

# Compuestos Binarios

## Con Oxígeno

### ÓXIDOS

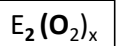
Metal + Oxígeno  
No Metal



X+ 2-

### PERÓXIDOS

Metal + Peroxo



X+ 2-

## Con Hidrógeno

Metal con Hidrógeno

### HIDRUROS METÁLICOS

Metal + Hidrógeno



X+ 1-

No Metal con Hidrógeno

### HIDRUROS NO METÁLICOS de nombres especiales

No Metal + Hidrógeno  
Grupo III – B  
Grupo IV – C, Si, Ge  
Grupo V – N, P, As, Sb  
Grupo VI – O



X+ 1-

### HIDRÁCIDOS

Hidrógeno + No Metal  
Grupo VI – S, Se, Te  
Grupo VII – F, Cl, Br, I, At



1+ x-

## SALES BINARIAS

Metal + No Metal  
Grupo VI – S, Se, Te  
Grupo VII – F, Cl, Br, I, At



y+ x-

Formulación:

Valencia-nº de oxidación:

Nomenclatura:

Sistemática-Estequiométrica	Stock-nºs oxidación
S O <sub>3</sub> : Trío xido de Azufre	<b>Óxido</b> de elemento E (x)
Ca O : Monóxido de Calcio	Ga <sub>2</sub> O <sub>3</sub> : Óxido de Galio (III)
Ga <sub>2</sub> O <sub>3</sub> : Trío xido de Galio	Ca O : Óxido de Calcio (II)
Pref-óxido de pref-(elemento E)	S O <sub>3</sub> : Óxido de Azufre (VI)

Sistemática-Estequiométrica	Stock-nºs oxidación
Si(O <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> : Triperóxido de Azufre	<b>Peróxido</b> de elemento E (x)
Ca O <sub>2</sub> : Peróxido de Calcio	Ga <sub>2</sub> (O <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> : Peróxido de Galio (III)
Ga <sub>2</sub> (O <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> : Triperóxido de Galio	Ca O <sub>2</sub> : Peróxido de Calcio (II)
Pref-peróxido de pref-(elemento E)	Si(O <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> : Peróxido de Azufre (VI)

Sistemática-Estequiométrica	Stock-nºs oxidación
K H : Monohidruro de Potasio	<b>Hidruro</b> de elemento E (x)
Ca H <sub>2</sub> : Dihidruro de Calcio	Ga H <sub>3</sub> : Hidruro de Galio (III)
Ca H <sub>2</sub> : Dihidruro de Calcio	Ca H <sub>2</sub> : Hidruro de Calcio (II)
Ga H <sub>3</sub> : Trihidruro de Galio	K H : Hidruro de Potasio (I)
Pref-hidruro de elemento E	

Fórmula	Nomenclatura especial
BH <sub>3</sub>	Borano
CH <sub>4</sub>	Metano
SiH <sub>4</sub>	Silano
GeH <sub>4</sub>	Germano
NH <sub>3</sub>	Amoniaco/Azano
PH <sub>3</sub>	Fosfano
AsH <sub>3</sub>	Arsano
SbH <sub>3</sub>	Estibano
H <sub>2</sub> O	Agua

Sistemática-Estequiométrica	Tradicional
H <sub>2</sub> S : Sulfuro de hidrógeno	<b>Acido</b> de raíz elemento - <b>hídrico</b>
H <sub>2</sub> Te : Teluro de hidrógeno	H Cl : <b>Acido clorhídrico</b>
Raíz elemento - <b>uro</b> de hidrógeno	H <sub>2</sub> S : <b>Acido sulfhídrico</b>
H <sub>2</sub> S : Sulfuro de hidrógeno	H <sub>2</sub> Te : <b>Acido telurhídrico</b>

Sistemática-Estequiométrica	Stock-nºs oxidación
Al <sub>2</sub> Te <sub>3</sub> : Triteluro de Aluminio	Raíz elemento - <b>uro</b> de metal M (y)
Rb Cl : Cloruro de Rubidio	Rb Cl : <b>Cloruro</b> de Rubidio (I)
Ca S : Sulfuro de Calcio	Ca S : <b>Sulfuro</b> de Calcio (II)
Pref-raíz elemento - <b>uro</b> de [metal M] [dimetal M]	Al <sub>2</sub> Te <sub>3</sub> : <b>Teluro</b> de Aluminio (III)

nomenclatura sistemática	
prefijo	nº átomo
mono	1
di	2
tri	3
tetra	4
penta	5
hexa	6
hepta	7