

35. 答案: C

- T 的摩爾數目 = $0.8 / 192 = 4.16667 \times 10^{-3}$
- 25cm^3 NaOH 的摩爾數目 = $(25/1000) \times 0.5 = 0.0125$
- 因 1mole H^+ 會和 1mole OH^- 作中和作用，而鹽基度 (basicity) 是指 1mole 酸溶於水時會電離多少 mole 的 H^+ 離子。所以：

$$\text{T 的鹽基度 (basicity)} = 0.0125 / 4.16667 \times 10^{-3} = 3$$

所以答案為 C。