO_2$			
			Peróxido Niqueloso
	Triperóxido de Manganeso		
		Peróxido de Cromo (VI)	
	Triperóxido de diniquel		
$Hg_2O_2$			
	Peróxido de Estroncio		
$MgO_2$			
	Triperóxido de dialuminio		
		Peróxido de Cadmio	
	Diperóxido de Platino		

6.- Formula y nombra los siguientes Ácidos Oxácidos en la nomenclatura tradicional:

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
HClO			Ácido Hipoteluroso
HNO <sub>2</sub>		HClO <sub>2</sub>	
	Ácido Silícico	HIO	
	Ácido Hiposulfuroso		Ácido Clórico
HNO <sub>3</sub>			Ácido Sulfúrico
	Ácido Hipoteluroso		Ácido Ortofosforoso
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>			Ácido Carbónico
	Ácido Fluórico		Ácido Peryódico
H <sub>2</sub> TeO <sub>4</sub>			Ácido Sulfuroso
	Ácido Permangánico		Ácido Ortosilícico
	Ácido Metafosforoso		Ácido Hipobromoso
	Ácido Metaantimónico	HBrO <sub>2</sub>	
	Ácido Pirofosfórico		Ácido Teluroso
	Ácido Piroantimonioso		Ácido Pirofosforoso
	Ácido Dicrómico	HIO <sub>2</sub>	
HIO <sub>3</sub>			Ácido Crómico
	Ácido Perclórico		Ácido Metaantimonioso
	Ácido Brómico	H <sub>2</sub> AsO <sub>3</sub>	
HBrO <sub>4</sub>			Ácido Mangánico
	Ácido Hiposelenioso		Ácido Selenioso
H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>			Ácido Ortoantimonioso
H <sub>2</sub> SeO <sub>4</sub>			Ácido Ortosilícico
	Ácido Carbonoso	HBO <sub>2</sub>	
	Ácido Ortoantimónico		Ácido Piroxilícico



7.- Formula y nombra las siguientes Oxisales en la nomenclatura tradicional:

<b>Fórmula</b>	<b>Nombre</b>	<b>Fórmula</b>	<b>Nombre</b>
	Clorato de potasio	<b>KNO<sub>3</sub></b>	
	Hipobromito de calcio	<b>CaCO<sub>3</sub></b>	
	Bromato Estáñico	<b>NaClO</b>	
	Perclorato Mercuríco	<b>Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	
	Sulfato de calcio	<b>NH<sub>4</sub>ClO<sub>3</sub></b>	
	Hiposelenito cúprico	<b>Ca<sub>3</sub>(PO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>	
	Telurito cuproso	<b>Fe(ClO<sub>2</sub>)<sub>2</sub></b>	
	Metarseniato férrico		Permanganato mercurioso
	Metantimonito Estáñico		Sulfato plúmbico
	Pirofosfato de calcio		Hipobromito cálcico
	Piroarsenito de sodio	<b>ZnCrO<sub>4</sub></b>	
	Ortoantimoniato Niquélico		Fosfato áurico
	Carbonato de sodio		Sulfito potásico
	Silicato de potasio		Peryodato de estroncio
	Nitrato de magnesio		Permanganato férrico
	Fosfato Cálcico		Hipoyodito de estroncio
<b>Zn(BrO)<sub>2</sub></b>			Dicromato cúprico
<b>Ni(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub></b>			Hiposelenito cuproso
<b>Cu(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>			Telurito cúprico
	borato de bario		Metarseniato férrico
	Dicromato Potásico		Metantimonito estañoso
<b>NiSeO<sub>2</sub></b>			Pirofosfato cálcico
<b>SnP<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>			Piroarsenito de plata
<b>Al<sub>4</sub>(P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>)<sub>3</sub></b>			Ortoantimoniato niquélico

8.- Fórmula y nombra las siguientes Sales en la nomenclatura tradicional:

<b>Fórmula</b>	<b>Nombre</b>	<b>Fórmula</b>	<b>Nombre</b>
	Sulfato plúmbico		Sulfato mercurioso
	Clorito de Berilio		Selenito férrico
	Hipoclorito de aluminio		Carbonato cálcico
	Nitrato de sodio		Telurato de paládico
	Ortofosfito de potasio		Hiposelenito de litio
	Ortosilicato cálcico		Hipiodito plúmbico
	Fosfato áurico	<b>Fe(HSO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	
	Sulfito potásico	<b>Na H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub></b>	
	Peryodato de estroncio	<b>Ni(HCO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>	
	Borato plumboso	<b>Ca(HCrO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>	
	Nitrito magnésico	<b>Al(HTeO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>	
	Clorato de potasio	<b>Au<sub>2</sub>(HPO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	
	Carbonato potásico		Bromato de cobalto
	Silicato magnésico	<b>Ca(HSO<sub>2</sub>)<sub>2</sub></b>	
	Permanganato aúrico	<b>Pb(HSO<sub>3</sub>)<sub>4</sub></b>	
	Iodato estáñico	<b>Cr(HSO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	
	Perbromato alumínico	<b>Sr(H<sub>3</sub>As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)<sub>2</sub></b>	
	Perclorato bórico	<b>Mg(H<sub>2</sub>Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)</b>	
	Hipiodito de zinc	<b>Ca(H<sub>3</sub>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)<sub>2</sub></b>	
	Fosfato níquelico	<b>K (H<sub>2</sub>PO<sub>3</sub>)</b>	
	Fosfato estañoso	<b>Mg(HPO<sub>3</sub>)</b>	
	Fosfato estáñico	<b>Na(HCO<sub>3</sub>)</b>	
	Metafosfato estáñico	<b>Au(HSO<sub>4</sub>)</b>	
	Fosfito estáñico		Nitrito níquelico