

**25. CALOR ESPECÍFICO DEL AGUA**

Lewis McCrae

**Globo Que no explota con la llama****Objetivo:**

Ver como el agua del interior del globo absorbe el calor de la vela e impide que este estalle

**Materiales:**

- Globo
- Agua
- Mechero

**Procedimiento:**

1. Se llena un globo con una parte de agua
2. Se infla soplando
3. Se enciende una vela
4. Se coloca un globo inflado encima de la vela. El globo explota inmediatamente.
5. Se coloca el globo con agua encima de la vela con cuidado de que donde le de la llama haya agua en el interior. El globo no explota

**Explicación:**

El agua tiene un calor específico muy alto.

Puede absorber una gran cantidad de calor antes de elevar mucho su temperatura.

Así al poner el globo con agua en la llama. El calor pasa al agua y la goma del globo no se calienta y no estalla.

**En Internet: Un globo que no explota**

Se infla el globo y se llena de agua. Se acerca a la llama de la vela y no explota porque el agua absorbe todo el calor que le llega de la llama y no deja que se queme la goma

<http://www.youtube.com/watch?v=u1pSX-ztvaA&NR=1>