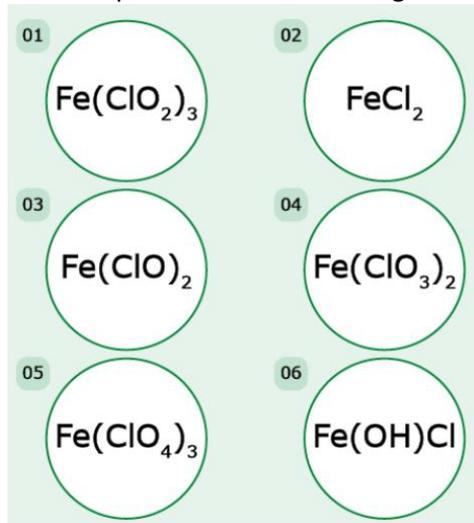


Guía Taller Nivelación y Recuperación Grado 11

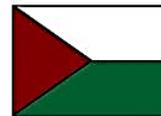
Área/Asignatura: **QUÍMICA** Docente: **MARIA CECILIA CASTRILLÓN GIRALDO** Fecha: ___/___/2018

Con el fin de buscar el mejoramiento continuo de los estudiantes en el área, se diseñó el siguiente taller de Refuerzo y/o Nivelación, por favor desarrolle los contenidos y prepárese para la sustentación el día que se programe. Los acudientes deben ser notificados de esta estrategia para que acompañen a los estudiantes en el proceso de mejoramiento académico.

1. Competencia: En esta etapa los estudiantes al interior del proceso deben desarrollar la siguiente competencia:
 - Relaciono la estructura de las moléculas orgánicas e inorgánicas con sus propiedades físicas y químicas, y su capacidad de cambio químico.
 - Utiliza formulas y ecuaciones químicas para representar los compuestos inorgánicos (óxidos, ácidos, hidróxidos, sales) y posteriormente nombrarlos con base en la nomenclatura propuesta por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC).
2. Indicadores de logro: Los siguientes indicadores de logro deben ser alcanzados para aprobar el área.
 - Establece los números de oxidación para los elementos químicos dentro de una reacción química
 - Clasifica las funciones químicas inorgánicas
 - Practica la nomenclatura de los compuestos inorgánicos
3. Temas específicos:
 - Números de oxidación
 - Funciones químicas inorgánicas
 - Nomenclatura de los compuestos químicos inorgánicos
4. Actividades a desarrollar: Para nivelarse en indicadores de evaluación y temas pendientes debes realizar las siguientes actividades:
 - a. Determina el número de oxidación para los todos los elementos de los siguientes compuestos: $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, CO , HClO_3 , NO_2 , H_2S .
 - b. Nombra, de acuerdo con la nomenclatura tradicional, los siguientes compuestos: SrO , $\text{Pd}(\text{OH})_4$, H_2CO_2 , HF , KMnO_4 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$ y RbH . Luego consulta el uso de cada uno de ellos.
 - c. Nombra según la nomenclatura stock los compuestos que trae el antiácido "Mylanta".
 - d. ¿Cómo se trabaja la nomenclatura tradicional cuando el elemento principal tiene más de 4 estados de oxidación, como, por ejemplo, el manganeso?
 - e. ¿Explica por qué no existe el ácido pernítico?
 - f. Nombra 5 compuestos que encuentres en tu casa y que pertenezcan a la función química ácido, y otros 5 compuestos que pertenezcan a la función química hidróxido
 - g. Indica el nombre correspondiente a cada sal según la imagen



Clorito férrico
Clorato ferroso
Perclorato férrico
Cloruro ferroso
Cloruro básico ferroso
Hipoclorito ferroso



h. Practica la nomenclatura de los ácidos: relaciona el nombre del ácido con el compuesto que corresponda

H_2SO_3	Ácido sulfúrico
H_2SO_4	Ácido sulfuroso
H_2SO_2	Ácido sulfhídrico
H_2S	Ácido fluorhídrico
HF	Ácido hiposulfuroso

i. Escribe el nombre del hidróxido según la nomenclatura tradicional

01 $Ni(OH)_3$	02 $Ca(OH)_2$
03 $Fe(OH)_3$	04 $AgOH$
05 $Pb(OH)_2$	06 $Co(OH)_3$

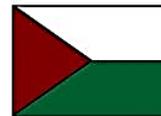
j. Relaciona el nombre de los óxidos según corresponda

Cl_2O	Cl_2O_7	Cl_2O_3	Cl_2O_5
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Heptóxido de dicloro	Óxido de cloro (III)	Monóxido de dicloro	Óxido de cloro (VII)
Óxido cloroso	Pentóxido de dicloro	Óxido de cloro (I)	Óxido hipocloroso
Trióxido de dicloro	Óxido de cloro (V)	Óxido perclórico	Óxido clórico



INSTITUCIÓN EDUCATIVA "JULIO RESTREPO"

NIT. 811.020.306-6 REG. DANE: 105642000019 Reconocimiento de fusión
Según Resolución Departamental No. 0661 de Febrero 3 de 2003 y
068505 del 17 Diciembre de 2012.



k. Escribe dos ejemplos de cada una de las funciones inorgánicas

5. Referentes bibliográficos: El desarrollo de los temas propuestos en esta nivelación y recuperación se basan en los siguientes documentos.

6. Fecha de la entrega: ____/____/201____ Fecha de sustentación: ____/____/201____ Hora: _____

8. Recomendaciones:

- Por favor presentarse a la hora indicada, si no puede asistir por fuerza mayor debe comunicárselo al coordinador.
- Traer la excusa para ser atendido por el docente siempre y cuando exista justificación válida.
- La nota máxima alcanzada en la recuperación es: **3.0**, nivel de desempeño **Básico**.

Firma del docente responsable del área: _____