

DETERMINACION DE LA MASA MOLECULAR MEDIANTE LA LEY DE LOS GASES IDEALES

Mod. C-AV-2/EV

DESCRIPCION

Todos los gases obedecen la ley de los gases ideales que relaciona la presión p , el volumen V , la temperatura T y los moles de sustancia n del gas. Si se mide el volumen ocupado por una masa de gas conocida a una cierta temperatura y presión, se podrá utilizar la ecuación de los gases para determinar la masa molecular del gas. En este experimento se determinan las masas moleculares de gases como el helio, el nitrógeno, el dióxido de carbono y el metano.



PROGRAMA DE FORMACION

- Masa molecular
- Propiedades de los gases
- Gases ideales y gases reales
- Ecuaciones de estado para gases ideales

COMPONENTES

- Soportes diferentes
- Jeringa para el gas de 100 ml con 3 grifos
- Balón de vidrio con 2 tapones
- Botella de seguridad con manómetro
- Bomba de vacío de una etapa
- Balanza de precisión
- Tubo de caucho
- Válvula de regulación fina
- Gas comprimido: nitrógeno
- Gas comprimido: dióxido de carbono
- Gas comprimido: metano
- Gas comprimido: helio

INCLUIDO

MANUAL TEORICO - EXPERIMENTAL

