

	<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>	7	<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>					

### CONFIGURACION ELECTRONICA

1. Realiza la configuración electrónica para los siguientes elementos:

- a. Magnesio
- b. Selenio
- c. Fósforo
- d. Plata
- e. Bario
- f. Silicio
- g. Rutenio
- h. Calcio
- i. Fósforo
- j. plomo

2. Partiendo de la distribución electrónica de cada elemento del punto anterior, realiza el análisis para determinar el grupo y el periodo en el que se ubica cada elemento.

3. Ubica en la tabla periódica cada elemento de los puntos anteriores de acuerdo al grupo y al periodo encontrados con la distribución electrónica.

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		
8																		
9																		

4. Determine el número atómico, el grupo y el periodo y el nombre de los elementos que correspondan a cada distribución electrónica.

- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^9$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$