

## فرض محروس رقم 2

جدع مشترك علوم

## 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 منضدة أفقية خلال مدد زمنية متتالية و متساوية  $\tau = 40ms$ .

- 1- بتطبيق العلاقة المرجحية، حدد مواضع G مركز قصور المجموعة المكونة من {A,B} والناضض.
- 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} والناضض.
- 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- ارسم 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.

