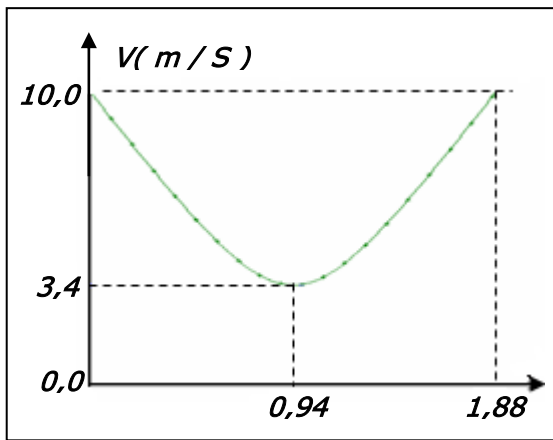
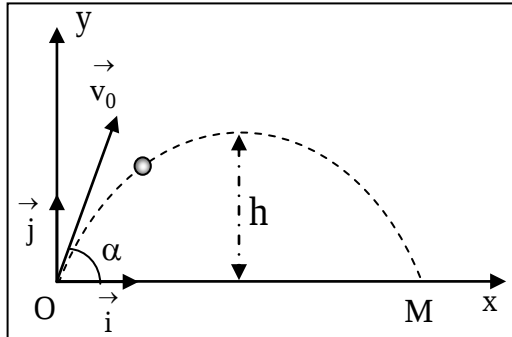


الفرض المحروس الأخير في العلوم الفيزيائية

التمرين الأول : (10 نقاط)



نقذف جسم صلب، كتلته m ومركز عطالته G ،
بسرعة ابتدائية $\vec{v}_0$ من نقطة O كما هو مبين على الشكل المقابل.

نعتبر أن حركة الجسم تتم في المستوي $(O, \vec{i}, \vec{j})$ و ندرس
بالنسبة للمرجع الأرضي الذي نعتبر مرجعا غاليليا.
نهمل كل من مقاومة الهواء و دافعة أرخميدس. نعطي عبارة
شعاع الموضع و كذلك عبارة شعاع السرعة عند اللحظة
 $t = 0$ s في المعلم المبين على الشكل ب :

$$\vec{v}_0 = v_{0x} \vec{i} + v_{0y} \vec{j} \quad \text{و} \quad \vec{OG}_0 = 0 \cdot \vec{i} + 0 \cdot \vec{j}$$

يمثل البيان الموالي تغيرات قيمة سرعة القذيفة بدلالة الزمن
بين الوضعين (O) و (M) .

- 1 - مثل القوى الخارجية المؤثرة على الجسم الصلب .
- 2 - بتطبيق القانون الثاني لنيوتن بين طبيعة الحركة بالنسبة
للمحور $(O, \vec{i})$ و كذلك بالنسبة للمحور $(O, \vec{j})$ مع كتابة
المعادلات الزمنية الموافقة في كل حالة
- 3 - أوجد بالاعتماد على البيان :

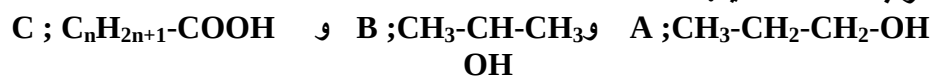
أ / القيمة v_0 لشعاع السرعة $\vec{v}_0$.

ب / القيمة v_{0x} للمركبة السينية لشعاع السرعة $\vec{v}_0$.

- 4 - استنتج قيمة كل من الزاوية α التي قذف بها الجسم و قيمة v_{0y} .
- 5 - مثل كل من $v_x(t)$ و $v_y(t)$ في المجال الزمني $s(0 \leq t \leq 1,88)$.

التمرين الثاني: (10 نقاط)

اليك المركبات الثلاثة التالية:



- (1) حدد الوظيفة الكيميائية للمركبين B ; A و اعط اسم وصنف كل منهما
 - (2) لدينا كمية $n_0 = 0.05 \text{ mol}$ من المركب C حجمها $V_0 = 2.86 \text{ ml}$ وكثافتها $d = 1.05$
(أ) احسب قيمة n ثم استنتج صيغة المركب C و اعط اسمه : يعطى $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ g/ml}$
 - (3) نضع في حوجة مناسبة 0.4 mol من احد المركبين A او B ثم نضيف اليه 0.4 mol من المركب C ثم نضيف بعد ذلك قطرات
من حمض الكبريت المركز ثم نضعها في حمام مائي حرارته 60°C
(أ) ما هو الهدف من اضافة قطرات من حمض الكبريت المركز ووضع الحوجة في حمام مائي
 - (4) عند نهاية التفاعل تبين انه تشكل مركب عضوي (E) كتلته $m = 24.48 \text{ g}$
(أ) شكل جدول التقدم للتفاعل
 - (ب) احسب مردود التفاعل ثم استنتج أي المركبين وضع في الحوجة (A) او (B)
 - (ج) احسب ثابت التوازن لهذا التفاعل
- يعطى: $M_C = 12 \text{ g/mol}$; $M_O = 16 \text{ g/mol}$; $M_H = 1 \text{ g/mol}$
انتهى : _____

اخلى تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح

وساهر فني الأسفار خمس فوائد

وعلم واحد به وصحة ما جـد

تغريب لمن الاوطان في طالب العلا

تخرج هم واحتسابه معيشة

الاستاذ: بنصورة عبدالله