

CALORIMETRO DI MAHLER PER LA DETERMINAZIONE DEL CALORE DI COMBUSTIONE

Mod. TE9/EV

DESCRIZIONE

Il calorimetro di Mahler consente la determinazione del calore di combustione di numerose sostanze solide e liquide. Il calore prodotto dalla reazione di combustione del combustibile in esame viene assorbito da una massa di acqua nota di cui si determina l'aumento della temperatura.

La bomba consiste in un recipiente cilindrico con un coperchio a vite dotato di due elettrodi collegati ad un circuito esterno. All'interno della bomba vi è un crogiolo in cui viene inserito il combustibile di cui si vuole conoscere il potere calorifero.

La bomba, collegata ad una bombola di ossigeno, viene immersa in un calorimetro ad acqua dotato di agitatore e termometro.

Facendo passare corrente tra gli elettrodi viene innescata la combustione; misurando il conseguente aumento di temperatura dell'acqua del calorimetro si ricava il potere calorifero.

PROGRAMMA DI FORMAZIONE

- Determinazione calore di combustione di sostanze combustibili

SPECIFICHE TECNICHE:

- Bomba di Mahler in acciaio inox:
 - capacità 300 ml
 - coperchio con anello scorrevole filettato a chiusura manuale e guarnizione
 - valvola d'entrata automatica
 - valvola a spillo per lo scarico
 - elettrodi in acciaio inox
- Vaso calorimetrico da 3 litri con:
 - camicia ad acqua
 - coperchi in policarbonato
 - motoagitatore 100 rpm
 - comandi a bassa tensione
- Capsulina in quarzo da 3 ml
- Riduttore per O₂
- Pressa per pastiglie
- Setaccio da 70 mesh, $\phi = 100$

Alimentazione: 230 Vca 50 Hz monofase - 1600 VA
(Altra tensione e frequenza su richiesta)

Dimensioni: 460 x 460 x 700 mm

Peso: 62 kg



INDISPENSABILE (NON INCLUSO)

- Bombola d'ossigeno con attacco 21,7 mm x 1/14"

INCLUSO

MANUALE
TEORICO - SPERIMENTALE

