

حل مثال 2

1- حساب تركيز المولي

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

- حساب n

حساب كمية المادة

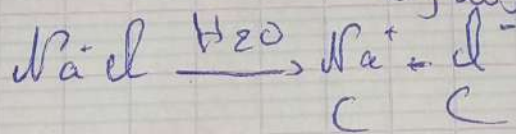
$$M = 58,5 \text{ g/mol}$$

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

$$C = \frac{n}{V} = \frac{0,01}{1} = 0,02 \text{ mol/l}$$

توجد

- استنتاج تركيز كل مادة



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

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

1.2 قيمة الناقلية للمحلول

$$\sigma = \lambda_{\text{Na}^+} [\text{Na}^+] + \lambda_{\text{Cl}^-} [\text{Cl}^-]$$

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

$$= 0,102 + 0,1526 = 0,2546 \text{ S/m}$$

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

13

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

$$= \frac{1,26 \times 10^{-3} \times 1,5}{2}$$

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