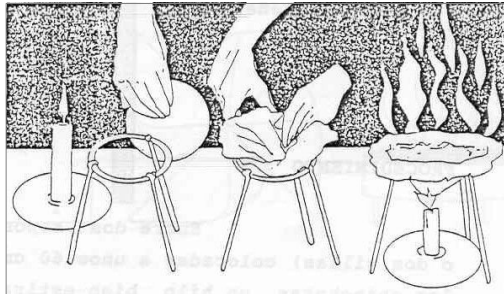


## EXPERIENCIA El papel que no arde

Volvemos a insistir en experiencias que diferencian calor de temperatura. Como el agua (a presión atmosférica) no puede hervir a temperaturas superiores a los 100°C, la podremos hervir en una "cacerola" de papel, puesto que el punto de inflamación de éste es superior al de ebullición del agua. ¿Qué ocurriría con otras sustancias de diferente punto de ebullición y nuestra cacerola de papel? Experimenta.

### MATERIAL

- Mechero Bunsen
- Vela
- Cuartilla de papel
- Alambres
- Soporte o trípode
- Termómetro
- Huevos, sopa de sobre



### PROCEDIMIENTO

Situar el soporte o un trípode colocando en él el papel, al que darás forma de cucurucho o de cuenco. Una vez sujeto, llénalo de agua hasta más de sus dos terceras partes y sitúa un termómetro dentro del agua. Enciende la vela o el mechero Bunsen y calienta. Puedes guisar un huevo o hacer una sopa en el interior de este improvisado caldero.

### CUESTIONES

- Si te fijas, una vez que el agua se pone a hervir, la temperatura deja de subir. Sin embargo, seguimos aportando energía mediante el mechero. ¿En qué se emplea, si esa energía no calienta?