

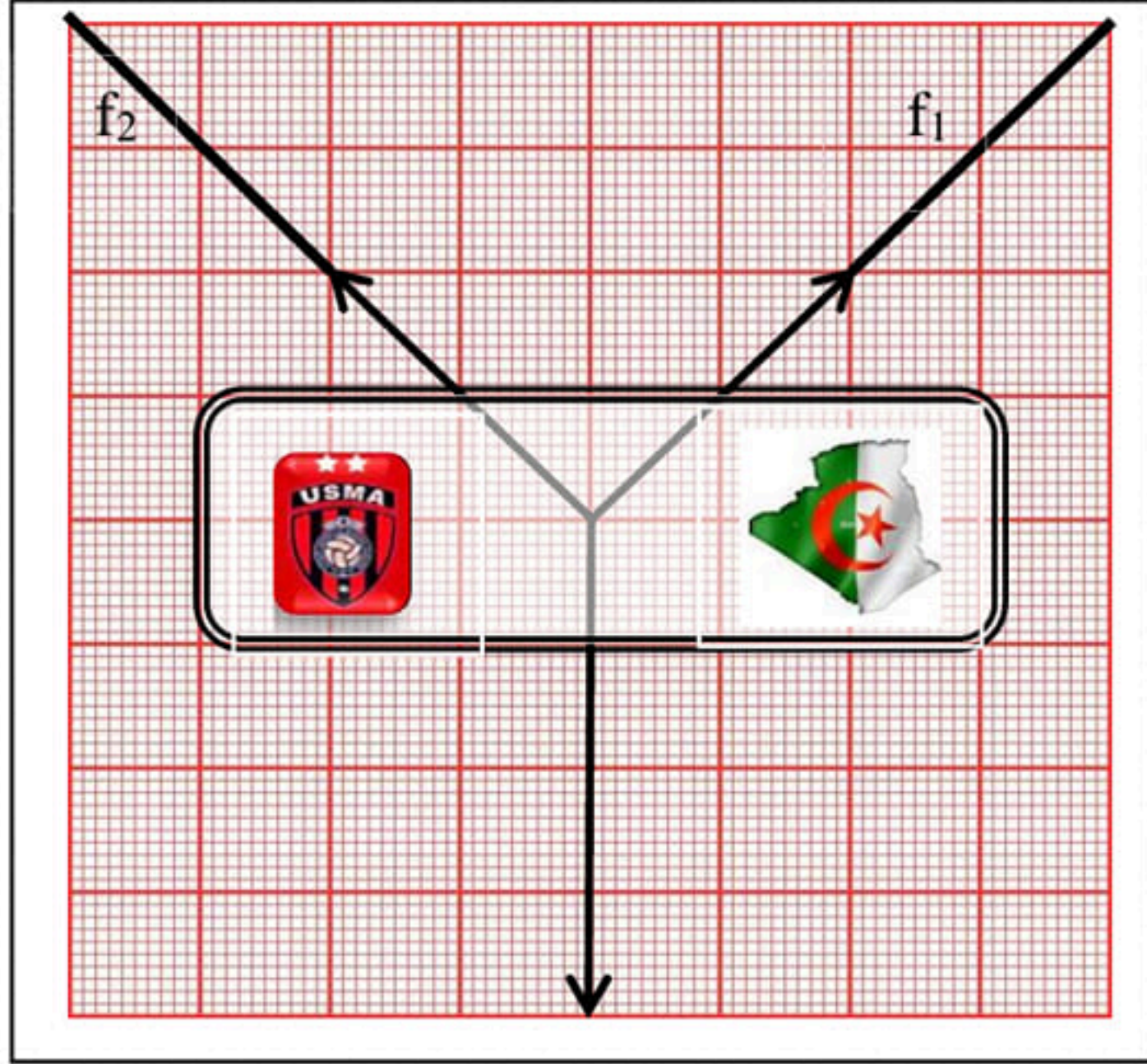


المدة: ساعة ونصف

امتحان في مادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الجزء الأول ( 12 نقطة )

التمرين الأول ( 06 نقاط )



وثيقة -1-

من اجل مساندة فريقهم المفضل قام أنصار اتحاد العاصمة الجزائري بصنع لافطة (S) وذلك لتعليقها بواسطة حبلين  $f_1$  و  $f_2$  داخل ملعب المباراة حيث تبقى متوازنة و تبين الوثيقة -1- تمثيلا لأشعة القوى المؤثرة عليها.

1- اذكر وأعط رمز لكل القوى المؤثرة على هذه اللافتة.

2- اذكر شرطا توازن الجملة الميكانيكية (s).

3- اثبت توازنها باستعمال طريقة محصلة قوتين.

(يجب إعادة الرسم على ورقة ميليمترية)

4- احسب كتلة هذه اللافتة  $m$  ثم اختر شعارا رياضيا مناسباً لكتابته عليها.

سلم الرسم:  $1cm \rightarrow 5N$  و الجاذبية الأرضية:  $g=10N/Kg$

التمرين الثاني ( 06 نقاط )

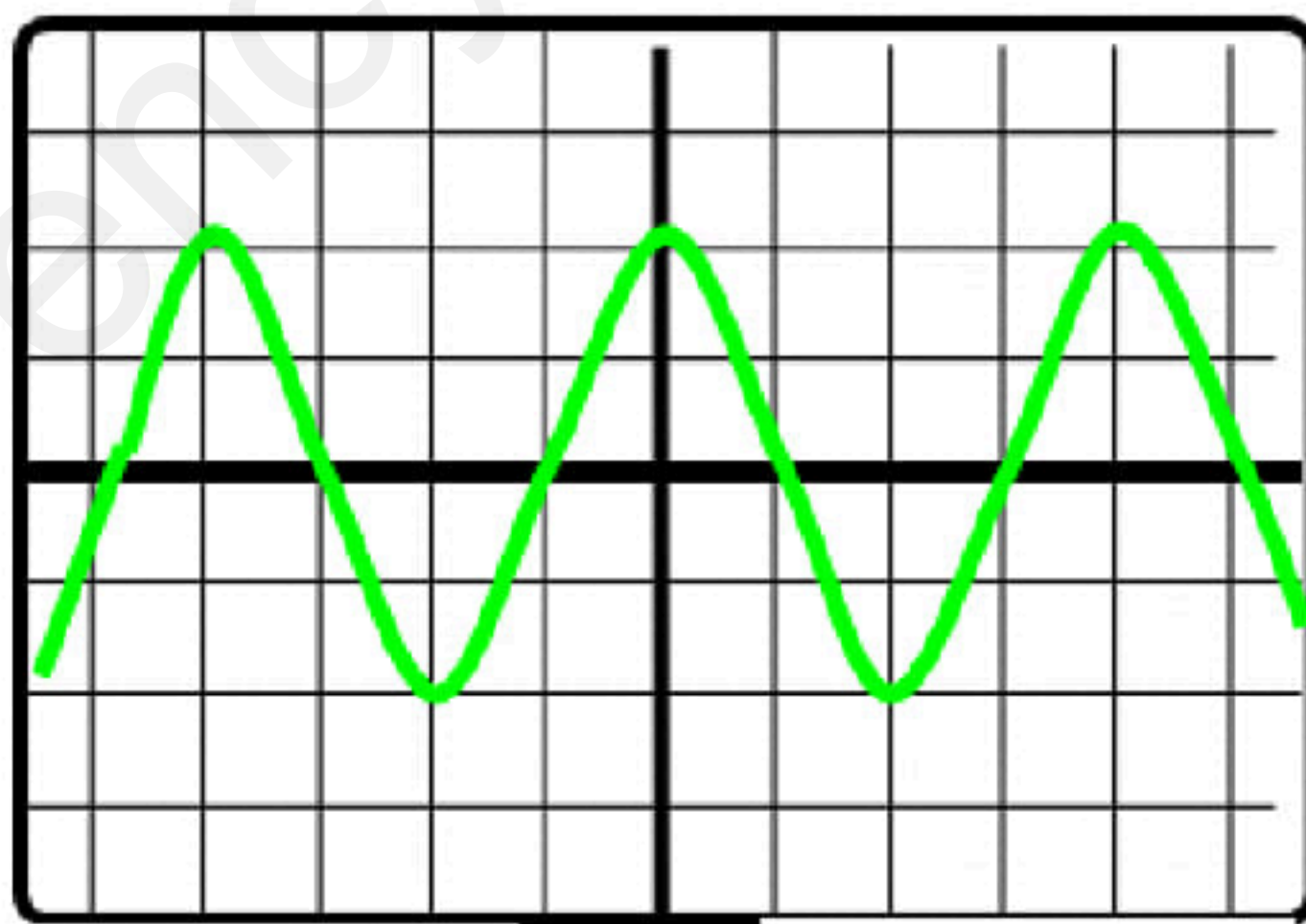
تمثل الوثيقتين -1- و-2- تركيبا خاصا لإنتاج التيار الكهربائي و التعرف على بعض المقادير الفيزيائية الهامة.

1- ما نوع التوتر الكهربائي الناتج؟ وما هو رمزه؟

2- ما اسم الظاهرة المعتمدة لإنتاج هذا النوع من التيار الكهربائي؟ و اشرح طريقة عمل هذا التركيب .

3- اذكر جهاز آخر يعتمد في مبدأ عمله على هذه الظاهرة.

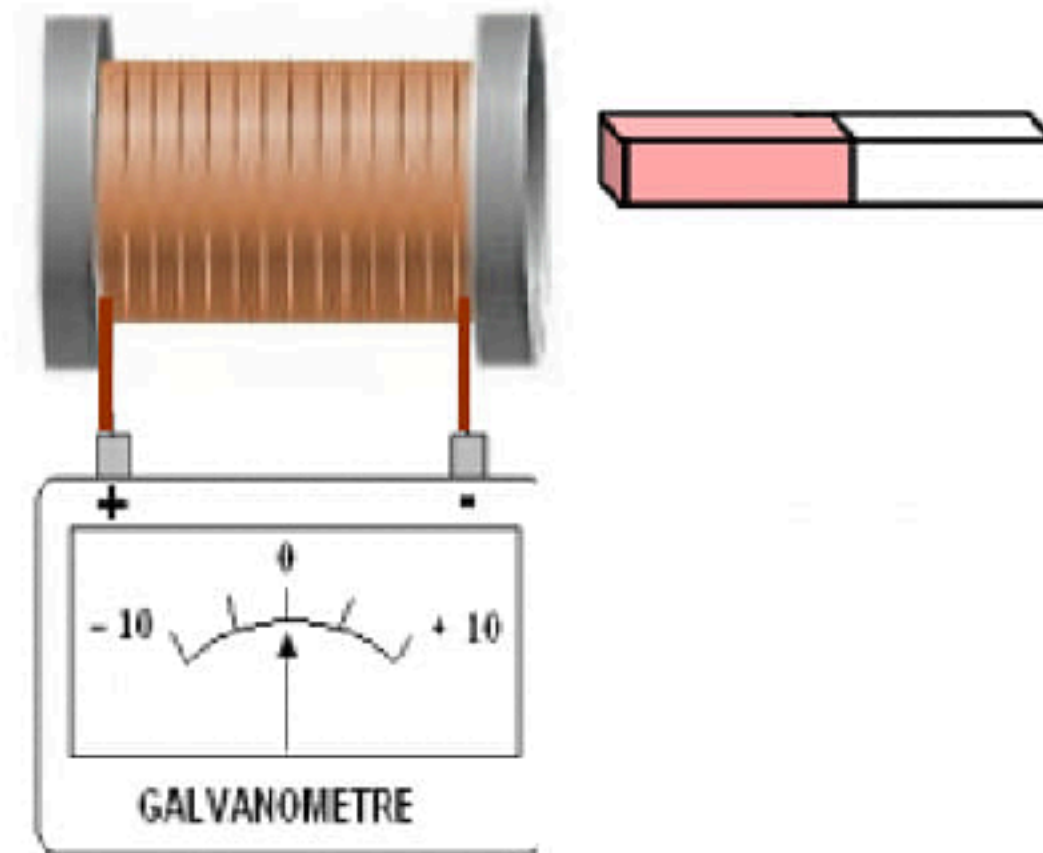
4- اعتمادا على الوثيقة -3- احسب كل من التوتر الأعظمي  $U_{max}$  و الدور  $T$  لهذا التوتر المعاين بواسطة جهاز ر.أ.م.



0.5 s/div

3 V/div




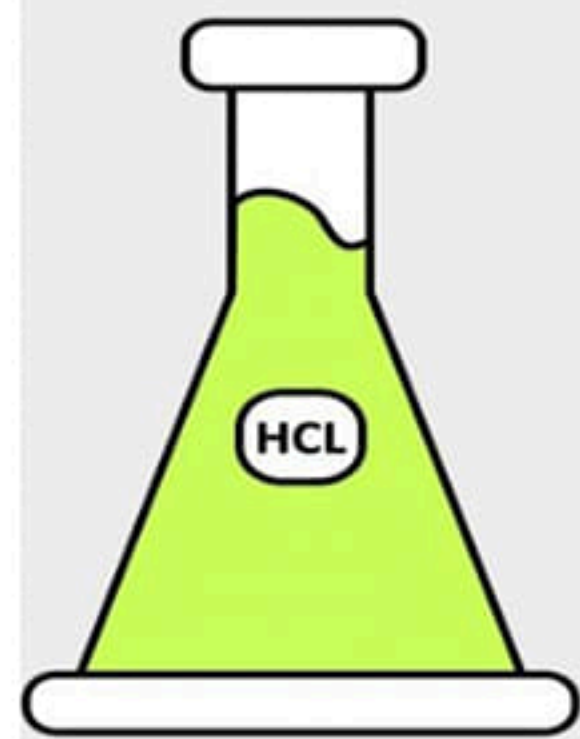
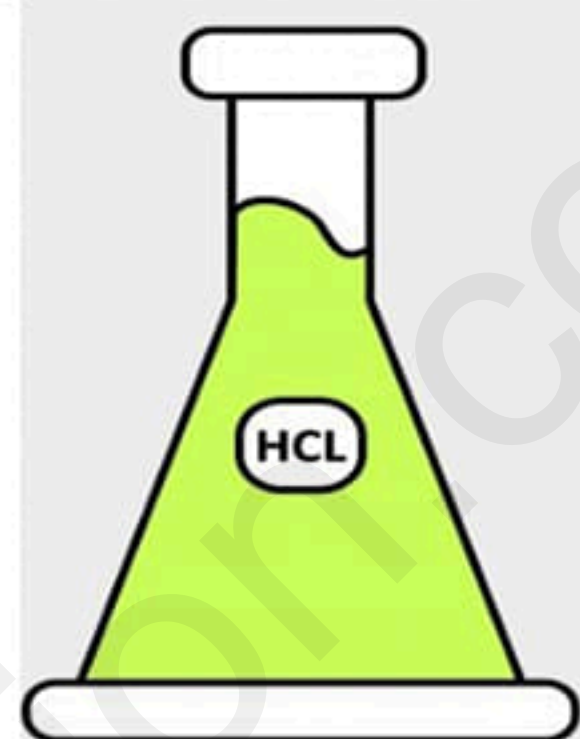

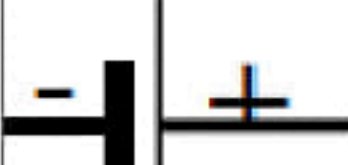

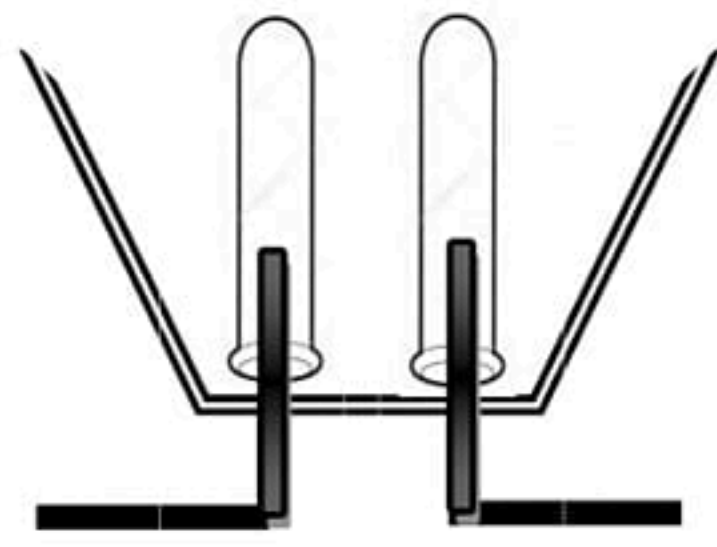
الوثيقة 3



الوثيقة 2

**الجزء الثاني ( 8 نقاط )  
الوضعية الإدماجية: ( 8 نقاط )**

يتميز غاز الهيدروجين  $H_2$  بعدد من الخصائص الهامة التي تؤهله لأن يكون "وقود المستقبل"، فهو وقود نظيف وآمن بيئيا ومن اجل الحصول عليه مخبريا قسم أستاذ مادة الفيزياء تلاميذه إلى فوجين و طلب منهم طريقة تجريبية لإنتاجه انطلاقا من نفس المادة وهي حمض كلور الهيدروجين HCl فقدم لهم الوسائل المبينة في السند - الوثيقة-4-

					<b>الفوج الأول</b> - حمض كلور الهيدروجين HCl - كريات من الحديد Fe - كريات من النحاس Cu - أنبوب اختبار
<b>وثيقة -4-</b>					
<b>الرموز النظامية</b>				<b>الفوج الثاني</b> - حمض كلور الهيدروجين HCl - وعاء التحليل الكهربائي - بطارية (DC) - مولد تيار كهربائي متناوب (AC) - مصباح و أسلاك التوصيل.	
					

**المطلوب:**

1. من خلال السند اشرح البروتوكول التجريبي الذي اعتمده كل فوج مدعما إجابتك برسوم توضيحية.
2. حدد في جدول المواد المتفاعلة و المواد الناتجة في كل تجربة.

الفوج	المواد المتفاعلة	المواد الناتجة
الفوج الأول		
الفوج الثاني		

3. اكتب المعادلة الإجمالية للتفاعل الحاصل في كل تجربة وذلك بالصيغة الشاردية فقط و مبينا الحالة الفيزيائية للأفراد.