

3. 答案: C

根據，

$$\frac{pV}{T} = \text{常數}$$

$$\frac{p_x V_x}{T_x} = \frac{p_y V_y}{T_y}$$

$$\frac{pV_x}{T} = \frac{1.5pV_y}{2T}$$

$$\frac{V_y}{V_x} = \frac{2}{1.5}$$

$$\frac{V_y}{V_x} = \frac{4}{3}$$

因此，如果氣體的舊體積為 3 個單位，加熱後的體積應該係 4 個單位。  
但因為容器的體積係固定嘅，所以 4 個單位嘅氣體入面有 1 個單位會由容器漏出。

所以漏出嘅氣體嘅質量百分比 =  $(1/4) \times 100\% = 25\%$