

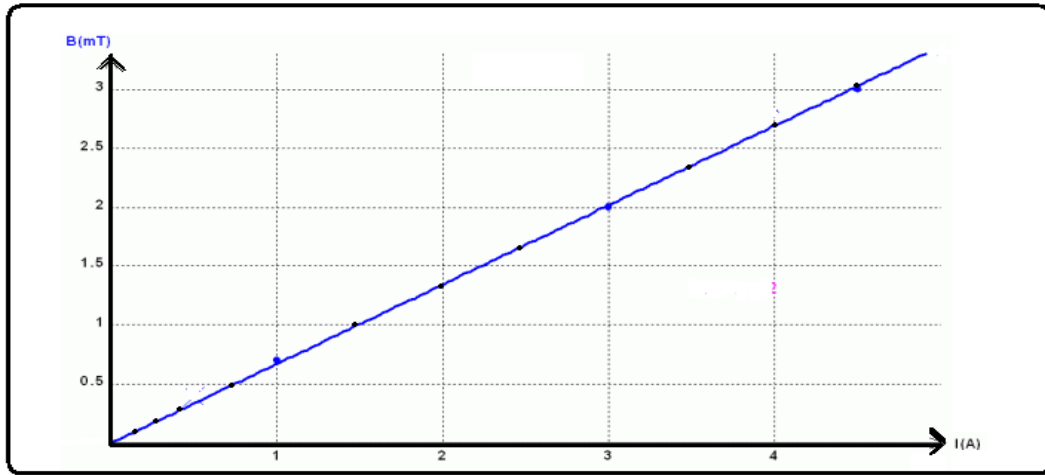
الموضوع الأول في الفيزياء : (7نقط)

التفقيط

تعتبر تقنية التصوير بالرنين المغناطيسي (IRM) (L'imagerie par résonance magnétique nucléaire) من أهم التقنيات المستعملة في الميدان الطبي منذ سنة 1980 و تكمن أهميتها في كونها تمكن من الحصول بواسطة موجات كهر مغناطيسية على صور متعددة الأبعاد للأنسجة البيولوجية ؛ الدماغ ؛ البصلة السيسائية وكذا القلب ...

تعتمد تقنية IRM على إحداث مجال مغناطيسي منتظم داخل أنبوب التصوير (جهاز التصوير IRM) حيث يوضع المريض المراد تصوير أعضائه. مما يجعل جسمه يتلقى موجات كهر مغناطيسية تستجيب لها بعض الذرات والجزئيات الموجودة في جسم هذا الإنسان و تسمى هذه الظاهرة بالرنين. يمكن هذه الاستجابة من معاينة صور بعض الأعضاء و بالتالي تحديد نوع الخلل كالكسور و الأورام و غيرها.

تتراوح شدة المجال المغناطيسي المستعمل في هذه التقنية بين $0.1T$ حتى $3T$. من بين مصادر المجال المستعملة لهذا الغرض نجد ملفا لولبيا ممتدا على طول أنبوب التصوير نظرا لكونه يحدث مجالا مغناطيسيا عند تمرير التيار الكهربائي فيه؛ إلا أنه تتعلق شدة مجاله المغناطيسي B بشدة التيار الذي يجتازه ويبين المنحنى الآتي العلاقة بينهما:



1- أسئلة حول النص.

1-1/ عرف ما تحته خط ؟

0.75 ن

1-2/ لماذا يتم استعمال الملف اللولبي في تقنية IRM كمصدر للمجال المغناطيسي؟

0.25 ن

1-3/ هل يتم إهمال المجال المغناطيسي في هذه التقنية ؟ علل جوابك ؟

0.5 ن

2- دراسة شدة المجال المغناطيسي داخل الملف اللولبي :

1-2/ اقترح تجربة تمكننا من الحصول على النتائج المبينة في المنحنى أعلاه .

0.5 ن

2-2/ أعط تعبير شدة المجال المغناطيسي B داخل الملف اللولبي.

0.5 ن

2-3/ أوجد بالاعتماد على المنحنى عدد اللفات في وحدة الطول n لهذا الملف. نعطي: $\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} (SI)$

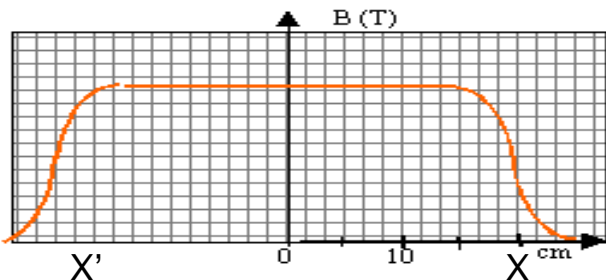
1 ن

2-4/ حدد مجال تغيرات I ليكون هذا الملف المصدر الوحيد للمجال المغناطيسي في IRM. ماذا تستنتج؟

0.75 ن

3- طبيعة المجال المغناطيسي داخل ملف لولبي :

يتميز الملف اللولبي بكون مجاله المغناطيسي يكون منتظما بداخله. للتحقق من هذه الخاصية نمرر في الملف السابق تيارا شدته I ونقوم بقياس شدة المجال المغناطيسي في نقط مختلفة من المحور (XX') لهذا الملف. فنحصل على المنحنى جانبه :



1-3/ ما هو الجهاز المستعمل لقياس شدة المجال المغناطيسي ؟

0.25 ن

2-3/ ذكر بمبدأ اشتغال هذا الجهاز؟

0.75 ن

3-3/ هل تكفي هذه التجربة لإثبات أن المجال المغناطيسي

1 ن

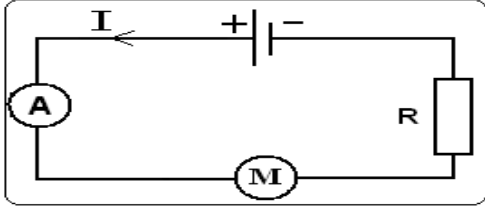
منتظم داخل الملف اللولبي ؟ علل جوابك .

3-4/ حدد المجال $[X.X']$ الذي ينتظم فيه المجال المغناطيسي ؟

0.25 ن

3-5/ حدد طول هذا الملف L اعتمادا على المنحنى؟استنتج عدد لفته N ؟

0.5 ن



ننجز الدارة المتوالية جانبه والتي تتكون من مولد قوته الكهرومحرقة $E_1=12\text{ V}$

ومقاومته الداخلية $r_1 = 1\ \Omega$ ، موصل أومي مقاومته $R=5\ \Omega$

و محرك قوته الكهرومحرقة المضادة E_2 ومقاومته الداخلية r_2 .
نعتبر مقاومة الأمبير متر مهمة .

1- عند عدم اشتغال المحرك (المحرك لا يدور) يشير الأمبير متر إلى

$I=1,5\text{ A}$. بين أن المقاومة الداخلية للمحرك هي $r_2=2\ \Omega$

2- عندما يدور المحرك (اشتغال المحرك) يشير الأمبير متر إلى $I=1\text{ A}$.

2-1- بين أن القوة الكهرومحرقة المضادة للمحرك هي : $E_2=4\text{ V}$.

2-2- احسب التوتر بين مربطي كل ثنائي قطب .

2-3- احسب القدرة التي يمنحها المولد للدارة والقدرة الكلية التي يستهلكها المحرك والموصل الأومي .
ماذا تستنتج؟

2-4- احسب القدرة المبذولة بفعال جول في المحرك وكذا القدرة النافعة التي يتم تحويلها إلى قدرة ميكانيكية.

3- احسب ρ_1 مردود المحرك و ρ_2 مردود المولد .

4- استنتج ρ المردود الكلي للدارة ؟

1ن

1ن

0.5ن

1ن

1ن

1ن

0.5ن

الموضوع الثالث: الكيمياء (7 نقط)

تحمل قارورة محلول تجاري S_0 لحمض الكلوريدريك HCl المعلومات التالية :

* النسبة الكتلية: $P=35\%$ * الكتلة المولية : $M(\text{HCl})=36.5\text{ g/mol}$ * الكثافة : $d=1.17$

1- احسب تركيز الحمض C_0 في هذا المحلول التجاري .

2- هل يمكن معايرة هذا المحلول مباشرة بقياس الموصلة أو باستعمال كاشف ملون دون تخفيفه؟ علل جوابك.

3- نخفف حجما من هذا المحلول التجاري 200 مرة فنحصل على محلول S_1 مخفف تركيزه C_A .
أعط بايجاز الطريقة التجريبية المتبعة لتحضير هذا المحلول ؟

4- معاير حجما $V_A=100\text{ ml}$ من المحلول S_1 بواسطة محلول الصودا ذي التركيز $C_B=0.4\text{ mol/L}$
نضيف أحجاما متتالية من هيدروكسيد الصوديوم ($\text{Na}^+.\text{OH}^-$) بواسطة السحاحة ونقيس موصلة المحلول
المعاير فنحصل على النتائج التالية:

V_B (mL)	4,0	6,0	8,0	10	12	14	15	16	17
G (mS)	8,0	7,0	6,0	5,0	4,0	4,5	6,5	8,8	10,5

4-1- أتمت تبيانة التركيب التجريبي لهذه المعايرة (الورقة المرافقة).

4-2- أكتب معادلة تفاعل المعايرة .

4-3- أنشئ الجدول الوصفي لتقدم هذا التفاعل

4-4/ أوجد علاقة التكافؤ لهذه المعايرة.

5- خط منحنى تغيرات G بدلالة الحجم المضاف V_B . (الورقة المرافقة).

6- حدد مبيانيا حجم التكافؤ V_E .

7- حدد تركيز الحمض ($\text{H}^+.\text{Cl}^-$) في المحلول المخفف .

8- استنتج قيمة تركيز الحمض في المحلول التجاري و قارنه مع قيمة C_0 في السؤال الأول؟

نعطي: الكتلة الحجمية للماء: $\rho_0=1\text{g/cm}^3$

1ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

0.5ن

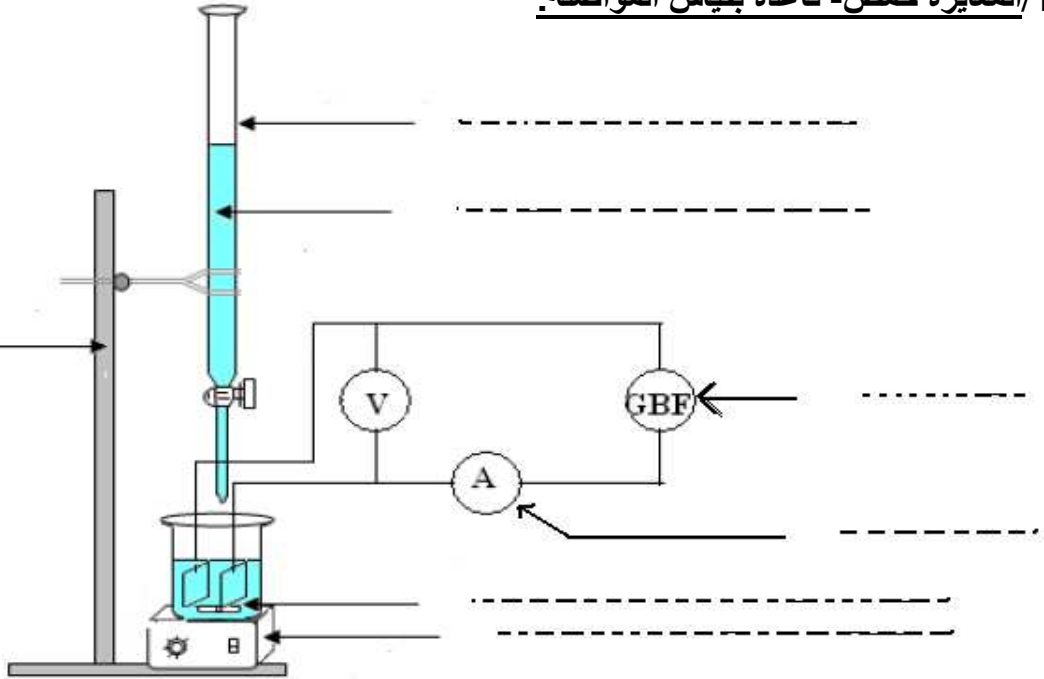
0.5ن

0.5ن

الرقم الترتيبي:

الاسم و النسب:

(ترجع هذه الورقة مع ورقة التحرير)

الكيمياء : تنمة الموضوع الثالث1-4/ المعاييرة حمض- قاعدة بقياس المواصلة:5-/- منحنى تغيرات G بدلالة الحجم المضاف V_B :

1m S
1m L