

	<p style="text-align: center;">INSTITUTO HENAO Y ARRUBLA “DIOS, PATRIA Y JUVENTUD” “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: NOVENO	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 tabla periódica esta organiza por el número de:
 - a) electrones
 - b) protones
 - c) neutrones
 - d) todas las anteriores
2. los grupos A de la tabla periódica representan:
 - a) los protones del átomo
 - b) los electrones de valencia
 - c) los neutrones de esos átomos
 - d) todos los anteriores
3. la tabla periódica se divide por familias estas son:
 - a) d, p, g y f
 - b) s, p, d y f
 - c) s, t, d y f
 - d) s, p, d y g
4. la electronegatividad se define como
 - a) capacidad de los átomos para retener electrones
 - b) el tamaño de los átomos
 - c) la energía de los átomos al ceder un electrón
 - d) la energía necesaria para captar un electrón
5. el radio atómico se define como
 - a) capacidad de los átomos para retener electrones
 - b) el tamaño de los átomos
 - c) la energía de los átomos al ceder un electrón
 - d) la energía necesaria para captar un electrón
6. la afinidad electrónica es
 - a) capacidad de los átomos para retener electrones
 - b) el tamaño de los átomos
 - c) la energía de los átomos al ceder un electrón
 - d) la energía necesaria para captar un electrón
7. un elemento tiene la siguiente configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^2$, se podría deducir que este elemento es
 - a) un metal
 - b) un no metal
 - c) un gas noble
 - d) un halógeno
8. una de las propiedades características de los metales
 - a) son blandos
 - b) conducen electricidad
 - c) no reaccionan
 - d) no conducen la electricidad
9. En una reacción química participan varias especies llamadas:
 - a) Reactivos
 - b) productos
 - c) catalizadores
 - d) todas las anteriores
10. la ley de la conservación de la materia dice “la materia no se crea ni se destruye, solo se transforma” esto quiere decir que en una reacción química:
 - a) los reactivos deben ser mayores que los productos



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

- b) los reactivos deben estar en menor cantidad que los productos
- c) tanto reactivos como productos deben mantenerse en sus cantidades
- d) todos los anteriores
11. una especie que gane electrones es conocida como:
- a) reductora
- b) oxidante
- c) redox
- d) oxidante y reductora
12. una especie que pierde electrones es conocida como:
- a) reductora
- b) oxidante
- c) redox
- d) oxidante y reductora
13. $\text{Zn} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Ag}$ En la reacción la especie oxidante es:
(justifique su respuesta)
- a) AgNO_3
- b) Zn
- c) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- d) Ag
14. La siguiente reacción $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$ se clasifica como:
- a) Síntesis
- b) Descomposición
- c) Exotérmica
- d) Doble desplazamiento
15. Este símbolo \rightleftharpoons en una reacción química significa
- a) Reversible
- b) Irreversible
- c) Endotérmica
- d) Exotérmica
16. La entalpia de formación de una reacción química, si esta entalpia tiene un signo positivo la reacción será:
- a) Endotérmica
- b) Exotérmica
- c) Desplazamiento
- d) Doble sustitución

