



NOMBRES: _____

CIENCIA Y TECNOLOGIA

NIVEL: Secundaria

GRADO: _____

FECHA: / /

BIMESTRE: _____

- Los hidróxidos o bases se caracterizan por tener en su estructura el grupo
 - hidróxilo
 - oxiácido
 - óxido no metálico
 - óxido metálico
- Una sal ácida se caracteriza por tener en su estructura:
 - oxígeno
 - hidrógeno
 - oxhidrilo
 - ácido acético
- Un ácido binario o hidrácido tiene la siguiente estructura
 - HXO
 - MXO
 - HX
 - XO
- Una oxisal se representa como
 - MXO
 - HX
 - HXO
 - MO
- Una sal binaria neutra se representa
 - MHX
 - MO
 - XO
 - MX
- Un óxido no metálico es:
 - HNO₃
 - NH₃
 - NaOH
 - NO₂
- El estado de oxidación para el cloro es +5 en el siguiente compuesto
 - HClO₂
 - HClO
 - HClO₃
 - HClO₄
- El azufre presenta los siguientes grados de oxidación : 2-, 0, 2+, 4+ y 6+. ¿Cuál de las siguientes sustancias presentan S4+
 - NaHSO₃
 - Na₂S₂O₃
 - Sb₂S₅
 - Na₂SO₄
- El nombre de NaHSO₃ es
 - sulfito ácido de sodio
 - sulfato de sodio hidratado
 - sulfuro ácido de sodio
 - hidrosulfito de sodio
- Se entiende por hidruro a una sustancia que tiene la siguiente estructura
 - XH
 - MH

- HX
 - HXO
- Escribe la fórmula los siguientes óxidos básicos.
 - Óxido de carbono (II).....
 - Monóxido de bromo.....
 - Óxido perclórico.....
 - Óxido de nitrógeno (III).....
 - Óxido hipocloroso.....
 - Escribe los estados de oxidación de cada elemento
 - N₂H₄
 - NH₃O
 - N₂O
 - H₃PO₄
 - HClO₃
 - H₃BO₃
 - NH₄
 - H₂SO₄

13. Indica las clases de nomenclaturas

- _____
- _____
- _____

14. ESCRIBE LAS VALENCIAS Y LOS SIMBOLOS DE:

NOMBRE	SÍMBOLO	VALENCIAS
SODIO		
PLOMO		
SELENIO		
NÍQUEL		
BROMO		
ESTRONCIO		
VANADIO		
FOSFORO		

15. Estados de oxidación de:

ELEMENTO	SIMBOLO	ESTADOS DE OXIDACIÓN
COBRE		
	Sb	
		+3
MANGANESO		
YODO		
CROMO		
	Br	
	Zn	
	S	
		+1, +3, +5
		+2