	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del documento: TALLER		Versión 01	Página 1 de 3

DOCENTE: MARCO WILLINTONG BLANDON CORDOBA	
AREA: CIENCIAS NATURALES	GRADO: CLEI : 401,402,403

ACTIVIDAD

Preguntas de selección múltiple y abierta: A continuación encontrara una serie de preguntas, cada una con cuatro opciones de respuestas (a, b, c, y d), las cuales deberá leer cuidadosamente y elegir la que crea correcta, solo puede elegir una opción, de lo contrario anulará la respuesta. Además realizar ejercicios de distribución electrónica.

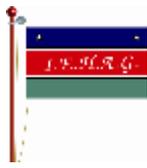
Nota: se debe sustentar después las respuestas ante el docente.

CONFIGURACION ELECTRONICA

1	$1s^2$	2
2	$2s^2 2p^6$	8
3	$3s^2 3p^6 3d^{10}$	18
4	$4s^2 4p^6 4d^{10} 4f^{14}$	32
5	$5s^2 5p^6 5d^{10} 5f^{14}$	32
6	$6s^2 6p^6 6d^{10} 6f^{14}$	32
7	$7s^2 7p^6 7d^{10} 7f^{14}$	32

1. Un átomo tiene 12 protones, 13 neutrones y 12 electrones. ¿Cuál es su número atómico?
 - A. 12
 - B. 13
 - C. 24
 - D. 25

2. Cuantos niveles y subniveles de energía son tenidos en cuenta a la hora de laborar la representación esquemática de los elementos de la tabla periódica.

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del documento: TALLER		Versión 01	Página 2 de 3

- A. 4 niveles y 7 subniveles.
- B. 4 niveles y 4 subniveles.
- C. 7 niveles y 4 subniveles.
- D. 7 niveles y 7 subniveles

3. Realizar la distribución electrónica de los siguientes elementos:

$Z = 35, 46, 17, 50, 33, 62, 14, 27$

4. Determinar, a que grupos y periodos pertenecen los elementos antes relacionados (punto 3), según su distribución electrónica. Justifica tu respuesta.

5. En estos cambios no se producen modificaciones en la naturaleza de la sustancia o sustancias que intervienen. Ejemplos de este tipo de cambios son:

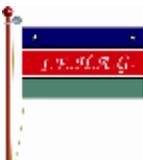
- Cambios de estado.
- Mezclas.
- Disoluciones.
- Separación de sustancias en mezclas o disoluciones.

6. Clasifica, organiza y distribuye los distintos elementos químicos conforme a sus propiedades y características; su función principal es establecer un orden específico agrupando elementos.

- A. Distribución electrónica.
- B. Tabla periódica.
- C. Grupos de los elementos.
- D. Clasificación de los elementos.

7. uniones físicas de sustancias en la que la estructura de cada sustancia no cambia, por lo cual sus propiedades químicas permanecen constantes y las proporciones pueden variar.

- A. Uniones químicas.
- B. Mezclas químicas.
- C. Enlaces químicos.
- D. Distribución química

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del documento: TALLER	Versión 01	Página 3 de 3	