

EQUIPO PARA DETERMINAR PRESIÓN DE VAPOR DE AGUA DEBAJO DE 100°C Y CALOR MOLAR DE VAPORIZACIÓN

Su principio es investigar la presión de vapor del agua en el rango de 40 °C a 85 °C. Se demuestra que la ecuación de Clausius-Clapeyron describe la relación entre la temperatura y la presión de forma adecuada. Se determina un valor medio para el calor de vaporización del agua.

Montaje compacto y fácilmente transportable

Tanto para demostraciones como para experimentos de estudiantes.

No requiere quemador de gas - Fácil de manejar y sin consumo de consumibles.

Sin llama abierta en el montaje - Reducción del riesgo térmico.



Especificaciones:

1 Frasco de fondo redondo de tres cuellos, 100 ml.

1 Llave de una vía, a escuadra.

1 Bomba de vacío con válvula rotativa, dos etapas, 115 V/230 V.

1 Placa caliente para agitador con conexión para termómetro electrónico, 3 l, 230 V.

2 Varilla para agitador magnético, cilíndrica, 30 mm.

1 Junta 8 mm, 10 piezas.

2 Tubo de vacío, 6/14 mm, 1 m.

1 Base soporte.

1 Barra de soporte, acero inoxidable 18/8, l = 1300 mm, d=12 mm.

1 Barra de soporte, acero inoxidable 18/8, l = 1300 mm, d=12 mm.

2 Pinza universal con articulación.

2 Doble nuez.

1 Vaso, forma inferior, 25 ml.

1 Vaso, forma inferior, 25 ml.

1 Agua destilada, 5000 ml. 1 Manómetro -1,0 a 0,6 bar.

2 Termómetros de estudiantes, - 10 a +110°C, l = 180 mm.

- Manual de operación en español