

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTION CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: RECUPERACIÓN PER. 1		Versión 01	Página
FECHA: Septiembre /2015	PERIODO: 1	CLEI: 504	
ÁREA: QUÍMICA			
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:			
Docente: MARIELA GARCÍA LONDOÑO			

1. Realiza una consulta sobre las propiedades físicas y químicas de la materia y define cada una de ellas. Describe como se diferencian las propiedades físicas de las propiedades químicas.

2. Clasifica las siguientes propiedades según sean físicas o químicas, justifica tus respuestas.

- El punto de ebullición de un alcohol es 78°C
- El alambre conduce corriente eléctrica
- El azúcar se fermenta originando alcohol
- El deshielo del agua
- Quemar un trozo de papel

3. Realiza los siguientes ejercicios:

- La densidad del agua es de 1g/cc, determina la masa de 800 cc.
- La densidad del ácido sulfúrico de una batería de automóviles es 1.41 g/mL. Calcula la masa de 242 mL del líquido.
- Un cubo sólido mide 6.00 cm en cada lado y tiene una masa de 583 gramos. ¿Cuál es su densidad en g/cm³
- Un bloque de aluminio con una densidad de 2.70 g/cm³ tiene masa de 274.5 g ¿Cuál es el volumen del bloque?
- Una pequeña piedra tiene una masa de 55.0 g. la piedra es colocada en una probeta que contiene agua. El nivel del agua en la probeta cambia de 25 mL a 40 mL cuando la piedra se sumerge. ¿Cuál es la densidad de la piedra?
- Para determinar la densidad de una solución de sal en agua se utilizó una probeta en el laboratorio y se procedió de la siguiente forma:
 - Se pesó la probeta vacía y su masa fue de 26. g

- Se echó a la probeta agua a 20 °C (densidad del agua 1.0 g/mL) y se pesó, obteniéndose un valor de pesada de 36 g. Calcula el volumen de agua utilizada.
- Finalmente se echó la sal a la probeta, se observó el mismo volumen anterior, se pesó la probeta con la solución y el valor de la pesada fue de 38 g. Calcula la densidad de la solución.

g) La densidad de la plata es 10.5 g/cm³. Cuál es el volumen en cm³ de un lingote de plata con masa de 0.743 Kg?

h) Una pieza de platino metálico con densidad 21.5 g/cm³ tiene un volumen de 4.49 cm³. Cuál es su masa?

i) La densidad del mercurio, único metal líquido a temperatura ambiente, es de 13.6 g/mL. Calcula la masa de 5.50 mL del líquido