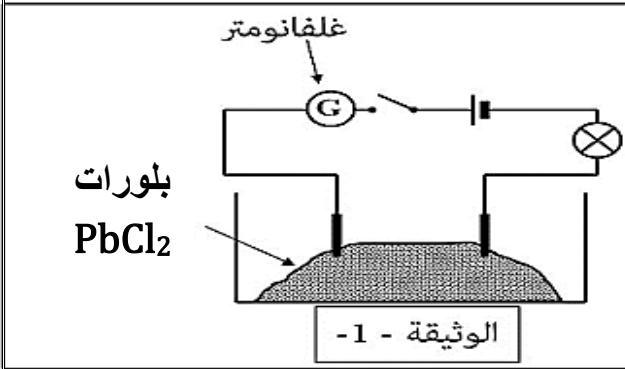




## الجزء الاول: (12 نقطة)

### التمرين الأول: (06 نقاط)

من اجل دراسة ناقلية بعض المحاليل والمركبات الكيميائية نقوم بوضع بلورات كلور الرصاص صيغته الكيميائية  $PbCl_2$  في وعاء التحليل الكهربائي مسرياه من الغرافيت كما هو موضح في الوثيقة - 01 -



1. نغلق الدارة الكهربائية ماذا تلاحظ؟ علل.

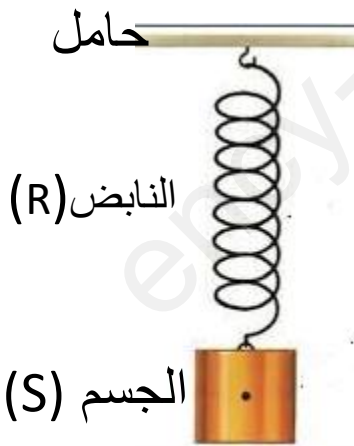
2. نضيف للبلورات السابقة ماء مقطر ثم نغلق القاطعة من جديد.

أ. اكتب الصيغة الشاردية للمحلول.

ب. فسر ما يحدث بجوار كل مسرى.

ت. اكتب المعادلة النصفية عند كل مسرى. واستنتج المعادلة الاجمالية.

### التمرين الثاني: (06 نقاط)



نعلق جسم صلب (S) كتلته  $m = 2500g$  بواسطة نابض (R) الى حامل

انظر (الوثيقة 02)

1. مثل الفعلين الميكانيكيين المتبادلين بين الجسم (S) والنايبض (R)

2. اذكر القوى المؤثرة على الجسم (S).

3. احسب ثقل الجسم (S)

4. أعد رسم الجسم (S) ثم مثل القوى المؤثرة عليه

باستعمال السلم  $1cm \rightarrow 2N$

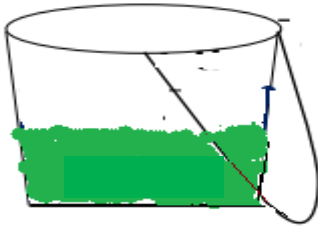
تعطي الجاذبية  $g = 10N/Kg$

الوثيقة (02)

## الجزء الثاني ( 8ن )

### الوضعية الإدماجية :

يستعمل الفلاحون محلول كبريتات الحديد الثنائي (ذو اللون الأخضر الفاتح) كمبيد لمعالجة النباتات من بعض الأمراض، ومعوذا لنقص عنصر الحديد في نفس الوقت. وضع الفلاح المحلول في دلو مصنوع من الزنك Zn، فلاحظ بعد مدة اختفاء اللون الأخضر الفاتح للمحلول وتشكل طبقة معدنية على الجدار الداخلي للدلو، فنبهه التقني الفلاحي أنه يجب تغيير الدلو حالا



1. أكتب الصيغة الشاردية لمحلول كبريتات الحديد الثنائي

2.

أ. عين الافراد الكيميائية المسؤولة عن

\* اللون الأخضر الفاتح، \* الطبقة المتشكلة.

ب. أكتب معادلة التفاعل الكيميائي بالصيغتين الشاردية

والإحصائية مع تحديد الحالة الفيزيائية.

3. اقترح تجربة تبين من خلالها ان شوارد الكبريتات  $SO_4^{2-}$  لم تتأثر

بالتفاعل.

4. اقترح على الفلاح حلا لتجنب مثل هذه الحوادث.



01ن	01ن	<p style="text-align: center;"><u>الوضعية الإدماجية</u></p> <p>1. الصيغة الشاردية لمحلول كبريتات الحديد الثنائي هي :  <math>(Fe^{2+} + SO_4^{2-})_{(aq)}</math></p> <p>2. الأفراد الكيميائية المسؤولة عن كل من:  أ اللون الأخضر فاتح: شوارد الحديد الثنائي  ب - الطبقة المتشكلة: ذرات الحديد المترسبة</p> <p>3. طلب التقني تغيير الدلو: لان الزنك يتفاعل مع محلول كبريتات الحديد الثنائي، الحل هو : استبدال الدلو بلاستيكي أو زجاجي</p> <p>4. كتابة المعادلة الكيميائية بالصيغتين الشاردية والاحصائية:  أ. الشاردية.  <math>+ Fe_{(s)}(Zn^{2+} + SO_4^{2-}) \rightarrow Zn_{(s)}(Fe^{2+} + SO_4^{2-})_{(aq)}</math>  ب . الإحصائية:  <math>+ Fe_{(s)}(ZnSO_4)_{(aq)} + Zn_{(s)}FeSO_4_{(aq)}</math></p> <p>5. التجربة المقترحة التي تبين ان شوارد الكبريتات لم تتأثر بالتفاعل :  نضيف كلور الباريوم للمحلول المتفاعل <math>(Fe^{2+} + SO_4^{2-})</math> والمحلول الناتج <math>(Zn^{2+} + SO_4^{2-})</math> فنلاحظ تشكل راسب ابيض في كلا المحلولين دلالة على عدم تأثر شاردة الكبريتات بالتفاعل الحادث</p>	
01ن	01ن		
01ن	01ن		التنظيم وسلامة اللغة