



FORMANDO CON SENTIDO HUMANO!



Actividad de Recuperación

Asignatura	Química	Clei	5	Jornada	
Nombre del estudiante:					

Presentación

Conforme a lo estipulado en el Decreto 1290 y en coherencia con la política académica de la institución, la dirección académica presenta este Plan de Refuerzo, como estrategia para superar las debilidades presentadas en el área, y con el objetivo de elevar el nivel académico del estudiante.

- Si lo requiere, solicite asesoría a su profesor con respecto a la forma, tiempo y lugar de entrega.
 - Diligencie el Plan de refuerzo en hojas tamaño carta a mano o impresa (según lo indique el profesor).
 - Para su entrega adjunte a la Actividad de Recuperación, esta hoja completamente diligenciada.
 - Defina con el profesor del área la fecha de entrega y de la sustentación.
- ¡Ánimo!** Es el momento de crecer y convertir las debilidades en fortalezas

Actividad Propuesta

1. Complete el cuadro de iones.

ATOMO	NOMBRE	Z	CATION	ANION	CARGA	ECLECTRONES (e ⁻)
Br ⁻	bromo	35		x	-1	36
C ⁺						
Cl ⁻						
Cs ⁺						
Sn ⁴⁺						
Co ²⁺						
He ²⁺						
Be ³⁺						

2. Empareje de cada uno de los siguientes conceptos.

Punto de ebullición.	<input type="checkbox"/> El cuerpo que arde o se quema.
Combustible.	<input type="checkbox"/> Descomposición de la carne.
Fenómeno químico.	<input type="checkbox"/> Paso de sólido a gas.
Masa.	<input type="checkbox"/> Temperatura a la cual hierve un líquido.
Sublimación progresiva.	<input type="checkbox"/> Cantidad de materia de un cuerpo.

3. Escribe al frente de cada enunciado (F) si se trata de un cambio físico o (Q) si se trata de un cambio químico.

- a. Fermentación del azúcar. ()
- b. Un papel se quema. ()
- c. La fotosíntesis. ()
- d. Un clavo de acero se oxida. ()

4. Defina brevemente los siguientes conceptos y de al menos 3 ejemplos de cada uno.

a. Sustancia pura
b. Mezcla
c. Mezcla homogénea
d. Mezcla heterogénea.
e. Propiedad general
f. Propiedad intensiva
g. Propiedad extensiva

5. Dado el siguiente cuadro organice las parejas que considere correctas.

a. Agua + aceite	() Mezcla homogénea
b. Agua	() Compuesto
c. Agua oxigenada	() Elemento
d. Hierro	() Sustancia pura
e. Agua + alcohol	() Mezcla heterogénea

6. Soluciones los ejercicios relacionados con densidad.

A. Calcula la densidad de una esfera de un material desconocido de radio 2 cm y 0,380 kg su masa. ¿De qué material se trata?

B. ¿Cuál será la masa de un trozo de hierro que tuviese las siguientes dimensiones: ¿10 cm de largo, 8 cm de ancho y 10 cm de alto? La densidad del hierro es 7900 Kg/m³.

C. Una barra de Aluminio tiene una sección cuadrada de 5x5 cm y una longitud de 200 cm. ¿Cuál será su masa? Densidad del Al = 2,7 g/ cm³.

7. Organice las parejas de Mayor a Menor, Coloque > O <, Justifique

- a. 37 °C ___ 298K
- b. 37,9 °F ___ 298 °C
- c. 217 °C ___ 498K
- d. 3,7 °C ___ 24,0°F
- e. 1700 °C ___ 3098K

8. Complete el siguiente cuadro

Sustancia	Masa		Volumen		Densidad	
	g	kg	cm ³	m ³	g/cm ³	kg/m ³
Amoniaco			125000			0,771