

DÉTERMINATION DE LA CHALEUR DE FORMATION POUR CO₂ ET CO

Mod. C-AV-23/EV

CHIMIE



DESCRIPTION

L'enthalpie molaire standard de formation est définie comme la chaleur de réaction qu'on a lors de la formation directe d'une mole de la substance pure à partir des éléments purs, à une pression constante. Pour la conversion du carbone et de l'oxygène en CO₂, les enthalpies standards de formation peuvent être déterminées à l'aide de la calorimétrie. Avec cette expérience, on mesure les enthalpies de réaction pour la combustion du carbone et du monoxyde de carbone, alors que l'enthalpie de formation du CO₂ est calculée en utilisant la loi de Hess.

PROGRAMME DE FORMATION

- Première loi de la thermodynamique
- Loi de Hess
- Calorimétrie
- Enthalpie de réaction
- Enthalpie de formation

COMPOSANTS

- Étui extérieur en verre avec calorimètre
- Lance de combustion pour les gaz
- Gazomètre
- Supports
- Verrerie diverse et accessoires

INDISPENSABLE (NON INCLUS)

- EVLAB DATALOGGER mod. EVS-EXP/EV comprenant de LOGICIEL EVLAB WORKSPACE mod. SW-C-AV-23/EV pour la gestion complète des expériences interactives
- 2 capteurs de température mod. EVS-15/EV
- ORDINATEUR PERSONNEL



INCLUS

MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL



www.elettronicaveneta.com

47A-F-CA-CAV23-1