



TRABAJO DE REFUERZO Y NIVELACION
TERCER TRIMESTRE

Docente: Juan Manuel Noy Hilarión

NOMENCLATURA QUIMICA

INDICADOR DE LOGRO

1. Refuerza conceptos sobre compuestos químicos y su nomenclatura.
2. Reconoce la importancia de ordenar los compuestos químicos por funciones y grupos funcionales.

PROCEDIMIENTO DE ENTREGA Y SUSTENTACION DEL TRABAJO

- El trabajo es individual, manuscrito y en hojas recicladas o cuadriculadas examen.
- La parte operativa equivale al 40% del refuerzo, el 60% restante será la sustentación escrita u oral del mismo.
- La nota máxima de RECUPERACION DEL 1º periodo solo será de 3,0.
- Tiene un mes de plazo para entregar y evaluar en forma escrita su trabajo de refuerzo, la evaluación se hará en el transcurso de la clase de Química

ACTIVIDAD 1

1. Complete el cuadro con los respectivos nombres los siguientes óxidos:

FORMULA QUIMICA	SISTEMÁTICA	STOCK	TRADICIONAL
BaO			
Cu ₂ O			
Na ₂ O			
CoO			
FeO			
Fe ₂ O ₃			
CrO			
Cr ₂ O ₃			
HgO			
Hg ₂ O			
Cl ₂ O			
Cl ₂ O ₃			
Cl ₂ O ₅			
Cl ₂ O ₇			
SO			
SO ₂			
SO ₃			
Br ₂ O			
Br ₂ O ₃			
Br ₂ O ₇			
SeO			
CO ₂			
SiO ₂			
TeO ₂			
SeO			
I ₂ O			
TeO			
I ₂ O ₅			
N ₂ O			
P ₂ O			
SeO ₃			
As ₂ O ₃			
SO ₂			
SO			

Br ₂ O ₃			
Cl ₂ O ₇			
Br ₂ O ₃			
I ₂ O			
CO			
N ₂ O ₅			
N ₂ O ₃			
I ₂ O ₅			

ACTIVIDAD 2

2. Indique el nombre tradicional, sistemático y stock para las siguientes bases:

- | | |
|-------------------------|--------------------------|
| 1. CuOH | 7. Fe (OH) ₃ |
| 2. Pt (OH) ₂ | 8. AgOH |
| 3. LiOH | 9. Al(OH) ₃ |
| 4. Mg (OH) ₂ | 10. Cr (OH) ₃ |
| 5. NaOH | 11. Sn (OH) ₄ |
| 6. Co (OH) ₂ | |

3. Formula química de los siguientes compuestos:

- | | |
|----------------------------|------------------------------|
| 1. Hidróxido de plomo (IV) | 4. Hidróxido de plomo (II) |
| 2. Hidróxido de berilio | 5. Hidróxido de platino (IV) |
| 3. Hidróxido de Zinc | 6. Hidróxido de cadmio |
| 7. | |

ACTIVIDAD 3

4. Indique el nombre tradicional (IUPAC) para los siguientes ácidos terciarios:

- | | |
|-------------------------------------|-------------------------------------|
| 1. HBrO | 11. H ₂ SO ₃ |
| 2. HBrO ₂ | 12. H ₂ TeO ₂ |
| 3. HBrO ₃ | 13. H ₂ SO ₄ |
| 4. HBrO ₄ | 14. H ₂ TeO ₃ |
| 5. HIO | 15. H ₂ TeO ₄ |
| 6. HIO ₂ | 16. HClO |
| 7. HIO ₃ | 17. HClO ₂ |
| 8. HIO ₄ | 18. HClO ₃ |
| 9. HNO ₂ | 19. HClO ₄ |
| 10. H ₂ SeO ₂ | |

5. Formula química de los siguientes compuestos:

- | | |
|---------------------|----------------------|
| 1. Ácido hipoyodoso | 6. Ácido cloroso |
| 2. Ácido nítrico | 7. Ácido perclórico |
| 3. Ácido selénico | 8. Ácido hipocloroso |
| 4. Ácido sulfúrico | 9. Ácido clórico |
| 5. Ácido telúrico | |

ACTIVIDAD 4

6. Complete el cuadro con los respectivos nombres los siguientes hidruros:

FORMULA QUIMICA	SISTEMÁTICA	STOCK
LiH		
CuH		
CuH ₂		
AuH ₃		
CrH ₃		
CrH ₂		
ZnH ₂		
AlH ₃		
MgH ₂		

CoH ₃		
CoH ₂		
BeH ₂		
CdH ₂		

ACTIVIDAD 5

7. Complete el cuadro con los respectivos nombres las siguientes sales binarias:

FORMULA QUIMICA	SISTEMÁTICA	STOCK	TRADICIONAL
FeCl ₂			
MnS			
Cu ₂ Te			
AlF ₃			
Fe ₂ S ₃			
CuI			
LiF			
CaF ₂			
CuBr ₂			
CuBr			

8. Indique la formula química para:

- | | |
|-----------------------------|---------------------------|
| 1. Fluoruro de cobre (II) | 6. Cloruro de hierro (II) |
| 2. Sulfuro de cromo (III) | 7. Bromuro sódico |
| 3. Tricloruro de hierro | 8. Fluoruro cálcico |
| 4. Dibromuro de cobre | 9. Cloruro de aluminio |
| 5. Tetrafluoruro de silicio | |

ACTIVIDAD 6

9. Forme la respectiva sal terciaria e indique su nombre teniendo en cuenta los datos que aparecen en la siguiente tabla

ACIDO	FORMULA	ANION	NOMBRE ANION
Hipocloroso	HClO	ClO ⁻	Hipoclorito
Cloroso	HClO ₂	ClO ₂ ⁻	Clorito
Clórico	HClO ₃	ClO ₃ ⁻	Clorato
Perclórico	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	Perclorato
Hipobromoso	HBrO	BrO ⁻	Hipobromito
Bromoso	HBrO ₂	BrO ₂ ⁻	Bromito
Brómico	HBrO ₃	BrO ₃ ⁻	Bromato
Perbrómico	HBrO ₄	BrO ₄ ⁻	Perbromato
Hipoyodoso	HIO	IO ⁻	Hipoyodito
Yodoso	HIO ₂	IO ₂ ⁻	Yodito
Yódico	HIO ₃	IO ₃ ⁻	Yodato
Peryódico	HIO ₄	IO ₄ ⁻	Peryodato
Sulfuroso	H ₂ SO ₃	SO ₃ ²⁻	Sulfito
Sulfúrico	H ₂ SO ₄	SO ₄ ²⁻	Sulfato
Selenioso	H ₂ SeO ₃	SeO ₃ ²⁻	Selenito
Selénico	H ₂ SeO ₄	SeO ₄ ²⁻	Seléniato
Teluroso	H ₂ TeO ₃	TeO ₃ ²⁻	Telurito
Telúrico	H ₂ TeO ₄	TeO ₄ ²⁻	Telurato
Hiponitroso	HNO	NO ⁻	Hiponitrito
Nitroso	HNO ₂	NO ₂ ⁻	Nitrito
Nítrico	HNO ₃	NO ₃ ⁻	Nitrato

Fosforoso	H_3PO_3	PO_3^{3-}	Fosfito
Fosfórico	H_3PO_4	PO_4^{3-}	Fosfato
Arsenioso	H_3AsO_3	AsO_3^{3-}	Arsenito
Arsénico	H_3AsO_4	AsO_4^{3-}	Arseniato
Antimonioso	H_3SbO_3	SbO_3^{3-}	Antimonito
Antimónico	H_3SbO_4	SbO_4^{3-}	Antimoniato
Carbónico	H_2CO_3	CO_3^{2-}	Carbonato
Ortosilícico	H_4SiO_4	SiO_4^{4-}	Ortosilicato
Bórico	H_3BO_3	BO_3^{3-}	Borato
Permangánico	HMnO_4	MnO_4^-	Permanganato
Crómico	H_2CrO_4	CrO_4^{2-}	Cromato
Dicrómico	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	Dicromato

	$\text{Na}^{1+}\text{Ca}^{2+}$	Al^{3+}	$\text{Fe}^{2+}\text{Cu}^{3+}$	Co^{2+}	$\text{Co}^{3+}\text{Ru}^{2+}\text{Ru}^{3+}\text{Ru}^{4+}$		
ClO^-							
ClO_2^-							
ClO_3^-							
ClO_4^-							
SO_3^{2-}							
SO_4^{2-}							
SeO_3^{2-}							
SeO_4^{2-}							
NO^-							
NO_2^-							
NO_3^-							
PO_3^{3-}							
PO_4^{3-}							
BO_3^{3-}							
MnO_4^-							
CrO_4^{2-}							
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$							