

### موضوع الكيمياء ( 08 نقطه )

#### تمرين 1 : تفاعلات أكسدة-اختزال فلز الحديد Fe ( 02.50 ن )

اكتب نصفي المعادلة الالكترونية و المعادلة الحصيلة للفاعل الحاصل بين :

-1 فلز الحديد **Fe** و الأيونات **H<sup>+</sup>** الموجودة في محلول حمض الكلوريدريك (  $\text{H}^+ + \text{Cl}^-$  ) و الذي يؤدي الى تكون **أيونات الحديد II Fe<sup>2+</sup>**.

-2 فلز الحديد **Fe** و الأيونات **NO<sub>3</sub><sup>-</sup>** الموجودة في محلول حمض النتريك (  $\text{H}^+ + \text{NO}_3^-$  ) و الذي ينتج عنه تكون **أيونات غاز أحادي أوكسيد الاذروت NO**.

معطيات : المزدوجات :  $\text{NO}_{3(aq)}^- / \text{NO}_{(g)}$   $\text{H}_{(aq)}^+ / \text{H}_{2(g)}$   $\text{Fe}_{(aq)}^{2+} / \text{Fe}_{(s)}$

#### تمرين 2 : معايرة منتوج تسلیک أنابيب الصرف الصحي المسودة ( 05.50 ن )

منظفات أنابيب الصرف الصحي الموجودة في المحلات التجارية عبارة عن محلائل جد مركلة لتهido وكسيد الصوديوم

(  $\text{Na}_{(aq)}^+ + \text{HO}_{(aq)}^-$  )

يهدف هذا التمرين إلى تحديد قيمة التركيز المولي **C<sub>0</sub>** للمحلول التجاري **S<sub>0</sub>**. لهذا نقوم بتخفيف المحلول **S<sub>0</sub>** حوالي 80 مرة للحصول على محلول **S<sub>1</sub>** مخفف تركيزه **C<sub>1</sub>** مجهول، بعد ذلك نأخذ حجما **V<sub>1</sub> = 10 mL** من المحلول المخفف **S<sub>1</sub>** و نضعه في كأس نغمر فيه خلية جهاز قياس المواصلة.

تنجز المعايرة بواسطة محلول مائي لحمض الكلوريدريك (  $\text{H}_3\text{O}_{(aq)}^+ + \text{Cl}_{(aq)}^-$  ) تركيزه **C<sub>2</sub> = 1.00 × 10<sup>-1</sup> mol/L** بواسطة السحاحة نضيف محلول حمض الكلوريدريك بأحجام **V<sub>2</sub> = 2 mL** و بعد كل إضافة نقىس قيمة **σ**. فنحصل على النتائج المدونة في الجدول أدفأله:

10	8	6	4	2	0	$V_2(mL)$
$7.3 \times 10^{-2}$	$8.4 \times 10^{-2}$	$9.6 \times 10^{-2}$	$10.8 \times 10^{-2}$	$12.1 \times 10^{-2}$	$13.4 \times 10^{-2}$	$\sigma(S \times m^{-1})$
						$G(S)$

22	20	18	16	14	12	$V_2(mL)$
$18.4 \times 10^{-2}$	$15.5 \times 10^{-2}$	$12.3 \times 10^{-2}$	$9.3 \times 10^{-2}$	$6.8 \times 10^{-2}$	$6.3 \times 10^{-2}$	$\sigma(S \times m^{-1})$
						$G(S)$

- 1 أعط لائحة الأدوات المستعملة أثناء هذه المعايرة. ( 0.75 ن )
- 2 اكتب معادلة الفاعل الحاصل خلال هذه المعايرة محددا نوعه. ( 0.75 ن )
- 3 املأ السطر الأخير في جدول النتائج باستعمال العلاقة التالية :  $\sigma = \frac{S}{L} \times C$  . نعطي :  $L = 4 \text{ cm}$  و  $S = 2 \text{ cm}^2$  و  $C = 0.75 \text{ N}$
- 4 خط المنحنى الممثل للتغيرات  $G = f(V_2)$  بدلالة  $V_2$  في الوثيقة 1 الصفحة 3. ( 0.50 ن )  
السلم المستعمل : محور الأفاصيل 1 cm → 2 mL - محور الاراتيب  $1 \times 10^{-4} \text{ S}$  بمادما نفس تناقص الموصلية قبل التكافؤ؟ و بمادما نفس تزايدها بعد التكافؤ؟ ( 0.75 ن )
- 5 ما معنى التكافؤ؟ كيف تتعرف عليه خلال هذه المعايرة؟ استنتاج قيمة الحجم المضاف عند التكافؤ  $V_{2E}$ . ( 0.75 ن )
- 6 أتم ملء الجدول الوصفي الوثيقة 2 الصفحة 3. ( 0.75 ن )
- 7 باستعمال علاقة التكافؤ حدد التركيز **C<sub>1</sub>** للمحلول **S<sub>1</sub>** المعاير. ثم استنتاج قيمة التركيز المولي **C<sub>0</sub>** للمحلول التجاري **S<sub>0</sub>**.

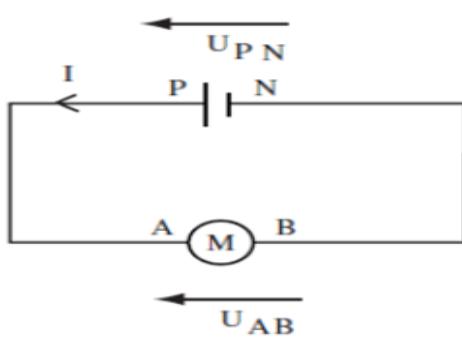
$$\frac{C_0}{C_1} = K \quad \text{حيث } K \text{ معامل التخفيف أي عدد مرات تخفيف المحلول. ( 0.75 ن )}$$

## موضوع الفيزياء ( 12 نقطة )

التمرين الأول: محرك الحفر الصغير ( 06.00 ن )

يتغذى محرك الحفر الصغير أنسنة الشكل أسفله تحت توتر  $U_{PN} = 7.2 \text{ V}$  ، حيث يكتسب قدرة كهربائية قيمتها  $P_e = 8.0 \text{ W}$  يتحول جزء منها إلى قدرة نافعة قيمتها  $P_u = 3.0 \text{ W}$  و جزء ثان إلى قدرة مبددة بمفعول جول و جزء ثالث إلى قدرة ضائعة بسبب ظواهر كهرومغناطيسية.  
أثناء اشتغال المحرك أعطى جهاز الأوم-متر قياس المقاومة الداخلية للمحرك القيمة  $\Omega' = 1.8 \Omega$ .

- 1 أحسب مردود المحرك  $\rho_{(M)}$  ثم أعطه على شكل نسبة مؤوية. ( 0.75 ن )
- 2 أحسب شدة التيار  $I$  التي تجتاز المحرك. استنطلق قيمة القوة الكهرومagnetique المضادة  $E$  ( 1.00 ن )
- 3 أحسب القدرة المبددة بمفعول جول في المحرك ، ثم استنطلق الطاقة المبددة بمفعول جول أثناء اشتغال المحرك مدة 15 min بالجول ( J ) ثم بالكيلوواط ساعة ( Kw.h ) . ( 1.50 ن )
- 4 أحسب  $P_p$  القدرة الضائعة بفعل الاحتكاكات و الطواهر الكهرومغناطيسية في المحرك. ( 0.75 ن )
- 5 قم بإنجاز خطاطة توضح فيها حصيلة القدرة الكهربائية لهذا المحرك. ( 1.00 ن )
- 6 علما أن العمود المستعمل مؤتملا للتوتر أوجد تعبير المردود الكلي للدارة بدالة  $U_{PN}$  و  $E$  ثم أحسب قيمته. ( 1.00 ن )



التمرين الثاني : تراكب مجالين مغناطيسيين ( 06.00 ن )

تراكب مجالين مغناطيسيين يمثل الشكل الوثيقة 3 الصفحة 3 مغناطيسيين مستقيمين .  
بالنقطة M ، تقاطع المحورين شمال-جنوب للمغناطيسيين، تمثل متجه المجال المغناطيسي المحدث من طرف كل منهما

بالسلم :  $1 \text{ cm} \rightarrow 2.5 \text{ T}$

- 1 بين على الشكل الوثيقة 3 قطب كل مغناطيسي. ( 1.00 ن )
- 2 أعط قيمة منظم المتجهتين  $\vec{B}_1(M)$  و  $\vec{B}_2(M)$  . ( 1.50 ن )
- 3 قس الزاوية  $\alpha$  بين المتجهتين  $\vec{B}_1(M)$  و  $\vec{B}_2(M)$  . ( 0.75 ن )
- 4 مثل مبيانيا متجه المجال المغناطيسي الكلي  $\vec{B}(M)$  المحدث من طرف المغناطيسيين المستقيمين بالنقطة M . ( 1.00 ن )
- 5 مثل على الشكل الوثيقة 3 لبرة ممغنطة وضعت بالنقطة M مبينا قطبها الشمالي و قطبها الجنوبي. ( 0.75 ن )
- 6 حدد مبيانيا قيمة المنظم  $B(M)$  للتجه  $\vec{B}(M)$  ، ثم حدد قيمة الزاوية  $\beta$  التي تكونها التجه  $\vec{B}(M)$  مع التجه  $\vec{B}_1(M)$  . ( 1.00 ن )



**ملحوظة:**

يراعى حسن تقديم الورقة، و ينصح بإعطاء الصيغ الحرفية قبل التطبيق العددي.

**بالتوفيق**



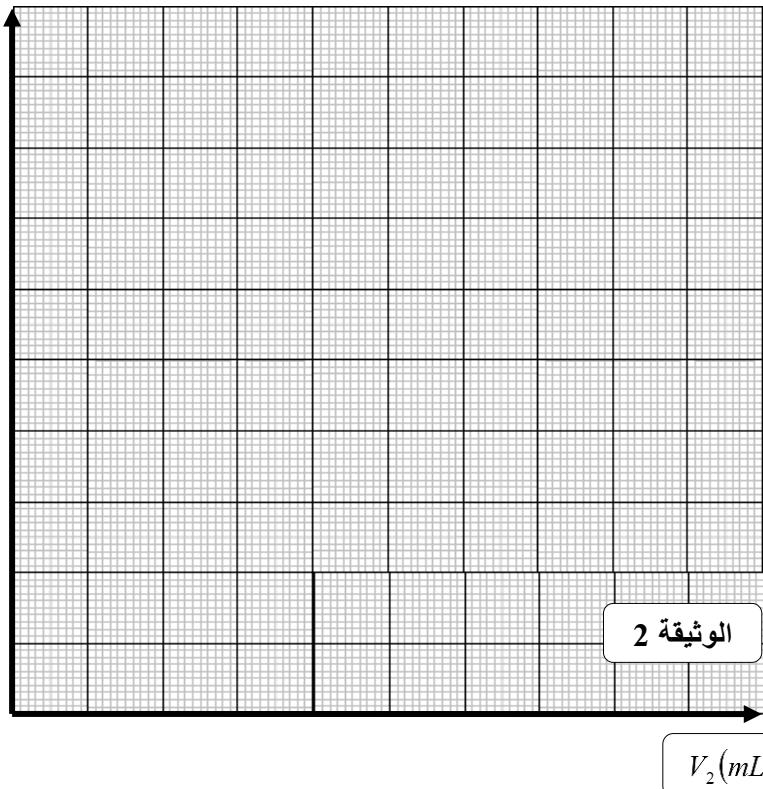
## انتبه !

ترجع هذه الوثيقة مع ورقة التحرير بعد تمثيل المنحنى الوثيقة 1 و ملأ الجدول الوصفي الوثيقة 2 و تحديد قطبي كل مغناطيسي و تمثيل متوجه المجال المغناطيسي الكلي وكذا الإبرة الممفوطة بالنقطة ٣ المثبتة

الاسم و النسب :

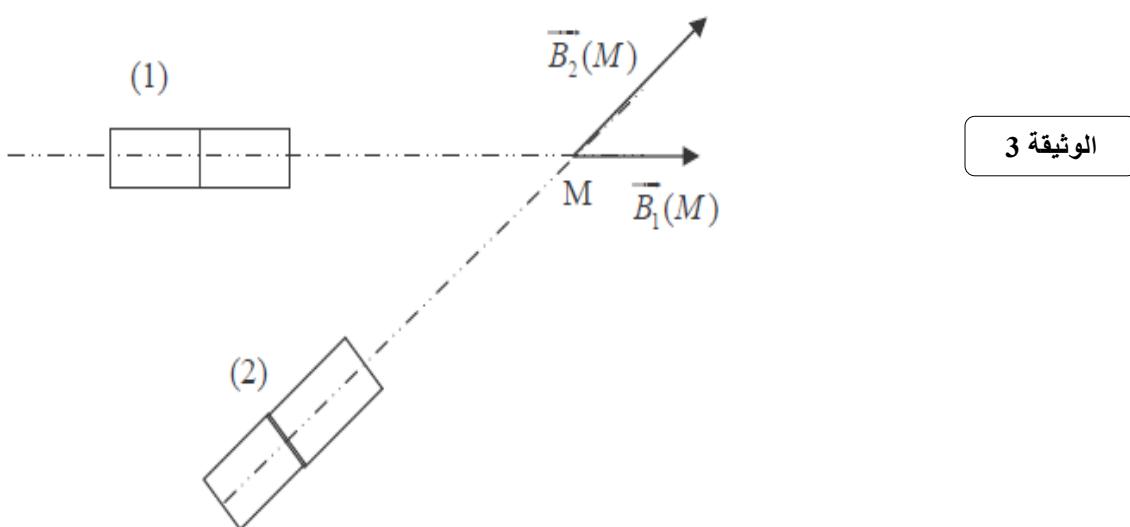
.....  
.....

$$G \left( \times 10^{-4} S \right)$$



معادلة التفاعل		→		
الحالة	التقدم	كميات المادة بالمول		
البدنية	0			
الوسطية	X			
عند التكافؤ	X <sub>E</sub>			

الوثيقة 1



الوثيقة 3