



INSTITUCIÓN EDUCATIVA JORGE EIECER GAITAN
FORMATO PLAN DE APOYO
(RECUPERACIÓN)

Según el SIEE este plan se le entrega al estudiante en la primera semana del siguiente periodo.

PERIODO A RECUPERAR: 2 **AÑO:** 2017 **GRUPO:** 9º1 y 9º2 **ASIGNATURA:** Ciencias Naturales

DOCENTE RESPONSABLE: Adriana Margarita Madera Montiel

FECHA EN QUE SE ASIGNA LA RECUPERACIÓN: Septiembre 6 de 2017

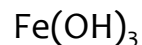
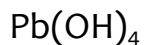
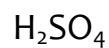
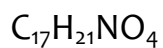
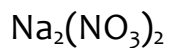
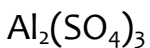
FECHA EN QUE PRESENTA LA RECUPERACIÓN: Durante el periodo siguiente

DESCRIPCIÓN DE LAS ACTIVIDADES DEL PLAN DE APOYO O RECUPERACIÓN:

1. Se debe presentar el taller asignado debidamente desarrollado.
2. Prepararse para realizar la sustentación de los talleres mediante evaluación escrita u oral.
3. Preparar exposición sobre los temas del periodo.

ACTIVIDAD

1. Encuentra el peso molecular para los siguientes compuestos



- a. Elemento químico y compuesto químico
- b. Símbolo químico y Formula química
- c. Peso atómico y Peso molecular

Preguntas 3 y 4

Material 1	Material 2
Son sustancias o materiales simples formados por la misma clase de átomos. No se descomponen en otro tipo de sustancia. Se representan con símbolos químicos.	Son sustancias o materiales puros formados por la combinación en proporciones siempre constantes de dos o más sustancias elementales. Se representan con fórmulas químicas.

3. Que sustancias corresponden al material 1 y al material 2
4. Diga 10 ejemplos del material 1 y 5 del material 2
5. Escribe 10 ejemplos de símbolos químicos y 10 de fórmulas químicas
6. Como se clasifican los elementos químicos y diga 7 ejemplos de cada tipo
7. Explica cómo está organizada la tabla periódica

8. Completa la siguiente tabla sobre la formación de cationes y aniones

ION	CLASE DE ION	PIERDE O GANA	# DE e ⁻ QUE GANA O PIERDE	Numero atómico	Protones del átomo	Electrones del átomo
Sn ⁴⁺						
As ³⁻						
Co ³⁺						
P ³⁻						
C ⁴⁻						
Al ³⁺						
Cl ⁻						

9. Escribe el catión o anión según corresponda a la siguiente información:

- a. átomo de Cloro que pierde 7 e⁻ _____ b. átomo de Oxígeno que gana 2 e⁻ _____
 c. átomo de Azufre que pierde 6 e⁻ _____ d. átomo de Hierro que pierde 3 e⁻ _____
 e. átomo de Carbono que gana 4 e⁻ _____ f. átomo de Litio de pierde 1 e⁻ _____
 g. átomo de Zinc que pierde 2 e⁻ _____

10. Colocar el estado de oxidación de cada elemento en los siguientes compuestos

