

نعطي الصيغة الصرفية (مع الناطير) قبل التطبيقات العددية

❖ الفيزاء (13,00 نقطة) (85 دقيقة)

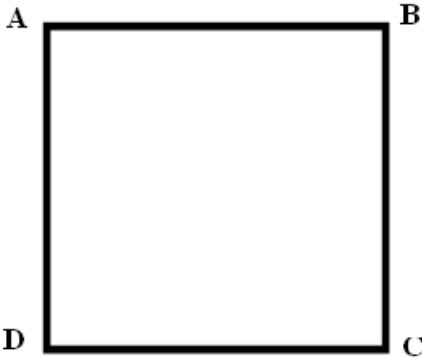
التنقيط

◀ التمرين الأول: حساب شدة المجال الكهربائي (6,25 نقط) (40 دقيقة)

$$\text{نطلي} : g = 10 \text{ N/Kg} \quad k = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} = 9 \cdot 10^9 \text{ m}^{-2} \cdot \text{Kg.s}^{-2}$$

$$a = 4 \text{ cm} \quad q_A = q_B = |q_C| = q = 1,6 \cdot 10^{-7} \text{ C}$$

توجد شحنات موجبة q على القمتين A و B لمربي ضلعه a . القمة الثالثة C تحمل الشحنة $-q$



1. أكتب تعبير شدة المجال الكهربائي $E_B(D)$ المحدث من طرف الشحنة q_B في النقطة D بدلالة ϵ_0 و a و q_B

0,75
0,5

2. حدد طبيعة متوجهة المجال الكهربائي $\vec{E}_B(D)$ (إنجدابية أو نابذة) معللاً جوابك

1

3. حدد مميزات متوجهة المجال الكهربائي $\vec{E}_B(D)$ في النقطة D

0,75

4. أحسب شدة المجال الكهربائي $E_A(D)$ المحدث من طرف الشحنة q_A في النقطة D ، (إنجدابية أو نابذة)

0,75

5. أحسب شدة المجال الكهربائي $E_C(D)$ المحدث من طرف الشحنة q_C في النقطة D ، (إنجدابية أو نابذة)

0,75

6. مثل كل من $\vec{E}_A(D)$ و $\vec{E}_C(D)$ و $\vec{E}(D)$ في النقطة D باستعمال سلم مناسب

1

7. إستنتج شدة المجال الكهربائي $E(D)$ في النقطة D (أي المحدث من طرف الشحنة q_A و q_B و q_C في النقطة D)

0,75

8. أحسب F شدة القوة الكهربائية المطبقة من طرف الشحن الثلاث q_A و q_B و q_C على الشحنة q_D حيث $q_D = -3q$ على الشحنة q_D حيث

0,5

9. مثل \vec{F} باستعمال سلم مناسب

0,25

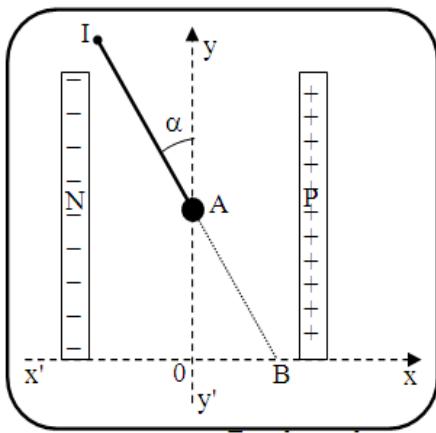
◀ التمرين الثاني : الدراسة الطافية لكرية مشحونة داخل مجال منتظم (6,75 نقط) (40 دقيقة)

ثبتت كرية كتلتها $m=6g$ بطرف خيط عازل كتلته مهملة. الطرف العلوي للخيط مثبت بنقطة I من حامل. نشحنة الكرية بشحنة

$|q|=1\mu C$ و نضع المجموعة (نواس كهربائي) داخل مجال كهربائي منتظم محدث بين صفيحتين فلزيتين رأسين P و N .

1. تتخذ كرية النواس الموضع A عند التوازن حيث يكون المستقيم IA المجرد بخط النواس زاوية $\alpha=25^\circ$ بالنسبة

المحور yy' .



1.1. أوجد E شدة المجال الكهربائي المحدث بين الصفيحتين P و N

1

1.2. إستنتاج مميزات متوجهة المجال الكهربائي المحدث بين P و N . (الأصل ، الإتجاه ، المنظم)

0,75

1.3. بين أن شحنة الكرية سالبة.

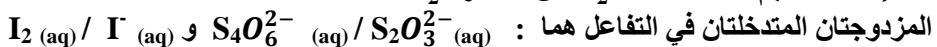
0,5

❖ الكيمياء (7,00 نقطه) (40 دقيقة)

التذقيط

الترين الثالث: تحديد تركيز محلول ما (7,00 نقط)

نصب تدريجياً بواسطة سحاحة مدرجة محلولاً مانياً عديم اللون S_2 لثيوکبريتات الصوديوم ($2Na^+, S_2O_3^{2-}$) تركيزه $C_2 = 5 \cdot 10^{-2} mol / L$ في كاس يحتوي على $V_1 = 10 cm^3$ من محلول ماني S_1 لثاني اليود I_2 لونه برتقالي و تركيزه C_1 . عند كل إضافة يتغير لون المحلول تدريجياً من برتقالي إلى أصفر برتقالي إلى أصفر فاتح، ليصبح عديم اللون عند إضافة الحجم $V_2 = 20 cm^3$ من المحلول S_2 .



- أحسب الكتلة m لثيوکربيريات الصوديوم المميه ذي الصيغة $(Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O)$ لتحضير الحجم $V = 500 \text{ mL}$ من $S_2O_3^{2-}$.
 - ما إسم هذه العملية وما نوعها وما هدفها ثم أرسم التبيانة التجريبية لهذه العملية.
 - عرف التكافؤ وكيف نحدد تجريبياً.
 - حدد المتفاعل المؤكسد والمتفاعل المخترل ثم أكتب أنصاف معادلة التفاعل.
 - إستنتاج المعادلة الحصيلة وأنشيء الجدول الوصفي لهذا التفاعل.
 - حدد C_1 ثم أحسب قيمته.
 - أجرد الأنواع الكيميائية المتواجدة في الخليط أثناء التكافؤ.
 - حدد عند التكافؤ تراكيز الأنواع الكيميائية التالية : I^- ، I_2 ، $S_4O_6^{2-}$ ، $S_2O_3^{2-}$.

$$\text{M(O)} = 16 \text{ g/mol} \quad , \quad \text{M(S)} = 32 \text{ g/mol} \quad : \\ \text{M(H)} = 1 \text{ g/mol} \quad , \quad \text{M(Na)} = 23 \text{ g/mol}$$

البرت اينشتاين: "المعرفة ليست المعلمات، فمصدر المعرفة الوحيد هو التجربة والخبرة"

حَسْنًا سَيِّدُ الْجَمِيعِ
اللَّهُ وَلِي التَّوْفِيقَ

