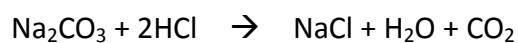


37. 答案: B

題目中的反應的方程如下：



- 100cm^3 HCl 的摩爾數 = $(100/1000) \times 2.0 = 0.2\text{mol}$
- 0.8g 的 Na_2CO_3 的摩爾數 = $0.8/(2 \times 23 + 12 + 3 \times 16) = 0.007547\text{ mol}$

根據方程，HCl 與 Na_2CO_3 的數量比為 = 1 : 2

由此可見 Na_2CO_3 是限量反應物 (Limiting Reactants)。

所以：

- 最終產生的 CO_2 的摩爾數 = 0.007547mol
- 最終產生的 CO_2 的體積 = $0.007547 \times 24 \times 1000 = 181\text{cm}^3$

所以答案為 B。