

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTION CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: RECUPERACIÓN PERIODO 1		Versión 01	Página
FECHA: Septiembre/2015	PERIODO: 1	CLEI: 6	
ÁREA: QUÍMICA			
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:			
Docente: MARIELA GARCÍA LONDOÑO			

1. Qué es el número atómico de un elemento? Cómo se representa?
2. Diseña una tabla que contenga 3 casillas: ELEMENTO, SÍMBOLO, NÚMERO ATÓMICO y ubica en ella 30 elementos de la tabla periódica.
3. Observa de izquierda a derecha, el número atómico de los elementos de la tabla periódica, aparecen en orden creciente o decreciente? Explica tu respuesta.
4. Qué es el número de masa o masa atómica de un elemento? Cómo se representa?
5. Si $A = Z + N$ Cómo se despeja N (número de neutrones), en la fórmula?
6. Diseña una tabla con 5 casillas y ubica en ella 20 elementos de la tabla periódica, diferentes a los 30 elementos del numeral 2. Cada casilla debe contener: ELEMENTO, SÍMBOLO, NÚMERO ATÓMICO, NÚMERO DE MASA de cada uno y calcula con éstos y con la fórmula que despejaste en el numeral anterior, el NÚMERO DE NEUTRONES que irá en la 5ª casilla
7. Se tiene la siguiente configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 5s^2$. Con base en ella responde las preguntas:
 - a. Es correcta la configuración electrónica? Si tu respuesta es no, corrige la configuración
 - b. Cuál es el número atómico del elemento?
 - c. Cuál es el nombre del elemento?
8. Tomando como base la configuración electrónica anterior responde:
 - a. Cómo se puede saber el período al cual pertenece el elemento y por qué?
 - b. Cómo se puede saber el grupo al cual pertenece el elemento y por qué?
9. Los grupos de la tabla periódica, terminan su configuración electrónica en ns^x, np^x, nd^x, nf^x . Qué significa cada una de las letras anteriores: n, s, p, d, f, x?

10. Realiza la configuración electrónica completa del elemento cuyo número atómico es 35.
 - a. Cuál es el elemento, cuál es su símbolo?
 - b. A cuál de las 4 terminaciones de la configuración electrónica corresponde? Reemplaza la n y la x por los números correspondientes.

11. Se tiene el siguiente grupo de elementos: Li (Z=3), Na (Z=11), K (Z=19)
 - a. Realiza las configuraciones electrónicas completas de cada uno
 - b. A qué mismo grupo pertenecen todos? por qué pertenecen a este grupo?
 - c. Menciona 2 características comunes del grupo al cual pertenecen estos elementos

12. En el cuadro siguiente se nombran los elementos del periodo 3 de la tabla periódica, con letras, en forma arbitraria. Escribe en el paréntesis la letra que corresponda:

Grupo	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
Período	j	m	q	r	s	t	u	x

- () Es un gas noble
 () Su configuración electrónica termina en $3p^4$
 () Pertenece a la familia del carbono
 () Tiene 2 electrones en su último nivel
 () Su nombre es aluminio
 () Es un halógeno