

# FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE COMPUESTOS DEL HIDRÓGENO

Instrucciones:

- Aunque en la fórmula los números que acompañan a los elementos deberían de ser subíndices para facilitar la escritura serán número normales: **Ejemplo: BeH<sub>2</sub> lo escribiremos como BeH2**
- Al escribir los nombres no olvides las tildes.
- Recuerda que en la IUPAC 2005 es las nomenclaturas de número de oxidación y cargas iónicas hay que poner SIEMPRE la valencia aunque sólo tenga una el elemento químico.
- No te olvides de dejar espacio entre el nombre y el paréntesis de las valencias
- Si no existe algún tipo de nomenclatura no te olvides de poner **No tiene**.

Fórmula	Nomenclatura de prefijos multiplicadores	Nomenclatura de nº de oxidación	Nomenclatura de cargas iónicas	Sustitución	Tradicional
MgH <sub>2</sub>					
HI					
FeH <sub>3</sub>					
H <sub>2</sub> Se					
HgH <sub>2</sub>					
BH <sub>3</sub>					

Fórmula	Nomenclatura de prefijos multiplicadores	Nomenclatura de nº de oxidación	Nomenclatura de cargas iónicas	Sustitución	Tradicional
PH <sub>3</sub>					
	Bromuro de hidrógeno				
	Tetrahidruro de silicio				
	Dihidruro de cinc				
	Trihidruro de níquel				
		Hidruro de estaño (II)			
		Hidruro de plata (I)			
		Hidruro de arsénico (III)			
			Hidruro de cobalto (3+)		
			Hidruro de mercurio (1+)		
			Hidruro de germanio (4+)		

Fórmula	Nomenclatura de prefijos multiplicadores	Nomenclatura de nº de oxidación	Nomenclatura de cargas iónicas	Sustitución	Tradicional
				Metano	
				Amoniaco	
				Azano	
				Fluorano	
					Ácido clorhidrico
					Ácido bromhidrico
					Ácido sulfhidrico
					Ácido telerhidrico