



Práctica 10. LEY DE GAY-LUSSAC 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

$h_0 =$

$h_1 =$

$h_v =$

h_2	θ	T

T	h_p	P_m

Recta $P_m = a + bT$	Número de moles
$a =$	$n =$
$b =$	Presión atmosférica
$r =$	$P_a =$

Cuestión

Consulte en la web (datosclima.es de la AEMET) la presión atmosférica en el día que realiza la práctica y compárese con el resultado de la ordenada en el origen. Considerando la incertidumbre de la medida, ¿se puede decir que se ha medido correctamente?