	INSTITUCIÓN EDUCATIVA EL PEDREGAL				COD: F-GAC-12	
	PROCESO DE EVALUACIÓN				FECHA: 11/05/2016	
	Examen de período	Período				VERSION: 04
		1	2	3	4	
	Taller	X	Otros (Guías, sustentaciones,...)			
Habilitación		Rehabilitación				
ÁREA: Ciencias Naturales Y Edu. ambiental		ASIGNATURA: Química				
DOCENTE: Jhon Alexander Galeano Gallego		GRADO: 8°	GRUPO: 1.2,3	FECHA:		

NUMEROS DE OXIDACION

Hallar los números de oxidación de los siguientes compuestos.



NOMENCLATURA QUÍMICA

1. Escriba la definición y las diferencias entre:
 - a. Grupo funcional y función de las sustancias orgánicas.
 - b. Reacción química y ecuación química.
 - c. Electrones de valencia y niveles de energía.

2. Para los siguientes compuestos escriba los números de oxidación de los elementos que los constituyen.

- | | |
|-----------------------------|------------------------------|
| a. Fe_2O_3 | f. $\text{Pb}(\text{OH})_2$ |
| b. H_2SO_4 | g. CaF_2 |
| c. HClO_4 | h. FeCl_3 |
| d. H_2CrO_4 | i. Na_3PO_4 |
| e. $\text{Al}(\text{OH})_3$ | j. $\text{Mg}(\text{BrO})_2$ |

3. Escriba el nombre según la nomenclatura tradicional, stock y sistemática de los siguientes compuestos y la clasificación según la función

- | | |
|-----------------------------|-------------------------------------|
| a. CO | j. HClO_4 |
| b. Na_2SO_4 | k. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ |
| c. CaSO_3 | l. HPO_3 |
| d. CaS . | m. H_2MnO_4 |
| e. Fe_2O_3 | n. FeCl_3 |
| f. H_2SO_4 | o. Na_3PO_4 |
| g. AgOH | p. $\text{Mg}(\text{BrO})_2$ |
| h. HCl | |
| i. H_2Se | |

4. Escriba la fórmula química de los siguientes compuestos.

- Oxido sulfuroso.
- Acido perclórico
- Acido nítrico.
- Acido sulfhídrico.
- Oxido fosfórico.
- Clorato de sodio.
- Permanganato de potasio.
- Hidroxido de Aluminio.
- Hidroxido Aurico.
- Cloruro de sodio

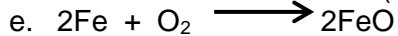
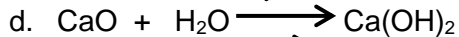
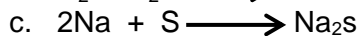
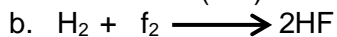
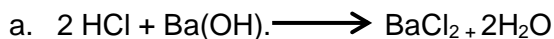
REACCIONES QUIMICAS.

- ¿Que son reacciones Químicas de combinación o síntesis y descomposición o análisis? De un ejemplo de cada una.
- ¿Que son reacciones de transferencia de electrones y sin transferencia de electrones? De un ejemplo de cada una
- ¿Que son reacciones de doble descomposición o intercambio y reacciones de desplazamiento o sustitución? De un ejemplo de cada una.
- ¿Que son reacciones irreversibles y reversibles? De un ejemplo de cada una.
- ¿Que son ecuaciones químicas
- ¿Qué requisitos debe cumplir una ecuación química para que represente adecuadamente una reacción química?
- Anote la ecuación general de una reacción química donde se detallen varios de los requisitos que se deben cumplir

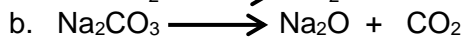
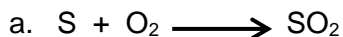
8. ¿Qué es el balance de ecuaciones

REACCIONES QUIMICAS Y BALANCEO

1. La ley de la conservación de la materia establece que la suma de las masas que intervienen como reactantes es igual a la suma de las masas de las sustancias que aparecen como productos, compruebe esta ley en las siguientes ecuaciones químicas:



2. Clasifique las siguientes reacciones químicas:



3. Balancee la siguiente ecuación química por el método de tanteo o inspección simple:

