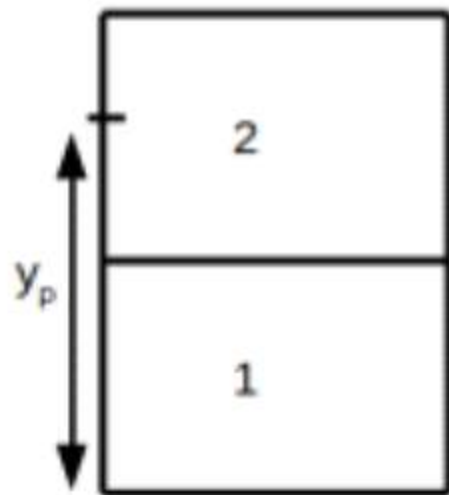


2. Un recipiente se encuentra inicialmente dividido en dos partes iguales de 1 L cada una mediante un pistón móvil (no adiabático ni permeable) de sección 100 cm^2 . Se sabe que hay A moles en la división inferior y 1 mol en la superior.

- Calcule y grafique cualitativamente el volumen final (en el equilibrio) de la región inferior en función de A .
- Halle el rango de A para que, en el equilibrio, el pistón se ubique debajo del punto P ubicado a 15 cm de la tapa inferior del recipiente. *Sugerencia: al escribir el volumen, también incluya las unidades.*
- Calcule cuantos moles hay que incorporar al recipiente 2 para que el sistema vuelva a la condición inicial (y quede en equilibrio) desde el último estado analizado.



a) En el equilibrio $p_1^F = p_2^F, T_1 = T_2 = T$

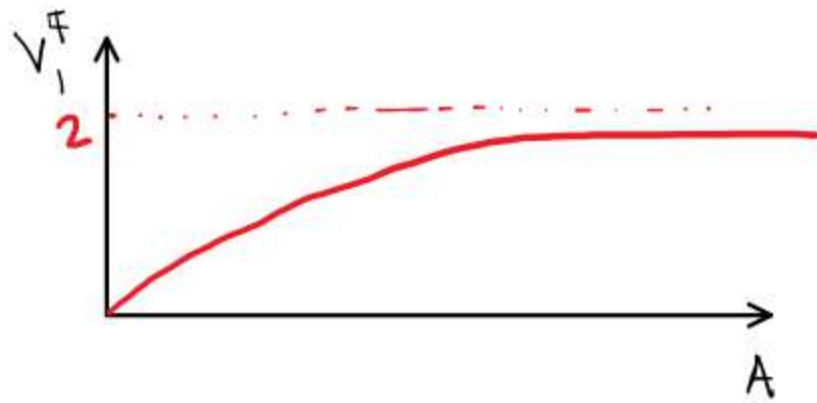
Entonces, $p_1^F = \frac{n_1 R T}{V_1^F} = \frac{n_2 R T}{V_2^F} = p_2^F$

Además, $V_1^F + V_2^F = 2L \rightarrow V_2^F = 2 - V_1^F$

\rightarrow
 $n_1 = A$
 $n_2 = 1$

$$\frac{A}{V_1^F} = \frac{1}{2 - V_1^F} \rightarrow \frac{2 - V_1^F}{V_1^F} = \frac{1}{A}$$

$$\rightarrow \frac{2}{V_1^F} - 1 = \frac{1}{A} \rightarrow \frac{2}{V_1^F} = \frac{1}{A} + 1 = \frac{A+1}{A}$$



$$\rightarrow V_1^F = \frac{2A}{A+1}$$

↑

$$\text{Si } A = 1 = m_2 \rightarrow V_1^F = 1 = V_1^{\text{INICIAL}}$$

b) $\gamma_{\text{PISTON}} S = V_1$; $S = \text{área del pistón} = 100 \text{ cm}^2 = 1 \text{ dm}^2 = 0,01 \text{ m}^2 = 10^{-2} \text{ m}^2$

$$\gamma_{\text{PISTON}} = \frac{2A \times 10^{-3}}{10^{-2}(A+1)} \leq 0,15 \text{ m} \rightarrow \frac{2A}{10(A+1)} \leq 0,15 \rightarrow 2A \leq 1,5A + 1,5$$

$$\rightarrow 0,5A \leq 1,5 \rightarrow A \leq 3$$

porque el volumen estaba en litros pero S está en m^2

c) Debo incorporar $A-1$ moles, de esa forma $n_1 = n_2 = A$

$$n_1 = A = \overset{\text{NUEVOS}}{n_2} + \overset{\text{VIEJOS}}{n_2} = n_2^N + 1 \rightarrow n_2^N = A - 1$$