

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ</b>				
	<b>ESTRATEGIAS DE APOYO</b>				
<b>COMPLEMENTARIAS</b>		<b>PLAN DE MEJORAMIENTO</b>	<b>X</b>	<b>PROMOCIÓN ANTICIPADA</b>	
<b>DOCENTE</b>	RAFAEL MONTOYA				
<b>ÁREA</b>	CIENCIAS NATURALES (QUIMICA)			<b>PERÍODO</b>	2
<b>GRADO</b>	8	<b>FECHA DE ENVÍO</b>			
<p>Estimado estudiante de Fe y Alegría San José, la actividad programada en este formato deberá ser realizada pensando en tu formación personal y en el desarrollo de tus competencias. Presentar el taller con los puntos aquí señalados es parte obligatoria del proceso, que consiste en la presentación de una evaluación escrita equivalente al 100% de la nota de recuperación. La evaluación será programada desde Coordinación.</p>					
<b>ACTIVIDAD</b>	Taller		Evaluación escrita 100 %		
<b>Fecha de entrega</b>			Pendiente programación de Coordinación		
<b>TALLER</b>					
<b>TENER EN CUENTA</b>					
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Leer muy bien las indicaciones que se dan y tener muy presente la fecha de entrega</li> <li>• El taller se presenta en hojas de block sin rayas, escrito a mano (del estudiante) y con márgenes en cada lado de 2.5 cm. La portada deberá presentar el título del trabajo – Nombre completo del estudiante – Grado - Área</li> <li>• Ningún punto del taller se resuelve en el formato enviado, todo deberá ir en el trabajo escrito.</li> <li>• Realizar del taller COMPLETO es requisito para presentar el examen escrito</li> <li>• Para el día del examen escrito: traer el taller y el cuaderno al día</li> <li>• La información sobre los temas a desarrollar está en el cuaderno</li> <li>• No es transcribir información de Internet, debes seleccionar información precisa de varias páginas web</li> </ul>					

### NOMENCLATURA INORGANICA

1. Explique en qué consiste nomenclatura sistemática, nomenclatura stock y nomenclatura tradicional.
2. Escribir y estudiar la nomenclatura para nombrar correctamente los compuestos como las sales, donde se nombren según los tres tipos de nomenclatura química inorgánica.
3. Nombrar con los tres tipos de nomenclatura cada uno de los siguientes compuestos inorgánicos y clasifíquelos según corresponda.

- a. Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- b. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- c. Hg<sub>2</sub>O
- d. BaO
- e. Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- f. Bi<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- g. Sb<sub>2</sub>O

4. Complete la siguiente tabla e indique el nombre y la formula de cada uno de los compuestos, según los tres tipos de nomenclatura química inorgánica.

Fórmula	N. Sistemático	N. Stock	N. Tradicional
$I_2O_5$			
	Dióxido de silicio		
		Óxido de manganeso (VII)	
			Óxido plumboso
$SnO$			
	Trióxido de níquel		
		Óxido de platino (II)	

5. Aparee las dos columnas correspondientes colocando dentro del paréntesis la letra que corresponda:

- a. Oxido Básico ( ) HI
- b. Oxido Acido. ( ) NiOH
- c. Hidróxido o base. ( )  $H_2SO_4$
- d. Ácido hidrácido. ( ) FrO
- e. Ácido Oxácido. ( )  $SO_2$
- f. Sal haloidea. ( ) HFe
- g. Sal oxisal: ( ) BaSe
- h. Hidruro ( )  $K_3PO_4$