

	<p>INSTITUTO HENAO Y ARRUBLA  <b>“DIOS, PATRIA Y JUVENTUD”</b>  “Buenos ciudadanos, con calidad humana,  autónomos, honestos y gestores de paz”</p>	<p>NIVELACIONES  CIENCIAS NATURALES</p>	<p>Código:  EBHB-  0019</p>
---	---	---	-------------------------------------

DOCENTE: AURA YALILE BAUTISTA CABALLERO	AREA: CIENCIAS NATURALES	ASIGNATURA: QUIMICA	FECHA:
ESTUDIANTE:	CURSO: SEPTIMO	PERIODO: PRIMERO Y SEGUNDO	NOTA

### PREGUNTAS SELECCIÓN MÚLTIPLE CON ÚNICA RESPUESTA

Las preguntas de este tipo constan de UN enunciado y de CUATRO posibilidades de respuesta entre las cuales debe escoger SOLO **UNA**, la que considere correcta y rellenar el óvalo correspondiente (**Justificar todas las preguntas en una hoja examen**)

1. En el modelo de Dalton el átomo era:
  - a) divisible
  - b) indivisible
  - c) tenía electrones
  - d) tenía protones
2. En el modelo de Thomson el átomo se representaban con
  - a) Un pastel con uvas
  - b) Con el sistema planetario
  - c) Con elipses
  - d) Con puntos
3. El átomo de Bohr se representó con
  - a) Un pastel de uvas
  - b) Sistema planetario
  - c) Con elipses
  - d) Con puntos
4. El átomo actual tiene unas características importantes como
  - a) Tiene electrones
  - b) Tiene luz y materia
  - c) Tiene electrones y protones
  - d) Tiene electrones, protones y neutrones
5. Los símbolos de los electrones, protones y neutrones son:
  - a) e-, p+ y n° respectivamente
  - b) p+, e- y n° respectivamente
  - c) e-, p+ y n° respectivamente
  - d) p+, n°, e-, respectivamente
6. la importancia de los electrones en la vida son:
  - a) formar enlaces
  - b) crear contaminación
  - c) tener una carga negativa
  - d) que la carga sea cero en el átomo
7. El orbital  $s$  puede contener
  - a. 10 e-
  - b. 2e-
  - c. 14e-
  - d. 6e-
8. la química estudia
  - a) átomos y moléculas
  - b) la célula
  - c) el movimiento de los cuerpos
  - d) las fuerzas de la naturaleza
9. La tabla periódica esta ordena por número de:
  - e) Neutrones
  - f) Electrones
  - g) Protones
  - h) Ninguno de los anteriores
10. El número de protones es llamado en la tabla periódica número:
  - e) grupo
  - f) Periodo

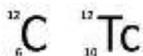


INSTITUTO HENAO Y ARRUBLA  
“DIOS, PATRIA Y JUVENTUD”  
“Buenos ciudadanos, con calidad humana,  
autónomos, honestos y gestores de paz”

NIVELACIONES  
CIENCIAS NATURALES

Código:  
EBHB-  
0019

- g) Atómico  
h) Ninguno de los anteriores
11. Las filas de la tabla periódica se llaman:  
e) grupos  
f) periodos  
g) electronegatividad  
h) energía de ionización
12. la electronegatividad es:  
e) Capacidad de quitar electrones  
f) Capacidad de neutralizar electrones  
g) Capacidad de ceder electrones  
h) Capacidad de retener electrones
13. El radio atómico hace referencia a:  
e) Electricidad  
f) Tamaño  
g) Reactividad  
h) amplitud
14. la importancia de los electrones en la vida son:  
e) formar enlaces  
f) crear contaminación  
g) tener una carga negativa  
h) que la carga sea cero en el átomo
15. en la tabla periódica existen familias estas son:  
a) a, b, c y d  
b) s, p, d y f  
c) p, g, y h  
d) l, t, u y g
16. la asignación en la tabla periódica es un dato muy importante que ayuda a la ubicación, para el grupo IIA esta es:  
e.  $ns^2$   
f.  $nf^2$   
g.  $nd^2$   
h.  $ns^2 np^2$
17. Los siguientes átomos presentan características parecidas y son denominados \_\_\_\_\_



18. Llene los espacios de la siguiente tabla según lo trabajado en clase

Elemento	Numero de masa	Protones	Neutrones
C	16	8	
F	19		

19. Defina:

- Radio atómico.
- Energía de ionización
- Afinidad electrónica.
- Electronegatividad

20. ordene los siguientes elementos de menor a mayor tamaño

F, Ca, Ba, Fr

	<p>INSTITUTO HENAO Y ARRUBLA <b>“DIOS, PATRIA Y JUVENTUD”</b> “Buenos ciudadanos, con calidad humana, autónomos, honestos y gestores de paz”</p>	<p>NIVELACIONES CIENCIAS NATURALES</p>	<p>Código: EBHB- 0019</p>
--	--	--	-----------------------------------