

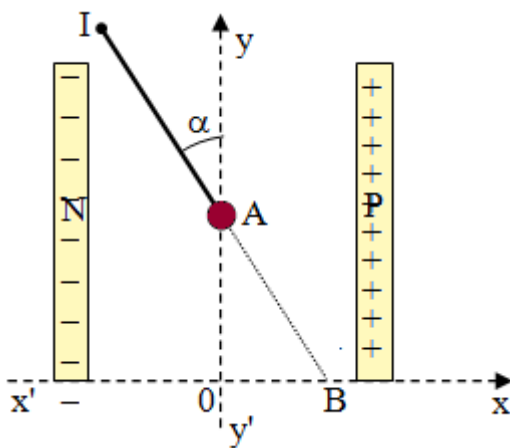
تمرين 1

- توفر على محلول تجاري لهيدروكسيد الصوديوم ذي النسبة الكتلية %53 و كثافته بالنسبة للماء هي  $d = 1,38$  .
- احسب تركيز هذا المحلول التجاري .
  - بواسطة ماصة معيارية نأخذ 10mL من المحلول التجاري ونضعها في حوجة معيارية ذات حجم 500mL ثم نضيف الماء المقطر حتى الخط المعياري .
  - 1-2- ما اسم العملية التي نقوم بها ؟
  - 2-2- احسب تركيز المحلول المحصل عليه .
  - 3- نمزج حجما  $V_1 = 20\text{mL}$  من هذا المحلول مع حجم  $V_2 = 10\text{ mL}$  من محلول مائي لحمض الايثانويك ذي تركيز  $C_2 = 0,1\text{mol/L}$
  - 1-3- اكتب نصف معادلة حمض - قاعدة الموافقة لهذا الحمض .
  - 2-3- اكتب معادلة التفاعل حمض / قاعدة الحاصل
  - 3-3- حدد حسيبة المادة في الحالة النهائية

تمرين 2

- في التجارب الثلاثة نستعمل مسعرا معزولا حراريا سعته الحرارية  $\mu$  يحتوي على كمية من الماء كتلتها  $m_0 = 200\text{ g}$  و درجة حرارة المجموعة ( مسعر - ماء ذو الكتلة  $m_0$  ) هي  $\theta_0 = 17^\circ\text{C}$  .  
نعطي : الحرارة الكتلية للماء  $C_e = 4180\text{ J.kg}^{-1}.\text{K}^{-1}$
- 1- في تجربة أولى ندخل في المسعر كمية من الماء كتلتها  $m_1 = 200\text{ g}$  و درجة حرارتها  $\theta_1 = 72^\circ\text{C}$  . عند التوازن الحراري تكون درجة الحرارة هي  $\theta = 42^\circ\text{C}$  .
  - 1-1 احسب كمية الحرارة  $Q_1$  المفقودة من طرف كمية الماء ذات الكتلة  $m_1$  .
  - 2-1 بين أن السعة الحرارية للمسعر هي  $\mu = 167,2\text{ J.K}^{-1}$  .
  - 2- في تجربة ثانية ندخل في المسعر قطعة من النحاس كتلتها  $m_2 = 80\text{ g}$  و درجة حرارتها  $\theta_2 = 85^\circ\text{C}$  . عند التوازن الحراري تستقر درجة حرارة المجموعة ( مسعر - ماء ذو الكتلة  $m_0$  - قطعة النحاس ) عند  $\theta' = 19^\circ\text{C}$  . عرف الحرارة الكتلية لجسم ثم أحسب الحرارة الكتلية  $C_{\text{Cu}}$  للنحاس .
  - 3- في التجربة الثالثة ندخل في المسعر قطعة من الجليد كتلتها  $m_3 = 30\text{ g}$  و درجة حرارتها  $\theta_3 = 0^\circ\text{C}$  .
  - 1-3 كمية الحرارة لانصهار قطعة الجليد هي  $Q = 10,05\text{ KJ}$  . استنتج الحرارة الكامنة  $L_f$  لانصهار الجليد .
  - 2-3 هل قطعة الجليد انصهرت كليا . علل جوابك .
  - 3-3 أوجد عند التوازن الحراري درجة الحرارة  $\theta''$  للمجموعة ( مسعر - ماء ذو الكتلة  $m_0$  - قطعة الجليد ) .

تمرين 3



- نثبت كرية كتلتها  $m = 6\text{g}$  بطرف خيط عازل كتلته مهملة. الطرف العلوي للخيط مثبت بنقطة I من حامل. نشحن الكرية بشحنة  $|q| = 1\mu\text{C}$  و نضع المجموعة (نواس كهرساكن) داخل مجال كهرساكن منتظم محدث بين صفيحتين فلزيتين رأسييتين P و N شدته  $E = 3.10^4\text{V/m}$  .
1. تتخذ كرية النواس الموضع A عند التوازن حيث يكون المستقيم IA المجدس بخيط النواس زاوية  $\alpha = 25^\circ$  بالنسبة المحور  $yy'$  .
  - 1.1. أوجد مميزات متجهة المجال كهرساكن المحدث بين P و N .
  - 1.2. بين أن شحنة الكرية سالبة .
  2. نحرق الخيط فتغادر الكرية النقطة A بدون سرعة بدئية وفق المستقيم (AB) حيث تغادر المجال عند النقطة B(2cm ; 0) .
  - 1.1. حدد احداثيتي النقطة A في المعلم  $(0 ; x ; y)$  .
  - 1.2. أوجد قيمة طاقة الوضع الثقالية  $E_{pp}$  للكرية عند الموضع A, ثم عند الموضع B .
  - نأخذ عند  $y=0 : E_{pp}=0$  .
  - 1.3. أوجد قيمة طاقة الوضع كهرساكنة  $E_{pe}$  للكرية عند الموضع A, ثم عند الموضع B .
  - نأخذ عند النقطة O :  $E_{pe}=0$  و  $V=0$  .
  3. ما قيمة الطاقة الكلية للكرية عند الموضع A ؟
  4. أوجد السرعة  $v_B$  للكرية عند الموضع B علما أن الطاقة الكلية للكرية تتحفظ .