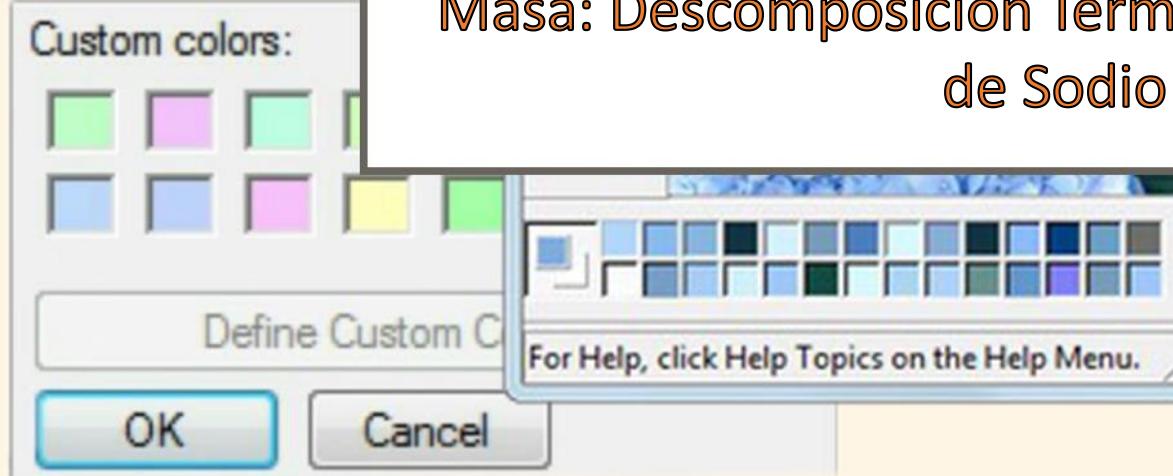


## Primeros Auxilios – Ley de Conservación de la Masa: Descomposición Térmica del Bicarbonato de Sodio



## 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



A

C

B

Riesgo de quemaduras por el uso del mechero o material caliente.  
Riesgo de inhalación leve de gases liberados ( $\text{CO}_2$ ).  
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.



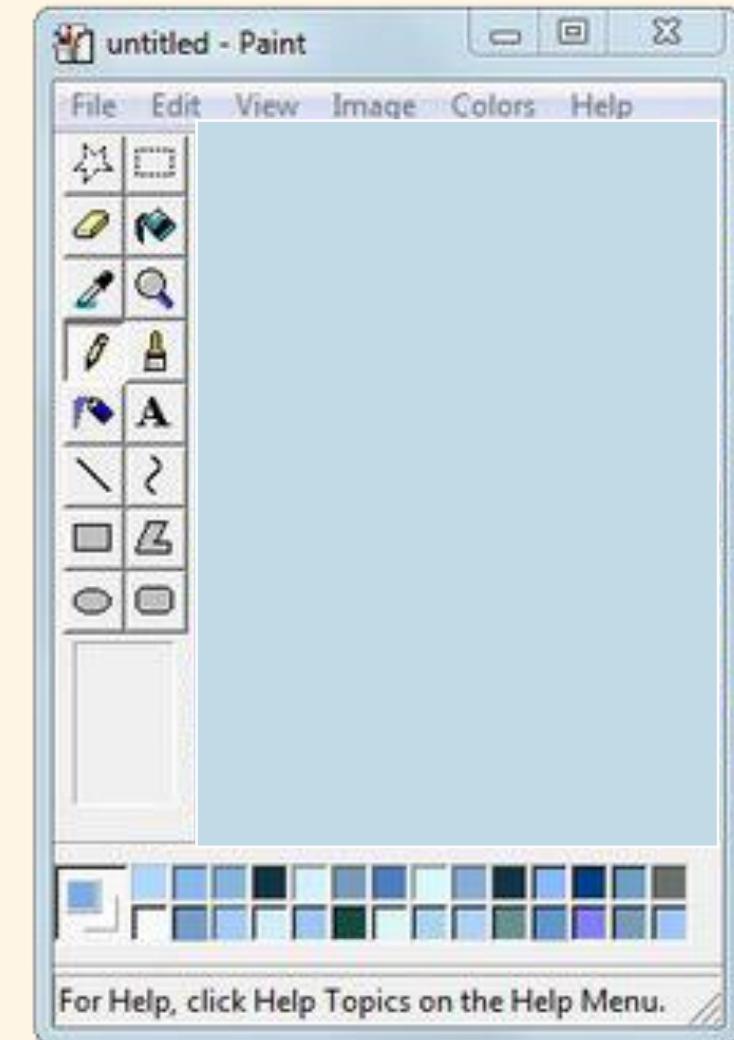
### 4. Medidas preventivas

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.

B

A

C



## **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:

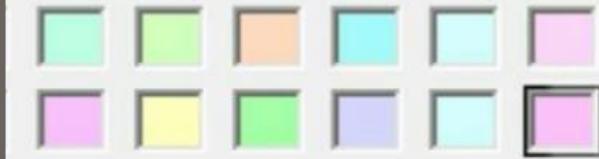
Lavar con agua y jabón, cubrir con una gasa limpia.

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.

Colors:



Define Custom Colors >>

Cancel

