

ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA TERCER PERÍODO

TALLER: Nomenclatura Inorgánica (Óxidos 1)

GRADO 10 - ____°

I. CON BASE EN LA INFORMACIÓN CONTENIDA EN LA REJILLA, COMPLETA LOS ENUNCIADOS PROPUESTOS

1	2	3	4	5	6	7	8
ZnO	Sn ⁺⁴	MgO	Hg ₂ O	O ⁻²	H ₂ O	OsO ₄	O ₂
9	10	11	12	13	14	15	16
SnO ₂	Cl ₂ O ₇	ZnO	OH ⁻¹	In	Fe ₂ O ₃	In ₂ O ₃	Sn ⁺²

- A. Son ejemplos de la función _____ los compuestos de las casillas 14 y 4, los cuales se denominan respectivamente _____ y _____
-

Los compuestos de las casillas 3 y 15, se denominan respectivamente _____. Responda:

¿Porque los elementos metálicos tienden a formar cationes y los no metales aniones? Justifique su respuesta teniendo en cuenta las propiedades periódicas

- B. _____ y _____

- C. El compuesto de la casilla 15, denominado _____, se forma a partir de la reacción de los elementos de las casillas _____ y _____, denominados _____ y _____, respectivamente.

- D. El compuesto de la casilla _____, denominado _____, se clasifica como un óxido ácido; mientras que el de la casilla _____, denominado _____, se clasifica como un óxido básico.

- E. Si se combinan los iones de las casillas 2 y 5 se obtiene el compuesto de la casilla _____, denominado _____
-

- F. El compuesto de la casilla 10, se denomina _____, mientras que el de la casilla 7, se denomina _____.

II. ESCRIBE EN EL PARENTESIS "C" O "I", SEGUN SEA CORRECTO O INCORRECTO EL NOMBRE ASIGNADO AL COMPUESTO DADO. EN CASO DE SER INCORRECTO, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO EL NOMBRE CORRECTO

- A. Y₂O₃ Dióxido de triitrio () _____
- B. Au₂O Óxido áurico () _____

C. Br_2O_3

Óxido bromoso

() _____

D. BaO	Hidróxido de bario (II)	()	_____
E. MnO ₃	Óxido de manganeso (III)	()	_____
F. CrO ₃	Óxido de cromo	()	_____
G. Li ₂ O	Dióxido de litio	()	_____
H. HgO	Óxido de mercúrico	()	_____

III. ESCRIBE EN EL PARENTESIS "C" O "I", SEGUN SEA CORRECTA O INCORRECTA LA FORMULA ASIGNADA AL NOMBRE DADO. EN CASO DE SER INCORRECTA, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO LA FORMULA CORRECTA

A. Óxido de rubidio	Rb ₂ O	()	_____
B. Óxido circónico	ZrO ₂	()	_____
C. Pentóxido de dinitrógeno	N ₅ O ₂	()	_____
D. Óxido plúmbico	Pb ₄ O	()	_____
E. Óxido de azufre (IV)	SO ₃	()	_____
F. Óxido de platino (IV)	PtO ₄	()	_____
G. Óxido brómico	B ₂ O ₃	()	_____
H. Óxido de plata	AgO ₂	()	_____

IV. COMPLETA EL SIGUIENTE CUADRO

Fórmula	N. Sistemático	N. Stock	N. Tradicional
I ₂ O ₅			
	Dióxido de silicio		
		Óxido de manganeso (VII)	
			Óxido plumboso
SnO			
	Trióxido de diníquel		
		Óxido de platino (II)	
			Óxido cúprico

ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA TERCER PERÍODO

TALLER: Nomenclatura Inorgánica (Hidróxidos)

GRADO 10 - ____°

I. CON BASE EN LA INFORMACIÓN CONTENIDA EN LA REJILLA, COMPLETA LOS ENUNCIADOS PROPUESTOS

1	2	3	4	5	6	7	8
Zn(OH) ₂	Cr(OH) ₆	PtO	Cu ⁺¹	PtO ₂	H ₂ O	Sr(OH) ₂	Fe ₂ O ₃
9	10	11	12	13	14	15	16
Cd(OH) ₂	Pt(OH) ₄	KOH	OH ⁻¹	Fe(OH) ₃	Cu ⁺²	Pt(OH) ₂	Cr(OH) ₃

- A. Son ejemplos de la función _____ los compuestos de las casillas 10 y 7, los cuales se denominan respectivamente _____ y _____
- B. Los compuestos de las casillas 1 y 9, se denominan respectivamente _____ y _____
- C. El compuesto de la casilla 13, denominado _____, se forma a partir de la reacción de los compuestos de las casillas _____ y _____, denominados _____ y _____, respectivamente.
- D. El hidróxido cromoso se encuentra en la casilla _____, mientras que el hidróxido de potasio se encuentra en la casilla _____.
- E. La fórmula del hidróxido de cobre (II) se obtiene al combinar los contenidos de las casillas _____ y _____, respectivamente.
- F. El dihidróxido de platino, ubicado en la casilla _____, se obtiene cuando reaccionan los compuestos de las casillas _____ y _____, denominados _____ y _____, respectivamente.

II. ESCRIBE EN EL PARENTESIS "C" O "I", SEGUN SEA CORRECTO O INCORRECTO EL NOMBRE ASIGNADO AL COMPUESTO DADO. EN CASO DE SER INCORRECTO, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO EL NOMBRE CORRECTO

- A. AgOH monohidróxido de plata () _____
- B. LiOH Monohidróxido de monolitio () _____
- C. Al(OH)₃ Hidróxido aluminoso () _____

D.	Au(OH)_3	Hidróxido auroso	()	_____
E.	Hg(OH)_2	Hidróxido mercurioso	()	_____
F.	Os(OH)_8	Hidróxido de osmio	()	_____
G.	Pb(OH)_2	Hidróxido de plomo (II)	()	_____
H.	Cu(OH)_2	Hidróxido de cobre	()	_____

III. ESCRIBE EN EL PARENTESIS "C" O "I", SEGUN SEA CORRECTA O INCORRECTA LA FORMULA ASIGNADA AL NOMBRE DADO. EN CASO DE SER INCORRECTA, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO LA FORMULA CORRECTA

A.	Hidróxido de plata	Ag(OH)_2	()	_____
B.	Hidróxido paládico	Pd(OH)_2	()	_____
C.	Tetrahidróxido de estaño	S(OH)_4	()	_____
D.	Hidróxido plumboso	Pb(OH)_2	()	_____
E.	Hidróxido de níquel (III)	Ni(OH)_3	()	_____
F.	Hidróxido de osmio (IV)	Os_4OH	()	_____
G.	Hidróxido de indio	I(OH)_3	()	_____
H.	Hidróxido cobaltoso	Co(OH)_3	()	_____

IV. COMPLETA EL SIGUIENTE CUADRO

Fórmula	N. Sistemático	N. Stock	N. Tradicional
Sn(OH)_2			
	Dihidróxido de hierro		
		Hidróxido de talio (I)	
			Hidróxido cuproso
NaOH			
	Dihidróxido de níquel		
		Hidróxido de mercurio (II)	
			Hidróxido ferrico

ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA TERCER PERÍODO**TALLER: Nomenclatura Inorgánica (Óxidos 2)****GRADO 10 - ____°****NOMBRE: _____ CÓDIGO: _____**

- I. ESCRIBE EN EL PARENTESIS "C" O "I", SEGUN SEA CORRECTO O INCORRECTO EL NOMBRE ASIGNADO AL COMPLEUTO DADO. EN CASO DE SER INCORRECTO, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO EL NOMBRE CORRECTO

A. OsO ₄	Óxido de osmio (IV)	() _____
B. SeO ₃	Óxido de selenio	() _____
C. I ₂ O ₅	Óxido yódico	() _____
D. HgO	Óxido de mercurio	() _____
E. Li ₂ O	Dióxido de litio	() _____

- II. ESCRIBE EN EL PARENTESIS "C" O "I", SEGUN SEA CORRECTA O INCORRECTA LA FORMULA ASIGNADA AL NOMBRE DADO. EN CASO DE SER INCORRECTA, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO LA FORMULA CORRECTA

A. Óxido de plata	AgO ₂	() _____
B. Óxido circónico	ZrO ₂	() _____
C. Óxido de nitrógeno (I)	NO ₂	() _____
D. Pentóxido de difósforo	P ₅ O ₂	() _____
E. Óxido perclórico	Cl ₂ O ₅	() _____

- III. COMPLETA EL SIGUIENTE CUADRO

Fórmula	N. Sistemático	N. Stock	N. Tradicional
SnO			
	Monóxido de bario		
		Óxido de carbono (II)	
			Óxido antimónico

- IV. RESPONDE EL SIGUIENTE CUESTIONARIO SOBRE NOMENCLATURA DE ÓXIDOS

PREGUNTAS DE SELECCIÓN MÚLTIPLE CON ÚNICA RESPUESTA (TIPO I)

- | | |
|------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------|
| 1. El nombre tradicional para el compuesto Ga ₂ O ₃ es: | D. No tiene nomenclatura tradicional |
| A. Trióxido de digalio | |
| B. Óxido gálico | |
| C. Óxido de galio | |
| D. Óxido de galio (I) | |
| 2. La fórmula para el óxido yodoso es: | 4. La fórmula del óxido de nitrógeno (IV), es: |
| A. I ₂ O ₃ | A. Ni ₂ O ₃ |
| B. Y ₂ O ₅ | C. NiO ₂ |
| C. I ₂ O ₅ | D. N ₂ O ₄ |
| D. I ₂ O ₇ | |
| 3. El compuesto de fórmula Co ₂ O ₃ tiene como nombre tradicional: | 5. El nombre stock para el compuesto CrO ₃ , es: |
| A. Óxido de cobalto | A. Óxido de cromo |
| B. Óxido cobaltoso | B. Óxido de cromo (VI) |
| C. Óxido cobáltico | C. Óxido crómico (III) |
| | D. Óxido de cromo (III) |
| | 6. La fórmula para el óxido de potasio, es: |
| | A. P ₂ O |
| | B. CaO |
| | C. PoO |
| | D. K ₂ O |

ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA TERCER PERÍODO**TALLER: Nomenclatura Inorgánica (Hidróxidos 2)****GRADO 10 - ____°****NOMBRE: _____ CÓDIGO: _____**

- I. ESCRIBE EN EL PARENTESIS "C" O "I", SEGUN SEA CORRECTO O INCORRECTO EL NOMBRE ASIGNADO AL COMPLEUTO DADO. EN CASO DE SER INCORRECTO, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO EL NOMBRE CORRECTO

A. LiOH	Hidróxido de litio (I)	() _____
B. Zr(OH) ₄	Dihidróxido circónico	() _____
C. Co(OH) ₂	Hidróxido cobaltoso	() _____
D. HgOH	Hidróxido de mercurio	() _____
E. Al(OH) ₃	Hidróxido alumínico	() _____

- II. ESCRIBE EN EL PARENTESIS "C" O "I", SEGUN SEA CORRECTA O INCORRECTA LA FORMULA ASIGNADA AL NOMBRE DADO. EN CASO DE SER INCORRECTA, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO LA FORMULA CORRECTA

A. Dihidróxido de estaño	Sn(OH) ₂	() _____
B. Hidróxido férrico	Fe(OH) ₂	() _____
C. Hidróxido de calcio	CaOH	() _____
D. Monohidróxido de potasio	POH	() _____
E. Hidróxido de níquel (III)	Ni ₃ OH	() _____

- III. COMPLETA EL SIGUIENTE CUADRO

Fórmula	N. Sistemático	N. Stock	N. Tradicional
NaOH			
	Dihidróxido de berilio		
		Hidróxido de plomo (IV)	
			Hidróxido auroso

- IV. RESPONDE EL SIGUIENTE CUESTIONARIO SOBRE NOMENCLATURA DE HIDRÓXIDOS

PREGUNTAS DE SELECCIÓN MÚLTIPLE CON ÚNICA RESPUESTA (TIPO I)

- | | |
|--------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------|
| 1. La fórmula del hidróxido estannico es: | 4. El tetrahidróxido de platino presenta como fórmula: |
| A. Es(OH) ₂ | C. Pt(OH) ₄ |
| B. Sn(OH) ₄ | D. Ag(OH) ₄ |
| 2. En sistema tradicional, el compuesto RbOH se denomina: | 5. El compuesto de fórmula Os(OH) ₄ tiene como nombre stock: |
| A. Hidróxido de rubidio | A. Hidróxido de Osmio (IV) |
| B. Hidróxido de rubidio (I) | B. Hidróxido ósmico (IV) |
| C. Monohidróxido de rubidio | C. Tetrahidróxido de osmio (IV) |
| D. Hidróxido rubídico | D. No tiene nomenclatura stock |
| 3. El nombre stock para el compuesto Pd(OH) ₂ es: | 6. El nombre tradicional para el compuesto Zn(OH) ₂ es: |
| A. Hidróxido de platino (II) | A. Hidróxido circónico |
| B. Hidróxido de plomo (IV) | B. Dihidróxido de zinc |
| C. Hidróxido de paladio (II) | C. Hidróxido de zinc |
| D. No tiene nomenclatura stock | D. Hidróxido circonioso |

7. Clasificar, nombrar y formular cada uno de los iones que se presentan a continuación como: cationes, aniones, monoatómicos o poliatómicos y formar compuestos con cada uno de ellos

Ion	Catión / Anión	Monoatómico/ Poli atómico	Nombre/ formula
CN^-			
ClO_4^-			
HSO_4^-			
N^{3-}			
Te^{2-}			
Cr^{3+}			
NH_4^+			
Cu^{2+}			
Fe^{3+}			
Sn^{2+}			
Clorito			
Dicromato			
Mercurio (II)			
Rubidio			
Permanganato			

8. Responda:

¿Porque los elementos metálicos tienden a formar cationes y los no metales aniones? Justifique su respuesta teniendo en cuenta las propiedades periódicas