

## إختبار الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

## التمرين الأول :

تحضر محلولاً (S<sub>A</sub>) من حمض الميثانويك حجمه v=500ml وذلك بإذابة كتلة m=5g في الماء المقطر لتحديد نسبة النقاوة P لحمض الميثانويك ناخذ حجماً V<sub>A</sub>=20ml من

المحلول (S<sub>A</sub>) ونعايره بمحلول (S<sub>B</sub>) لهيدروكسيد الصوديوم (Na<sup>+</sup>+OH<sup>-</sup>) تركيزه C<sub>B</sub>=1,0.10<sup>-1</sup> mol/l ، يمثل البيان

الآتي تغيرات PH بدلالة حجم الأساس المضاف PH=f(V<sub>B</sub>)

1- اكتب معادلة تفاعل المعايرة الحادث

2- احسب ثابت التوازن K

3- حدد احدائيات نقطة التكافؤ (V<sub>BE</sub>, PH<sub>E</sub>)

4- احسب تركيز C<sub>A</sub> للمحلول (S<sub>A</sub>) ثم استنتج

كتلة الحمض النقي m<sub>p</sub> المحتواة في المحلول (S<sub>A</sub>)

و عين النسبة المئوية لنقاوة الحمض يعطى  $p = \frac{m_p 100}{m}$

5- احسب كمية شوارد الهيدروكسيد OH<sup>-</sup> في الخليط عند اضافة

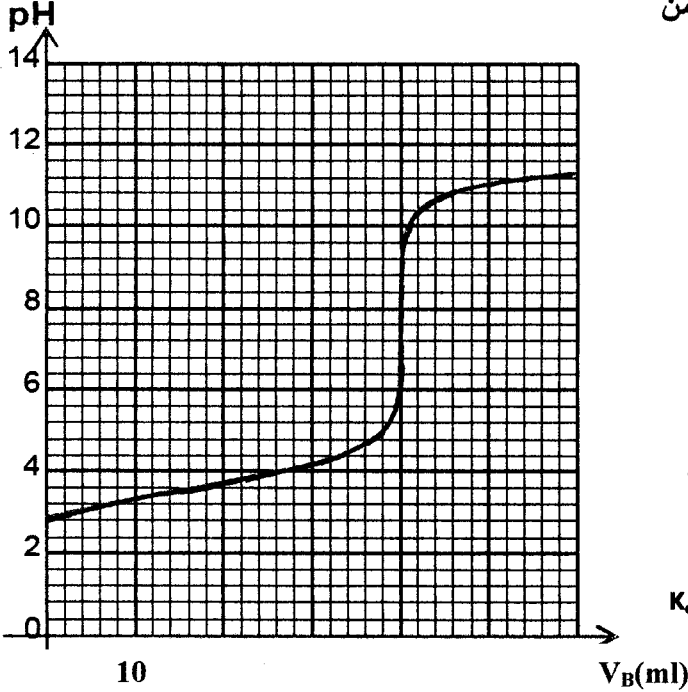
V<sub>B</sub>=5ml من المحلول الاساسي ثم احسب قيمة التقدم النهائي τ

ماذا تستنتج ؟

$$K_e = 10^{-14}$$

$$M(\text{HCOOH}) = 46 \text{ g/mol}$$

$$PK_a(\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-) = 3.8$$



## التمرين الثاني :

جميع المحاليل مأخوذة عند الدرجة 25°C حيث K<sub>e</sub>=10<sup>-14</sup>

يعطى : PK<sub>a</sub>(NH<sub>4</sub><sup>+</sup>/NH<sub>3</sub>)=9.2

الأمونياك (النشادر) NH<sub>3</sub> غاز يعطي عند انحلاله في الماء محلولاً أساسياً تركيزه C<sub>B</sub> وله PH=11

I- 1- اكتب معادلة التفاعل وانشئ جدول التقدم

2- عبر عن [NH<sub>4</sub><sup>+</sup>]<sub>f</sub> و [NH<sub>3</sub>]<sub>f</sub> بدلالة C<sub>B</sub> و τ (نسبة التقدم النهائي)

3- بين ان نسبة التقدم النهائي τ للتفاعل تكتب على الشكل :  $\tau = \frac{1}{1 + 10^{\text{pH} - \text{pK}_a}}$  واحسب قيمته

4- استنتج التركيز C<sub>B</sub>

5- احسب الناقلية النوعية δ للمحلول (يهمل التشرذ الذاتي للماء)

II- نحقق معايرة PH مترية لحجم قدره V<sub>B</sub>=20ml من محلول الامونياك السابق بواسطة محلول حمض كلور الماء

C<sub>a</sub>= $\frac{2}{15}$  mol/l تركيزه المولي (H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>+Cl<sup>-</sup>)

1- اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتفاعل الحادث

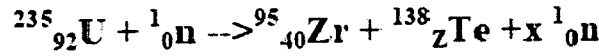
2- ماهو الحجم اللازم اضافته من المحلول حمض كلور الماء حتى يحدث التكافؤ

3- بين انه عند اضافة 5ml من محلول حمض كلور الماء لمحلول الامونياك نجد PH المزيج يساوي 9.2

$$\lambda(\text{NH}_4^+) = 7.4 \text{ mS} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1} ; \lambda(\text{OH}^-) = 19.2 \text{ mS} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$$

### التمرين الثالث:

يُعتبر التفاعل النووي التالي من اهم التفاعلات التي تنجز في المفاعلات النووية لانتاج الطاقة



- 1- حدد قيمة كل من  $x$  و  $Z$  وطبيعة هذا التحول النووي معلا جوابك  
2 -/ تشتغل محركات إحدى الغواصات النووية بالطاقة الناشئة عن التحول المنمذج لتفاعل اليورانيوم المعبر عنه بالمعادلة السابقة.

- أ/- احسب الطاقة المتحررة من التفاعل السابق بالـ  $J$  و الـ  $\text{Mev}$   
ب/- احسب الطاقة الناتجة عن انشطار كتلة قدرها  $m = 1 \text{ g}$  من اليورانيوم  
ج/- احسب كتلة اليورانيوم المستهلكة خلال 30 يوما من تنقل الغواصة علما أن محركاتها لها استطاعة تحويل قدرها  $p = 25 \times 10^6 \text{ w}$

$$; 1 \text{ eV} = 1,602 \cdot 10^{-19} \text{ J}, N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}; c = 2,998 \cdot 10^8 \text{ m/s}; m_p = 1,00866 \text{ u}$$

$$m(\text{Te}) = 137,901 \text{ u} ; m(\text{Zr}) = 94,8860 \text{ u} ; m(\text{U}) = 234,993 \text{ u} ; M(\text{U}) = 235 \text{ g/mol}$$

### التمرين الرابع :

في محركات الاحتراق ، نقل احتكاك القطع الميكانيكية باستعمال الزيوت للحصول على احتكاك لزوج ،

كلما كان الزيت كثيفا كانت لزوجته  $\eta$  عالية . نريد ان نعين تجريبيا لزوجة زيت محرك  $\eta$  من اجل ذلك نصور حركة سقوط كرية في زيت محرك بواسطة كاميرا رقمية .

تحليل الفيلم بواسطة حاسوب سمح بالحصول على تغيرات سرعة الكرية بدلالة الزمن الممثلة في المنحنى شكل -1-

تعطى خصائص الكرة : الكتلة  $m=35.0\text{g}$  ، الحجم  $V=33.5\text{cm}^3$  ، نصف القطر  $R=2.00\text{cm}$

الكتلة الحجمية للزيت  $\rho_0 = 0.910\text{g.cm}^{-3}$

بفرض قوة الاحتكاك تعطى شدتها بالعلاقة  $f=k.v$  حيث  $k=6. \pi. \eta. R$  (يعطى تسارع الجاذبية الارضية  $g=9.81\text{m.s}^{-2}$ )

1- مثل القوى المؤثرة على الكرية

2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن اوجد المعادلة التفاضلية للحركة

واكتبها بالشكل  $\frac{dv}{dt} = A - B.v$

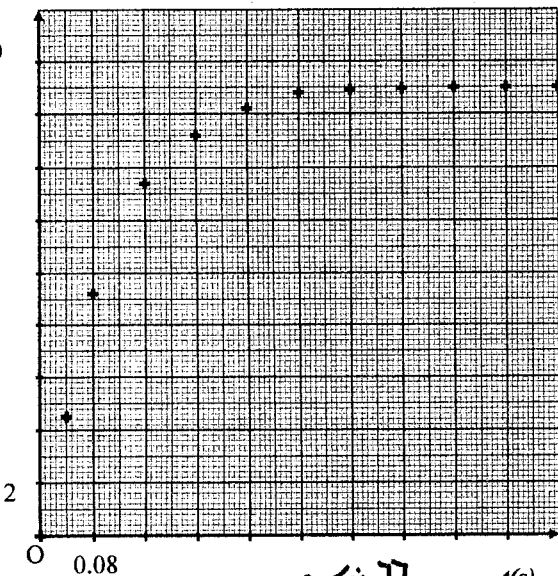
3- اكتب عبارة كل من  $A$  و  $B$  واحسب قيمة  $A$

4- استنتج عبارة السرعة الحدية  $v_L$

5- احسب قيمة تسارع الحركة  $a$  عند اللحظة  $t=0$

6- استنتج قيمة السرعة الحدية  $v_L$  من المنحنى واحسب الثابت  $k$

7- عين لزوجة الزيت وما نوعه . انظر الجدول المرفق



الشكل 1 -

$\eta < 0,5$	$\eta \geq 0,5$	$\eta \geq 0,8$
زيت ردي	زيت عادي	زيت ممتاز

## التمرين الخامس :

- تم إرسال أول قمر صناعي Galiléo للبرنامج GIOVEA في 28 ديسمبر 2005 ، نعتبر ان القمر الصناعي جسما نقطيا  $S$  لا يخضع إلا لقوة جذب الأرض له، يرسم مدارا دائريا على ارتفاع  $h=23.6.10^3 \text{ km}$  عن سطح الأرض. (يعطى نصف قطر الأرض :  $R_T=6.38.10^3 \text{ km}$ ).
- مثل كيفيا الأرض ، القمر الصناعي و مساره ثم القوة المطبقة من طرف الأرض على القمر الصناعي  
- ما هو المرجع الذي تدرس فيه الحركة؟ لتطبيق القانون الثاني لنيوتن ما هي الفرضية الواجب وضعها بالنسبة لهذ المرجع؟  
- أعط مميزات شعاع التسارع  $\vec{a}$  للنقطة  $S$  في المرجع السابق.  
- وجد عبارة سرعة الحركة بدلالة  $G, h, R_T, M_T$   
- باستعمال المعطيات السابقة : أعط عبارة دور الحركة ثم أوجد قانون كبلر الثالث.  
مقارنة حركة القمر الصناعي بحركة أقمار صناعية أخرى: الجدول التالي يعطي دور و نصف قطر مدارات بعض الأقمار الصناعية:

القمر	R(km)	T(s)	$R^3$	$T^2$
GPS	$20.2.10^3$	$2.88.10^4$		
GLONASS	$25.5.10^3$	$4.02.10^4$		
METEOSAT	$42.1.10^3$	$8.58.10^4$		

- أكمل الجدول ثم ارسم البيان :  $T^2=f(R^3)$  باستعمال سلم الرسم  $R^3$   $1\text{cm} \rightarrow 10^{13}\text{km}^3$   
 $T^2: 1\text{cm} \rightarrow 20.10^8\text{s}^2$

- اكتب معادلة المستقيم الناتج و تأكد ان البيان يتوافق مع قانون كبلر الثالث.

- استنتج كتلة الأرض  $M_T$

- باستعمال البيان اوجد دور القمر الصناعي Galiléo ثم احسب سرعته و تسارعه.

## التمرين السادس :

لدينا الدارة الموضحة في الشكل :

يعطى  $E=6\text{V}$  ،  $R=50\Omega$  ، الوشيجة لها مقاومة داخلية  $r$

I القاطعة مغلوجة :

1- عين اتجاه التيار ومثل اسهم التوتر بين طرفي كل من الوشيجة والمقاومة

2- بين على الشكل كيف يتم توصيل راسم الاهتزاز لمعاينة التوتر  $U_R$

3- لماذا يسمح  $u_R(t)$  من دراسة تغير شدة التيار  $i(t)$  ؟

II القاطعة مفتوحة :

1- اكتب المعادلة التفاضلية للدارة للمتغير  $i(t)$ .

2- بين ان  $i(t) = 0.1xe^{\alpha t}$  حلا للمعادلة التفاضلية و اوجد المقدار الثابت  $\alpha$

3- اذا كان  $\alpha = -600 \text{ Si}$

اوجد المقاومة الداخلية  $r$  وكذا الذاتية  $L$  للوشيجة

4- كم تكون الطاقة المخزنة في الوشيجة عند اللحظة  $t=0.04\text{s}$

بالنوفيق : اسناذ المладаة غماري