
	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: planes de mejoramiento		Versión 01	Página 1 de 1

ASIGNATURA /AREA	QUIMICA	GRADO:	10.1
PERÍODO	2	AÑO:	2015
NOMBRE DEL ESTUDIANTE			

LOGROS /COMPETENCIAS: (de acuerdo al enfoque que se siga en la I.E)
 Reconoce la organización de la tabla periódica en grupos y períodos
 Escribe la configuración electrónica de los elementos de la tabla periódica
 Identifica que es un isótopo y sus características

ACTIVIDADES PRÁCTICAS A DESARROLLAR INCLUYENDO BIBLIOGRAFIA DONDE SE PUEDA ENCONTRAR INFORMACIÓN:

- Defina que es un isótopo
- El Hidrógeno tiene dos isótopos: Hidrógeno-1 e Hidrógeno-2. Ambos tienen igual número atómico de 1, pero el número másico es 1 y 2 respectivamente, por qué?
- Escriba el símbolo del isótopo de oxígeno que tiene 8 electrones y 9 neutrones
- Uno de los isótopos del Nitrógeno tiene número atómico 7 y número másico de 14
 - Escriba el símbolo de ese isótopo
 - Cuántos protones y neutrones tiene
- Defina grupo y período de la tabla periódica
- Dada la siguiente listas de elementos, seleccione los que sean:
 - Alcalinos: Fe, K, Co, Cu, Na, Au, Br, Rb, Cl
 - Alcalino térreos: Ar, Co, Ca, Ba, Na, I, Be, Rn, S
 - Halógenos: O, Cl, H, Si, Li, P, Br, Pb, I, Ag
 - Gases nobles: F, Xe, Fe, Ar, Na, N, He, C, H, Fr
- Señale con X :Un grupo de la tabla periódica contiene los elementos que tienen:
 - propiedades similares
 - igual masa atómica
 - el mismo estado físico
 - igual número de isótopos
- Indique con una V o una F si cada afirmación es cierta o falsa para el siguiente enunciado:
 Los electrones de un cierto átomo están distribuidos en tres niveles de energía, y cuatro de ellos pertenecen al nivel 3. De dicho átomo podemos decir que:
 - pertenece al grupo 3
 - pertenece al período 3
 - no es un gas noble

d. tiene 7 electrones de valencia

9. Escriba las configuraciones electrónicas de Si, Cs y Kr

10. Dada la siguiente configuración electrónica:

$1S^2 \ 2S^2 \ 2P^6 \ 3S^2 \ 3P^6 \ 4S^2 \ 3D^{10} \ 4P^3$ Responda:

a. Cuál es la configuración electrónica del nivel de valencia

b. Cuántos niveles de energía tiene el átomo?

c. Cuántos electrones tiene el último nivel de energía?

d. Cuál es el nombre y símbolo del átomo

e. Cuál es el grupo y período del átomo?

f. Cuántos protones y electrones tiene el átomo?

g. Cuál es el número atómico?

Presentar el taller por escrito y sustentarlo.

METODOLOGIA DE LA EVALUACIÓN	
Revisión escrita del taller y sustentación	
RECURSOS:	
Notas del cuaderno	
OBSERVACIONES:	
FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO	FECHA DE SUSTENTACIÓN Y/O EVALUACIÓN
NOMBRE DEL EDUCADOR(A) Guillermo Moncada E	FIRMA DEL EDUCADOR(A)
FIRMA DEL ESTUDIANTE	FIRMA DEL PADRE DE FAMILIA