

1- نحضر إسترا E له رائحة الموز انطلاقا من التفاعل بين بوتان 1-أول و حمض الإيثانويك أو أندريد الإيثانويك .

1-1: أكتب بالصيغ نصف المنشورة معادلة التفاعلين المنمذجين للتحويلين ، ثم أعط اسم الإسترا E الناتج .

2-1: ما الفرق بين هذين التحويلين ؟

3-1: نجعل 0,1mol من أندريد الإيثانويك تتفاعل مع 0,1mol من البوتان 1-أول .

أ- أحسب حجم الكحول المستعمل .

ب- أحسب مردود التفاعل ، علما أن حجم الإسترا الناتج عند نهاية التفاعل هو : $V_E = 9,9 \text{ mL}$. نعطي :

الكحول	الكتلة الحجمية ب g/mL	الكتلة المولية ب g/mol
الكحول	0,81	74
الاستير	0,88	116

2- يتركب زيت الزيتون أساسا من الأوليين (Oléine) التي هي عبارة عن ثلاثي غليسريد ينتج عن التفاعل بين الغليسيرول و حمض الزيت. نسخن بارتداد داخل حوجة : كتلة $m_{\text{oléine}} = 10,0 \text{ g}$ من الأوليين ، و حجم $V = 20 \text{ mL}$ من هيدروكسيد الصوديوم تركيزه $C = 7,5 \text{ mol/L}$.

1-2: أكتب الصيغة نصف المنشورة للأولييتين و أحسب كتلتها المولية.

2-2: أكتب معادلة تصبن الأوليين مع هيدروكسيد الصوديوم ، و عين الصابون الناتج ، و أحسب كتلته المولية.

3-2: أنشئ الجدول الوصفي للتحويل الكيميائي و حدد المتفاعل المحد .

4-2: استنتج كتلة الصابون المحضر عند نهاية التفاعل .

نعطي : حمض الزيت : $C_{17}H_{33}-CO_2H$. الغليسيرول : $CH_2OH-CHOH-CH_2OH$.

$M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$ ؛ $M(C) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$ ؛ $M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$ ؛ $M(Na) = 23 \text{ g.mol}^{-1}$.

الفيزياء 1

ساق متجانسة كتلتها مهمة و طولها $L = 20 \text{ cm}$ و جسم صلب نقطي S كتلته $m = 50 \text{ g}$ مثبت بالطرف الاعلى للساق و نابض حلزوني كتلته مهمة

يكون النابض الحلزوني غير مشوه اذا كانت $\theta = 0$ ، نعلم موضع الساق عند لحظة تاريخها t بالافصول الزاوي. ، يطب النابض الحلزوني على الساق خلال حركتها مزدوجة ارتداد حيث الساق قابلة للدوران في مستوى رأسي ثابت و افقي ويمر من طرفها

نهمل جميع الاحتكاكات وندرس حركة المتذبذب في معلم ارضي غاليلي و نعطي طاقة الوضع للي النابض

نعب عنها بالعلاقة : $E_{p,e} = 0,5.C.\theta^2 + Cte$

1- اوجد تعبير الطاقة الحركية للمتذبذب بدلالة m و L و θ السرعة الزاوية للساق

2- اوجد تعبير طاقة الوضع للمتذبذب m و L و g و C و الافصول الزاوي θ

3- نختار الموضع $\theta = 0$ مرجعا لطاقة الوضع بين ان الطاقة الميكانيكية للمتذبذب تنحفظ تم اعط تعبيرها

بدلالة m و L و g و C و θ و الافصول الزاوي θ

4- حالة التذبذبات الصغيرة بين ان المعادلة التفاضلية للمتذبذب تكتب على الشكل التالي $A.\theta = B + \theta$ مجددا تعبير A و B

5- نريد حل جيبلي للمعادلة التفاضلية السابقة

5-1- حدد الشرط الواجب ان تحققه C لكي يكون المتذبذب توافقيا

5-2- استنتج تعبير θ_0 الدور الخاص للمتذبذب

6- يمكننا الجهاز السابق من قياس شدة مجال الثقالة لتحقيق هذا الهدف نقيس Δt المدة الزمنية اللازمة

لانجاز عشر تذبذبات وفق الحالتين التاليتين

الحالة الاولى الجسم S مثبت بالطرف العلى للساق نجد القيمة $\Delta t_1 = 8,8 \text{ s}$ و الحالة الثانية الجسم S مثبت

بمنصف للساق نجد القيمة $\Delta t_2 = 3,6 \text{ s}$

استنتج كل لامن g شدة مجال الثقالة و C ثابتة لي السلك

الفيزياء 3

- يتكون نواس اللي الممثل جانبه من سلك ثابتة ليه $C = 3,2.10^{-2} N.m.rad^{-1}$ ثبت طرفه الأسفل في منتصف قضيب متجانس AB عزم قصوره بالنسبة لمحور (Δ) ثابت منطبق مع السلك ويمر بمركز قصوره هو J_Δ . ندير القضيب أفقيا حول (Δ) في المنحى الموجب بزاوية $\theta_m = (\pi/6)rad$ انطلاقا من موضع توازنها $(\theta = 0)$ ثم نحررها بدون سرعة بدئية عند اللحظة $t = 0$.
1. أوجد بتطبيق العلاقة الأساسية للتحريك المعادلة التفاضلية لحركة النواس.
 2. أحسب J_Δ علما أن المدة الزمنية لإنجاز عشر ذبذبات هي $\Delta t = 10s$.
 3. أكتب المعادلة الزمنية للحركة.
 4. نعتبر موضع توازن العارضة $(\theta = 0)$ ، حيث يكون السلك غير ملتوي مرجعا لطاقة الوضع للي $(E_{p_T} = 0)$ و المستوى الأفقي الذي يضم القضيب مرجعا لطاقة الوضع الثقالية. أعط بدلالة الزمن، تعبيرى طاقة الوضع و الطاقة الحركية للنواس و بين أن الطاقة الميكانيكية للنواس ثابتة واحسب قيمتها.