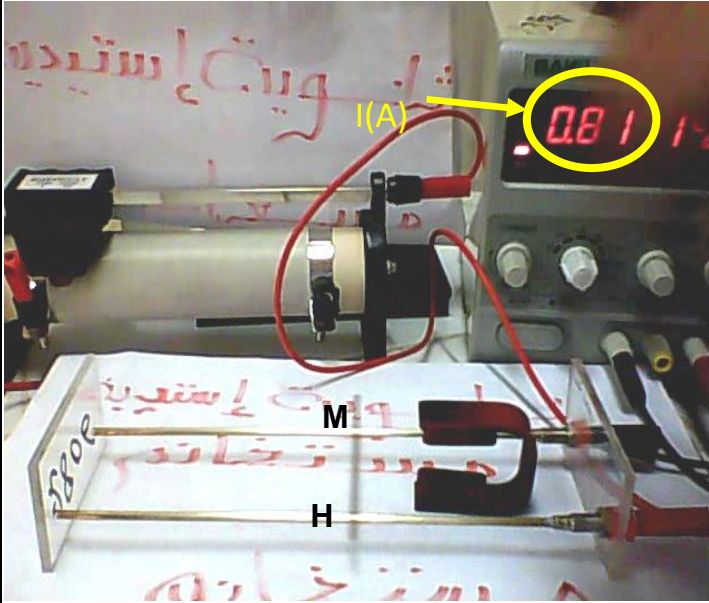


مختبر الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية



التمرين الأول:

* عند دراسة وحدة مقارنة للأفعال المتبادلة الكهرومغناطيسية حققت التجربة للموضحة في الصورة .

س1: أذكر عنوان هذه التجربة وما الهدف من إجرائها ؟

*توضع الساق الأسطوانية من النحاس MH ، طولها

و $L=0.12m$ كتلتها m عمودها على الناقلين المتوازيين

بحيث يمكنها الإنزلاق ، قوى الاحتكاك لحركة الساق تكافئ

قوة وحيدة تطبق في منتصف الساق شدتها ثابتة $2.10^{-2}N$

ومعاكسة لحركتها . نضعها بين فكي المغناطيس الذي يولد

حقلًا شدته $B=0.75T$

* س1: ماهي القوى المؤثرة على الساق؟ مثلها.

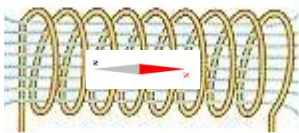
س2: أحسب شدة القوة الكهرومغناطيسية المطبقة على الساق .

س3: هل الساق في حالة توازن. علل.

س4: عند قلب أقطاب المغناطيس ماذا سيحدث؟ دعم إجابتك بالرسم .

التمرين الثاني :

* نحضر وشيعة نصف قطرها $R=0.5cm$ ، وطولها $L=50cm$ ، ووضعنا بمركزه بوصلة فأخذت الوضع المشار إليه

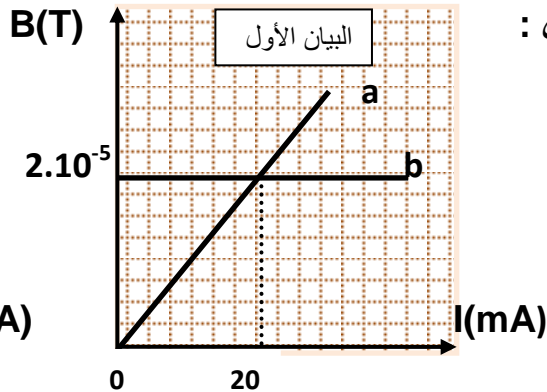
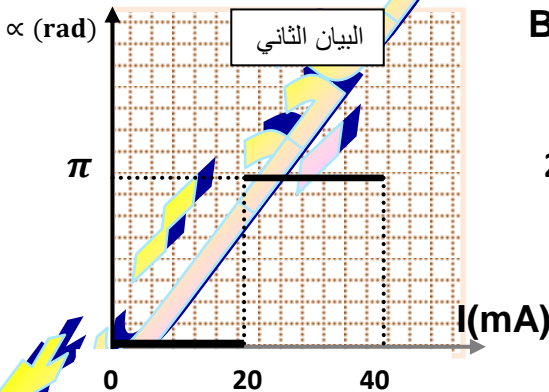


في الشكل المقابل ، وهذا في حالة عدم مرور تيار كهربائي فيها $I=0A$.

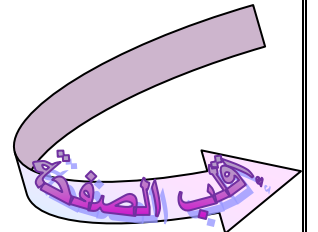
س1: ماهي المعطيات التي تدل على أن الوشيعة طويلة (حلزونية S) ؟

س2: لماذا إستقرت الإبرة في هذه الوشيعة ؟

*-بدأنا في تغيير شدة التيار وقياس زوايا الإنحراف للبوصلية α وكذلك قياس الحقل المغناطيسي B_s الناشئ في مركز الوشيعة .



من أجل رسم البيانيين التاليين :



س3: أ- ماهو الجهاز الذي نقيس بواسطته B_S للوشية .
 س ب- حدد من البيان الأول كل من : $B_h = f(I)$ و $B_S = g(I)$ مع التبرير حيث B_h : هي مركبة أفقية للحقل المغناطيسي الأرضي .

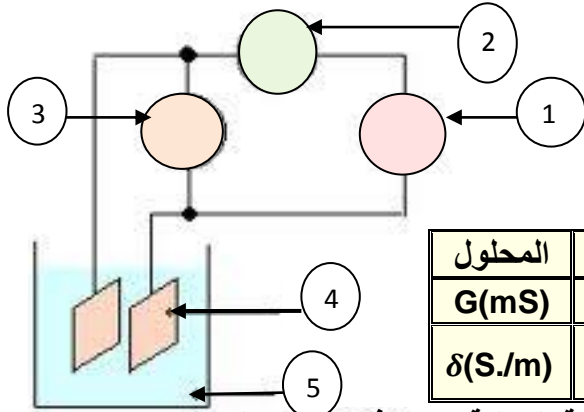
**للتفسير الجزئي للبيان الثاني أي $\alpha = h(I)$: س4: مثل الحقلين المغناطيسيين B_S و B_h المؤثرين على الإبرة من أجل $I = 20mA$ و $I > 20mA$.

س5: إستنتج جهة مرور التيار في الحلزونية (برسم الوشية رسما مبسطا) .

س6 : من أجل $I = 20mA$ إستنتج قيمة B_S . ثم أحسب عدد الحلقات N للوشية .
 $\mu_0 = 4 \pi \cdot 10^{-7} \text{ S.I}$

التعريف الثالث:

*تحضر محاليل من كلور الألمنيوم $AlCl_3$ بتركيزات مختلفة ، ثم نقيس ناقلية كل محلول عند الدرجة $25^{\circ}C$.



س1: أكتب معادلة انحلال هذا المركب في الماء .

س2: هل يمكن قياس ناقلية هذا المحلول؟ لماذا؟

س3: سم العناصر المرقمة .

*تجمع النتائج في الجدول أسفله .

المحلول	S_1	S_2	S_3	S_4	S_5	S_6
G(mS)	4.20	6.20	8.30	12.40	14.40	16.50
$\delta(S/m)$	0.42	0.62	δ_3	1.24	1.44	1.65

س4: أكتب العلاقة النظرية التي تربط ناقلية محلول G بناقليته النوعية المولية δ مع ذكر وحدة كل مقدار .

س5: أرسم المنحنى ماذا تلاحظ؟
 (السلم: $1cm \rightarrow 10^{-1} s/m \rightarrow 1cm \rightarrow 1mS$)

س6: أحسب ميل المنحنى ، ماذا يمثل فيزيائيا ؟

س7: إستنتج قيمة البعد بين الصفيحتين L علما أن سطح مقطع الصفيحة هو $S = 1cm^2$.

س8: إستنتج قيمة الناقلية النوعية المولية δ_3 للمحلول S_3 .

س9: أحسب تركيز المحلول S_3 .

س10: ماهي الكتلة m_{AlCl_3} الواجب إذابتها في $V = 500mL$ من الماء المقطر للحصول على هذا المحلول؟

$$Al : 27g/mol - Cl : 35.5g/mol - \lambda_{Al^{+3}} = 18.3 \text{ mS.m}^2/molL - \lambda_{Cl^{-1}} = 7.63 \text{ mS.m}^2/molL$$

إذا صعدت الجبل فأنظر إلى القمة**

** ولا تلتفت للصخور المتناثرة حولك

إصعد بخطوات وثيقة****

** ولا تففز فتزل قدمك

بالتوفيق