

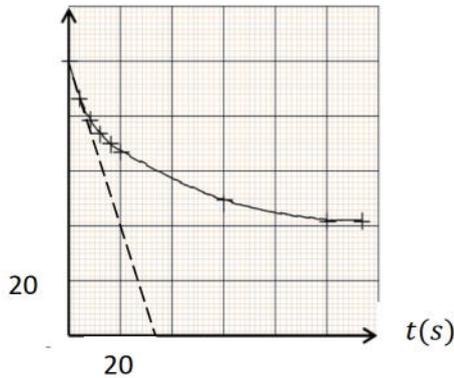
### التمرين الأول:

- 1- قارورة من الخل التجاري تحمل القراءة  $12^0$  والتي تعبر عن درجة النقاوة (كل 100g من المحلول تحتوي على 12g من حمض الايثانويك  $\text{CH}_3\text{COOH}$ )  
- احسب التركيز المولي الحجمي للمحلول علما ان كثافته الحجمية  $\rho=1050 \text{ g/L}$   
2- نحضر محلولاً S من الخل التجاري مخففا 50 مرة حجمه  $V=100\text{ml}$  ونقيس PH هذا المحلول فنجده 3.1  
- اذكر البروتوكول التجريبي للتخفيف  
ب- اكتب معادلة تفاعل حمض الايثانويك مع الماء  
ج- مثل جدولاً لتقدم التفاعل  
د- احسب التركيز النهائي لكل الانواع في المحلول S ماعدا الماء  
و- اكتب عبارة ثابت الحموضة  $K_a$  للثنائية  $\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-$  واحسب قيمته  
- بين ان النسبة النهائية لتقدم التفاعل تعطى بالعبارة  
$$T_f = \frac{k_a}{k_a + 10^{-\text{PH}}}$$
 ثم احسب هذه النسبة وماذا يمكن قوله عن حمض الايثانويك 0;0412  
$$O=16\text{g/mol} \quad H=1\text{g/mol} \quad C=12\text{g/mol}$$

### التمرين الثاني:

- 1- عند اللحظة  $t=0$  نمزج حجماً  $V_1=100\text{ml}$  من محلول يود البوتاسيوم ( $\text{K}^+ + \text{I}^-$ ) تركيزه المولي  $C_1=0.2\text{mol/L}$  مع حجم  $V_2=100\text{ml}$  من محلول بيروكسوديبيكربونات البوتاسيوم ( $2\text{K}^+ + \text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ ) تركيزه  $C_2=0.06\text{mol/L}$

$[\text{I}^-]\text{mmol/L}$

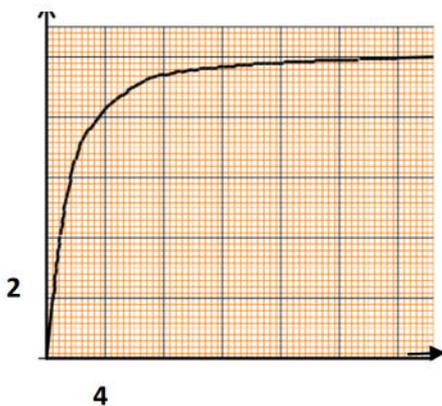


- اكتب معادلتني نصف الاكسدة ونصف الارجاع ومعادلة الاكسدة الارجاعية
  - مثل جدول تقدم التفاعل
  - عبر بدلالة التقدم X عن تركيز شاردة اليود  $\text{I}^-$
- 2- مكنت المتابعة الزمنية للتحويل من رسم البيان  $[\text{I}^-] = f(t)$   
ا) احسب كل من التقدمين الاعظمي  $X_{\text{max}}$  والنهائي  $X_f$  وبين ان التحويل تام  
ج) بين ان عبارة السرعة الحجمية للتفاعل تعطى بالعلاقة  $V = - \frac{1}{2} \frac{d}{dt} [\text{I}^-]$  ثم احسبها عند  $t=0$   
تعطى الثنائيات  $\text{I}_2/\text{I}^-$   $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}/\text{SO}_4^{2-}$

### التمرين الثالث

1. لقياس ذاتية وشيعة L ومقاومتها الداخلية r تربط على التسلسل مع ناقل اومي مقاومته  $R = 100\Omega$  ومولده قوته المحركة الكهربائية  $E = 12V$  وقاطعة K وتغلق القاطعة عند اللحظة  $t=0$

$U(V)$



- مثل رسماً تخطيطياً للدائرة وحدد عليه جهة التيار i وباسهم التوترات بين طرفي كل ثنائي قطب
  - بين ان المعادلة التفاضلية لشدة التيار i تعطى بالعلاقة  
$$\frac{di}{dt} + \frac{(R+r)}{L} i = \frac{E}{L}$$
  - ج) تحقق ان حل المعادلة هو  $i(t) = \frac{E}{R+r} (1 - e^{-\frac{(R+r)}{L}t})$
2. لابراز التطور الزمني للتوتر  $U_R$  نصل طرفي الناقل الاومي باحد مدخلي راسم اهتزاز مهبطي فنشاهد على شاشته البيان المقابل  
ا) مثل على الدارة كيفية ربط جهاز راسم الاهتزاز المهبطي  
ب) بتوظيف البيان استنتج كل من المقاومة الداخلية للوشيعة r وذاتها L  
ج) احسب الطاقة المخزنة في الوشيعة في النظام الدائم  
د) - كيف يمكن التصرف لتصبح الوشيعة السابقة مثالية

## التمرين الرابع ( خاص بشعبتي الرياضيات وتقنى رياضي )

1. يرسم القمر الاصطناعي الجزائري Alsat1 ذو الكتلة  $m = 90Kg$  مسارا نفترضه دائريا على ارتفاع

$h = 760km$  من سطح الارض التي نعتبرها كرة نصف قطرها  $R = 6400km$

أ ( ماهو المرجع المناسب لدراسة حركة القمر حول الارض اعط تعريفا له

ب ) بتطبيق قانون نيوتن الثاني على الجملة قمر بين ان الحركة دائرية منتظمة

ج ) عبر عن سرعة القمر بدلالة  $G$  ثابت الجذب العام و  $M$  كتلة الارض و  $R$  و  $h$  ثم احسب قيمتها

د ) بين ان القمر يحقق بحركته حول الارض قانون كبلر الثالث

ه ) احسب عدد الدورات التي ينجزها القمر كل يوم

و ) احسب قوة جذب الارض للقمر ولماذا لا يسقط

$$G = 6.67.10^{-11}SI \quad M = 6.10^{24}Kg$$