



DOCENTE: ELVER ANTONIO RIVAS CÓRDOBA
QUÍMICA GRADO 10

FUNCIÓN HIDRUROS (H⁻¹)

Son compuestos binarios o diatómicos formados por hidrógeno y un metal. En estos compuestos, el hidrógeno siempre tiene valencia -1. Se nombran con la palabra hidruro.

Metal + Hidrógeno → Hidruro metálico

COMPUESTO	NOMENC. SISTEMÁTICA	NOMENC. STOCK	NOMENC. TRADICIONAL
KH	hidruro de potasio	hidruro de potasio	hidruro potásico
PbH₄	tetrahidruro de plomo	hidruro de plomo (IV)	hidruro plúmbico

ACTIVIDAD 3

1. Nombra en qué casos de nuestra vida cotidiana utilizamos los ácidos, sin olvidar su utilidad y los cuidados que se deben tener al ser manipulados.
2. Escriba las utilidades de los ácidos en la industria y nombre 5 productos.
3. Escriba el nombre de los siguientes compuestos inorgánicos utilizando los tres tipos de nomenclatura (Nomenclatura Tradicional, Stock, Sistemática):

- a. FeH₃
b. HMnO₄
c. CuH

- d. HNO₃
e. PH₃
f. H₂S

- g. HVO₃

4. Escriba la fórmula para los siguientes ácidos:

- a. Hidruro de sodio
b. Hidruro férrico
c. Anhídrido nitroso
d. Hidruro de cobalto (II)



DOCENTE: ELVER ANTONIO RIVAS CÓRDOBA
QUÍMICA GRADO 10

5. Completa la siguiente tabla:

FÓRMULA	N. SISTEMÁTICA	N. STOCK	N. TRADICIONAL
			Ácido crómico
			Ácido dicrómico
			Ácido carbónico
HPO_2			
H_2SO_4			
HBr			