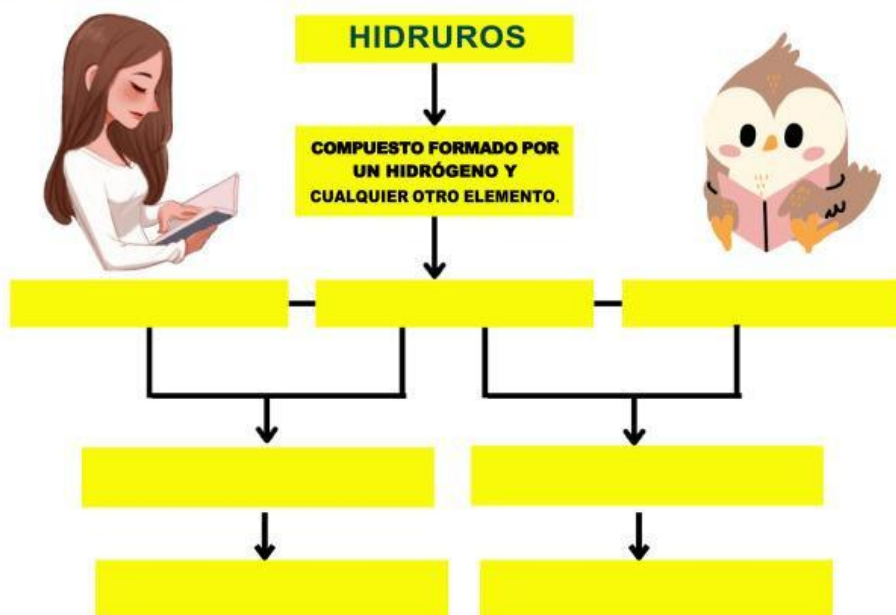




FUNCIÓN HIDRUROS

Tercero de secundaria



HIDRUROS NO METÁLICOS

HIDRUROS METÁLICOS

NH_3 , HF

CAH_2 , NAH

METAL

HIDRÓGENO

NO METAL

NOMBRE	FÓRMULA	
		KH
HIDRURO DE CESIO		CsH
HIDRURO DE POTASIO		CdH ₂
HIDRURO DE CADMIO		BeH ₂
HIDRURO DE BERILIO		



COLOCAR V O F SEGUNDO CORRESPONDA

- Los hidruros metálicos son generalmente covalentes y forman ácidos en solución acuosa. ☐
- El hidruro de sodio (NaH) es un ejemplo de un hidruro metálico. ☐
- Los hidruros no metálicos tienden a ser iónicos y se comportan como bases en solución acuosa. ☐
- El hidruro de aluminio (AlH₃) es un ejemplo de un hidruro metálico. ☐



ESCRIBE LA FÓRMULA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS (NO HAY QUE PONER COMO SUBÍNDICE)

- Dihidruro de magnesio
- Hidruro de platino(IV)
- Hidruro de cobre(I)
- Monohidruro de oro
- Hidruro de cobre(II)

ESCRIBE LA NOMENCLATURA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS (EN MAYÚSCULA)

Nº	Fórmula	Nomenclatura IUPAC	Nomenclatura de Stock
1	KH		
2	MgH ₂		
3	FeH ₃		
4	HgH ₂		
5	PtH ₄		
6	CdH ₂		



FUNCIÓN HIDRUROS

Tercero de secundaria



IDENTIFICACIÓN DE HIDRUROS

¿CUÁL DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS ES UN HIDRURO METÁLICO?

- a) H_2O
- b) NaH
- c) HCl
- d) NH_3

¿CUÁL DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS ES UN HIDRURO NO METÁLICO?

- a) FeH_2
- b) H_2S
- c) AlH_3
- d) CaH_2



EMPAREJAMIENTO DE HIDRUROS Y FÓRMULAS

EMPAREJA LOS SIGUIENTES HIDRUROS CON SUS FÓRMULAS CORRESPONDIENTES.

- Hidruro de Sodio
- Hidruro de Cloro
- Hidruro de Calcio
- Hidruro de Azufre

NaH

H_2S

CaH_2

HCl



COMPLETAR LOS ESPACIOS

El hidruro de se forma cuando el hidrógeno se combina con un metal del grupo 1.

Los hidruros no metálicos como el son compuestos en los que el hidrógeno está unido a un no metal.

sodio

HCl

SELECCIONA EL TIPO DE HIDRURO PARA CADA COMPUESTO

FeH_3

HCl

Hidruro Metálico

Hidruro No Metálico



FUNCIÓN HIDRUROS

