Conjunto comportamento dos gases

SCN-Q002A

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de química e realização de experimentos de química, laboratório de física e realização de experimentos de física sobre: Física. Química. Estudo dos gases e suas transformações. Transformação isotérmica, a lei de Boyle-Mariotte. 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 V0 da amostra de gás. O valor da pressão atmosférica local. Determinando o volume inicial V0 da amostra de gás confinado. Variando a pressão e determinando o novo volume da amostra de gás. Construido tabela de dados. Construindo o gráfico da pressão total versus volume. Construindo o gráfico da pressão total versus inverso do volume. O comportamento cinético dos gases. O que se entende por um modelo. Como interpretar cineticamente a temperatura. A energia cinética e a energia interna. Influência da temperatura no movimento atômico e molecular de um gás. Teoria cinética dos gases. A energia térmica. A agitação molecular em um corpo. A temperatura e o grau de agitação molecular. A energia térmica, o calor. Modelos de estado de agregação da matéria. Os estados físicos de agregação da matéria. O que determina os estados físicos da agregação da matéria. O estado sólido. O estado líquido. O estado gasoso. A temperatura e o grau de agitação molecular, etc.

Áreas de Conhecimento

Química

Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

Principais Experimentos

Transformação isotérmica, a lei de Boyle-Mariotte. - 1052.032Q4
O comportamento cinético dos gases. - 1052.035S1
Influência da temperatura no movimento atômico e molecular de um gás. - 1052.035S2
Modelos de estado de agregação da matéria. - 1052.035S3