

# DETERMINACION DE LA ENTALPIA DE COMBUSTION MEDIANTE BOMBA CALORIMETRICA

## Mod. C-AV-21/EV

QA

### DESCRIPCION

La bomba calorimétrica es utilizada para quemar de modo completo sustancias en condiciones de exceso de oxígeno. El calor de combustión que se desprende es absorbido por el calorímetro donde se halla inmersa la bomba, y lleva a una elevación de temperatura  $\Delta T$ . La capacidad térmica del sistema es determinada primero aportando una cantidad de calor conocida resultante de la combustión del ácido benzoico. Por consiguiente, en las mismas condiciones de funcionamiento, se determina la entalpía de combustión de la naftalina.

### PROGRAMA DE FORMACION

- Primera ley de la termodinámica
- Ley de Hess
- Entalpía de combustión
- Entalpía de formación
- Capacidad térmica

### COMPONENTES

- Bomba calorimétrica
- Calorímetro transparente
- Agitador magnético con calentador
- Recipiente cilíndrico en acero para el oxígeno
- Válvula reductora del oxígeno
- Balanza de precisión
- Mortero con mano
- Molde para pastilla de calorímetro
- Cronómetro digital
- Material de vidrio y accesorios varios



#### INDISPENSABLE (NO INCLUIDO)

- EVLAB DATALOGGER mod. EVS-EXP/EV incluido SOFTWARE EVLAB WORKSPACE mod. SW-C-AV-21/EV para la completa gestión de los ejercicios interactivos
- Sensor de temperatura mod. EVS-15/EV
- ORDENADOR PERSONAL



#### INCLUIDO

MANUAL TEORICO - EXPERIMENTAL

