

GUÍA N° 1: Presión en los gases

Nombre: _____ Curso: 7° _____

¿Cómo varía el volumen de un gas con la presión?
Lee y desarrolla el siguiente procedimiento.

1. Consigue una jeringa sin aguja, de unos 60 mL de capacidad, e introduce aire en esta, tirando de su émbolo.
2. Tapa el firmemente con un dedo el orificio de salida de la jeringa y aplica presión sobre el émbolo, tal como se muestra en la imagen.
3. Observa qué sucede con el volumen del aire contenido en la jeringa.



Responde las preguntas:

- a. ¿Qué ocurre con el volumen del aire contenido en la jeringa cuando es sometido a presión?
- b. ¿Cómo es la relación entre la presión y el volumen del aire? Explica.
- c. ¿Podrías afirmar que el aire se puede comprimir? ¿Por qué?
- d. ¿Tuviste dificultades al realizar el procedimiento? De ser así, ¿qué medidas podrías adoptar para solucionarlas?