

# Hidruros

1. Haga clic en la opción correcta.

1.1. ¿Qué es un Hidruro?

Compuesto que contiene hidrógeno unido a un no metal y siempre actúa como ácido.

Compuesto químico en el que reaccionan los metales sobre todo los metales activos (IA, IIA) con el hidrógeno

Compuesto formado exclusivamente por hidrógeno molecular



1.2. ¿Qué estado de oxidación tiene el hidrógeno en los hidruros?

+1

0

-1

1.3. ¿Cuál de los siguientes no es un hidruro?

H2SO3

MgH

NaH

2. Complete el siguiente recuadro

Nomenclatura tradicional	Fórmula
Hidruro de rubidio	
Hidruro de litio	
	<chem>AlH3</chem>
	<chem>BaH2</chem>
	<chem>CaH2</chem>
Hidruro de plata	

3. Arrastra y suelte los números que corresponden al subíndice que permite escribir correctamente el hidruro.

SrH

ScH

NiH

AlH

ThH

PtH

**4. Conteste verdadero o falso según el enunciado**

- Los hidruros metálicos, como el NaH, contienen enlaces iónicos entre el metal y el hidrógeno.

Verdadero

Falso

- Todos los hidruros son sólidos a temperatura ambiente.

Verdadero

Falso

- En los hidruros no metálicos, el hidrógeno siempre tiene número de oxidación +1.

Verdadero

Falso

**5. Descubre el nombre de los hidruros en la siguiente sopa de letras, para ello, toma en cuenta las siguientes anotaciones.**

- Contiene 3 átomos de (H) y uno de (Al).
- Contiene 2 átomos de (H) y uno de (Ra).
- Posee 2 átomos de (H) y uno de (Sr)

- Al unir el metal (Cs) con (H), se forma el compuesto conocido como.

O	I	N	I	M	U	L	A	E	D	O	R	U	R	D	I	H	P
X	A	H	L	I	T	I	O	S	E	T	R	U	O	C	M	I	O
I	K	I	I	M	L	R	A	T	E	R	T	I	S	O	S	M	T
O	I	S	E	C	E	D	O	R	U	R	D	I	H	M	E	D	A
G	H	R	T	M	Q	D	N	O	D	A	S	I	S	P	A	F	S
N	F	O	I	A	U	I	F	N	R	I	O	D	O	E	T	S	I
E	E	G	O	S	E	O	G	E	N	R	D	F	R	T	N	A	O
O	R	E	T	D	W	D	D	H	J	Y	U	I	O	R	E	D	N
H	I	D	R	U	R	O	D	E	E	S	T	R	O	N	C	I	O
H	F	G	A	Y	R	D	A	M	I	E	D	A	F	H	S	H	F
G	I	M	D	U	H	D	A	O	D	N	O	L	E	T	Y	F	G
H	K	D	R	O	M	D	A	R	E	D	O	R	U	R	D	I	H
H	H	D	E	V	E	S	T	A	D	O	S	D	E	F	G	H	K
O	I	M	E	T	A	L	E	S	F	I	J	I	O	S	E	K	L
H	I	D	R	U	R	O	D	E	B	A	R	I	O	S	D	K	H