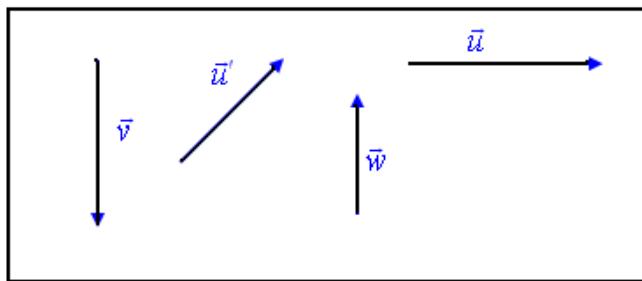


تمارين المراجعة (الأولى بكالوريا علوم رياضية و علوم تجريبية)
السلسلة 0 الفيزياء والكيمياء 2009 – 2010

الفـرـزـاء

التمرين 1



1 – مثل مجموع المتجهات التالية :

$$\vec{u}' - \vec{u} + \vec{v}$$

2 – في معلم ديكارتی $\mathcal{R}(O, \vec{i}, \vec{j})$ إحداثيات المتجهة \vec{u}

$$\vec{v} = -\vec{i} + 2\vec{j}$$

هي كالتالي $\vec{u} = -5\vec{i} + j$ وإحداثيات \vec{u} المتجهتين \vec{u} و \vec{v}

مثل بالسلم الحقيقى في معلم $\mathcal{R}(O, \vec{i}, \vec{j})$ المتجهتين \vec{u} و \vec{v}

$$\alpha = \widehat{(\vec{u}, \vec{v})}$$

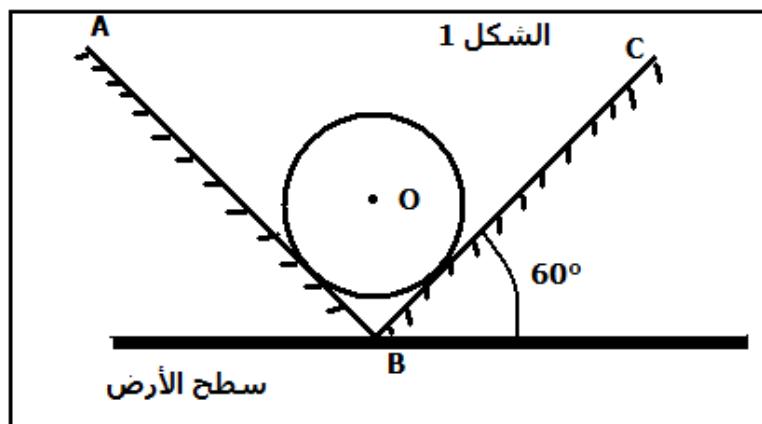
التمرين 2

كرة متجلسة B كتلتها $M = 6\text{kg}$ فوق مستويين أملسين AB و BC مائلين و متعامدين . انظر الشكل 1

1 – اجرد القوى المطبقة على الكرة B

2 – مثل هذه القوى بدون سلم على التبيانة

3 – باستعمال الطريقة المبانية أوجد شدتي القوتين المطبقتين من طرف كل من المستويين AB و BC (\bar{R}_{AB} و \bar{R}_{BC}) على الكرة B باعتبار أن المستوى BC يكون زاوية $\alpha = 60^\circ$ مع المستوى الأفقي . نعطي $g = 9,8\text{N/kg}$



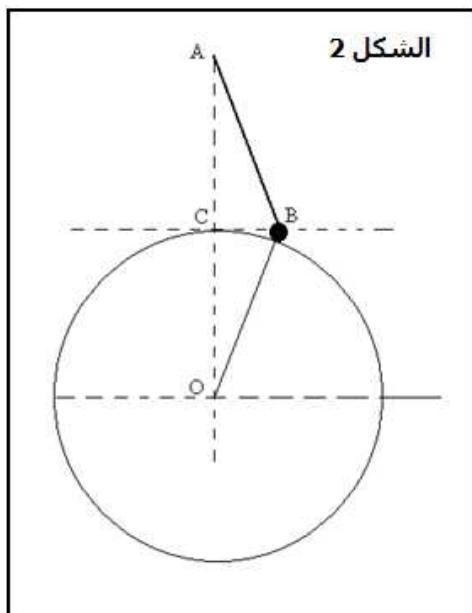
التمرين 3

كرة B كتلتها m وشعاعها مهملا نعتبرها نقطة مادية ، معلقة في نقطة ثابتة A بواسطة خيط AB غير قابل للتمدد ، موضوعة فوق سطح كروي أملس شعاعه r . المسافة بين النقطة A والسطح الكروي AC=d . طول الخيط $AB=\ell$ والمستقيم AO رأسى . انظر الشكل 2 بين أن تعبرى توتر الخيط T وتأثير السطح الكروي R هما كالتالى :

$$R = mg \frac{r}{d+r} \quad T = mg \frac{\ell}{d+r}$$

ملحوظة : نستعمل الطريقة المبانية .

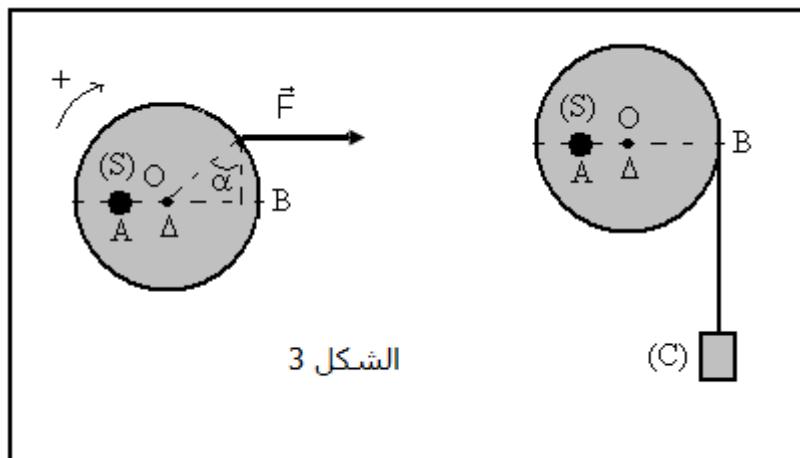
الشكل 2



التمرين 4

يمثل الشكل (2) قرصاً كثنته مهملة ، شعاعه r ، قابل للدوران حول محور أفقي Δ ثابت يمر من مركزه O ، ثبت قطعة (S) من الرصاص كتلتها m في النقطة A من القرص على بعد $r/2$ من المركز O . وللحفاظ على توازن القرص ، نعلق عند النقطة B جسماً (C) كتلته $m_1 = 20\text{g}$.

- 1 - أجد القوى المطبقة على القرص .
- 2 - بتطبيق مبرهنة العزوم ، أوجد تعبير الكتلة m بدلالة الكتلة m_1 . أحسب m .
- 3 - نزيل الجسم (C) ونعيد القرص إلى موضع توازنه الأولي بتطبيق قوة \bar{F} أفقية عند النقطة E من القرص . الشكل (3)
- 3 - 1 أوجد تعبير عزم القوة \bar{F} بالنسبة للمحور Δ .
- 3 - 2 بتطبيق مبرهنة العزوم ، أوجد عبارة شدة القوة \bar{F} بدلالة m, g, α . أحسب قيمة الشدة F في حالة $\alpha = 60^\circ$. نعطي $g = 10\text{N/kg}$



الشكل 3

الكيمياء

التمرين 1

نعتبر التفاعل بين حمض الكلوريدريك $(\text{H}^+ \text{aq} + \text{Cl}^- \text{aq})$ والمغنتيوم Mg حيث نحصل على النواتج التالية : أيون المغنتيوم Mg^{2+} وغلز ثاني الهيدروجين . عند انطلاق التفاعل لدينا الحالة البدئية التالية : $n_i(\text{Mg}) = 2\text{mol}$ و $n_i(\text{H}^+) = 2\text{mol}$

- 1 - أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل و وزنها .
- 2 - بالإعتماد على الجدول الوصفي للتفاعل :
- 2 - 1 حدد المتفاعل المهد للتفاعل .
- 2 - 2 أحسب التقدم الأقصى x_{\max} .
- 2 - 3 واستنتج حصيلة المادة عند تكون $0,25\text{mol}$ من غاز ثاني الهيدروجين و عند نهاية التفاعل .

التمرين 2

عند غمر صفيحة من النحاس Cu في محلول نترات الفضة ، نلاحظ تكون الأيونات Cu^{2+} وتوضع فلز الفضة Ag .

- 1 - أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل .
- 2 - ندخل $0,127\text{g}$ من النحاس في 20mL من محلول مائي لনترات الفضة تركيزه $0,15\text{mol/L}$.
- 2 - 1 التقدم x ب (mmol) هو كمية مادة النحاس المتفاعلة . مثل على نفس النظمة تغيرات كمية مادة النحاس وأيونات الفضة بدلالة التقدم x .
- 2 - 2 استنتاج مبيانيا : المتفاعل المهد والتقدم الأقصى للتفاعل .
- 2 - 3 أنجز حصيلة المادة في الحالة النهائية .
- 2 - 4 احسب كتلة الفضة المتوضعة وتركيز الأيونات Cu^{2+} ، في محلول ، في الحالة النهائية .