

ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA TERCER PERIODO
TALLER: Nomenclatura Inorgánica (Óxidos 1)
GRADO 10 - ____°

I. CON BASE EN LA INFORMACION 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 _____ y _____

Los compuestos de las casillas 3 y 15, se denominan respectivamente __3. 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 mercurio	()	_____

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

ACTIVIADES DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA TERCER PERIODO
TALLER: Nomenclatura Inorgánica (Hidróxidos)
GRADO 10 - ____°

I. CON BASE EN LA INFORMACION 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 _____ y _____
- B. Los compuestos de las casillas 1 y 9, se denominan _____ 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

ACTIVIADES DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA TERCER PERIODO
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 COMPUESTO DADO. EN CASO DE SER INCORRECTO, ESCRIBE EN EL RESPECTIVO ESPACIO EL NOMBRE CORRECTO

- A.

OsO₄

Óxido de osmio (IV)

()

- B.

SeO₃

Óxido de selenio

()

- C.

I₂O₅

Óxido yódico

()

- D.

HgO

Óxido de mercurio

()

- E.

Li₂O

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

AgO₂

()

- B.

Óxido circónico

ZrO₂

()

- C.

Óxido de nitrógeno (I)

NO₂

()

- D.

Pentóxido de difósforo

P₅O₂

()

- E.

Óxido perclórico

Cl₂O₅

()

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 Ga₂O₃ es:

A. Trióxido de digalio

B. Óxido gálico

C. Óxido de galio

D. Óxido de galio (I)
2. La fórmula para el óxido yodoso es:

A. I₂O₃

B. Y₂O₅

C. Y₂O₇

D. I₂O₅
3. El compuesto de fórmula Co₂O₃ tiene como nombre tradicional:

A. Óxido de cobalto

B. Óxido cobaltoso

C. Óxido cobaltico
- D. No tiene nomenclatura tradicional

4. La fórmula del óxido de nitrógeno (IV), es:

A. Ni₂O₃

B. NO₂

C. NiO₂

D. N₂O₄

5. El nombre stock para el compuesto CrO₃ , es:

A. Óxido de cromo

B. Óxido de cromo (VI)

C. Óxido crómico (III)

D. Óxido de cromo (III)

6. La fórmula para el óxido de potasio, es:

A. P₂O

B. CaO

C. PoO

D. K₂O

ACTIVIADES DE RECUPERACIÓN DE QUÍMICA TERCER PERIODO
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 COMPUESTO 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 aluminico

()

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 nique (III)

Ni₃OH

()

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 estánnico es:

A.

Es(OH)₂

C. SnOH

B.

Sn(OH)₄

D. EsOH
2. En sistema tradicional, el compuesto RbOH se denomina:

A.

Hidróxido de rubidio

B.

Hidróxido de rubidio (I)

C.

Monohidróxido de rubidio

D.

Hidróxido rubídico
3. El nombre stock para el compuesto Pd(OH)₂ es:

A.

Hidróxido de platino (II)

B.

Hidróxido de plomo (IV)

C.

Hidróxido de paladio (II)

D.

No tiene nomenclatura stock
4. El tetrahidróxido de platino presenta como fórmula:

A.

Pb(OH)₄

C. Pt(OH)₄

B.

Ag(OH)₄

D. Pd(OH)₄
5. El compuesto de fórmula Os(OH)₄ tiene como nombre stock:

A.

Hidróxido de Osmio (IV)

B.

Hidróxido ósmico (IV)

C.

Tetrahidróxido de osmio (IV)

D.

No tiene nomenclatura stock
6. El nombre tradicional para el compuesto Zn(OH)₂ es:

A.

Hidróxido circónico

B.

Dihidróxido de zinc

C.

Hidróxido de zinc

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