

الفرض الأول للفصل الثاني في العلوم الفيزيائية

التمرين الأول :

الأسبيرين هو حمض الأستيل ساليسيليك $C_9H_8O_4$ وهو حمض ضعيف نرزم له للتبسيط بـ AH ، لدراسة خصائص هذا الحمض نذيب قرص من الأسبرين في كأس به $V_1 = 200\text{mL}$ من الماء فنحصل على محلول 1 تركيزه المولي $C = 0.014\text{ mol/L}$ ثم نقيس PH هذا المحلول فنحصل على القيمة 2.76 .

- 1- بين أن انحلال الأسبرين في الماء هو تفاعل حمض أساس مبينا الثنائيتين المشاركتين .
- 2- أنشيء جدول التقدم في التفاعل .
- 3- أحسب كل من :

● التقدم الأعظمي x_{\max} ● التقدم النهائي x_f

● نسبة التقدم النهائي τ_f ● ثابت التوازن K

- 4- نريد رفع نسبة التقدم τ_f دون التأثير على قيمة K . ما هي من بين العمليات التالية تلك التي تراها مناسبة لتحقيق ذلك مع التعليل ؟

- أ – نضيف للمحلول 1 كأساً أخرى مماثلة للأولى من الماء .
- ب- نضيف للمحلول 1 قرصاً آخراً من الأسبرين .
- ج- نعرض المحلول 1 لمصدر حراري .

التمرين الثاني :

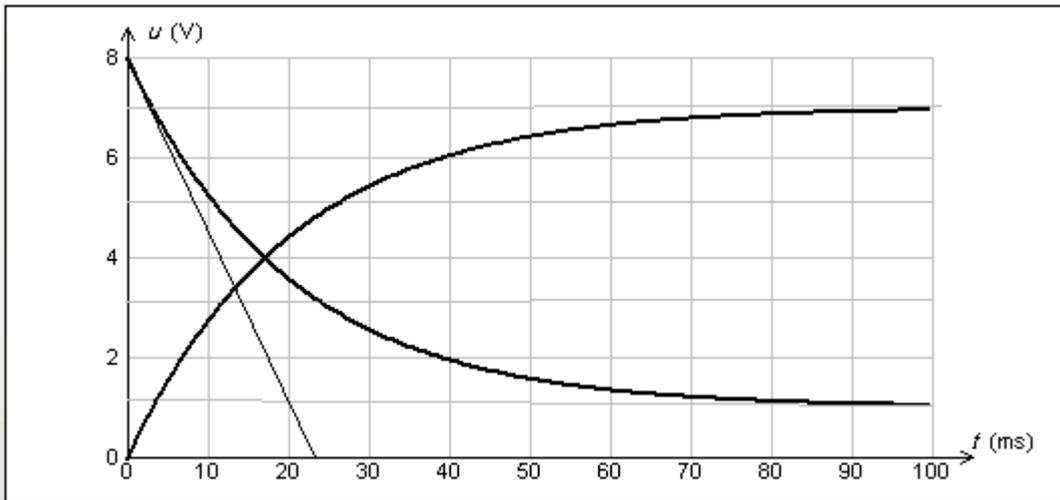
شكلنا دائرة RL بربط مقاومة (R) ووشيجة (r, L) على التسلسل ثم وصلنا طرفي المجموعة إلى قطبي مولد توتر مستمر (E). نتحكم في مرور التيار في الدارة وقياسة بواسطة قاطعة و أمبيرمتر مربوطين بشكل مناسب.

- 1- أرسم الدارة وبين عليها التوترات U_R بين طرفي المقاومة ، U_L بين طرفي الوشيجة .
- 2- عند إجراء دراسة الدارة تمكنا من كتابة المعادلة التفاضلية التالية :

$$A \frac{d i}{d t} + B i = C$$

● ما هو المدلول الفيزيائي لكل من A ، B و C ؟ علل

- 3- أعطت الدراسة التجريبية لتطور التوترين بين طرفي المقاومة والوشيجة من أجل قيم مختارة للمقاومتين R و r وللذاتية L النتائج المبينة في الشكل التالي .



من جهة ثانية أعطى قياس شدة التيار في النظام الدائم القيمة $I_0 = 0.2\text{ A}$.

- أحسب قيمة كل من A ، B ، C .
- 4- بين أن الدراسة التجريبية تؤكد أن المقاومة r للوشيجة ليست مهمة ثم أحسب قيمتها .