



## Práctica 9. LEY DE BOYLE DE LOS GASES IDEALES

GRADO		ALUMNO(S) QUE REALIZARON LA PRÁCTICA	GRUPO
FECHA DE REALIZACIÓN			
FECHA DE ENTREGA			

### Revisión de inventario

- Un aparato de medida
- Un baño termostático
- Una regla
- Termómetro de mercurio

Temperatura del gas

$\theta_1 =$
$\theta_2 =$

$\theta = (\theta_1 + \theta_2) / 2 =$
$T =$

Presión atmosférica medida en el laboratorio

$P_m =$
---------

$$h_0 =$$

$h_1$	$h_2$	$h_v$

$1/h_v$	$h_p$	$P_m$

Recta $P_m = a + b(1/h_v)$	Número de moles
$a =$	$n =$
$b =$	Presión atmosférica
$r =$	$P_a =$

### Cuestión

Compárese la presión atmosférica medida en el laboratorio con el resultado de la ordenada en el origen. Considerando la incertidumbre de la medida, ¿se puede decir que se ha medido correctamente?