



Conjunto lei de Boyle e Mariotte, horizontal, com interface e sensor de pressão absoluta

EQ037HIN

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de química, laboratório de física, realização de experimentos de química, realização de experimentos de química sobre: Estudo dos gases e suas transformações. A transformação isotérmica e a lei de Boyle-Mariotte. Boyle, Robert. Mariotte, Edme. O que diz a lei de Boyle e Mariotte. A pressão total, pressão absoluta. Adquirindo dados sobre a pressão e volume do gás confinado. Adquirindo dados para determinar o volume inicial da amostra de gás. Determinando o volume inicial da amostra de gás confinado. Variando a pressão e determinando o novo volume da amostra de gás. Construindo tabela de dados. Construindo o gráfico da pressão total versus volume. Construindo o gráfico da pressão total versus o inverso do volume, etc.

Áreas de Conhecimento

Física - Química - Cidepe STHEAM

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico

Av. Victor Barreto, 592 - CEP 92010-000 - Canoas - RS - Brasil