

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTION CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: plan de mejoramiento		Versión 01	Página 1 de 4

FECHA:	PERIODO: II	C.L.E.I.5
Áreas: Ciencias Biológicas.		
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:		

1. REALIZA LA DISTRIBUCION ELECTRONICA PARA LOS SIGUIENTES ELEMENTOS Y DETERMINA LOS ELECTRONES DEL ULTIMO NIVEL

ELEMENTO	Z	DISTRIBUCION ELECTRONICA	ELECTRONES DEL ULTIMO NIVEL
ZINC	30		
GERMANIO	32		
RUBIDIO	37		
CADMIO	48		
SILICIO	14		
PLATA	47		

2. ESCRIBE EL NOMBRE QUE CORRESPONDE A LOS SIGUIENTES SIMBOLOS QUIMICOS

SIMBOLO	NOMBRE DEL ELEMENTO
S	
P	
Ra	
Ba	
N	
Ni	
Ne	
Ga	
Ge	
K	
I	
La	
Au	
Ag	
Pt	
Na	
Ca	
Co	
Cr	
In	

3. Escribe el símbolo correspondiente para los siguientes elementos

ELEMENTO	SIMBOLO
HELIO	
HIDROGENO	
ASTATO	
MAGNESIO	
MANGANESO	
HIERRO	

ZINC	
ARGON	
KRIPTON	
PLOMO	
SILICIO	
MERCURIO	
ESTRONCIO	
BISMUTO	
TELURIO	
FLUOR	
FRANCIO	
HAFNIO	
ALUMINIO	
RUBIDIO	

4. Completa correctamente cada uno de los siguientes enunciados:

- a. Cantidad de protones y neutrones que hay en el núcleo del átomo _____
- b. Cantidad de protones que se encuentran en el núcleo del átomo _____
- c. Capacidad que posee un átomo para formar enlaces _____
- d. Electrodo o lámina cargada negativamente _____
- e. Electrodo o lámina cargada positivamente _____
- f. Átomos de la misma especie química con el mismo número atómico pero diferente número másico _____
- g. Átomos con el mismo número de protones en su núcleo pero diferente número de neutrones _____.
- h. Átomos que poseen igual número másico pero difieren en su número atómico y pueden ser de especies químicas diferentes _____
- i. _____ es la región del espacio donde existe la máxima probabilidad de encontrar un electrón.
- j. El modelo atómico que planteó por primera vez la existencia de los niveles de energía fue el de _____
- k. El modelo atómico de Thompson es similar a un pastel de pasas porque el planteamiento que el hizo fue: _____

- l. El primer científico quien sugirió que en el átomo habían cargas positivas y negativas fue _____
- m. El descubrimiento de la radioactividad se debe al Científico de nombre _____
- n. En el modelo atómico actual en qué parte del átomo encontramos los protones _____
- o. Demócrito y Leucipo son importantes para la química porque: _____

- p. Los elementos del grupo III A reciben también el nombre de: _____
- q. Los metales alcalinos corresponden a los elementos del grupo _____

5. Cuando existen átomos de elementos diferentes, es decir su número atómico varía, pero su masa atómica es la misma, estamos haciendo referencia a:

- A. Isótopos
- B. Isóbaros

- C. Isomorfismo
- D. Moléculas

6. El modelo atómico conocido como pastel de pasas , en el que se planteaba que los protones y electrones se encontraba distribuidos en todo el átomo fue propuesto por

- A. Niels Bohr
- B. Jhon Dalton
- C. Jhon Thomson
- D. Ernest Rutherford

7. Escribe las diferencias que encuentras entre:

- a. Protón y electrón
- b. Átomo e ión
- c. A y Z
- d. Cátodo y ánodo
- e. Thomson y Rutherford
- f. Rutherford y Bohr
- g. Átomo y molécula
- h. Thomson y Bohr

8. Completa el siguiente cuadro con ayuda de la tabla periódica:

SUSTANCIA	NUMERO MASICO	NUMERO ATOMICO	No DE PROTONES	No DE NEUTRONES	No DE ELECTRONES
AZUFRE					
CARBONO					
SILICIO					
CALCIO					
HIERRO					
ALUMINIO					
SODIO					

9. En la siguiente tabla se presentan cinco átomos (hipotéticos) con el número de protones y de neutrones:

ATOMO	PROTONES	NEUTRONES
A	15	28
B	20	30
C	23	21
D	18	26
E	15	27

- a. ¿Cuáles de ellos son isótopos? Justifica tu respuesta
- b. ¿Cuáles de ellos son isóbaros? Justifica tu respuesta

10. En el movimiento uniformemente acelerado, el móvil experimenta variaciones iguales de velocidad en intervalos de tiempo iguales. En tal sentido un móvil que parte del reposo con un M.U.A. y acelera a razón de 8 m/s^2 , ¿al cabo de 5 segundos, que velocidad alcanzará?

11. ¿En cuánto tiempo, adquiere un tren la velocidad de 40 m/s , si partió del reposo con M.U.A, con una aceleración de 4 m/s^2 ?

12. ¿Con qué aceleración debe partir un móvil con M.U.A, que partiendo del reposo, adquiere posteriormente una velocidad de 30 m/s en 5 segundos?

13. Un auto con M.U.A, que viaja a 60 m/s , aplica los frenos y se detiene en 6 segundos ¿cuál es el valor de su desaceleración?

14. ¿Qué distancia recorre un ciclista que marcha con M.U.A, a 30 m/s y desacelera a razón de -5 m/s^2 , hasta alcanzar una velocidad de 5 m/s , en 2 segundos?

15. Un camión circula por una carretera con M.U.A, a 20 m/s . En 5 s , su velocidad aumenta a 25 m/s ¿cuál ha sido su aceleración?
16. Un auto de fórmula 1 que parte del reposo alcanza una velocidad de 4500 m/s en 10 s . Calcula su aceleración. Un cuerpo posee una velocidad inicial de 12 m/s y una aceleración de 2 m/s^2 ¿Cuánto tiempo tardará en adquirir una velocidad de 48 m/s ?
17. Un tren se desplaza con M.U.A y va a 30 m/s . Debe reducir su velocidad a 20 m/s . al pasar por un puente. Si realiza la operación en 5 segundos , ¿cuál es su aceleración?
18. Un cuerpo cae libremente desde el reposo durante 6 segundos hasta llegar al suelo.Cuál es la distancia que ha recorrido, o lo que es lo mismo, la altura desde donde se soltó.