



Conjunto horizontal (Boyle-Mariotte), con manómetro analógico EQ037E

Función

Destinado al estudio experimental, laboratorio de química, laboratorio de física, realización de experimentos de química, realización de experimentos de química sobre: ¿¿Estudio de gases y sus transformaciones. Boyle, Robert. Mariotte, Edmé. ¿Qué dice la ley de Boyle y Mariotte? Presión total, presión absoluta. Adquirir datos sobre la presión y el volumen del gas confinado. Adquirir datos para determinar el volumen inicial V_0 de la muestra de gas. El valor de la presión atmosférica local. Determinación del volumen inicial V_0 de la muestra de gas confinado. Variar la presión y determinar el nuevo volumen de la muestra de gas. Tabla de datos construida. Construir la gráfica de presión total versus volumen. Construyendo un gráfico de presión total versus volumen inverso, etc.

Áreas de Conocimiento

Física - Química

Principales Experimentos

La transformación isotérmica, la ley de Boyle-Mariotte, utilizando el manómetro.

