

## 11.- EQUIVALENT EN AIGUA I CAPACITAT CALORÍFICA D'UN CALORÍMETRE

### OBJECTIU:

"Càlcul de l'equivalent en aigua d'un calorímetre i de la seva capacitat calorífica".

### MATERIAL:

- \* un calorímetre (un got).
- \* un termòmetre.
- \* aigua calenta i freda.
- \* una proveta.

### PART TEORIA:

- Què és la densitat?.
- Què és la temperatura?.
- Què és un calorímetre?.
- Què diu el mètode de les barreges?.

### MÈTODE:

- 1) Calcular la densitat de l'aigua:
  - pesar la proveta buida.
  - pesar la proveta amb 100 ml d'aigua freda.
- 2) Posar dins un got els 100 ml d'aigua freda.
- 3) Mesurar la temperatura després d'un temps prudencial.
- 4) Agafar amb la proveta 100 ml d'aigua calenta.
- 5) Mesurar la seva temperatura.
- 6) Barrejar els 100 ml d'aigua calenta amb els 100 ml d'aigua freda.
- 7) Després d'un temps prudencial, mesurar la temperatura.
- 8) Calcular la temperatura teòrica final si el calorímetre fos ideal.
- 9) Calcular l'equivalent en aigua del calorímetre.
- 10) Calcular la capacitat calorífica del calorímetre.

### CONCLUSIONS: