

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ					
	ESTRATEGIAS DE APOYO					
COMPLEMENTARIAS		PLAN DE MEJORAMIENTO	X	PROMOCIÓN ANTICIPADA		
DOCENTE	RAFAEL MONTOYA					
ÁREA	CIENCIAS NATURALES (QUIMICA)			PERÍODO	2	
GRADO	7	FECHA DE ENVÍO				
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.						
ACTIVIDAD	Taller			Evaluación escrita 100 %		
Fecha de entrega				Pendiente programación de Coordinación		
TALLER						
TENER EN CUENTA						
● Leer muy bien las indicaciones que se dan y tener muy presente la fecha de entrega ● 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 ● Ningún punto del taller se resuelve en el formato enviado, todo deberá ir en el trabajo escrito. ● Realizar del taller COMPLETO es requisito para presentar el examen escrito ● Para el día del examen escrito: traer el taller y el cuaderno al día ● La información sobre los temas a desarrollar está en el cuaderno ● No es transcribir información de Internet, debes seleccionar información precisa de varias páginas web						

CONFIGURACION ELECTRONICA

- Escriba los símbolos, números atómicos, grupo y período de los átomos que tienen las siguientes configuraciones electrónicas
 - 1s² 2s² 2p³
 - 1s² 2s² 2p⁶ 3s¹
 - 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁵
 - 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ 4s²
- Utilizando solo la tabla periódica, determine cual subcapa se llena primero:
 - 5s o 5p
 - 6s o 5p
 - 6s o 4f
- ¿A qué grupo y a qué período pertenece el elemento cuya notación espectral es 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p¹ , ¿cuántos electrones de valencia tiene?
- Escriba las configuraciones electrónicas completas para cada uno de los siguientes átomos y diga el grupo y periodo en el que se encuentra en la tabla periódica:
 - C,
 - N,
 - He,
- 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

6. 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.

7. 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																		

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

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