**Relatório**

**Lei Boyle Mariotte PV**

**Objectivos:**

Comprovar a lei de Boyle Mariotte, verificar a relação existente entre a pressão e o volume de um gás.

**Introdução Teórica**

Existe uma relação entre a pressão de uma amostra de gás e o volume que ocupa, mantendo a temperatura constante, tal que PV = k, ou seja, uma relação de proporcionalidade inversa entre a pressão e o volume ocupado pelo gás.

Curiosidade: A relação foi comprovada experimentalmente por Boyle e Mariotte e toma o nome de Lei de Boyle-Mariotte.

**Conclusões**

1ºExperiência

Os dados exprimentais foram o que esperavamos, a pressão é constante e volume esta sempre a aumentar. Nos gráficos também era o que esperavamos, a lei de Boyle-  
-Mariotte (Pv = K) quanto mais baixa a pressão maior é o volume, no gráfico da pressão vs 1/V, obteu-se uma linha recta quer dizer que existe uma constante entre a pressão e 1/V.

2ºExperiência

Os dados exprimentais foram o que esperavamos, a pressão é constante e volume esta sempre a aumentar. Nos gráficos o primeiro gráfico da Lei de Boyel Mariotte era já o que eu estava a espera uma especie de curva, no gráfico da pressão vs 1/V não estava a espera que fosse assim porque a linha recta não chega a terminar.

3ºExperiência

Os dados exprimentais foram o que esperavamos, a pressão é constante e volume esta sempre a aumentar. Nos gráficos também era o que esperavamos, a Lei de Boyle mariotte (Pv = K) quanto mais baixa a pressão maior é o volume, no gráfico pressão vs 1/V não obti o que esperava, apareceu o linha recta que nao chega a margem do gráfico.

4ºExperiência

Os dados exprimentais foram o que esperavamos, a pressão é constante e volume esta sempre a aumentar. Nos gráficos também era o que esperavamos, a Lei de Boyle mariotte (Pv = K) quanto mais baixa a pressão maior é o volume, no gráfico pressão vs 1/V não obti o que esperava, apareceu o linha recta que nao chega a margem do gráfico.