

مادة : العلوم الفيزيائية الأولى بكالوريا علوم	فرض محروس رقم : 3 الدورة الأولى	المستوى مدة الإنجاز: ساعتان
--	------------------------------------	--------------------------------

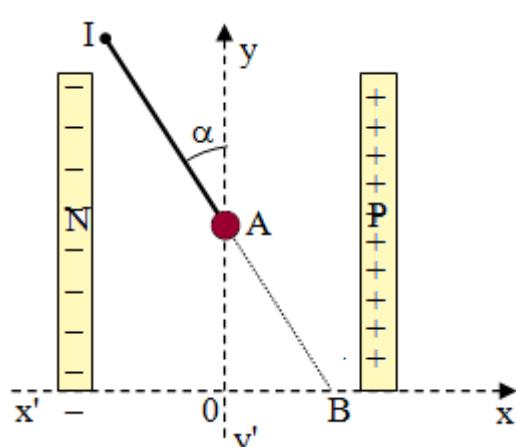
تمرين 1

- توفر على محلول تجاري لهيدروكسيد الصوديوم ذي النسبة الكتليلية 53% و كثافته بالنسبة للماء هي $d = 1,38$.
- 1- احسب تركيز هذا محلول التجاري .
 - 2- بواسطة ماصصة معيارية نأخذ 10mL من محلول التجاري و نضعها في حوجلة معيارية ذات حجم 500mL ثم نضيف الماء المقطر حتى الخط المعياري .
 - 3- نمزج حجمان $V_1 = 20\text{mL}$ من هذا محلول مع حجم $10\text{ mL} = V_2$ من محلول مائي لحمض الايثانوليكي ذي تركيز $C_2 = 0,1\text{mol/L}$
 - 4- اكتب نصف معادلة حمض - قاعدة الموافقة لهذا الحمض .
 - 5- اكتب معادلة التفاعل حمض / قاعدة الحاصل
 - 6- حدد حصيلة المادة في الحالة النهائية

تمرين 2

- في التجارب الثلاثة نستعمل مسحراً ماعزاولاً حرارياً سعته الحرارية μ يحتوي على كمية من الماء كتلتها $m_0 = 200\text{ g}$ و درجة حرارة المجموعة (مسحراً - ماء ذو الكتلة m_0) هي $0^\circ\text{C} = 17^\circ\text{C}$.
- نعطي : الحرارة الكتليلية للماء $C_e = 4180 \text{ J}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$.
- 1- في تجربة أولى ندخل في المسحراً كمية من الماء كتلتها $m_1 = 200\text{ g}$ و درجة حرارتها $0^\circ\text{C} = 72^\circ\text{C}$ عند التوازن الحراري تكون درجة الحرارة هي $0^\circ\text{C} = 42^\circ\text{C}$.
 - 2- احسب كمية الحرارة Q_1 المفقودة من طرف كمية الماء ذات الكتلة m_1 .
 - 3- بين أن السعة الحرارية للمسحراً هي $\mu = 167,2 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}$.
 - 4- في تجربة ثانية ندخل في المسحراً قطعة من النحاس كتلتها $m_2 = 80\text{ g}$ و درجة حرارتها $0^\circ\text{C} = 85^\circ\text{C}$ عند التوازن الحراري تستقر درجة حرارة المجموعة (مسحراً - ماء ذو الكتلة m_0 - قطعة النحاس) عند $0^\circ\text{C} = 19^\circ\text{C}$. عرف الحرارة الكتليلية لجسم ثم أحسب الحرارة الكتليلية C_{Cu} للنحاس.
 - 5- في التجربة الثالثة ندخل في المسحراً قطعة من الجليد كتلتها $m_3 = 30\text{ g}$ و درجة حرارتها $0^\circ\text{C} = 0^\circ\text{C}$.
 - 6- كمية الحرارة لانصهار قطعة الجليد هي $Q = 10,05 \text{ KJ}$. استنتج الحرارة الكامنة L_f لانصهار الجليد .
 - 7- هل قطعة الجليد انصهرت كلها . علل جوابك .
 - 8- أوجد عند التوازن الحراري درجة الحرارة 0°C للمجموعة (مسحراً - ماء ذو الكتلة m_0 - قطعة الجليد) .

تمرين 3



- ثبتت كرية كتلتها $m = 6g$ بطرف خيط عازل كتلته مهملة. الطرف العلوي للخيط مثبت بنقطة I من حامل. نشحن الكرية بشحنة $C = 1\mu\text{C}$ و نضع المجموعة (نواس كهرباكن) داخل مجال كهرباكن منتظم محدث بين صفيحتين فلزيتين رأسين P و N شدته $E = 3 \cdot 10^4 \text{ V/m}$.
1. تتخذ كرية النواس الموضع A عند التوازن حيث يكون المستقيم IA المستقيم بخط النواص زاوية $25^\circ = \alpha$ بالنسبة المحور 'y'.
 2. أوجد مميزات متجهة المجال الكهرباكن المحدث بين P و N .
 3. بين أن شحنة الكرية سالية.
 4. نحرق الخيط فتغادر الكرية النقطة A بدون سرعة بدئية وفق المستقيم (AB) حيث تغادر المجال عند النقطة B(2cm ; 0 ; 0).
 5. حدد احداثي النقاط A في المعلم (y ; x ; 0).
 6. أوجد قيمة طاقة الوضع الثقالية E_{pp} للكرية عند الموضع A, ثم عند الموضع B .

نأخذ عند $y = 0$: $E_{pp} = 0$.

7. أوجد قيمة طاقة الوضع الكهرباكنية E_{pe} للكرية عند الموضع A, ثم عند الموضع B .
8. نأخذ عند النقطة O : $E_{pe} = 0$ و $V = 0$.
9. ما قيمة الطاقة الكلية للكرية عند الموضع A ?
10. أوجد السرعة v_B للكرية عند الموضع B علماً أن الطاقة الكلية للكرية تحفظ.