

حل مسائل ②

٢- حساب تركيز المولي:

$$C = \frac{n}{V}$$

حساب n.

حساب مolar mass:

$$M = 23 + 35,5 = 58,5 \text{ g/mol}$$

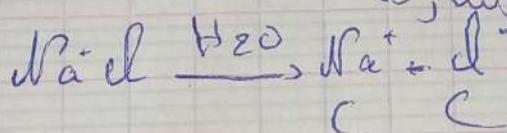
m =

$$n = \frac{m}{M} = \frac{0,585}{58,5} = 0,01 \text{ mol.}$$

$$C = \frac{n}{V} = \frac{0,01}{1} = 0,01 \text{ mol/l}$$

نحوه:

استاجر تركيز كلينياردة



$$\text{Na}^+ = 0,02 \text{ mol/l}$$

$$\text{Cl}^- = 0,02 \text{ mol/l}$$

عملية القياس ١٢

$$\delta = h_{\text{pH}} [\text{H}^+]_1 [\text{B}]$$

$$= 5,02 \times 0,02 + 7,63 \times 0,02$$

$$= 0,102 + 0,763 = 12,64 \text{ mS/cm}$$

$$G = 1,26 \text{ m} \cancel{\text{mm}} \times 10^3 \cdot 8 \text{ m}$$

13

$$G = \sigma \times \frac{s}{l}$$

$$= 1,26 \times 10^3 \times \frac{1,9}{2}$$

$$= 2,89 \times 10^3 \text{ N}$$