

	INSTITUTO TÉCNICO "ALFONSO LÓPEZ" Resolución No. 03482 de noviembre 11 de 2020 CODIGO DANE: 154498000085-01. NIT: 890503444-5 Ocaña. Norte de Santander		Código: REC. 110.02.02	
	GESTIÓN ACADÉMICA		FECHA 2009/2022	VERSION 1.0
	TALLER DE QUÍMICA		Página 1 de 3	

SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA.

1. Determine el número de oxidación del no metal que forma el HNO_3 .

- a. +2
- b. +4
- c. +3
- d. +5



2. El calcio y el hidrogeno tienen número de oxidación respectivo en la molécula CaH_2

- a. +2 y -2
- b. +1 y -1
- c. +2 y -1
- d. -2 y +1

3. Determine el estado de oxidación del metal que forma el $\text{Cu}(\text{OH})_2$.

- a. +3
- b. -2
- c. +2
- d. +1

4. Determine el número de oxidación del O_2 .

- a. +2
- b. 0
- c. -2
- d. +1

5. Un elemento del grupo VI-A podrá trabajar con los siguientes número de oxidación.

- a. +2, +4 y +6
- b. $\pm$ 1,3,5 y 7
- c. -1, -3, -5 y -7
- d. $\pm$ 2, 4 y 6



	INSTITUTO TÉCNICO "ALFONSO LÓPEZ" Resolución No. 03482 de noviembre 11 de 2020 CODIGO DANE: 154498000085-01. NIT: 890503444-5 Ocaña. Norte de Santander		Código: REC. 110.02.02	
	GESTIÓN ACADÉMICA		FECHA 2009/2022	VERSION 1.0
	TALLER DE QUÍMICA		Página 2 de 3	

6. El número de oxidación de los metales alcalinos:
 - a. es siempre -1 .
 - b. depende del compuesto que originen.
 - c. es $+1$ en los óxidos y -1 en las sales.
 - d. es siempre $+1$.

7. Determine el número de oxidación del hidrógeno en la molécula NaOH
 - a. $+2$
 - b. -1
 - c. $+1$
 - d. -2

8. En la molécula $\text{Mo}(\text{IO}_4)_2$, el Yodo tiene número de oxidación:
 - a. $+1$
 - b. $+5$
 - c. $+7$
 - d. $+3$

9. En el ion HSO_3^- el azufre trabaja con:
 - a. $+2$
 - b. $+4$
 - c. $+6$
 - d. -2

10. En la molécula $\text{Bi}(\text{OH})_3$, el bismuto trabaja con
 - a. -3
 - b. $+3$
 - c. -2
 - d. $+2$



wilsonarinconm@gmail.com