



## FÍSICA Y QUÍMICA 3º E.S.O.

### Formulación y Nomenclatura Inorgánica - SOLUCIONES

#### HIDRUROS METÁLICOS

Nº	Fórmula	Nomenclatura estequiométrica (sistemática)	Nomenclatura de Stock
1	KH	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio
2	MgH <sub>2</sub>	Dihidruro de magnesio	Hidruro de magnesio
3	FeH <sub>3</sub>	Trihidruro de hierro	Hidruro de hierro(III)
4	HgH <sub>2</sub>	Dihidruro de mercurio	Hidruro de mercurio(II)
5	PtH <sub>4</sub>	Tetrahidruro de platino	Hidruro de platino(IV)
6	CdH <sub>2</sub>	Dihidruro de cadmio	Hidruro de cadmio
7	LiH	Hidruro de litio	Hidruro de litio
8	BeH <sub>2</sub>	Dihidruro de berilio	Hidruro de berilio
9	AlH <sub>3</sub>	Trihidruro de aluminio	Hidruro de aluminio
10	CuH	Monohidruro de cobre	Hidruro de cobre(I)
11	NiH <sub>3</sub>	Trihidruro de níquel	Hidruro de níquel(III)
12	ZnH <sub>2</sub>	Dihidruro de cinc	Hidruro de cinc
13	AuH	Monohidruro de oro	Hidruro de oro(I)
14	CsH	Hidruro de cesio	Hidruro de cesio
15	SnH <sub>2</sub>	Dihidruro de estaño	Hidruro de estaño(II)
16	CaH <sub>2</sub>	Dihidruro de calcio	Hidruro de calcio
17	AgH	Hidruro de plata	Hidruro de plata
18	CuH <sub>2</sub>	Dihidruro de cobre	Hidruro de cobre(II)
19	CoH <sub>3</sub>	Trihidruro de cobalto	Hidruro de cobalto(III)
20	HgH	Monohidruro de mercurio	Hidruro de mercurio(I)

#### HIDRUROS NO METÁLICOS DE LOS GRUPOS 16 y 17 (Hidrácidos)

Nº	Fórmula	Nomenclatura estequiométrica (sistemática)	Nomenclatura en disolución acuosa
1	HF	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico
2	HI	Yoduro de hidrógeno	Ácido yodhídrico
3	H <sub>2</sub> S	Sulfuro de hidrógeno	Ácido sulfhídrico
4	HBr	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico
5	H <sub>2</sub> Se	Seleniuro de hidrógeno	Ácido selenhídrico
6	HCl	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
7	H <sub>2</sub> Te	Teluro de hidrógeno	Ácido telurhídrico

**HIDRUROS NO METÁLICOS DE LOS GRUPOS 13, 14 y 15**

<b>Nº</b>	<b>Fórmula</b>	<b>Nomenclatura estequiométrica (sistemática)</b>	<b>Nomenclatura de Stock</b>	<b>Hidruro padre o progenitor</b>
1	BH <sub>3</sub>	<b>Trihidruro de boro</b>	<b>Hidruro de boro</b>	<b>Borano</b>
2	PH <sub>3</sub>	<b>Trihidruro de fósforo</b>	<b>Hidruro de fósforo(III)</b>	<b>Fosfano</b>
3	NH <sub>3</sub>	<b>Trihidruro de nitrógeno</b>	<b>Hidruro de nitrógeno(III)</b>	<b>Amoniaco</b>
4	CH <sub>4</sub>	<b>Tetrahidruro de carbono</b>	<b>Hidruro de carbono(IV)</b>	Metano
5	AsH <sub>3</sub>	<b>Trihidruro de arsénico</b>	Hidruro de arsénico(III)	<b>Arsano</b>
6	SiH <sub>4</sub>	Tetrahidruro de silicio	<b>Hidruro de silicio</b>	<b>Silano</b>
7	SbH <sub>3</sub>	<b>Trihidruro de antimonio</b>	<b>Hidruro de antimonio(III)</b>	Estibano