

COLEGIO MIGUEL ANTONIO CARO Para un ser Bio - Psico - Socio- Espiritual Formación en valores Privado - Mixto - Inglés Intensivo Preescolar - Primaria - Bachillerato www.colmac.edu.co

Bogotá D.C.



IDENTIFICACIÓN		
ÁREA	ASIGNATURA	DOCENTE
CIENCIAS NATURALES	BIOLOGÍA	ADRIANA MARCELA BERNAL
BIMESTRE	GRADO	ESTUDIANTE
II	ONCE	

laboratorio de Difusión y Ósmosis

Exploraremos dos conceptos fundamentales de la biología: la **difusión** y la **ósmosis**. A través de dos experimentos sencillos, observaremos cómo las moléculas se mueven de manera natural para alcanzar un equilibrio de concentración.

Objetivos:

Difusión:

- Identificar el proceso de difusión como el movimiento de moléculas de una zona de alta concentración a una de baja concentración.
- Observar cómo la temperatura afecta la tasa de difusión.

Ósmosis:

- Comprender el concepto de ósmosis como el movimiento de agua a través de una membrana semipermeable para alcanzar un equilibrio de concentración.
- Analizar cómo la concentración de solutos afecta el flujo de agua en la ósmosis.

Materiales:

Difusión:

- 3 vasos de precipitados
- Agua caliente
- Agua fría
- Agua a temperatura ambiente
- Colorante alimentario
- Cronómetro

Ósmosis:

- 1 papas medianas
- 3 vasos de precipitados
- Sal
- Agua
- Cuchillo

- Regla
- Marcador

Procedimiento:

Difusión:

- 1. Llenar cada vaso de precipitados con las mismas cantidades de agua caliente, fría y a temperatura ambiente.
- 2. Agregar 3 gotas de colorante a cada vaso.
- 3. Observar los vasos durante 5 minutos.
- 4. Registrar las observaciones, incluyendo la rapidez de la difusión del colorante en cada vaso.

Ósmosis:

- 1. Pelar las papas y cortarlas en cubos de tamaño similar.
- 2. Etiquetar cada vaso de precipitados: A (agua), B (solución salina diluida) y C (solución salina concentrada).
- 3. Preparar las soluciones:
- Vaso A: Llenar con agua.
- Vaso B: Disolver una cucharada de sal en agua.
- Vaso C: Disolver dos cucharadas de sal en agua.
- 4. Introducir un cubo de papa en cada vaso.
- 5. Dejar reposar durante 30 minutos.
- 6. Retirar las papas de los vasos y medir su tamaño con una regla.
- 7. Registrar las observaciones, incluyendo el cambio de tamaño de las papas en cada solución.

Para el informe:

- 1. Titulo
- 2. Objetivos
- 3. Realizar el procedimiento con un diagrama de flujo
- 4. Resultados (fotografías o dibujos)
- 5. Análisis de resultados (discutir los resultados frente a la teoría de difusión y osmosis)
- 6. Responder las preguntas
- ¿Qué factores podrían afectar la tasa de difusión además de la temperatura?
- ¿Cómo se relaciona la ósmosis con la homeostasis en los organismos vivos?
- ¿Qué aplicaciones prácticas tienen los conceptos de difusión y ósmosis?

7. Conclusiones