

الفرض الثاني للثلاثي الثاني في مادة الفيزياء

المدة : ساعة

المستوى : 2ع ت

الأسئلة :

التمرين الأول:

- 1 - نضع كمية من الماء البارد (100 g , $\theta_1 = 20^\circ\text{C}$) في وعاء ونضيف له كمية من الماء الساخن (200 g , $\theta_2 = 60^\circ\text{C}$) . عين درجة حرارة المزيج عند التوازن .
- 2 - نضيف إلى المزيج الابتدائي 300 g من الحديد درجة حرارته 80°C . عين درجة الحرارة النهائية للمزيج .
السعة الحرارية الكتلية للماء : $C_e = 4185 \text{ j/kg} \cdot \text{c}$
السعة الحرارية الكتلية للحديد : $C_{Fe} = 450 \text{ j/kg} \cdot \text{c}$

التمرين الثاني:

تحمل البطاقة الوصفية لمقياس الناقلية النوعية في المختبر الإشارة التالية : $5,0 \cdot 10^{-2}$

$$K = m$$

للتحقق من قيمة K نغمر الخلية في محلول لكور البوتاسيوم KCl

$$C = 1 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$$

ودرجة حرارته 25°C فيشير عندئذ مقياس الناقلية النوعية إلى القيمة $G = 0,76 \text{ mS}$.

- 1- عبر عن الناقلية النوعية σ لهذا المحلول بدلالة الناقلية النوعية المولية الشاردية λ_i للشوارد المتواجدة في المحلول وتركيز كل منها .
- 2- أحسب قيمة الناقلية النوعية للمحلول عند 25°C .
نعطي عند الدرجة 25°C :

$$I_{Cl^-} = 7.63 \text{ ms} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$I_{K^+} = 7.35 \text{ ms} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$$

3- استنتج قيمة ثابت خلية مقياس الناقلية النوعية ، وقارنها مع القيمة المسجلة عليه .

4- تفصل بين المسريين (الصفحتين) مسافة $L = 50 \text{ mm}$.

ما هي مساحة هذين المسريين ؟

بالتوفيق .