

PRÁCTICA 2: DETERMINACIÓN DE DENSIDADES

1. OBJETIVO

Determinar la densidad de un líquido y de un sólido.

2. FUNDAMENTO TEÓRICO

La densidad es el cociente entre la masa y el volumen.

$$d = \frac{m}{v}$$

3. MATERIALES Y REACTIVOS.

- Balanza.
- Probeta.
- Pipeta.
- Vasos de precipitado.
- Líquidos problema.
- Sólidos.
- Agua.

4. PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL.

- Determinación de la densidad de un líquido.
 - Determinar la masa de un vaso de precipitados pequeño, limpio y seco con una balanza
 - Tomar con la pipeta, de una sola vez, 5 mL del líquido problema y verterlos con cuidado en el vaso.
 - Medir la masa del conjunto con la balanza. La resta entre esta pesada y la anterior es la masa del líquido.
 - Repetir el procedimiento 2 veces más tomando 7.5 mL y 10 mL .

- Determinación de la masa de un sólido.
- Medir la masa del sólido en la balanza.
- Se añade un volumen de agua en un vaso de precipitado.
- Se anota el volumen de agua.
- Se introduce el sólido en el vaso de precipitado y se anota el volumen del conjunto.
El volumen del sólido es la diferencia entre el volumen total y el volumen de agua.
- Se repite el procedimiento de nuevo añadiendo una cantidad de agua diferente.

5. ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS.

Calcular la densidad de cada una de los líquidos y sólidos en cada una de las experiencias realizadas.

Disolución 1:		
1ª Experiencia	Masa =	Densidad=
	Volumen =	
2ª Experiencia	Masa =	Densidad=
	Volumen =	
3ª Experiencia	Masa =	Densidad=
	Volumen =	

Sólido 1:		
1ª Experiencia	Masa =	Densidad=
	Volumen =	
2ª Experiencia	Masa =	Densidad=
	Volumen =	
3ª Experiencia	Masa =	Densidad=
	Volumen =	