



Primeros Auxilios – Ley de Conservación de la
Masa: Descomposición Térmica del Bicarbonato
de Sodio

1. Título y propósito del experimento



Nombre: Descomposición térmica del bicarbonato de sodio.
Propósito: Comprobar la Ley de Conservación de la Masa observando los cambios de masa antes y después de calentar el bicarbonato de sodio.



2. Riesgos generales



Riesgo de quemaduras por el uso del mechero o material caliente.
Riesgo de inhalación leve de gases liberados (CO_2).
Riesgo de contacto con vidriería caliente o rota.



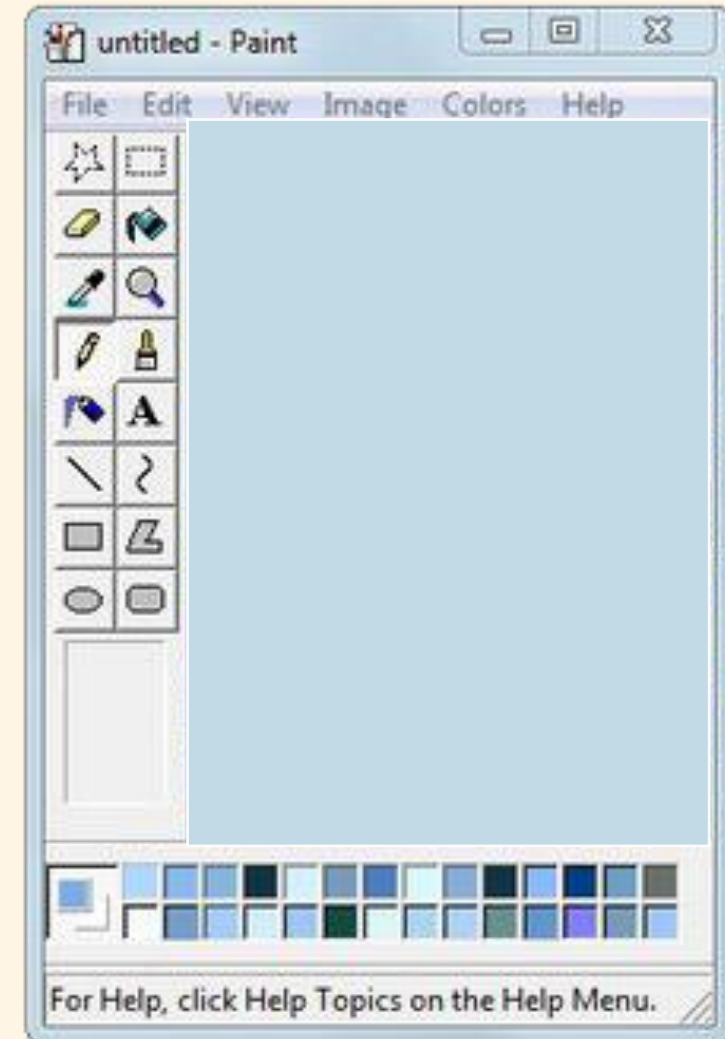


3. Equipo de protección personal (EPP)

Bata de laboratorio.
Gafas de seguridad.
Guantes térmicos o de protección.
Pinzas para manejar recipientes calientes.
Zapatos cerrados y cabello recogido.

4. Medidas preventivas

No tocar tubos o crisoles recién calentados.
No inhalar directamente los gases producidos.
Mantener el área limpia y sin materiales inflamables cerca del mechero.
Asegurarse de que los instrumentos estén secos antes de calentar.
Conocer la ubicación del extintor, lavaojos y ducha de emergencia.



5. Primeros auxilios

Quemaduras: Enfriar con agua corriente por varios minutos, no aplicar cremas.

Inhalación de gases: Salir al aire fresco y avisar al profesor.

Cortes por vidrios: Lavar con agua y jabón, cubrir con una gasa limpia. Incendio: Apagar el mechero y usar el extintor si es necesario.

6. Botiquín básico

Gasas, vendas, guantes, antiséptico, solución salina, tijeras y manual de primeros auxilios.

