



GUIA DE AUTOAPRENDIZAJE N°8 QUÍMICA
I° MEDIO

Nombre _____ Curso: _____ Fecha: _____

Objetivo de Aprendizaje:

OA 19

Explicar la formación de compuestos binarios y ternarios, considerando las fuerzas eléctricas entre partículas y la nomenclatura inorgánica correspondiente.

Instrucciones:

Lee el Texto y en el LINK <https://youtu.be/iY-yN-hx2jI>

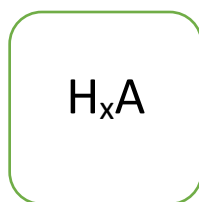
encontrarás un resumen con algunos ejemplos. Luego observa el video recomendado y responde las preguntas de la actividad.

NOMENCLATURA DE HIDRÁCIDOS

En la clase anterior aprendiste a formar los compuestos Binarios oxigenados metálico Y no metálicos según la nomenclatura stock se denominan óxidos y según la nomenclatura tradicional los óxidos no metálicos se llaman anhídridos. Recuerda que todos los óxidos Binarios responden a la fórmula M_2O .

En esta guía aprenderás a nombrar los compuestos binarios hidrogenados llamados hidrácidos. El hidrógeno posee solo valencia 1 por lo tanto, no se pone en la fórmula.

Estos ácidos binarios responden a la fórmula:



H = símbolo del hidrógeno

A = símbolo del no metal del grupo VIA y VIIA

X = valencia menor del no metal

Como ya sabes hay diferentes formas de nombrar los compuestos, pero nos enfocaremos en las reglas stock y tradicional para nombrarlos.

1.-Según la **Nomenclatura Stock**, los hidrácidos se nombran:

NO METAL terminado en URO seguido de...DE HIDRÓGENO

Ejemplo: a) HCl cloruro de hidrógeno

b) H_2S sulfuro de hidrógeno



2.-Según la **Nomenclatura Tradicional**:

Estos compuestos reciben el nombre ácido ... y el no metal lleva la terminación HÍDRICO

Ejemplo: a) HCl ácido clorhídrico

b) H₂S ácido sulfhídrico

Es importante que entiendas que sólo se formará un hidrácido de cada no metal ya que solo usa la valencia menor, es decir:

- a) Los no metales del grupo VIIA: F, Cl, Br y I, sólo serán la valencia 1 que es la menor
- b) Los no metales del grupo VIA: S, Se y Te solo usarán la valencia 2 que es la menor

ACTIVIDAD

1.-Nombra 2 características de un hidrácido

2.-Clasifica las siguientes sustancia es óxido, anhídrido o hidrácido

- a) FeO _____
- b) HF _____
- c) CO _____
- d) Na₂O _____
- e) SO₂ _____
- f) HBr _____
- g) CuO _____

3.-Foma los hidrácidos y luego escribe el nombre stock y Tradicional para los siguientes no metales con sus valencia. Ver tabla.

			NO METALES		
Elemento	Fórmula	a) Nombre stock	Nombre	Símbolo	Valencia
bromo	Br		Hidrógeno	H	1
			Flúor	F	
Valencia:		b) Nombre tradicional	Cloro	Cl	
			Bromo	Br	1 3 5 7
			Yodo	I	
			Azufre	S	
			Selenio	Se	2 4 6
			Telurio	Te	



Colegio Santa María de Maipú
Departamento de Ciencias

Fluor F Valencia:	Fórmula	a) Nombre stock b) Nombre tradicional
-----------------------------	---------	--

Elemento yodo I Valencia:	Fórmula	a) Nombre stock b) Nombre tradicional
--	---------	--

Elemento azufre S Valencia:	Fórmula	a) Nombre stock b) Nombre tradicional
Elemento selenio Se Valencia:	Fórmula	a) Nombre stock b) Nombre tradicional
Teluro Te Valencia:	Fórmula	a) b)