	INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ **ESTRATEGIAS DE APOYO**						
	COMPLEMENTARIAS		**PLAN DE MEJORAMIENTO**	**X**	**PROMOCIÓN ANTICIPADA**		
DOCENTE	RAFAEL IGNACIO MONTOYA ESCOBAR						
ÁREA	CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL **(QUÍMICA)**				**PERÍODO**	3	
GRADO	**SÉPTIMO**	**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	**Día de la recuperación**	**Pendiente programación de Coordinación**

TALLER

DISTRIBUCIÓN ELECTRÓNICA

1. Identificar el número atómico, grupo, periodo y elemento químico al que hacen referencia las siguientes configuraciones electrónicas:

CONFIGURACIÓN	Z	Grupo	Periodo	Elemento	e- de valencia
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^2$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}\ 5p^6$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}\ 5p^6\ \ 6s^2\ 4f^{14}\ 5d^{10}\ 6p^6\ 7s^1$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}\ 5p^6\ \ 6s^2\ 4f^{14}\ 5d^{10}\ 6p^1$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^1$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}\ 5p^6\ \ 6s^2\ 4f^{14}\ 5d^{10}\ 6p^6\ 7s^2$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^3$					
$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$					

2. Indique el número atómico de los siguientes átomos y proponga la configuración electrónica respectiva:

ELEMENTO	Z	CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA	Grupo	Periodo
Potasio (K)				
Estaño (Sn)				
Cesio (Cs)				
Yodo (I)				
Carbono (C)				
Azufre (S)				
Galio (Ga)				
Argón (Ar)				
Fósforo (P)				
Potasio (K)				

3. Escoge 10 elementos de la tabla periódica que solo sean del grupo A y del periodo 4, 5 ó 6. Ahora identifica su número atómico y plantea la configuración electrónica.

N°	Nombre elemento y símbolo	Número atómico	Configuración electrónica
1			
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			
9			
10			

4. En la siguiente serie de configuraciones electrónicas, identifica el error encerrando en un círculo. Justifica tu respuesta.

a. 1s2, 2s3, 2p2

b. 1s1, 2s2

c. 1s2, 2s2, 2p7, 3s2