

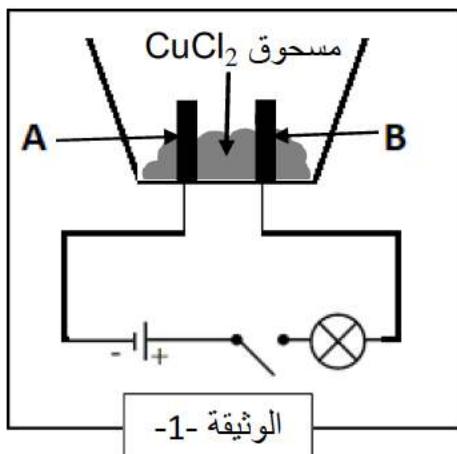


الجزء الأول: (12 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)

وضعنا في وعاء تحليل كهربائي مسرياه من الغرافيت مسحوقا من كلور النحاس CuCl_2 كما توضحة الوثيقة -1.

-1/ بعد غلق القاطعة لم يتوجه المصباح رغم سلامته وسلامة المولد وللاتيهم مناسبة.



أ- ما سبب عدم توجه المصباح؟

* أضفنا ماءا مقطرًا في الوعاء فتشكل محلول شاردي أزرق اللون.

ب- ما الهدف من إضافة الماء المقطر في الوعاء؟

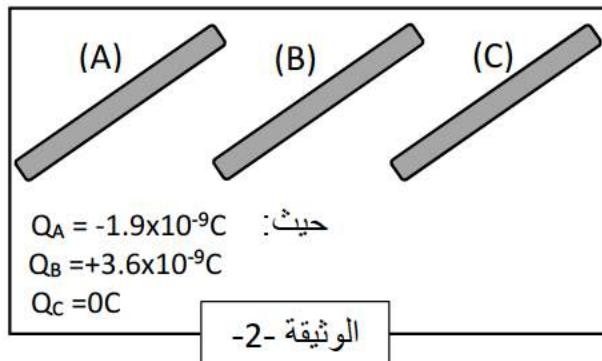
-2/ بعد غلق القاطعة انطلق غاز قام بإزالة اللون الأزرق للنيلة عند أحد المسريين وترسب معدن أحمر اللون عند المسري الآخر.

أ- ما اسم الغاز المنطلق والمعدن المترسب؟

ب- سم المسريين A و B .

ج- فسر ما حدث عند كل مسري مع كتابة المعادلتين النصفيتين ثم استنتج المعادلة الإجمالية؟

التمرين الثاني: (06 نقاط)



-1/ بعرض دراسة ظاهرة التكهرب، كلف الأستاذ تلميذا وباستعمال قفاز بلاستيكي ذلك قضيبين (أحدهما إيجوبيت والأخر زجاج) من بين القضبان (A)، (B) و(C) بالصوف للاحظ الوثيقة -2.

أ- حدد القضيبين المشحونين من بين القضبان الثلاثة (A)، (B) و(C) مع التعليل.

ب- ماذا يمكننا أن نقول عن القضيب الثالث المتبقى.

ج- استنتاج مادة صنع القصبيين المدلولكين.

د- ما سبب استعمال القفاز البلاستيكي.

2- في التجربة الثانية أجرى فوج من التلاميذ بمساعدة الأستاذ

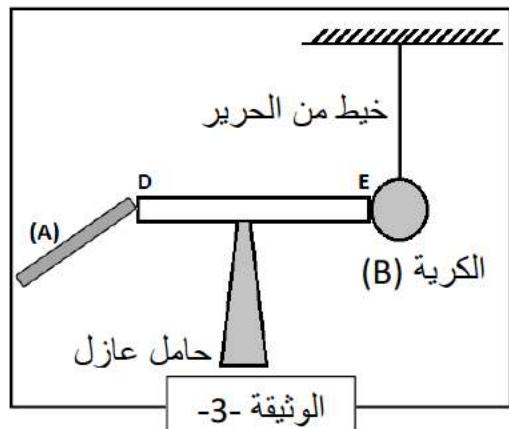
التركيبية الموضحة في الوثيقة -3، حيث أن الكرينة (B) خفيفة ومغلفة

بالمغنيوم (متوازنة كهربائياً) وملامسة لقضيب المعدني (DE).

أ- صفات ما يحدث للكرينة (B).

ب- فسر ما يحدث في هذه التجربة مستعيناً بالرسم.

ج- صفات ما يحدث للكرينة (B) لو استبدلنا القضيب (A) بالقضيب (C).



الجزء الثاني: (08 نقطة)

الوضعية الإدماحية: (08 نقاط)

أثناء الأعمال المخبرية تفاجأ الأستاذ بعدم اشتغال المولد الكهربائي رغم توصيله بمأخذ كهربائي، فظن أنه معطل، وللتتأكد من ذلك اقترحت عليه توصيله بمأخذ كهربائي آخر فاشتغل عادياً.



1- بعد نهاية الحصة فحص الأستاذ المأخذ المعطل بمفك البراغي كاشف الطور فلم يتوهج مصباحه في كلا المربطين. (لاحظ الوثيقة -4-) على ضوء ما درست ومستعيناً بالسندات أسفله أجب عما يلي:

أ- في رأيك لماذا لم يتوجه مصباح مفك البراغي كاشف الطور.

ب- بعد إصلاح الأستاذ الخل، لماذا وضع ابنه يده على عقب المفك؟ ما سبب عدم إصابته بالصدمة الكهربائية عند كشفه عن الطور مع التبرير.

$U=220V$	يعطى:	
$R=22000\Omega$	مقاومة مفك البراغي	
$I=U/R$	من قانون أموم	
$I=30mA$	أصغر شدة للتيار يشعر بها الإنسان	

2- قبل خروج الأستاذ من القسم، طلب من أحد التلاميذ تنظيم الأدوات في خزانة المخبر، وإذا به يضع المفك داخلوعاء به محلول كبريتات النحاس ($Cu^{2+} + SO_4^{2-}$) . وفي اليوم الموالي تفاجأ التلاميذ بزوال اللون الأزرق للمحلول، ظهور لون أخضر فاتح، وتأكل الجزء المغمور من المفك وتشكل طبقة حمراء على محيط هذا الجزء.

أ- ماهي الأفراد الكيميائية المسئولة عن: زوال اللون الأزرق - ظهور اللون الأخضر - تشكل الطبقة الحمراء.

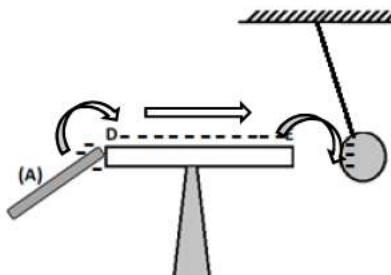
ب- نمجح التفاعل الحادث بمعادلة كيميائية بالصيغة الشاردية مع ذكر الحالة الفيزيائية لكل فرد كيميائي.



التصحيح النموذجي لاختبار الفصل الثاني في مادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الجزء الأول: (12 نقطة)

العلامة	عناصر الإجابة
المجموع	مجازأة
0.50	(4.25=0.50/س ₁ =0.25/س ₂ =0.50/س ₃ =0.50/س ₄ =0.50/س ₅ =0.50/س ₆) التمرين الأول:(6ن)
0.25	1-أ- سبب عدم توهج المصباح: لأن المركب الصلب الشاردي لا ينقل التيار الكهربائي لعدم احتوائه على شوارد حرة 1- ب- الهدف من إضافة الماء المقطر: للحصول على محلول شاردي ($Cu^{+2} + 2Cl^-$) ناقل للتيار الكهربائي
0.50	2-أ- الغاز المنطلق هو غاز الكلور ₂ Cl / المعden المترسب هو النحاس Cu
0.50	2- ب- تسمية المسرفين : المسرى (A) مرتب القطب السالب فهو المهبط المسرى (B) مرتب القطب الموجب فهو المصعد
2.50	2- ج-التفسير: تتجه شوارد النحاس الى المهبطة لتكتسب كل شاردة اليكترونين و تتحول الى ذرة نحاس مشكلة طبقة من معدن النحاس وفق المعادلة النصفية التالية : $Cu^{+2} + 2e^- \longrightarrow Cu$ تجه شوارد الكلور الى المصعد لتفقد كل شاردة اليكترون وتتحول الى ذرة كلور فتتحدد كل ذرتين مشكلة جزيء غاز الكلور وفق المعادلة النصفية التالية : $2Cl^- \longrightarrow Cl_2 + 2e^-$
1.75	المعادلة الإجمالية لهذا التحليل الكهربائي: $(Cu^{+2} + 2Cl^-)_{(aq)} \longrightarrow Cu_{(s)} + Cl_{2(g)}$
1.50	التمرين الثاني:(6ن)(س ₁ =1.50/س ₂ =1.00/س ₃ =0.50/س ₄ =0.50/س ₅ =2.00/س ₆ =0.50) 1-أ- تحديد القضيبين المشحونين: هما القضيب (A) و القضيب (B) القضيب (A) لأنه شحنته سالبة القضيب (B) لأن شحنته موجبة
0.50	1- ب- القضيب (C) متعادل كهربائياً أو غير مشحون 1- ج- مادة صنع القضيبين: القضيب (A) من مادة الأيونيات. القضيب (B) من مادة الزجاج.
1.00	

		<p>1-د- تفسير استعمال القفازات البلاستيكية: تستعمل القفازات البلاستيكية من أجل بقاء القصبيين مشحونين لأن البلاستيك عازل لا يسمح بانتقال الشحنات الكهربائية من القصبيين نحو الأرض عبر جسم الإنسان.</p>
		<p>2-أ- وصف ما حدث للكرينة:</p> <p>ابتعاد الكرينة عن الطرف E للقضيب المعدني (DE)</p>
2.00	0.50	<p>2- ب- التفسير: تنتقل الشحنات السالبة من القضيب (A) المشحون سلباً إلى الكرينة المعتدلة كهربائياً عبر القضيب (DE) لأنه ناقل فيكون كل من الطرف E للقضيب المعدني (DE) والكرينة من نفس الشحنة السالبة فيحدث بينهما تنافر.</p> 
0.50	0.50	<p>2-ج- عند استبدال القضيب (A) بالقضيب (C) لا يحدث شيء لأن القضيب (C) معدن غير مشحون كهربائياً</p>

الجزء الثاني: (08 نقطة)

الوضعية الإدماجية:

1-أ- سبب عدم توهج مصباح مفك البراغي الكاشف هو وجود سلك الطور في المربيط الأرضي للمأخذ أو عدم توصيله في أحد المربيطين أو المأخذ غير موصول اطلاقاً مع الأسلك.

1-ب- سبب وضع ابهام اليد على عقب مفك البراغي الكاشف هو لغلق الدارة الكهربائية حتى يشتعل المصباح.

1-ج- تفسير عدم إصابة الأستاذ بالصدمة الكهربائية :

من خلال السندات : حساب شدة التيار المارة في المفك وبالتالي في الأستاذ :

$$I = U/R = 220/22000 = 0.01A = 10mA$$

ومقارنتها مع الشدة الصغرى التي يشعر بها الإنسان وهي $I_{min} = 30mA$ فنجد $I < I_{min}$

وهذا ما يفسر علمياً عدم إصابة الأستاذ بالصدمة الكهربائية.

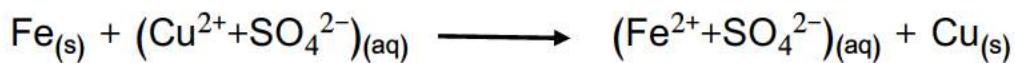
2-أ- الأفراد الكيميائية المسئولة عن:

- زوال اللون الأزرق بسبب زوال شوارد النحاس الثانية Cu^{2+}

- ظهور اللون الأخضر الفاتح بسبب ظهور شوارد الحديد الثنائي Fe^{2+}

- تشكل الطبقة الحمراء بسبب ترسب معدن النحاس Cu

2-ب- نمذجة التفاعل الحادث بمعادلة كيميائية بالصيغ الشاردية:



شبكة تقييم الوضعية الإدماجية

العلامة		المؤشرات	الأسئلة	المعايير
المجموع	مجازأة			
01	0.25	- يذكر أي سبب يتعلق بالمفك الكاشف وتوهج المصباح.	س 1	<u>الواجهة</u> فهم المتعلم لما هو مطلوب منه
	0.25	- يقدم تفسيراً لعدم إصابة الأستاذ بالصدمة.	س 2	
	0.25	- يحدد أي أفراد كيميائية.	س 3	
	0.25	- كتابة أي معادلة تفاعل كيميائي	س 4	
06	0.5	- يحدد السبب الرئيسي والصحيح لوضع الإبهام على عقب المفك الكاشف وتوهج المصباح.	س 1	<u>الاستعمال السليم</u> <u>لأدوات المادة</u> توظيف الموارد المترتبة بالمادة
	02	- يقدم تفسير صحيح لعدم إصابة الشخص بالصدمة (حساب شدة التيار ومقارنتها بالشدة الصغرى).	س 2	
	1.50	- يحدد الأفراد الكيميائية المسئولة عن الألوان بشكل صحيح.	س 3	
	02	- يكتب المعادلة الكيميائية بشكل صحيح وموازنتها وتحديد الحالة الفيزيائية.	س 4	
0.5	0.5	التعبير بلغة علمية سليمة. التسلسل المنطقي للأفكار.	كل الأسئلة	<u>الانسجام</u> تناسق الإجابة
0.5	0.5	تنظيم الفقرات ووضوح الرسومات... الإبداع والتميز	كل الأسئلة	<u>الإتقان والإبداع</u> تميز الإجابة