

39. 答案: C

根據題目的資料：

- NaCl 的摩爾數 = $(20/1000) \times 1.0 = 0.02\text{mol}$
當中 Na⁺的摩爾數 = 0.02mol
Na₂CO₃ 的摩爾數 = $(10/1000) \times 2.0 = 0.02\text{mol}$
當中 Na⁺的摩爾數 = $0.02 \times 2 = 0.04\text{mol}$
所以最終溶液中 Na⁺的摩爾數 = $0.02 + 0.04 = 0.06\text{ mol}$
- 最終溶液的體積 = $20 + 10 = 30\text{cm}^3$

所以 Na⁺的濃度 = $0.06 / (30/1000) = 2\text{M}$

所以答案為 C。