

## فرض في مادة العلوم الفيزيائية

### كيمياء 5 نقط

يتكون عمود من مقصورتين

-مقصورة الألومنيوم : كتلة صفيحة الألومنيوم هي  $m_1=1g$  مغمورة في محلول كبريتات الألومنيوم  $2Al^{3+}+3SO_4^{2-}$  حجمه  $V_1=50mL$  وتركيز أيون الألومنيوم فيه  $[Al^{3+}] = 0.5mol/L$ .

-مقصورة النحاس: كتلة صفيحة النحاس هي  $m_2=8.9g$  مغمورة في محلول كبريتات النحاس  $Cu^{2+}+SO_4^{2-}$  حجمه  $V_2=50mL$  وتركيز أيون النحاس فيه  $[Cu^{2+}] = 0.5 mol/L$ .

نصل المحلولين بقنطرة أيونية ونربط الصفيحتين بجهاز الأمبيرتر .

1- يبين الأمبيرتر بأن التيار الكهربائي ينتقل من صفيحة النحاس نحو صفيحة الألومنيوم.

1.1- حدد قطبية العمود. 0.5

2.1- اعط التبيانة الإصطلاحية للعمود. 0.5

3.1- اكتب نصف المعادلة الكيميائية للتفاعل الذي يحدث في كل مقصورة ثم استنتج المعادلة الحصيلة. 0.5

4.1- علما أن ثابتة التوازن لهذا التفاعل هي  $K=10^{200}$

1.4.1- احسب  $Q_{ri}$  خارج التفاعل في الحالة البدئية. 1

2.4.1- استنتج منحنى تطور المجموعة. 0.5

5.1- انشئ الجدول الوصفي للتفاعل. 1

6.1- احسب  $Q_{max}$  كمية الكهرباء القصوية التي يخترنها العمود 1

معطيات :  $M(Al)=27g/mol$   $M(Cu)=63.5g/mol$   $F=96500C/mol$

### فيزياء 1- 4 نقط

الجزءان الأول والثاني مستقلان

الجزء الأول

1- نعتبر الدارة الممثلة في الشكل جانبه المتكونة من :

\*  $G$  : مولد ذو التوتر المستمر قوته الكهرومحرقة  $E=6V$ .

\* مكثف سعته  $C=2.10^{-6}F$ .

\* وشيعة معامل تحريضها  $L$ .

نؤرجح قاطع التيار الى الموضع (1) لمدة كافية حتى يشحن المكثف. عند لحظة نعتبرها

أصلا للتواريخ نؤرجح قاطع التيار الى الموضع (2) فيفرغ المكثف في الوشيعة

1.1- ما قيمة التوتر  $u_c$  بين مربطي المكثف عند اللحظة  $t=0$ . 0.5

2.1- اعط المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_c$ . 1

تقبل المعادلة التفاضلية حلا جيبيا يكتب على الشكل التالي

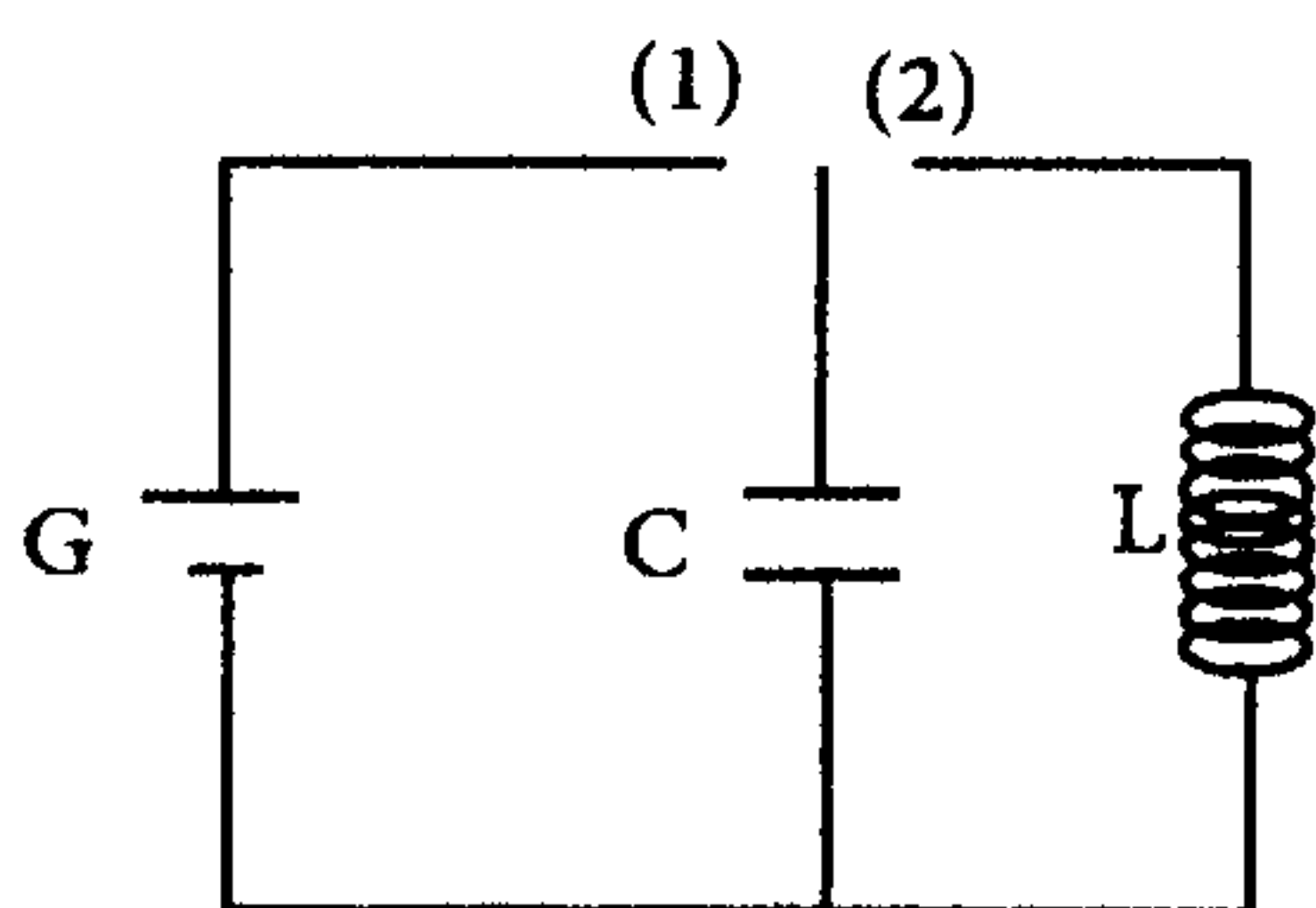
$$u_c = E \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} t + \varphi\right)$$

3.1- حدد الثابتة  $\varphi$ . 0.5

4.1- اعط تعبير  $i$  شدة التيار المار في الدارة بدلالة الزمن. ثم استنتج  $I_0$  قيمته القصوية. علما أن  $T_0=2,82.10^{-3}s$  1

5.1- احسب الطاقة الكلية المخزونة في الدارة 0.5

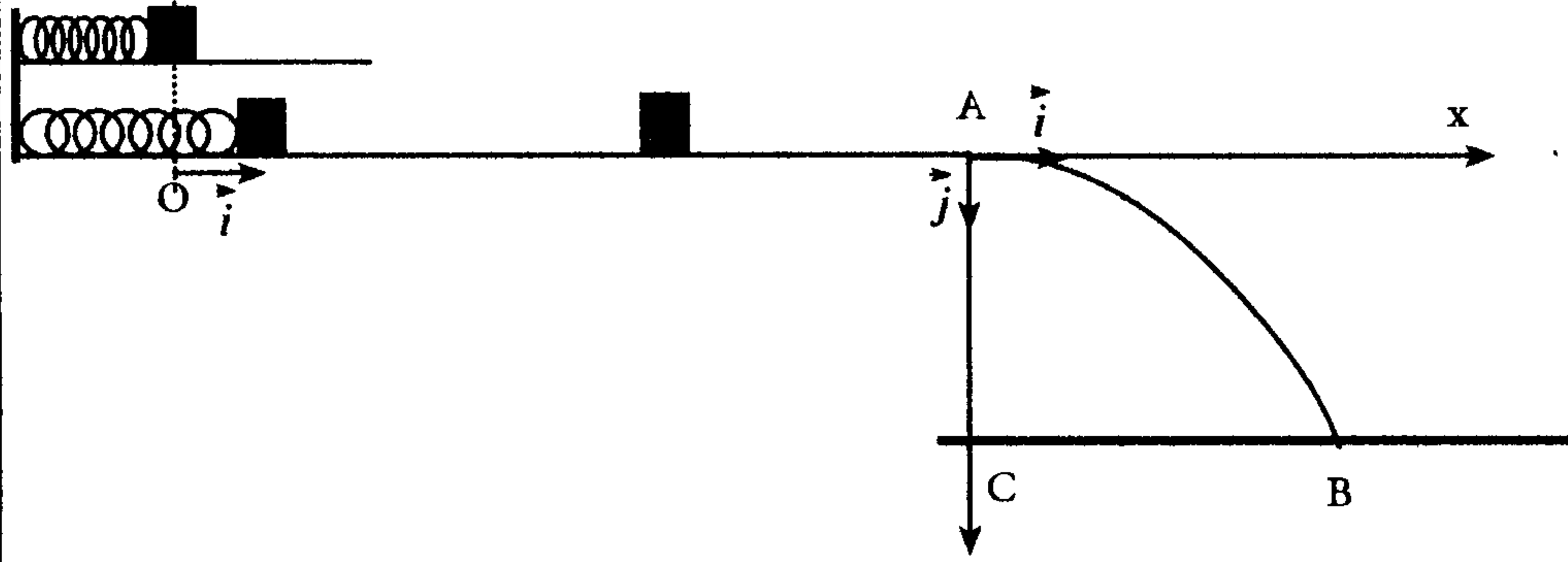
6.1- باعتمادك الدراسة الطاقة استنتج قيمة  $L$  0.5



## فيزياء 2- 6نقط

نعتبر نابضا صلابته  $K=20\text{N/m}$  نثبت أحد طرفيه بحامل ثابت بينما نثبت طرفه الآخر بجسم كتلته  $m=50\text{g}$ . عند التوازن ينطبق مركز قصور الجسم مع النقطة  $O$  أصل المعلم  $(O, \vec{i})$ .

1- نزيح الجسم عن موضع توازنه المستقر في المنحنى الموجب بمسافة  $d=5\text{cm}$  ثم نحرره بدون سرعة بدئية. نختار لحظة تحرير الجسم أصلا للتواريخ.



1.1- نهمل الاحتكاكات بين الجسم والسطح الأفقي اثبت المعادلة التفاضلية التي تحققها الإستطالة  $x$ .

2.1- تحقق من أن  $x = d \cos\left(\sqrt{\frac{K}{m}} t + \varphi\right)$  حلا للمعادلة التفاضلية.

3.1- حدد  $\varphi$  الطور عند أصل التواريخ ثم اكتب المعادلة الزمنية للحركة.

4.1- اعط تعبير  $V(t)$  سرعة الجسم ثم استنتج سرعته القصوى.

2- عند مرور الجسم من موضع توازنه في المنحنى الموجب ينفصل الجسم عن النابض ويتابع حركته فوق المستوى الأفقي حيث يتم الإنزلاق بإحتكاك. شدة قوى الإحتكاك هي  $f=0.1\text{N}$ .

1.2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن استنتج طبيعة حركة الجسم. ثم احسب تسارعها.

2.2- باعتبار النقطة  $O$  أصلا للأفاصل ولحظة انفصال الجسم عن النابض أصلا للتواريخ اعط المعادلة الزمنية للحركة.

3.2- حدد سرعة الجسم في النقطة  $A$  علما أن  $OA=0.2\text{m}$ .

3- يغادر الجسم المستوى الأفقي عند النقطة  $A$  ليسقط في الفراغ.

1.3- اعط معادلة مسار الحركة في المعلم  $(A, \vec{i}, \vec{j})$  باعتبار لحظة مرور الجسم من النقطة  $A$  أصلا جديدا للتواريخ.

2.3- حدد احداثيات النقطة  $B$  نقطة تصادم الجسم مع المستوى  $CB$  نعطي  $AC=50\text{cm}$ .

## فيزياء 3- 5نقط

مع اكتشاف النشاط الإشعاعي الإصطناعي أصبح من الممكن الحصول على نويدات اصطناعية مشعة. من بين هذه النويدات المشعة هناك الصوديوم  ${}_{11}^{24}\text{Na}$  الذي يستعمل في الميدان الطبي.

1- نحصل على الصوديوم 24 بقذف عينة من الصوديوم 23 بواسطة نوترونات  $(n, \gamma)$  اكتب معادلة التفاعل النووي.

2- نويدة الصوديوم 24 إشعاعية النشاط  $\beta^-$  دورها الإشعاعي  $t_{1/2}=15\text{h}$ .

1.2- اعط تعريف الدور الإشعاعي.

2.2- اكتب معادلة تفتت نويدة الصوديوم 24.

نعطي  ${}_{10}\text{Ne}$   ${}_{12}\text{Mg}$   ${}_{13}\text{Al}$   ${}_{14}\text{Si}$

3- عن طريق الحقن ندخل عند لحظة  $t=0$  في دم شخص حجما  $V=10\text{mL}$  من محلول  $S$  يحتوي على الصوديوم 24.

1.3- علما أن تركيز الصوديوم 24 في المحلول  $S$  هو  $C_0=10^{-3}\text{mol/L}$  حدد  $n_0$  كمية مادة الصوديوم 24 التي تم حقنها في الشخص.

2.3- علما أن دم الشخص لا يحتوي على الصوديوم 24 قبل عملية الحقن بين أن كمية مادة الصوديوم 24 المتبقية في دم الشخص

عند اللحظة  $t_1=6\text{h}$  هي  $n_1=7,58 \cdot 10^{-6}\text{mol}$ .

3.3- عند اللحظة  $t_1=6\text{h}$  نأخذ من دم الشخص عينة حجمها  $V_1=10\text{mL}$  فنجد أنها تحتوي على  $1,5 \cdot 10^{-8}\text{mol}$  من الصوديوم 24

نفترض أن الصوديوم 24 موزع في دم الإنسان بكيفية متجانسة حدد الحجم الكلي لدم هذا الشخص