



Ley de conservación de la masa

Laboratorio de Química

Física y Química 1º Bachillerato

Leyes fundamentales

Instrumental y productos químicos.

Instrumental

- Balanza.
- Erlenmeyer 100 mL.
- Globos.
- Mortero
- Pipeta 10 mL.

Productos químicos

- (CaCO_3) Mármol en trozos pequeños, no pulverizado.
- Disolución 5 M de HCl



Procedimiento



1. Colocar en el Erlenmeyer 5 mL de disolución.
2. Medir 20 mL de la disolución de ácido clorhídrico y depositarlos en el erlenmeyer
3. Colocar el globo de manera que tape la boca del erlenmeyer sin derramar su contenido dentro del mismo.
4. Medir y anotar la masa del conjunto.
5. Verter el contenido del globo sobre el ácido. Observar y anotar el resultado.
6. Finalizado el proceso, medir de nuevo y anotar la masa del conjunto, comprobando si se cumple la ley de Lavoisier.
7. Repetir el proceso anterior manteniendo el erlenmeyer destapado. ¿Se repiten los resultados?

Cuestiones.

- Explicar las diferencias en los resultados observados al realizar el experimento con el matraz tapado o abierto.
- ¿A qué se debe el burbujeo?
- ¿Por qué se hincha el globo?
- ¿Qué reacción tiene lugar?
- ¿Se cumple la ley de conservación de la masa en ambos casos?