SENA REGIONAL VALLE	Centro Nacional de Asistencia Técnica a la Industria – ASTIN **TALLER "NOMENCLATURA QUÍMICA INORGANICA"**	Código: 9230-FP-F-322 Versión: 1

1. IDENTIFICACIÓN DEL INSTRUMENTO:

Nombre del Programa de Formación:	*Ficha de caracterización:*
Nombre de la guía: Fase Análisis	*Código de guía:*
Nombre del Instructor(es):	
Fecha: Santiago de Cali,	

2. PRESENTACIÓN E INSTRUCCIONES PARA EL DILIGENCIAMIENTO:

Señor/a Aprendiz:

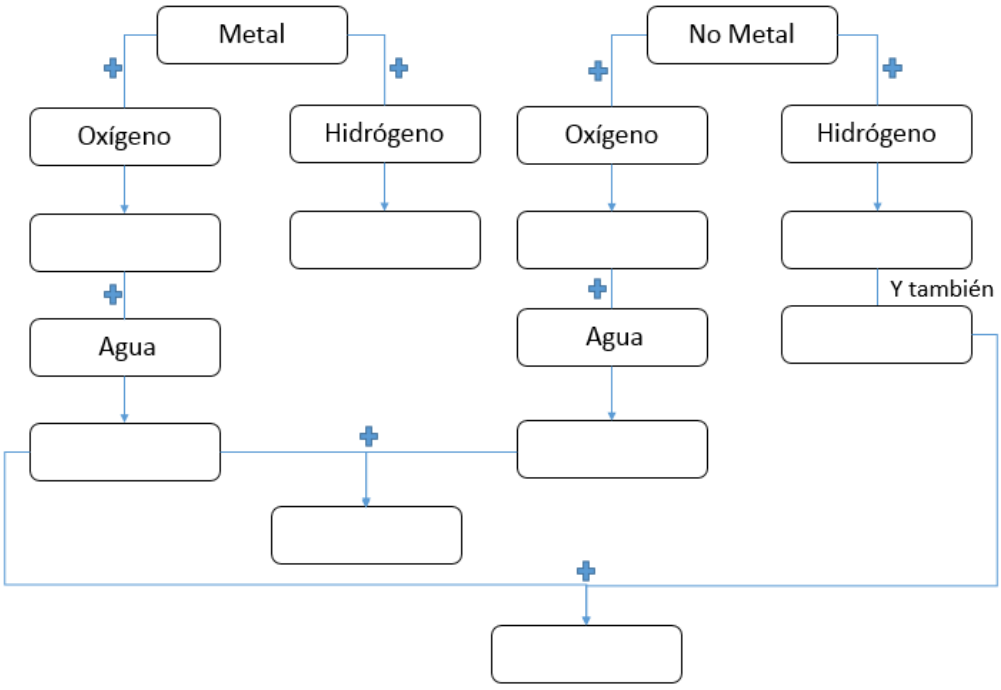
- Resuelva los problemas o casos planteados.
- Al responder escriba con letra clara y sea conciso.
- Entregue los productos al Instructor y solicite retroalimentación del taller.

3. CUERPO DEL INSTRUMENTO:

1. De tres ejemplos con su respectivo nombre aplicando las 3 nomenclaturas cuando sea posible, para los siguientes compuestos:
   a. Oxido básico
   b. Oxido acido
   c. Hidruro metálico
   d. Hidruro no metálico
   e. Hidróxido
   f. Sal haloidea

2. QUIÉN CON QUIÉN?

Complete el siguiente esquema con base a la combinación de los elementos de la tabla periódica formando especies binarias.



3. Complete el siguiente cuadro

Función Inorgánica	Características	Formas de Reacción	Ejemplos
Oxido Básico		Oxígeno + _____	
Oxido Acido		Oxígeno + _____	
Hidruro		Hidrógeno + _____	
Acido Hidrácido		Hidrógeno + _____	
Peróxido			

4. A continuación encontrará un listado de fórmulas químicas inorgánicas, con una X indique a qué tipo de función corresponde y nómbrelos aplicando las 3 nomenclaturas según corresponda:

Compuesto	Oxido Acido	Oxido Básico	Hidruro	Ácido Hidrácido	Sal binaria	Peróxido	Nombre
HCl							
I_2O_5							
MgH_2							
ZnTe							
H_2Te							
Na_2O_2							
Ag_2O							
$AlCl_3$							
HBr							

Fe_2O_3							
HgH							
N_2O_3							
CuS							
BeO							
HF							
TiH_3							
CO_2							
$FeCl_3$							

5. Escribir las fórmulas de los siguientes óxidos

a. óxido de boro
b. óxido de estroncio
c. óxido férrico
d. óxido cúprico

6. Complete el siguiente cuadro:

Compuesto	**Nomenclatura tradicional**	**Nomenclatura sistemática**	**Nomenclatura stock**
P_2O_5			
			Peróxido de bario (II)
H_2Te			
H_2Se			
BH_3			
Al_2S_3			
NCl_5			
HgS			
	Agua oxigenada Peróxido de hidrogeno		

7.

En la serie siguiente hay errores. ¿Cuáles son?

hidruro de calcio	.....	CaH_2
ácido clorhídrico	.....	ClH aq
fosfina	.....	H_5P
hidruro de sodio	.....	HNa
tetrahidruro de estaño	.....	StH_4
hidruro de yodo	.....	HY
hidruro de magnesio	.....	HMg_2
sulfuro de hidrógeno	.....	H_2S
tetrahidruro de plomo	.....	PH_4
estibina	.....	SbH_3

8.

Al formular los siguientes compuestos se han deslizado algunos errores. ¿Cuáles son? Escribir la fórmula correcta.

óxido de azufre(IV)	.....	SO_2
óxido de hierro(III)	.....	Fe_3O_2
óxido de sodio	.....	NaO
óxido de yodo(VII)	.....	I_7O_2
óxido de platino(IV)	.....	PbO_2
óxido de estaño(IV)	.....	SnO
óxido de cromo(VI)	.....	Cr_2O_3
óxido de plata	.....	AgO
óxido de azufre(VI)	.....	S_2O_3

9.

Al formular los siguientes compuestos se han deslizado algunos errores. ¿Cuáles son? Escribir la fórmula correcta.

óxido de mercurio(II)	.....	HgO
óxido de aluminio	.....	Al_2O_3
óxido de calcio	.....	CaO
óxido de cobalto(II)	.....	Cb_2O_3
óxido de paladio(II)	.....	PdO
óxido de zinc	.....	ZnO_2
óxido de berilio	.....	BeO
óxido de cobre(II)	.....	CuO
óxido de estaño(IV)	.....	Sn_2O
óxido de cadmio	.....	CdO

4. PRODUCTO (S):

- ✓ Tabla completa sobre grupos funcionales inorgánicos

Observaciones y/o recomendaciones:
Entregar resuelto en hojas tamaño carta, utilizando ambas caras.