



## Laboratorio 12-19 de agosto

Tema: Reacciones (Conservación de la masa)

La práctica se realizará en clase, **no debe preparar los materiales**, únicamente hojas o cuaderno para anotar los resultados. Al finalizar resolver el cuestionario, escanear si se realizó a mano, y subirlo a la plataforma del curso en formato PDF.

Materiales:

- Matraz erlenmeyer
- Embudo
- Globos
- Hules
- Balanza

Reactivos:

- Solución de ácido acético (vinagre)
- Bicarbonato de sodio



### **Procedimiento:**

1. Medir 100 ml de vinagre y depositarlos en el matraz de erlenmeyer.
2. Medir dos cucharadas de bicarbonato y depositarlos en el globo con ayuda del embudo.
3. Con cuidado colocar el globo en la boquilla del recipiente procurando que no caiga el producto en el líquido, asegurar con un hule.
4. Medir la masa del sistema.
5. Dejar caer el bicarbonato para provocar una reacción.
6. Medir la masa del sistema al terminar de reaccionar el vinagre con el bicarbonato.
7. Repetir los pasos 1 al 6 tres veces.



### Cuestionario:

1. Llenar la tabla con los datos recolectados en la experimentación.

No.	Masa inicial (g)	Masa final (g)

2. Investigar y definir la ley de la conservación de la masa.
3. Luego de comparar las masas obtenidas antes y después de mezclar los reactivos, ¿Se comprueba la conservación de la masa? ¿Por qué?
4. ¿Qué sucederá en cuanto a la conservación de la masa y de los reactivos, si una de las sustancias nuevas se encuentra en estado gaseoso?
5. ¿Por qué cree que fue necesario realizarlo varias veces?
6. ¿La ley de la conservación de la masa es válida para todas las reacciones?