

الفرص الثاني للثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية
التمرين الأول :

نحضر محلولاً من الألمنيوم $(AlCl_3)$ بتركيز مختلف، ثم نقيس ناقلية كل محلول عند الدرجة $(25^\circ C)$ ،

فنتحصل على النتائج المدونة في الجدول التالي :

المحلول	S ₁	S ₂	S ₃	S ₄	S ₅	S ₆	S ₇	S ₈	S ₉
G(mS)	04,3485	08,697	13,0455	15,21975	17,394	19,56825	21,7425	23,91675	26,091
$\sigma(S/m)$	0,2899	0,5798	0,8697	σ_4	1,1596	1,30455	1,4495	1,59445	1,7394

- 1- أكتب معادلة انحلال هذا المركب في الماء .
- 2- أرسم المنحنى $G = f(\sigma)$.
- 3- استنتج من المنحنى الناقلية النوعية المولية للمحلول (S_4) .
- 4- أوجد قيمة البعد بين الصفيحتين (L) ، علماً أن سطح مقطع الصفيحة هو $(S = 3 \text{ cm}^2)$.
- 5- احسب تركيز المحلول (S_4) .
- 6- ماهي كتلة الألمنيوم $m_{(AlCl_3)}$ الواجب إذابتها في 500ml من الماء المقطر للحصول على هذا المحلول ؟

$$\text{معطيات : } \lambda_{Cl^-} = 7,63 \cdot 10^{-3} (s \cdot m^2 \cdot mol^{-1}) \quad , \quad \lambda_{Al^{3+}} = 6,10 \cdot 10^{-3} (s \cdot m^2 \cdot mol^{-1})$$

$$M_{Al} = 27 \text{ g / mol} \quad , \quad M_{Cl} = 35,5 \text{ g / mol}$$

التمرين الثاني :

يبين الشكل أسفله قضيبين مغناطيسيين متعامدين .

في النقطة M نمثل كلا من \vec{B}_1 شعاع الحقل المغناطيسي الناتج عن القضيب (1) و \vec{B}_2 شعاع الحقل المغناطيسي

الناتج عن المغناطيس (2) ، حيث يكون : $B_1 = 43 \cdot 10^{-3} T$; $B_2 = 32 \cdot 10^{-3} T$

- 1- حدد أسماء أقطاب القضيبين المغناطيسيين .
- 2- أرسم شعاع الحقل المغناطيسي \vec{B}_M الناتج عن تراكب الحقلين \vec{B}_1 و \vec{B}_2 في النقطة M .
- 3- أحسب شدة الحقل المغناطيسي \vec{B}_M والزاوية α التي يصنعها مع الشعاع الأفقي .

