

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

DOCENTE: AURA YALILE BAUTISTA CABALLERO	AREA: CIENCIAS NATURALES	ASIGNATURA: QUIMICA	FECHA:
ESTUDIANTE:	CURSO: OCTAVO	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. La ley del octeto es:
  - a) Ley de estabilidad
  - b) Ley de formación de moléculas
  - c) Ley iónica
  - d) Ley covalente
2. El enlace que cede electrones es:
  - a) Covalente polar
  - b) Covalente apolar
  - c) iónico
  - d) metálico
3. El enlace covalente existe porque:
  - a) Cede electrones
  - b) Comparte electrones
  - c) Roba electrones
  - d) Se une con otro
4. El enlace de la molécula de CO<sub>2</sub> es :  
(justifique su respuesta)
  - a) metálico
  - b) Covalente apolar
  - c) Covalente polar
  - d) iónico
5. El enlace de la molécula de NaI es:  
(justifique su respuesta)
  - a) metálico
  - b) covalente apolar
  - c) covalente polar
  - d) iónico
- 6.Cuál es la importancia de los electrones de valencia
  - a) Da las propiedades de los elementos
  - b) Da la electronegatividad de los átomos
  - c) Formación de moléculas
  - d) Estabilidad de las moléculas
7. Un catión es un átomo que
  - a) Cedió electrones
  - b) Capto electrones
  - c) Comparte electrones
  - d) Cedió protones
8. Un anión es un átomo que
  - a) Cedió electrones
  - b) Capto electrones
  - c) Comparte electrones
  - d) Cedió protones
9. La fórmula general de los óxidos ácidos es:
  - a) MOH
  - b) NMO
  - c) MO
  - d) HNMO
10. La fórmula general de los óxidos básicos es:
  - a) MOH
  - b) NMO
  - c) NMO
  - d) HNMO



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

11. La fórmula general de los ácidos es:
- MOH
  - NMO
  - NMO
  - HNMO
12. La nomenclatura tradicional tiene los siguientes subfijos y prefijos:
- Mono, di, tri...
  - Per\_\_ico, \_\_ico, \_\_oso y hipo\_\_oso
  - \_\_ico y \_\_oso
  - Tetra, penta
13. El nombre de la molécula de NaI es:
- Cloruro de sodio
  - Yoduro de sodio
  - Sodio de yodo
  - Bromuro de sodio
14. Los ácidos tienen la capacidad de formar:
- Aniones
  - Cationes
  - Hidróxidos
  - Metales
15. Las sales se forman a partir de
- Agua y un hidróxido
  - Un metal y una base
  - Una base y un ácido
  - Un ácido y agua
16. El  $H_3PO_4$  forma el siguiente anión
- $(PO_4)^{-2}$
  - $(PO_4)^{-}$
  - $(PO_4)^{-3}$
  - $(SO_4)^{-3}$
17. Clasifique las siguientes moléculas en los tipos de enlace (estructura de Lewis, diferencia de electronegatividad)
- NaCl
  - $H_2O$
  - $CH_4$
  - $H_2$
  - $O_2$

18. Complete el cuadro comparativo

PROPIEDADES DE LOS ENLACES		
Enlace metálico	Enlace iónico	Enlace covalente

19. Realice las siguientes reacciones, **de los nombres de todas las especies presentes, con las tres nomenclaturas si es necesario:**

	<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>
--	--	--	-----------------------------------

- (+2)  $C + O_2 \longrightarrow$
- (+4)  $C + O_2 \longrightarrow$
- $Cl_2O_3 + H_2O \longrightarrow$
- $NaOH + HCl \longrightarrow$