

المستوى : الثانية علوم تجريبية	الإختبار الثالث في العلوم الفيزيائية	ثانوية محمد خميسي . شلغوم العيد
المدة اللازمة : ساعتان		تاريخ الإجراء : 2009/05/21
إقتراح الأستاذ : شطاح سليم	القسم :	الإسم الكامل :

التمرين الأول: 05 نقاط

I- إختار الجواب الصحيح مما يأتي :

- 1- نقرب إبرة مغناطيسية ساكنة من سلك يمر به تيار مستمر فتخضع لـ :
 - حقل مغناطيسي
 - قوة مغناطيسية
 - قوة كهرومغناطيسية
- 2- الحقل المغناطيسي المتولد داخل وشيعة طويلة يكون :
 - منتظما
 - متغيرا
 - معـدوما
- 3- شعاع الحقل المغناطيسي في الحالة العامة يكون :
 - موازيا لخط الحقل
 - مماسيا لخط الحقل
 - عموديا على خط الحقل
- 4- في مركز الوشيعة قيمة الحقل المتولد تتناسب :
 - عكسيا مع شدة التيار
 - طرديا مع شدة التيار
 - طرديا مع نصف قطر الوشيعة
- 6- لتعيين جهة قوة لابلص نستعمل قاعدة :
 - مراقب لابلص
 - اليد اليمنى
 - الأصابع الثلاثة لليد اليمنى
- 7- شدة القوة ، التي يخضع لها ناقل مستقيم طوله 100mm يمر به تيار شدته 10A و مغمر كلية في حقل مغناطيسي شعاعه عمودي على الناقل و شدته 1T ، تقدر بـ :
 - 1N
 - 10N
 - 100N

II- أذكر أهم ستة إستعمالات للمغناطيسية في الحياة اليومية إستوعبتها من دراستك لهذا المحور :

- 1-
- 2-
- 3-
- 4-
- 5-
- 6-

التمرين الثاني: 07,5 نقاط

I- تشكل عدسة رقيقة مقربة بعدها المحرقي 100cm صورة أكبر بأربعة مرات من الجسم الحقيقي AB الموضوع أمامها ، العمودي على محورها الرئيسي ، والذي إرتفاعه 2cm .

- 1- باستعمال القوانين المدرسة ، حدد موضعي الجسم و الصورة بالنسبة للعدسة في حالة :
أ) الصورة حقيقية :

.....

.....

.....

.....

ب) الصورة وهمية :

.....

.....

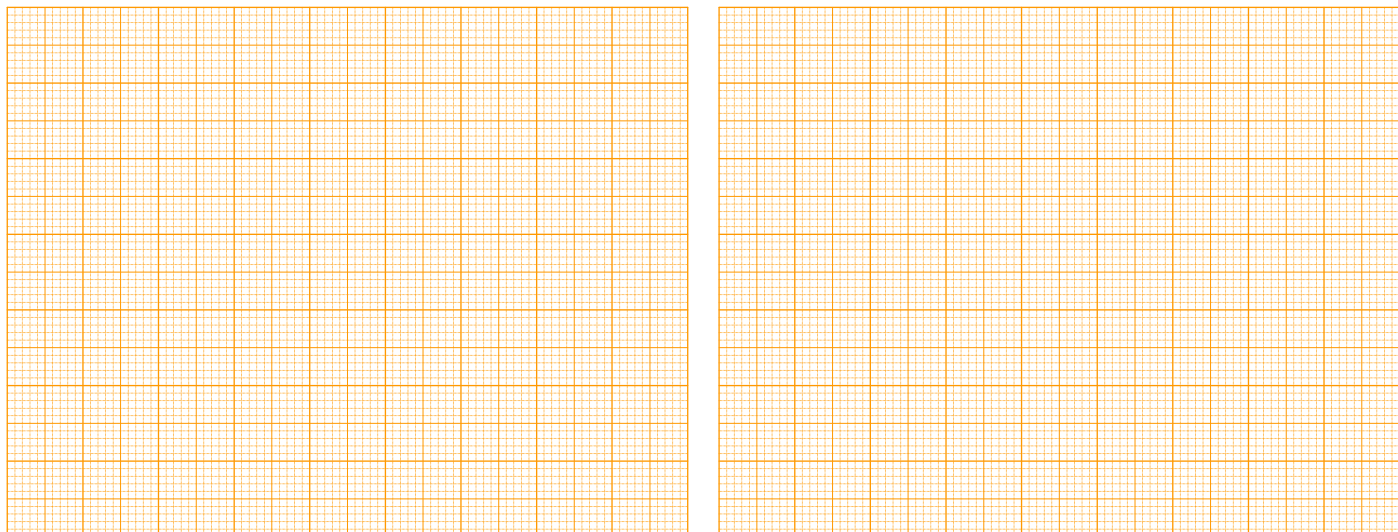
.....

.....

- 2- أرسم الشكل التوضيحي الموافق لكل حالة ، و ذلك على الورق الميليمتري المرفق.

يتبع في الصفحة الموالية

مقياس الرسم : طول الجسم أو الصورة (1cm → 2cm) .
بعد الجسم أو الصورة عن العدسة (1cm → 1m) .



II- أذكر أهم ستة إستعمالات للعدسات في الحياة اليومية إستوعبتها من دراستك لهذا المحور:

- 1- -2 -3
4- -5 -6

التمرين الثالث: 07,5 نقاط

I- أكتب الصيغ نصف المفصلة للمركبات العضوية التالية :

الصيغة نصف المفصلة الموافقة	إسم المركب العضوي
	2,2-diméthylpropan-1-ol
	acide 2-méthylpropanoïque
	butan-2-one
	méthylpropanal

II- نفاعل الإيثانول مع زيادة من محلول برمنغنات البوتاسيوم (K^+, MnO_4^-) بوجود حمض الكبريت المركز. عند توقف التفاعل نضيف قطرات من كاشف مناسب إلى الناتج فيعطى لونا مميزا.

1- ما هو الكاشف المستعمل؟

- ما هو اللون المميز؟

2- أكتب المعادلات النصفية لتفاعل الأوكسدة الإرجاعية الحاصل ، ثم المعادلة الإجمالية :

.....
.....
.....