

فرض محروس رقم 2

جدع مشترك علوم

تاريخ الانجاز 2009/01/18

المادة	الفيزياء و الكيمياء
المدة	ساعتان
السنة	2009-2010

الفيزياء (13 نقطة)

تمرين 1 : (8 نقط) حاملان ذاتيان A و B كتلتها على التوالي m_1 و m_2 بحيث

$m_2 = 2 m_1$ مرتبطان بنابض ذي كتلة مهملة (شكل 1). يمثل الشكل 2 بالسلم 1/4 مساري حركتي النقطتين G_1 و G_2 مركزي قصور A و B فوق منصدة أفقية خلال مدد زمنية متتالية و متساوية $\tau = 40ms$.

- 1- بتطبيق العلاقة المرجحية، حدد مواضع G مركز قصور المجموعة المكونة من $\{A, B\}$ والناض.
- 2- أعط نص مبدأ القصور
- 3- استنتج حركة G بالنسبة لمعلم مرتبط بالأرض
- 4- أحسب V_G سرعة مركز قصور المجموعة.
- 5- اجد القوى المطبقة على المجموعة و مثلها على الشكل 1 و بين القوى الداخلية والخارجية للمجموعة $\{A, B\}$ والناض.
- 6- استنتج مجموع القوى المطبقة على المجموعة
- 7- هل تحقق مبدأ القصور بالنسبة للمعلم المرتبط بالأرض؟ أعط اسما لهذا المعلم.

تمرين 2 : (3 نقط) يمثل الشكل 3 مقتطف من مواقع متتالية تحتها دراجة مع الزمن

$\tau = 27ms$ تمكنا من معلمة نقطة من المقود و من العجلة الأمامية. و يمثل التسجيل في الشكل 3 مسار نقط مختلفة من الدراجة. نأخذ السلم الحقيقي $1cm \rightarrow 20cm$.

- أ- ارسم بلون (أحمر) مسار نقطة من المقود بالنسبة لملاحظ مرتبط بالأرض
- ب- أرسم بلون (أزرق) مسار نقطة من العجلة بالنسبة لملاحظ مرتبط بالأرض
- ت- أحسب السرعة المتوسطة للدراجة بالنسبة للأرض ب m/s ثم Km/h
- ث- ماهي قيمة سرعة المقود بالنسبة للدراجي.
- ج- ماهي المسافة المقطوعة من طرف الدراجة في كل دورة للعجلة، نعطي شعاع العجلة $r = 40cm$.

تمرين 3 : (2نقط) نريد تحديد مركز القصور لجزيئة CO . نعطي المسافة بين مركزي الدرتين هي $120pm$. نقبل أن $m(C) = 0,75 m(O)$ و $(1pm = 10^{-12}m)$

- (1) أكتب العلاقة المرجحية لمركز قصور الجزيئة
- (2) حدد موضع G بالنسبة لذرة الأوكسجين

الكيمياء (7 نقط) نعطي: الشحنة الابتدائية $q = 1.6 \cdot 10^{-19}C$

A - تتكون ذرة الصوديوم من 23 نوية و 11 إلكترونات.

- 1- حدد العدد الذري لنواة هذه الذرة
- 2- أكتب التمثيل الرمزي لنواة هذه الذرة
- 3- أحسب كتلة هذه الذرة
- 4- أحسب عدد ذرة الصوديوم الموجود في عينة من الصوديوم ذات الكتلة $m = 23.2 g$.
- 5- أعط البنية الالكرونية لذرة الصوديوم ؟ هل الطبقة الخارجية لهذه الذرة مشبعة علل جوابك.
- 6- شعاع ذرة الصوديوم هو $r = 190 pm$ ، احسب V حجم ذرة الصوديوم بالوحدة m^3

B- ليكن Bi رمز عنصر البزموت.

- 1- أعط العدد الذري Z و عدد النويات A لنواة ذرة البزموت التي تتكون من 209 نوية وذات الشحنة $q = 1.33 \cdot 10^{-17}C$
- 2- أحسب كتلة ذرة البزموت.

C- ليكن P رمز عنصر الفسفور. تتكون نواة ذرة الفوسفور من 31 نوية شحنتها

$$q = 2.40 \cdot 10^{-18}C$$

- 1- أحسب عدد الشحنة Z و عدد النيوترونات N لهذه النواة .
- 2- أعط التمثيل الرمزي لذرة هذا العنصر.

