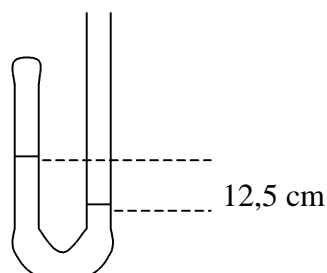


Preguntas Previas a los Trabajos Prácticos de Laboratorios-LEYES DE LOS GASES

- 1) ¿De qué variables depende el estado de un gas?
- 2) Enuncie la ley de Boyle ¿qué variables relaciona? ¿qué variables se mantienen constantes?
- 3) Calcule a qué presión se encontrará una masa de aire encerrada en equipo similar al utilizado en la experiencia de Boyle Mariotte si:

Patm: 764,1 mmHg

δ : 13,6 g/ml

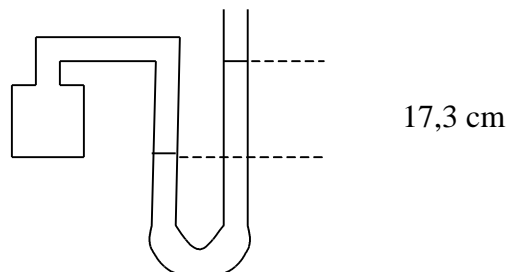


- 5) ¿Qué variables mantiene constantes durante la experiencia a realizar en el laboratorio para comprobar la ley de Gay Lussac?

¿A qué presión se encontrará un gas encerrado en un equipo similar al de la experiencia si:

Patm: 764,1 mmHg

δ : 13,6 g/ml



- 6) En una experiencia de comprobación experimental de la ley de Graham entre NH_3 y HCl , indicar cuál de los dos gases recorrerá mayor distancia.