



Conjunto lei de Charles e lei de Boyle e Mariotte, com interface e sensores

EQ271

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de química, laboratório de física, realização de experimentos de física, realização de experimentos de química sobre: Física. Química. Propriedades dos materiais. 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. 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 o inverso do volume. Transformação isobárica, lei de Charles. Comportamento dos gases. A relação entre o volume e a temperatura de uma massa de gás. O significado do coeficiente angular do gráfico do volume versus temperatura, etc.

Áreas de Conhecimento

Física - Química

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico

Principais Experimentos

Transformação isotérmica e a lei de Boyle-Mariotte. - 1052.032Q1A

Transformação isobárica, lei de Charles. - 1052.034S

cidedigital.com.br ✉ cidepe@cidepe.com.br

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