

الصفحة	1/2	الإمتحان الجهوي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي	
المعامل	1	دورة يونيو 2011	
ساعة واحدة	مدة الإجاز	المادة: الفيزياء و الكيمياء الموضوع	 وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي وتكوين الأطر و البحث العلمي الأكاديمية الجهوية للتربية و التكوين لجهة الدار البيضاء الكبرى

تحرر الأجوبة على هذه الورقة و ترجع مع ورقة التحرير

التمرين الأول: (8 نقاط)

1 - صل بسهم كل عنصر من المجموعة A بما يناسبه من عناصر المجموعة B : (2 ن)

المجموعة B	المجموعة A
$g(N/kg)^{-1}$	أ- ثابتة صلابة نابض.
$P(N)^{-2}$	ب- شدة الوزن
$m(Kg)^{-3}$	ج- الكتلة
$K(N/m)^{-4}$	د- شدة القالمة

2 - ضع علامة X أمام الجواب الصحيح (1 ن)
 ↗ تقوم بتخفيف محلول مائي ذي $pH=10$ ففيأخذ pH محلول المحصل عليه:

- pH = 5 pH = 6 pH = 8 pH = 12

3- صل بسهم كل أيون برمزه: (2 ن)

Zn^{2+}	○	أيون الهيدروكسيد
Al^{3+}	○	أيون الزنك
Fe^{3+}	○	أيون الحديد
OH^-	○	أيون الألومنيوم

4 - املأ الفراغ بما يناسب: النحاس، الألومنيوم ، الزنك ، كلورور الفضة، الحديد. (3 ن).

صيغة محلول حمض الكلوريد里ك هي و هو يؤثر على و بينما لا يؤثر على ، و عند إضافته إلى محلول نترات الفضة يتكون راسب أبيض يسود بفعل الضوء يسمى

التمرين الثاني: (8 نقاط)

توفر على جسم A مركز ثقله G وكتلته $m = 0,5Kg$ في الدار البيضاء.

1- ما كتلة الجسم A على سطح القمر؟ علل جوابك

.....

2- احسب شدة وزن هذا الجسم في الدار البيضاء حيث نعتبر $g=10N/kg$

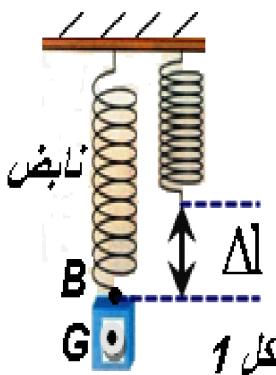
.....

3- نقط الجسم A بالطرف الحر B لنابض لفاته غير متصلة وتابثة صلابته K فتصبح إطالتها Δl كما هو مبين في الشكل 1 .

3-1- حدد مميزات \vec{P} وزن الجسم A

.....

2/2	الصفحة	الامتحان الجهوي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي	
1	المعامل	دوره يونيو 2011	
ساعة واحدة	مدة الإنجاز	المادة: الفيزياء و الكيمياء الموضوع	 <p>وزارة التربية الوطنية و التعليم العالي و تكوين الأطر و البحث العلمي الأكاديمية الجهوية للتربية و التكوين لجهة الدار البيضاء الكبرى</p>

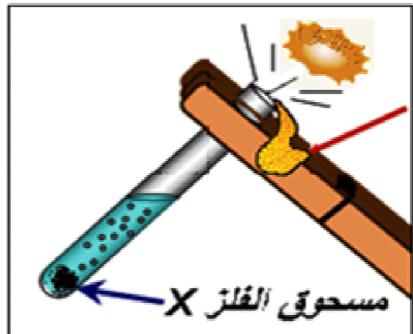


2-3 - ما شدة القوة \vec{F} التي يطبقها النابض على الجسم A؟ على جوابك

3-3- مثل على الشكل جانبه القوتين \vec{F} و \vec{P} بالسلم : $1\text{cm} \longrightarrow 5\text{N}$

4-3- أوجد k ثابتة صلابة النابض علما أن طوله ازداد ب $\Delta l = 5\text{cm}$

الشكل 1



أرادت هاجر التعرف على فلز X مجهول، من خلال دراسة بعض خاصيات هذا الفلز داخل المختبر، حيث أخذت عينة من مسحوق لهذا الفلز ووضعته في أنبوب اختبار ثم أضافت إليه محلولاً من حمض الكلوريد里ك فلاحظت :

» فوراً ثم انبعث خاز يحدث فرقعة عند احتراقه كما يوضح الشكل 2 جانبه .

» اختفاء مسحوق الفلز وتلون محلول .

عند إضافة محلول الصودا إلى محلول أنبوب الاختبار تكون راسب أخضر اللون.

الشكل 2

1 - اكتب اسم و صيغة الغاز الناتج عن هذا التفاعل (1 ن)

2 - حدد معللاً جوابك اسم الفلز X (2 ن)

3 - تتوفر هاجر على ثلاثة قارورات من الزجاج والبلاستيك PVC والحديد . حدد معللاً جوابك القارورة المناسبة لحفظ محلول حمض الكلوريد里ك المركب في المختبر ونقله بأمان إلى قاعات الدراسات لإنجاز التجارب . (1 ن)