

CAPACITÉ THERMIQUE DES GAZ

Mod. C-AV-14/EV

DESCRIPTION

Le gaz contenu à l'intérieur d'un récipient en verre est chauffé par un réchauffeur électrique qui s'allume pour peu de temps. A l'élévation de la température suit une augmentation de la pression qui est mesurée par un manomètre. En conditions isobares, l'élévation de la température entraîne une dilatation volumétrique qui peut être évaluée avec une seringue pour gaz. Les capacités thermiques molaires à volume constante et à pression constante: C_v et C_p peuvent être calculées par des variations de pression et de volume.

PROGRAMME DE FORMATION

- Premier principe de la thermodynamique
- Constante universelle des gaz
- Isobares
- Isothermes
- Isochores et variations d'état adiabatiques

COMPOSANTS

- Manomètre de précision
- Ballon de Mariotte de 10 l
- Bouchons en caoutchouc
- Verrerie
- Cordons d'essai



INCLUS

MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL

