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. Sal oxisal

2. Complete el siguiente cuadro

Función Inorgánica	**Características**	**Formas de Reacción**	**Ejemplos**
Sal Oxisal		---------- + ----------	

3. 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**	**Base**	**Acido Oxácido**	**Sal Oxisal**	**Sal haloidea**	**Peróxido**	**Nombre**
$Fe_2(SO_4)_3$										
$MgCr_2O_7$										

$AuIO_3$										
$Ca(ClO)_2$										
$KMnO_4$										

4. Complete las siguientes reacciones e indique las funciones químicas inorgánicas presentes:

a. _____ + _____ → $HBrO_4$ (ac)

b. _____ + _____ → $CaCl_2 + H_2O$

c. $Ca(OH)_2 + H_2SO_4$ → _____ + _____

d. _____ + _____ → $Cu_3(PO_3)_2 + H_2O$

e. _____ + _____ → $AgCl + H_2O$

f. _____ + _____ → $Cr(ClO)_3$ + _____

g. _____ + _____ → $Al(IO_2)_3$ + _____

h. _____ + _____ → $NiBr_2$ + _____

i. _____ + _____ → $Cu_4Sb_2O_5$ + _____

j. _____ + _____ → $KNO_2 + H_2O$

k. _____ + _____ → $BaCO_3 + H_2O$

5. Realice las siguientes actividades:

1. Escriba la formula y complete la tabla para los compuestos iónicos formados por cada par de cationes y aniones, como se puede apreciar en el primer par:

Ion	K^+	$(NH_4)^+$	Mg^{2+}	Fe^{3+}
Cl^-	KCl			
OH^-	KOH			
$(CO_3)^{-2}$				
PO_4^{-3}				

2. Escriba la formula y complete la tabla para los compuestos iónicos formados por cada par de cationes y aniones, como se puede apreciar en el primer par:

Ion	Na^+	Ca^{+2}	Fe^{+2}	Al^{+3}
O^{-2}	Na_2O			
$(NO_3)^-$	$Na(NO_3)$			
$(SO_4)^{-2}$				
$(AsO_4)^{-3}$				

3. ¿Cuál es el estado de oxidación de cada una de las siguientes opciones?

a. Mn en el $Al(MnO_4)_3$
b. Br en el $HBrO_4$
c. Rb en el $RbNO_3$

4. Complete el siguiente cuadro:

Compuesto	**Nomenclatura tradicional**	**Nomenclatura sistemática**	**Nomenclatura stock**
$Co_2(O_2)_3$			
$Al_2(CO_3)_3$			
Ag_2SO_3			

$Cu(ClO_4)_2$			
$KHSO_4$			
	Permanganato de potasio		

Corregir los errores cometidos al escribir los iones siguientes:

Amonio	.....	NH_4
Calcio	.....	Ca^{2+}
Sulfito	.....	SO_3^{2-}
Fosfato	.....	PO_4^{3-}
Estaño(II)	.....	Es^{2+}
Cromo(III)	.....	Cr^{3+}
Perclorato	.....	ClO_4^{2-}
Nitrito	.....	NO_2^-
Metaborato	.....	BO_2^-
Cobre(2+)	.....	Cu^{2+}
Platino(2+)	.....	Pt^{2+}
Sulfuro	.....	S^{2+}
Hidruro	.....	H^-
Oxonio	.....	H_2O^+
Dicromato	.....	$Cr_2O_7^{2-}$
Cobalto(3+)	.....	Cb^{3+}
Permanganato	.....	MnO_4^{2-}

Corregir los errores de...

cloruro de oro(III)	.....	Or_3Cl
selenuro de cadmio	.....	SeCd
nitrato de platino(II)	.....	$Pt(NO_3)_2$
cromato de platino(IV)	.....	$PtCrO_4$
ortoperyodato de calcio	.....	$Ca_5(IO_6)_2$
ortotelurato de aluminio	.....	$AlTeO_6$
ortotelurato de plomo(II)	.....	Pb_2TeO_6
perclorato de mercurio(II)	.....	$Hg(ClO_3)_2$
arsenato/arseniato de paladio(II)	.....	$Pa_3(AsO_4)_2$
arsenato de paladio(IV)	.....	$Pa_3(AsO_4)_4$

4. PRODUCTO (S):

- ✓ Tabla completa sobre grupos funcionales inorgánicos

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