

AUSENCIA		PERIODO		PLAN DE MEJORA	X	RECUPERACIÓN	
FECHA				PERIODO	2°		
NOMBRE DEL ESTUDIANTE							
GRADO		10		GRUPO		1, 2 Y 3	
DOCENTE		Anderson A. Clavijo Cortés		ASIGNATURA		Química	

I. COMPETENCIA

Uso comprensivo del conocimiento científico.

II. ACTIVIDADES:

- .1. Taller de preguntas de selección múltiple con única respuesta (TIPO I), tomado con fines didácticos y pedagógicos de los manuales de instruimos.
2. El taller debe ser resuelto en las hojas y anexarle la sustentación de la respuesta.
3. El taller se resuelve individualmente.
4. El taller se debe entregar en las fechas establecidas desde Coordinación académica.

III. ACTIVIDADES DE EVALUACIÓN

Martes, 13 de octubre de 2020

IV. METODOLOGÍA DE TRABAJO

- El Plan de Mejora está disponible en el siguiente enlace:
https://andersonclavijo.wixsite.com/cienciasnaturales/blank-component_71401
- El estudiante empieza a resolver en su hogar y va consultando los diferentes recursos que el docente le ha compartido.

V. BIBLIOGRAFÍA

Pruebas Instruimos del segundo período año 2018. Grado Décimo

VI. PORCENTAJE DE VALORACIÓN.

De acuerdo al valor establecido para un plan de mejora según el SIE.

VII. CONDICIONES DE ENTREGA AL DOCENTE.

- Sustentación en Formulario. **Formulario pendiente (El cual se propondrá el día martes, 13 de octubre para que los estudiantes suban la evidencia del trabajo desarrollado y contesten unas preguntas de sustentación)**

- Es necesario que demuestre el haber realizado las Guías de Con-Ciencia Plástica y las reseñas relacionadas con esta guía. Se les vuelve a dejar los enlaces para que las suban

Formulario de la guía de Con-Ciencia Plástica
<https://forms.gle/wQJVeSk1YHjoUB4K7>

Recolección de Reseñas
<https://forms.gle/b2bhsp4Maxzt3EXSA>

Ejercicios de selección Múltiple, sustente sus elecciones.

- 1. La fórmula del ácido sulfuroso es:**
 - a. H_2SO_4
 - b. HSO_4
 - c. H_2SO_3
 - d. O_3SCOOH
- 2. ¿Cuál es la fórmula química del ión permanganato?**
 - a. MnO_2^-
 - b. MnO_3^-
 - c. MnO_4^-
 - d. MnO_3^{2-}
- 3. Los hidróxidos son el producto de la combinación de un óxido básico y el agua. Para nombrarlos se emplean diferentes tipos de nomenclatura. La fórmula correcta del compuesto conocido como hidróxido cúprico es:**
 - a. CuOH
 - b. $\text{Cu}_2(\text{OH})_2$
 - c. $\text{Cu}(\text{OH})_3$
 - d. $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 4. El estado de oxidación del manganeso en el permanganato de potasio (KMnO_4) es:**
 - a. -1
 - b. +7
 - c. -7
 - d. +2
- 5. Átomo o conjunto de átomos presentes en determinados compuestos, y que les dan sus características propias es conocido como:**
 - a. grupo funcional.
 - b. nomenclatura química.
 - c. función química.
 - d. números de oxidación.

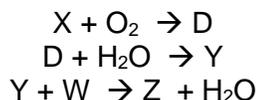
Para escribir fórmulas a partir del nombre del compuesto se deben identificar las cargas respectivas de cationes y aniones

CATIÓN	No DE OXIDACIÓN	ANIÓN	No DE OXIDACIÓN
Bario	+2	Oxígeno	-2
Calcio	+2	Flúor	-1
Hierro	+3	Azufre	-2

6. Teniendo en cuenta los datos de la tabla anterior, las fórmulas eléctricamente neutras del óxido de bario, fluoruro de calcio y sulfuro de hierro (III) son, respectivamente

- BaO₂, CaF y Fe₂S₃
- BaO, S₂Fe₃ y FCa₂
- BaO, CaF₂ y Fe₂S₃
- Ba₂O₂, Ca₂F y Fe₂S₃

7. Para el conjunto de reacciones



Si Z es NaCl y W es HCl entonces X y Y, respectivamente, son

- Calcio y óxido cálcico
- Óxido sódico e hidróxido sódico
- Sodio e hidróxido sódico
- Sodio y óxido sódico

De acuerdo con la siguiente información, responda las preguntas 138 y 139.

Una reacción química es un proceso en el cual unas sustancias llamadas reactivos, se transforman en otra nuevas llamadas productos. La siguiente tabla muestra la obtención de las funciones inorgánicas:

REACTIVOS	PRODUCE	PRODUCTO
Elemento + Oxígeno	→	Óxido
Óxido básico + agua	→	Hidróxido (base)
No metal + hidrógeno	→	Ácido Hidrácido
Óxido ácido + agua	→	Ácido oxácido
Ácido + base	→	Sal + agua
Metal + Hidrógeno	→	Hidruro metálico

8. El Calcio se combina con el oxígeno para formar el compuesto A. A este compuesto se le adiciona agua y forma el compuesto B. Los compuestos A y B son respectivamente

- Hidróxido y óxido ácido.
- Óxido ácido y ácido oxácido.
- Hidróxido y sal neutra.
- Óxido básico y base o hidróxido.

9. La reacción que indica la obtención de una sal es
- a. $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 - b. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 - c. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 - d. $\text{H}_2\text{S} + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$

De acuerdo con la siguiente información, responda la pregunta 10.

Un óxido ácido es aquel que está formado por un no metal y oxígeno, que al reaccionar con agua produce un ácido oxácido. Un ejemplo de óxido ácido es el óxido carbónico o dióxido de carbono; este al reaccionar con agua produce el ácido mostrado en la siguiente ecuación:



10. El nombre que recibe el producto de la ecuación química, de acuerdo con la IUPAC es ácido
- a. Carbonoso
 - b. Hipocarbonoso
 - c. Percarbónico
 - d. Carbonico