



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:** 8°1 y 8°2 **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**

**Observaciones:** Realizar el siguiente taller teniendo en cuenta los contenidos, y actividades desarrolladas durante el periodo escolar, debe ser estudiado y preparado para sustentar.

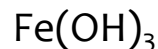
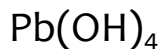
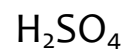
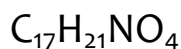
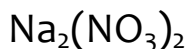
Las siguientes sustancias se utilizan comúnmente como fertilizantes debido a su gran aporte de nitrógeno al suelo.

Compuesto	Formula Molecular
Urea	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
Ácido úrico	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_3$
Nitrato de Amonio	$\text{NH}_4\text{NO}_3$
Sulfato de Amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

1. ¿Cuál es el compuesto que contribuye con una mayor proporción de nitrógeno al suelo, es decir la molécula que contiene más átomos de Nitrógeno?

2. De acuerdo con la información anterior ¿cuál es la sustancia que posee mayor peso molecular? Realiza los procedimientos.

3. Encuentra el peso molecular para los siguientes compuestos



4. Explica la diferencia entre:

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

5. Con ayuda de la Tabla Periódica de los elementos rellena los espacios en blanco en la siguiente tabla.

ELEMENTO	SIMBOLO	NÚMERO ATÓMICO	GRUPO	PERIODO
Potasio	K	19		3
Zinc	Zn	30	IIB	
	Br	35	VIIA	4

6. Completa la siguiente información con ayuda de la tabla periódica

Elemento	Símbolo	Numero atómico	Peso atómico	Grupo	Periodo
				IA	4
		13			
	Mg				
Azufre					
		79			
	Pt				
		80			

Preguntas 7 y 8

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.

7. Que sustancias corresponden al material 1 y al material 2

8. Diga 10 ejemplos del material 1 y 5 del material 2

9 Escribe 10 ejemplos de símbolos químicos y 10 de fórmulas químicas

10. Como se clasifican los elementos químicos y diga 5 ejemplos de cada tipo

11. Explica cómo está organizada la tabla periódica.