VERIFICAÇÃO DA LEI DE BOYLE-MARIOTTE (PV = k)

Questões pré-laboratoriais

Defina pressão e indique qual a unidade de pressão no Sistema Internacional de Unidades (SI).

R: A unidade é os milibars.

A pressão exercida por um gás nas paredes do recipiente onde está contido depende de vários factores. Indique-os.

R:Temperatura e Volume do gás.

Indique quais são as condições normais de pressão e temperatura (CNPT).

R:As condições normais são 273,15 K

“Quando diminuímos o volume dum recipiente fechado contendo um gás a pressão diminui”. Indique, justificando, se concorda com a afirmação anterior.

R:Não, não concordo porque quando a pressão diminui o volume aumenta sempre.

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.

R:A pressão amentou porque é inversamente proporcional ao volume.

Esboce um gráfico pressão vs volume semelhante ao que prevê obter.

R:

