

	Gesetz von Boyle-Mariotte Lösung	Fach:
		Name:
		Klasse:
		Datum:

Versuchsaufbau:



Druck p in bar						
Volumen V in cm ³						

Versuchsdurchführung:

Durch Einblasen von Druckluft an dem Anschluss auf der linken Seite bewegt sich die Kugel nach rechts und verringert das Volumen auf der rechten Seite. Dadurch steigt der Druck an. Die Temperatur während des Versuchs ist konstant.

Beobachtung:

Je größer der Druck wird, desto kleiner wird das Volumen.

Erkenntnisse:

Das Volumen ist proportional zum Kehrwert des Drucks.