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?

H_2SO_3	MgH	NaH

2. Complete el siguiente recuadro

Nomenclatura tradicional	Fórmula
Hidruro de rubidio	
Hidruro de litio	
	AlH_3
	BaH_2
	CaH_2
Hidruro de plata	

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

$SrH_{\square}$	$ScH_{\square}$

LIVEWORKSHEETS









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)

LIVEWORKSHEETS

- 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

LIVEWORKSHEETS