

**VERIFICAÇÃO DA LEI DE BOYLE-MARIOTTE ( $PV = k$ )****Questões pré-laboratoriais**

1. Defina pressão e indique qual a unidade de pressão no Sistema Internacional de Unidades (SI).
2. A pressão exercida por um gás nas paredes do recipiente onde está contido depende de vários factores. Indique-os.
3. Indique quais são as condições normais de pressão e temperatura (CNPT).
4. “Quando diminuimos o volume dum recipiente fechado contendo um gás a pressão diminui”. Indique, justificando, se concorda com a afirmação anterior.
5. Comprimiu-se o ar de uma seringa, diminuindo o volume para metade do valor inicial. Indique, justificando, como variou a pressão do ar na seringa.
6. Esboce um gráfico pressão vs volume semelhante ao que prevê obter.

**Questões pós-laboratoriais**

1. Analise os dados obtidos e discuta-os em grupo com base nas condições de realização da experiência e nos conhecimentos físicos e matemáticos que possui.
2. Compare o gráfico obtido com o que esboçou inicialmente.
3. Justifique se a experiência realizada permitiu verificar a Lei de Boyle-Mariotte. (*Sugestão:* a partir dum conjunto de dados de pressão e volume obtenha o seu produto e verifique se obtém aproximadamente o mesmo valor numérico).
4. Trace o gráfico pressão vs  $\frac{1}{V}$  e discuta o resultado obtido.