

SITUATION 2

À température constante, pour la quantité d'hélium considérée, la loi de Mariotte s'écrit :

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2 \text{ soit } V_2 = \frac{P_1 \cdot V_1}{P_2}$$

$$\text{AN : } V_2 = \frac{1,0 \times 3,0}{0,60} = 5,0 \text{ m}^3$$