

الاختبار الفصل الثاني في وحدة العلوم الفيزيائية**الجزء كيمياء (10 نقاط)**

1- أكمل الجدول التالي وانقله على ورقة الإجابة:

اسم العنصر	الرمز	العدد الكتلتي	العدد الذري	عدد النيوترونات	التوزيع الإلكتروني
الفحم	C		6	6	
الكبريت	S	32	16		
الهليوم	.	4		2	
الأزوت	N	14		7	
الكلور		35	17		

- II- 1 ما هو العنصر من الجدول الدوري المبسط الذي يقع في تقاطع السطر 2 مع العمود VI؟
 2- ما هو العنصر من الجدول الدوري المبسط الذي يقع في تقاطع السطر 3 مع العمود III؟
 3- ما هو العنصر من الجدول الدوري المبسط الذي يقع في تقاطع السطر 1 مع العمود 1؟
 4- أعط تمثيل لويس ثم اكتب الصيغة المفصلة للمركب C_2H_5OH
 5- احسب الكتل المولية الجزيئية لأنواع الكيمائية التالية: $(NH_4)_2SO_4 - C(CH_2Br)_3Br$
 تعطى: $N=14g/mol$, $Br=80g/mol$, $C=12g/mol$, $H=1g/mol$
 $Cl=35,5g/mol$, $S=32g/mol$, $O=16g/mol$

- III - 1- إذا علمت أن كثافة المركب السابق بالنسبة للهواء هي $d=1.59$. أوجد الكتلة المولية الجزيئية M له.
 2- أوجد عدد المولات في كتلة منه قدرها $9.2 g$
 3- احسب الكتلة اللازمة لتحضير $0.1 mol$ من المركب السابق

الجزء فيزياء (10 نقاط)**التمرين الأول:**

- يدبر محرك جسمًا صغيراً بواسطة خيط غير قابل للإمتطاط على طاولة أفقية، في حالة الحركة يكون الخيط مشدوداً، و فجأة انقطع الخيط. تمثل الوثيقة (1) تسجيلاً لهذه الحركة حيث أخذت الصور خلال مجالات زمنية متساوية: $\tau = 0.1s$
 سلم الرسم : $1 cm$ على الوثيقة يمثل في الواقع $2cm$.
 1- احسب قيمة شعاع السرعة اللحظية في المواضع M_1 ، M_3 ، M_6 ، M_8 ، M_{10} ثم مثلها.
 2- احسب ثم مثل أشعة تغير السرعة ΔV في المواضع M_2 ، M_7 ، M_9 .
 3- حدد أطوار الحركة وطبيعتها ؟ (التحديد يكون بمجالات زمنية) .
 4- حدد خصائص القوة المؤثرة على الجسم في كل الأطوار ؟
 5- في أي لحظة انقطع الخيط؟

التمرين الثانييستعد للانطلاق مع صفارة الحكم . عداء في سباق الـ $100m$

1- مثل على الرسم القوى التي تخضع لها قدمه لحظة الانطلاق

2- ما هي القوة التي تسمح له بالانطلاق ؟ وضحها على الشكل .

3- إذا كانت سرعة العداء $v = 10.4 m/s$ فما هي المدة المستغرقة في قطع

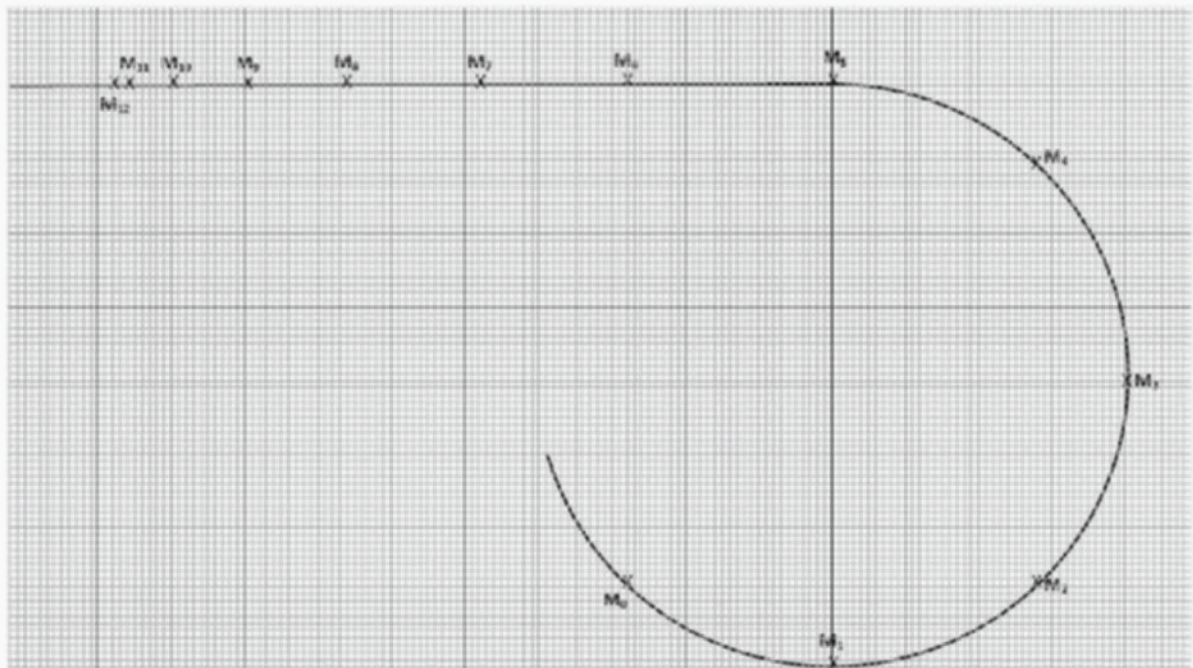
المسافة المذكورة ؟

4- هل يمكنه الانطلاق وكسب السباق إذا كانت أرضية الطريق ملساء؟ علل.

ترجع هذه الوثيقة مع ورقة الإجابة

جزء الكيمياء

اسم العنصر	الرمز	العدد الكتلتي	العدد الذري	عدد النيوترونات	التوزيع الإلكتروني
الفحم	C		6	6	
الكبريت	S	32	16		
الهليوم	.	4		2	
الأزوت	N	14		7	
الكلور		35	17		

جزء الفيزياء**تمرين الاول****التمرين الثاني**