

Ley de Boyle con tubo de Mariotte (práctica individual)

Solucionario

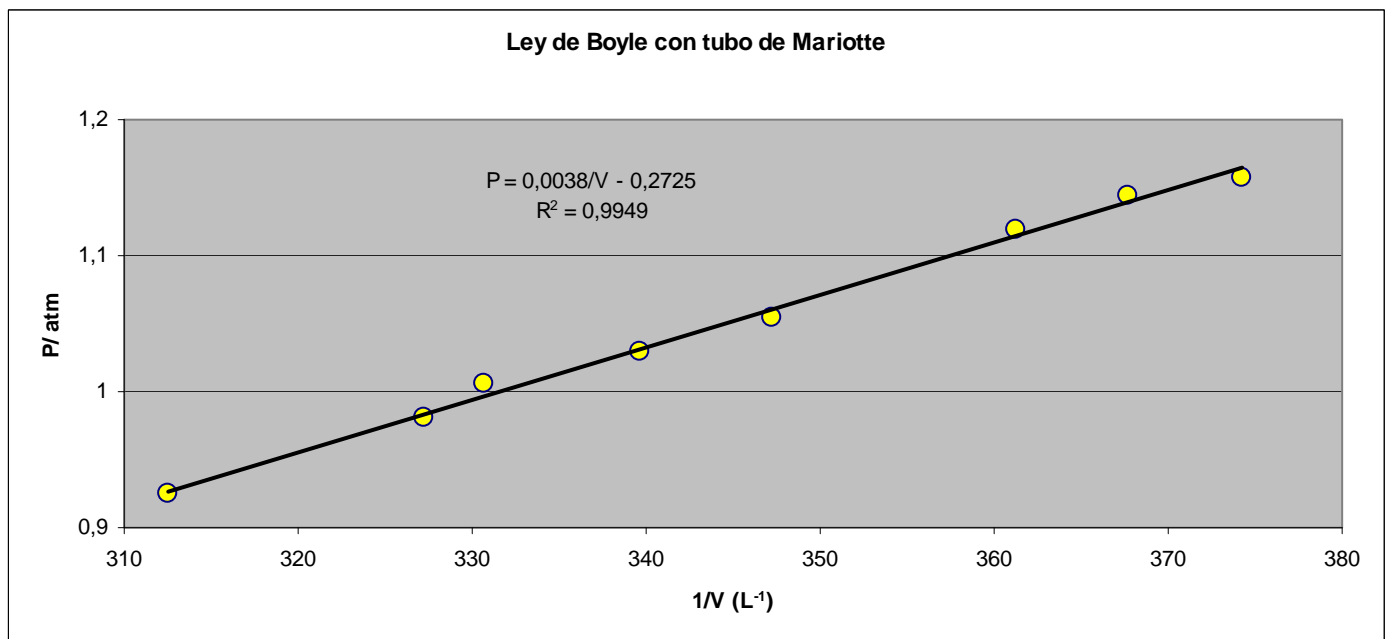
$P_0 = 703 \text{ mmHg} = 0,925 \text{ atm}$

Sección interior del tubo = 16 mm^2

TOMA DE DATOS

Muestra	H_A/mm	$200-H_A/\text{mm}$	V/dm^3	$1/V (\text{L}^{-1})$	H_B/mm	H_B-H_A/mm	PmmHg	Patm
1ª	0	200	$3,2 \cdot 10^{-3}$	$0,313 \cdot 10^3$	0	0	703	0,925
2ª	9	191	$3,056 \cdot 10^{-3}$	$0,327 \cdot 10^3$	51	42	745	0,980
3ª	11	189	$3,024 \cdot 10^{-3}$	$0,331 \cdot 10^3$	73	62	765	1,007
4ª	16	184	$2,944 \cdot 10^{-3}$	$0,340 \cdot 10^3$	95	79	782	1,029
5ª	20	180	$2,88 \cdot 10^{-3}$	$0,347 \cdot 10^3$	118	98	801	1,054
6ª	27	177	$2,768 \cdot 10^{-3}$	$0,361 \cdot 10^3$	175	148	851	1,120
7ª	30	170	$2,72 \cdot 10^{-3}$	$0,368 \cdot 10^3$	196	166	869	1,143
8ª	33	167	$2,672 \cdot 10^{-3}$	$0,374 \cdot 10^3$	210	177	880	1,158

Gráfica



Por lo tanto $P/(1/V) = PV = \text{cte} = 0,0038 \text{ atm-L}$

Se observa que la gráfica nunca podrá pasar por el 0