

4. 答案: D

(A)不是答案。

題目中並沒有指中兩種氣體嘅體積或分子數目（題目並沒有指出兩個容器係一樣嘅）。只要氣體同容器成比，唔同容器內嘅氣體嘅壓強同溫度都可以相同。

(B)不是答案。

單位體積中嘅氣體分子數目相同，但因為唔同氣體嘅分子質量唔同，所以單位體積中嘅氣體質量唔同。

(C)不是答案。

溫度相同代表氣體分子嘅動能相同，但因為唔同氣體嘅分子質量唔同，所以氣體分子嘅方均根速率唔同。

(D)是答案。

這根本就是會考化學中“摩爾體積”嘅概念。

如果要用理想氣體嘅解釋，因為 $pV = nRT$

所以，單位體積中的氣體分子數目 $= n / V$

$$= p / RT$$

因為題目已指出兩個容器內嘅 p 同 T 係一樣，所以 n / V 都係一樣。