

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_2 , 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
MgH2					
HI					
FeH3					
H2Se					
HgH2					
BH3					

Fórmula	Nomenclatura de prefijos multiplicadores	Nomenclatura de nº de oxidación	Nomenclatura de cargas iónicas	Sustitución	Tradicional
PH ₃					
	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	
				Amoníaco	
				Azano	
				Fluorano	
					Ácido clorhídrico
					Ácido bromhídrico
					Ácido sulfhídrico
					Ácido telurhídrico