

**Hidruros no metálicos**  
 Resultan de la unión de S, C, Si, N, P, As y Sb con hidrógeno. Aquí el hidrógeno tiene número de oxidación +1. Para estos compuestos se emplea la nomenclatura de composición y sustitución:

Fórmula	Nomenclatura de composición	Nomenclatura de sustitución
BH <sub>3</sub>	trihidruro de boro	borano
CH <sub>4</sub>	tetrahidruro de carbono	metano
SiH <sub>4</sub>	tetrahidruro de silicio	silano
NH <sub>3</sub>	trihidruro de nitrógeno	azano o amoníaco*
PH <sub>3</sub>	trihidruro de fósforo	fosfano
AsH <sub>3</sub>	trihidruro de arsénico	arsano
SbH <sub>3</sub>	trihidruro de antimonio	estibano



Completa la siguiente tabla.

**Ejercicios de nomenclatura y formulación de hidruros metálicos**

En estos compuestos el hidrógeno actúa con valencia -1. Se nombran con la palabra genérica hidruro seguida del nombre del metal correspondiente en genitivo o adjetivado. El hidrógeno, por ser más electronegativo que los metales, se coloca a la derecha. Se utilizan prefijos numerales para indicar el número de átomos de hidrógeno.

Fórmula	Sistemática	Stock	Tradicional
NaH	(mono)hidruro de sodio	hidruro sodíco	hidruro sodíco
KH	Monohidruro de Potasio	hidruro de Potasio	hidruro Potásico
CaH <sub>2</sub>	dihidruro de calcio	hidruro de Calcio	hidruro de calcio
AlH <sub>3</sub>	Trihidruro de Aluminio	Hidruro de Aluminio	hidruro aluminico
BeH <sub>2</sub>	Dihidruro de Berilio	hidruro de berilio	hidruro Berílico
BaH <sub>2</sub>	Dihidruro de Bario	hidruro de bario	hidruro Bariico
CuH	Monohidruro de cobre	hidruro de Cobre	hidruro Cúprico
FeH <sub>2</sub>	Dihidruro de Hierro	hidruro de hierro (II)	hidruro Hierroso
MnH <sub>2</sub>	Trihidruro de Hierro	hidruro de Hierro	hidruro Ferrico
MgH <sub>2</sub>	trihidruro de magnesio	hidruro de Magnesio	hidruro Magnésico
CoH <sub>2</sub>	Dihidruro de Cobalto	hidruro de Cobalto	hidruro Cobaltoso
SnH <sub>4</sub>	tetrahidruro de estaño	hidruro de estaño (IV)	hidruro Estañico
PbH <sub>4</sub>	Tetrahidruro de Plomo	hidruro de Plomo (IV)	hidruro Plumbico

Complete la tabla de los siguientes de los hidruros no metálicos:

Fórmula	Sistemática	Nombre común o tradicional
NH <sub>3</sub>	Trihidruro de Nitrógeno	Hidracina
N <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	tetrahidruro de dinitrógeno	Fosfina
PH <sub>3</sub>	hidruro de Fósforo	Difosfina
P <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	tetrahidruro de difósforo	Difosfina
AsH <sub>3</sub>	Trihidruro Arsenico	Darsina
AsH <sub>2</sub>	tetrahidruro de diarsénico	
AsH <sub>4</sub>	trihidruro de antimonio	
SbH <sub>3</sub>	trihidruro de antimonio	
CH <sub>4</sub>	tetrahidruro de carbono	Silano
SiH <sub>4</sub>	hidruro de selenio	Silano
SiH <sub>2</sub>	hexahidruro de disilicio	Disilano
BH <sub>3</sub>	hidruro de boro	Diborano
B <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	hexahidruro de diboro	Bismutina
PbH <sub>4</sub>	hidruro de Bismuto	

**sales**

Las sales son combinaciones, que pueden ser ternarias o binarias, que resultan de la combinación de un ácido y una base. Si el ácido que se combina es un hidrácido, formará una hidrosal; y si es un ácido tipo oxácido formará una oxisal.

