
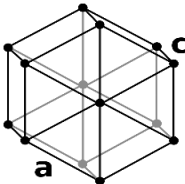


HIDRÓGENO

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

Número atómico	Símbolo	Nombre en español	Peso atómico	Familia
1	H	<i>Hidrógeno</i>	1.00784 g/mol ±0.0002	No Metales
Capas electrónicas (Modelo de Bohr)		Nombre en inglés	Año descubrimiento	Descubierto por
		<i>Hydrogen</i>	1766	Henry Cavendish
Estructura Cristalina		Nombre en latín	Número CAS	Costo por 100 gramos
Hexagonal		<i>Hydrogenium</i>	CAS1333-74-0	0.10 USD
		Pais descubridor	Densidad (g/cm ³)	Fase ambiente
		Gran Bretaña	Ideal 0.0000899	Gas
Bloque		Período	Grupo	
s		1	I A	
Estados de oxidación		Configuración electrónica	Electronegatividad	
+1, -1		1s ¹	2.20	
Temperatura de fusión (K)		Punto de ebullición (K)	Calor específico (J/g°C)	
13.99		20.27	14.30	
Predominio		Radio atómico (pm)	Radio covalente (pm)	Radio de Van der Waals (pm)
El Universo contiene Hidrógeno en una proporción de:		79	32	120
El Sol contiene Hidrógeno en una proporción de:		75%	Volumen molar (cm ³)	ΔH molar fusión (kJ)
Los océanos contienen Hidrógeno en una proporción de:		11%	14.10	0.0585
El cuerpo humano contiene Hidrógeno en una proporción de:		10%	Conductividad eléctrica	Conductividad térmica
La corteza terrestre contiene Hidrógeno en una proporción de:		0.15%	---- x10 ⁴ Ω ⁻¹ m ⁻¹	0.1815 W m ⁻¹ K ⁻¹
Los meteoritos contiene Hidrógeno en una proporción de:		2.40%	Carácter ácido/básico	1ª energía ionización (eV)
Es el elemento más liviano de la Tabla Periódica y es la sustancia química más abundante del universo		---- Ω m	ácido-básico	13.60
		---- K	Tipo eléctrico	Tipo magnético
		72.8 (kJ/mol)	----	Diamagnético
		Resistividad	Punto de superconducción	Afinidad electrónica
		---- Ω m	---- K	72.8 (kJ/mol)