

## TÈCNIQUES EXPERIMENTALS EN FÍSICA: LABORATORI DE TERMODINÀMICA

### **PROGRAMA DE TEORÍA: (1 crèdit)**

- Ordinador i Laboratori
- La temperatura i la seva mesura
- El buit: obtenció i mesura
- La calor: mecanismes de propagació. Calorimetria

### **PROGRAMA DE PRÀCTIQUES DE LABORATORI: (4 crèdits)**

**1.- Tècniques de buit i Termometria.**

- a) Dispositius de buit: trompa d'aigua, i bomba rotatòria a paletes.
- b) Termòmetre de gas a volum constant. Calibració. Escala absoluta de temperatures.

**2.- Propagació de la calor.**

- a) Estudi de la propagació de la calor en una barra metàl·lica: règim estacionari i règim permanent. Estudi experimental. Simulació per ordinador de la propagació de la calor en una barra metàl·lica..

- b) Comprovació de la llei de Stefan.

**3.- Calorimetria. Determinació de calors específics.**

- a) Líquids. Mètode de la corba de refredament. Llei de Newton.
- b) Líquids. Mètode elèctric.
- c) Sòlids. Mètode de les mescles.

**4.- Gasos ideals.**

- a) Experiències de compressió i expansió de gasos. Determinació de la relació  $C_p/C_v (\gamma)$
- b) Determinació de la relació  $C_p/C_v (\gamma)$  en els gasos. Mètode de Rückardt-Rinkel.
- c) Teoria cinètica: Efusió de gasos. Determinació de masses i diàmetres moleculars.

**5.- Gasos reals.**

- a) Experiència de Joule-Thompson.
- b) Isotermes d'Andrews. Estudi del punt crític.

**6.- Transicions de fase.**

- a) Variació de la temperatura d'ebullició de l'aigua amb la pressió. Calor latent de transformació.
- b) Dilatació anòmala de l'aigua. Experiència de Hope.
- c) Equilibri líquid-vapor. Mètode de destil·lació. Estudi d'un sistema binari.

**7.- Propietats molars parcials.**

- Volums molars parcials. Mètode del picnòmetre, o mètode de la balança de Mohr-Westphal

**8.- Dissolucions.**

- a) Dissolucions diluïdes: Crioscòpia.
- b) Dissolucions Reals. Calor integral de dissolució.

**9.- Fenòmens termoelèctrics.**

- a) Poder termoelèctric d'un termoparell. Associació de termoparells.
- b) Màquines tèrmiques