



Conjunto Boyle-Mariotte, com medidor de pressão analógico

EQ037F

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. Transformação isotérmica, 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 V_0 da amostra de gás. O valor da pressão atmosférica local. Determinando o volume inicial V_0 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 inverso do volume, etc.

Áreas de Conhecimento

Física - Química - Cidepe STHEAM

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

Principais Experimentos

Física - Termofísica - Termometria

Transformação isotérmica, a lei de Boyle-Mariotte. - 1052.032Q2

