5. HIDRUROS METÁLICOS

Combinaciones binarias del hidrógeno, que actúa con número de oxidación -1, y un metal.

Formulación	*Me* H_n *n* es la valencia del metal *Me*		
Nomenclatura tradicional	*Hidruro ……ico*	Si el metal actúa con valencia única	*Sr* H_2 *Hidruro estróncico* *Ni* H_2 *Hidruro niqueloso* *Ni* H_3 *Hidruro niquélico*
	Hidruro ……oso (menor) *Hidruro ……ico* (mayor)	Si el metal actúa con dos valencias	
Nomenclatura Stock	*Hidruro de Me* (valencia de *Me* entre paréntesis, en números romanos)		*Sr* H_2 *Hidruro de estroncio* *Ni* H_2 *Hidruro de níquel (II)* *Ni* H_3 *Hidruro de níquel (III)*
Nomenclatura sistemática	Igual que la de de los óxidos. Se emplean los prefijos numéricos		*Sr* H_2 *Dihidruro de estroncio* *Ni* H_2 *Dihidruro de níquel* *Ni* H_3 *Trihidruro de níquel*

6. HIDRÁCIDOS

Combinaciones binarias del hidrógeno con los elementos *F, Cl, Br, I, S, Se* y *Te*. En disolución acuosa se comportan como ácidos.

Formulación	H_n*Nm* *n* es la valencia del no metal *Nm* [1]		
Nomenclatura de Stock	A la raíz del nombre del no metal se le pone la terminación *-uro* y se añade "*de hidrógeno*".	H Cl H Br H_2S	Cloruro de hidrógeno Bromuro de hidrógeno Sulfuro de hidrógeno
Nomenclatura en disolución (tradicional)	Cuando se encuentran en disolución se admite la nomenclatura tradicional en la que se emplea la palabra "*ácido*" seguida de la raíz del nombre del no metal con la terminación *-hídrico*.	H Cl H Br H_2S	Ácido clorhídrico Ácido bromhídrico Ácido sulfhídrico

[1] Los no metales actúan con el número de oxidación negativo cuando se combinan con el hidrógeno.

7. HIDRUROS VOLÁTILES

Combinaciones binarias del hidrógeno con N, P, As, Sb, C, Si y B.

Formulación	*Nm* H_n *n* es la valencia del no metal *Nm* [1]	
Nomenclatura tradicional	Reciben nombres propios	*N* H_3 *Amoniaco* *P* H_3 *Fosfina* *As* H_3 *Arsina* *Sb* H_3 *Estibina* *C* H_4 *Metano* *Si* H_4 *Silano* *B* H_3 *Borano*
Nomenclatura sistemática	Se nombran igual que los hidruros de los metales, utilizando los prefijos numéricos. También se admiten los nombres propios tradicionales.	*N* H_3 *Trihidruro de nitrógeno* *P* H_3 *Trihidruro de fósforo* *C* H_4 *Tetrahidruro de carbono* *B* H_3 *Trihidruro de boro*

[1] Los no metales actúan con el número de oxidación negativo cuando se combinan con el hidrógeno.

LIVEWORKSHEETS

Ejercicios: Combinaciones Binarias del Hidrógeno

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
NaH			
BeH_2			
CoH_2			
CuH			
PbH_4			
H_2S			
NH_3			
HI			
CH_4			
HBr			
FrH			
H_2Se			
CsH			
BaH_2			
MnH_2			
MnH_3			
AgH			
	Ácido fluorhídrico		
	Hidruro niqueloso		
	Arsina		
	Estibina		
	Hidruro lítico		
	Hidruro mercúrico		
	Ácido telurhídrico		
	Hidruro platinoso		
	Hidruro magnésico		
	Hidruro rubídico		
			Trihidruro de níquel
		Cloruro de hidrógeno	
			Trihidruro de fósforo
			Tetrahidruro de silicio
			Dihidruro de estaño
		Sulfuro de hidrógeno	
		Seleniuro de hidrógeno	
			Monohidruro de potasio
			Dihidruro de cobre
			Tetrahiduro de platino

LIVEWORKSHEETS