



المديرية العامة لتربية والتعليم بشمال الشرقية
دائرة الإشراف التربوي
(قسم الإشراف الفني)

نشرة علمية
صياغة مفردات لاختبار مهارات الاستقصاء العلمي
لمنهج كامبريدج (كيمياء 12)

ترجمة وإعداد معلمات الكيمياء : وسمية الوهيبية ، أصيلة السناوية ، يسرى الشيببية
إشراف مشرفة الكيمياء : شيخة الحجرية
نشرة مستله من مشغل صياغة مفردات أسئلة اختبارات كامبريدج لمنهج كيمياء 12

2023/11 /6-5

مقدمة :

من اهم ركائز فلسفة مناهج كامبريدج تنمية مهارات الاستقصاء العلمي لدى طلبة العلوم وتطويرها ضمن سياقات جديدة ، بالإضافة إلى القدرة على تذكر وشرح وتطبيق المعارف والظواهر والحقائق والقوانين والتعاريف والمفاهيم والنظريات الموضحة في المناهج ، من المتوقع من الطلبة أن يكونوا قادرين على حل المسائل ضمن مواقف جديدة او غير مألوفة باستخدام مهارات التفكير المنطقي . ويتوقع منهم إظهار فهمهم للمهارات العلمية بما في ذلك القدرة على :

- التخطيط لإجراء التجارب والاستقصاءات .
- جمع وتسجيل وتقديم الملاحظات والقياسات والتقديرات.
- تحليل وتفسير البيانات للتوصل إلى نتائج .
- تقييم الأساليب المتبعة وجودة البيانات التجريبية واقتراح التحسينات الممكنة على التجارب.

يتم قياس مدى اكتساب الطلبة لهذه المهارات من خلال الاختبار العملي الذي يقيس هدف التقييم الثالث (AO3) الذي يقدم للطلبة نهاية الفصل الدراسي كتقويم مستمر ، ويختبر الهدف فهم الطلبة للمهارات التجريبية وقدرتهم على انجاز الاستقصاءات العملية . كما يمكن ان تكون الأسئلة حول مواضيع مألوفة او غير مألوفة على أن لا تخرج عن أهداف المنهج الدراسي.

تعرض هذه النشرة أربع نماذج من الاختبارات العملية المترجمة من موقع اختبارات كامبريدج التي يمكن ان تساعد المعلمين على تدريب طلبتهم على هذا النوع من الاختبارات، بالإضافة أنه يمكن للمعلمين ان يعيدوا مزاجية أسئلة الاختبارات للخروج بمجموعة متنوعة من الاختبارات العملية .

الاختبار العملي (1)

ترجمة وإعداد الأستاذة : وسمية سالم الوهيبيبة مدرسة : رقية لتعليم الأساسي (10-12)

السؤال الأول:

قام طلبة الصف الثاني عشر ببناء ثلاث خلايا جلفانية وقياس جهد الخلية باستخدام الفولتميتر تم تسجيل النتائج في الجدول التالي

الخلية	وصف الخلية	قطب السالب	جهد الخلية	اتجاه تدفق الإلكترونات
خلية (1) نحاس / الفضة	النحاس	0.43 V	من النحاس الى الفضة
خلية (2) الخارصين / الفضة	الخارصين	1.4 V	من الخارصين الى الفضة
خلية (3) الخارصين / النحاس	Zn/zn ⁺² // Cu ⁺² /Cu	الخارصين	1.1 V	من الخارصين الى النحاس

أ - أكتب وصف للخليتين داخل الجدول السابق . [2]

ب- ما هو دور نصف الخلية الذي يشكل القطب السالب ؟

[1].....

ج- أكتب أنصاف المعادلات للتفاعل في خلية 1 و2 مع كتابه التفاعل الكلي لكل خلية؟

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

[4].....

د- احسب جهد الخلية القياسي لخلية 1 و 2 باستخدام جهود الاختزال القياسية التالية ثم اذكر سبب الاختلاف عن نتائج التجربة أعلاه؟ مستخدم القانون التالي

$$E^{\ominus}_{\text{cell}} = E^{\ominus}_r(\text{cathode}) - E^{\ominus}_r(\text{Anode})$$

$\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \rightleftharpoons \text{Zn}(\text{s})$	$E^{\ominus} = -0.76 \text{ V}$
$\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{s})$	$E^{\ominus} = +0.34 \text{ V}$
$\text{Ag}^{+}(\text{aq}) + \text{e}^{-} \rightleftharpoons \text{Ag}(\text{s})$	$E^{\ominus} = +0.80 \text{ V}$

.....

 [3].....

ه- في خلية نحاس /خارصين استبدل محلول كبريتات النحاس الأصلي بمحلول تركيزه (0.1mole/ L)

i. توقع مع الشرح تأثير التخفيف للمحلول على جهد الخلية القياسي ؟

.....
 [1].....

$$E_r = E^{\ominus}_r - 0.059/z \log Q \quad \text{باستخدام معادلة نيرنست}$$

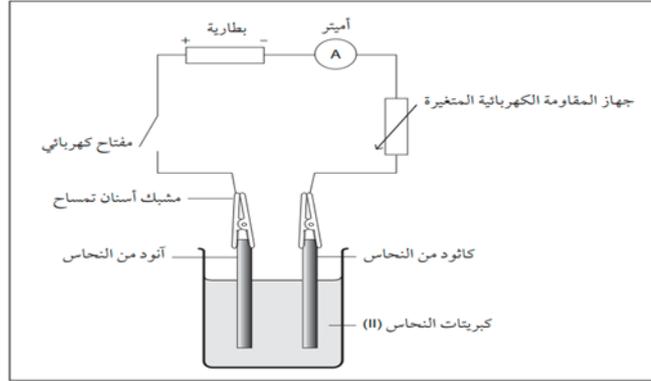
ii. -احسب جهد الاختزال غير القياسي للنحاس

[1].....

نموذج إجابة الأختبار العملي (1)

رقم السؤال	الإجابة	الدرجة	الملاحظة				
1- أ	Cu/cu ⁺² //Ag ⁺ /Ag Zn/Zn ⁺² //Ag ⁺ /Ag	2	لكل وصف صحيح درجة				
ب	القطب السالب هو المصعد تحدث عنده عملية أكسدة لذرات الفلز (الفلز الذي يفقد الإلكترونات بسهولة أكبر)	1					
ج	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center;">خلية (٢)</th> <th style="text-align: center;">خلية (١)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;"> نصف تفاعل أكسدة $Zn \rightarrow Zn^{+2} + e^{-}$ نصف تفاعل اختزال $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$ التفاعل الكلي $Zn + 2Ag^{+} \rightarrow Zn^{+2} + 2Ag$ </td> <td style="text-align: center;"> نصف تفاعل أكسدة $cu \rightarrow cu^{+2} + 2e^{-}$ نصف تفاعل اختزال $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$ التفاعل الكلي $Cu + 2Ag^{+} \rightarrow cu^{+2} + 2Ag$ </td> </tr> </tbody> </table>	خلية (٢)	خلية (١)	نصف تفاعل أكسدة $Zn \rightarrow Zn^{+2} + e^{-}$ نصف تفاعل اختزال $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$ التفاعل الكلي $Zn + 2Ag^{+} \rightarrow Zn^{+2} + 2Ag$	نصف تفاعل أكسدة $cu \rightarrow cu^{+2} + 2e^{-}$ نصف تفاعل اختزال $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$ التفاعل الكلي $Cu + 2Ag^{+} \rightarrow cu^{+2} + 2Ag$	4	كتابة جميع أنصاف التفاعلات (درجتان) كتابة ثلاث أنصاف تفاعلات (درجة) التفاعلات الكلية (درجتان)
خلية (٢)	خلية (١)						
نصف تفاعل أكسدة $Zn \rightarrow Zn^{+2} + e^{-}$ نصف تفاعل اختزال $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$ التفاعل الكلي $Zn + 2Ag^{+} \rightarrow Zn^{+2} + 2Ag$	نصف تفاعل أكسدة $cu \rightarrow cu^{+2} + 2e^{-}$ نصف تفاعل اختزال $Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$ التفاعل الكلي $Cu + 2Ag^{+} \rightarrow cu^{+2} + 2Ag$						
د	$E^{\ominus}_{cell} = E^{\ominus}_{r(Ag)} - E^{\ominus}_{r(cu)}$ $= 0.8 - 0.34$ $= 0.46V$ $E^{\ominus}_{cell} = E^{\ominus}_{r(Ag)} - E^{\ominus}_{r(Zn)}$ $= 0.8 - - 0.76$ $= 1.56V$ <p>درجة حرارة المختبر ليست قياسية الأقطاب غير نقيه</p>	1 1 1					
هـ	<p>- يقل تركيز أيونات النحاس الثنائية حسب مبدأ لوشاتلية ينزاح التفاعل نحو اليسار يقل جهد اختزال أيونات النحاس الثنائية وبالتالي يقل جهد الخلية القياسي</p> $Cu^{+2} + 2e^{-} \leftrightarrow Cu \quad E^{\ominus}_r = 0.34$ <p style="text-align: right;">0.31 V -</p>	1 1					

رقم السؤال	الإجابة	الدرجة	الملاحظة						
2- أ	<p>المواد (ساعة إيقاف -ميزان رقمي- أميتر مصدر جهد كهربائي – أسلاك توصيل – كأس زجاجي (2) -أقطاب نحاس (2) – محلول كبريتات نحاس) الخطوات</p> <p>1- عمليه تحليل كهربائي لمحلول كبريتات النحاس والاقطاب من النحاس لفترة زمنية معينة (على سبيل المثال 20 دقيقه مع الحفاظ على شدة التيار الكهربائي 0.2A</p> <p>2- حدد النقصان في كتلة المصعد</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>كتلة المصعد قبل التجربة</th> <th>كتلة المصعد بعد التجربة</th> <th>التغير في الكتلة</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>3- حساب عدد مولات النحاس المتأكله $n=m/Mr$</p> <p>4- حساب كمية الكهرباء. $Q=I.t$</p> <p>5- حساب ثابت فارادي $F=Q.Mr/zm$</p>	كتلة المصعد قبل التجربة	كتلة المصعد بعد التجربة	التغير في الكتلة				1 3	
كتلة المصعد قبل التجربة	كتلة المصعد بعد التجربة	التغير في الكتلة							
ب	<p>أثناء عملية الوزن للقطب</p> <p>- قياس الزمن</p> <p>- عدم تجفيف الأقطاب جيدا</p>	1							
ج	لان النحاس لا يلتصق دائما بالمهبط بشكل جيد	1							



الشكل ٢-١-أ: جهاز مستخدم لحساب ثابت فارادي.

الاختبار العملي (2)

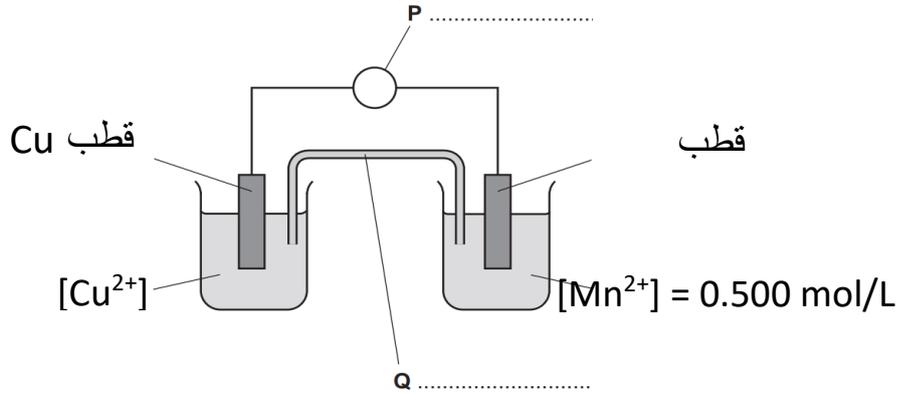
اعداد وترجمة الأستاذة : أصيلة عامر السناوية مدرسة : المعارض لتعليم الأساسي (5-12)

السؤال الأول:

في هذه التجربة يستقصي الطالب: أثر تغير تركيز الأيونات في نصف الخلية الكهروكيميائية على قيمة فولتية الخلية E_{cell}°

استخدمت خلية جلفانية مكونة من نصفي خلية Mn^{2+}/Mn و Cu^{2+}/Cu كما يوضحه الشكل (1-1):

- نصف خلية النحاس Cu^{2+}/Cu في الظروف القياسية وقيمة $E_r^{\circ} = 0.34 V$
- نصف خلية المنجنيز Mn^{2+}/Mn تركيز محلول أيوناتها 0.500 mol/L



الشكل 1-1

1. اكتب ما يشير إليه الرمز:

أ. P Q [1]

ب. تركيز محلول أيونات Cu^{2+} يساوي

[1]

2. أثناء استقصاء أثر تغير تركيز الأيونات في نصف الخلية الكهروكيميائية على قيمة فولتية الخلية E_{cell} يخطط أحد الطلاب استخدام محلول $Mn^{2+}(aq)$ ذات التركيز أقل من محلول $Mn^{2+}(aq)$ تركيزه 0.500 mol/L .

أ. احسب حجم محلول Mn^{2+} تركيزه 0.500 mol/L اللازم لإعداد محلول من Mn^{2+} حجمه 100 mL تركيزه 0.200 mol/L

.....
.....

[2].....

3. استبدل محلول أيونات Mn^{2+} الذي تركيزه 0.500 mol/L بأخر تركيزه 0.200 mol/L وتم قياس E_{cell}° وكررت هذه الخطوة عدة مرات باستخدام تراكيز مختلفة من محلول أيونات Mn^{2+} . كل القياسات أخذت عند 25° .

نتائج التجربة تم إدراجها في الجدول أدناه.

أ. اكمل العمود الثالث بحساب $\log[Mn^{2+}]$ [2]

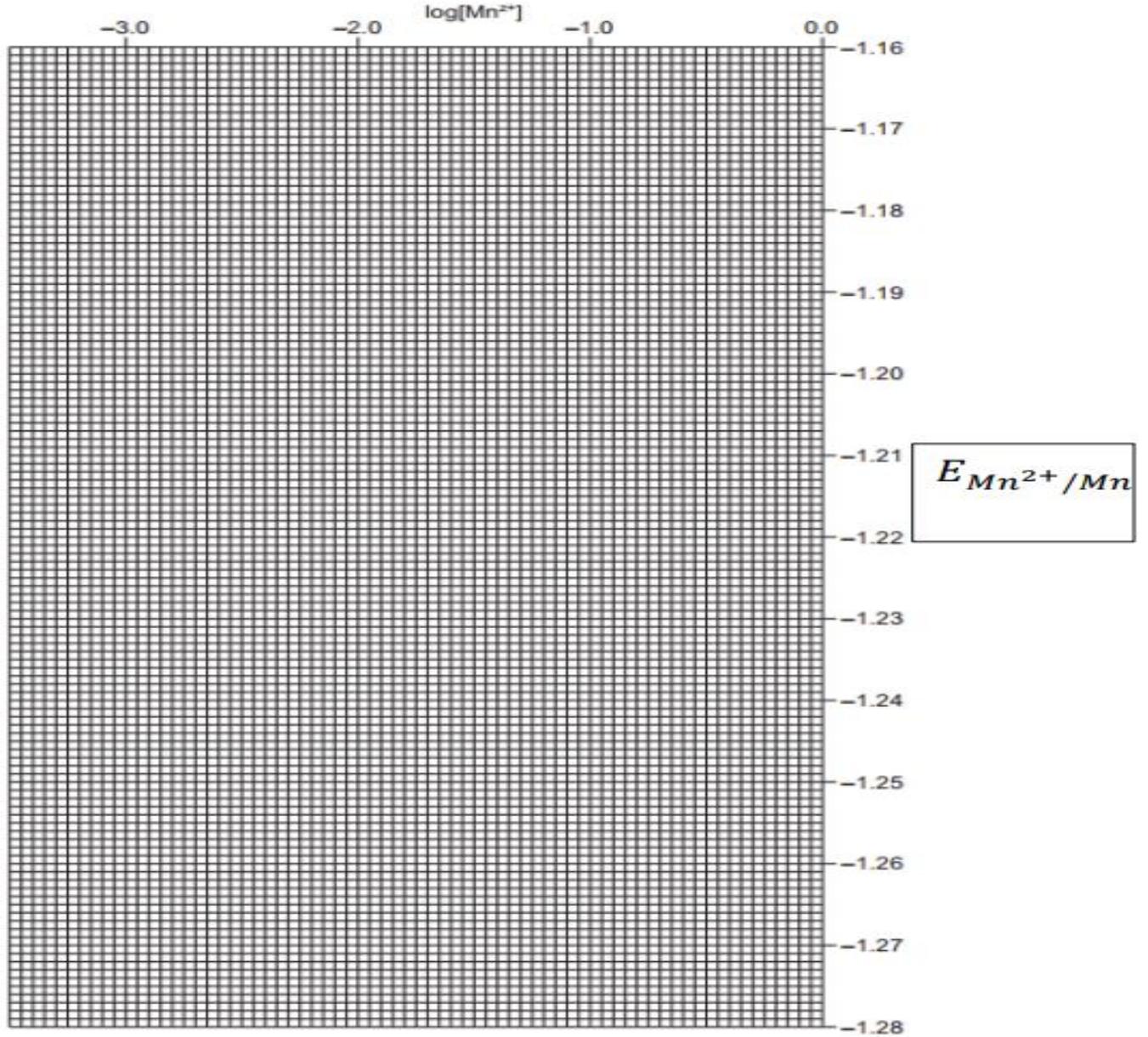
ب. اكمل العمود الرابع مستخدماً المعادلة أدناه: [2]

$$E_{Mn^{2+}/Mn} = 0.34 - E_{cell}$$

$[Mn^{2+}] \text{ (mol/L)}$	$(V)E_{cell}$	$\log[Mn^{2+}]$	$(V)E_{Mn^{2+}/Mn}$
5×10^{-1}	1.529	-0.30	-1.189
2×10^{-1}	1.541		
1×10^{-1}	1.550		
7.5×10^{-2}	1.553		
2.5×10^{-2}	1.567		
8×10^{-3}	1.582		
6×10^{-3}	1.590		
3×10^{-3}	1.594		

ج. ارسم رسماً بيانياً لجهد القطب لنصف خلية المنغنيز (المحور y) مقابل $\log[\text{Mn}^{2+}]$ (المحور x). استخدم علامة (x) لرسم كل نقطة بيانات. ارسم أفضل خط مستقيم يمر بالنقاط الممثلة.

[3]

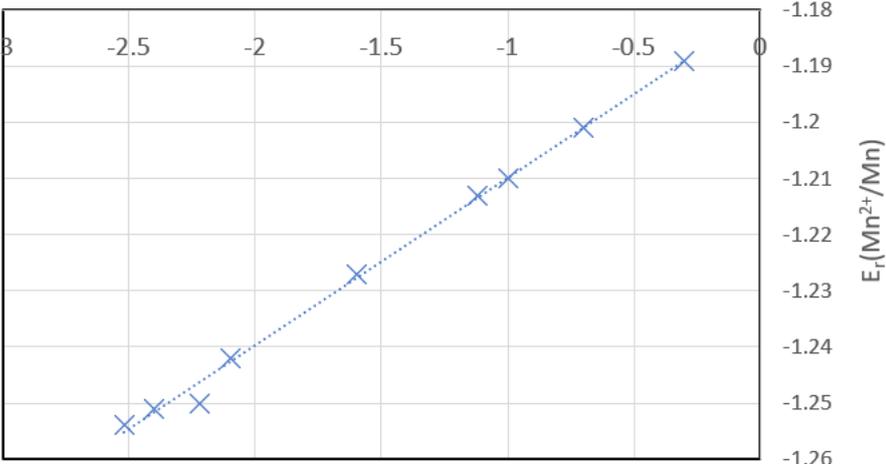


د- ما العلاقة بين $\log[\text{Mn}^{2+}]$ و $E_{\text{Mn}^{2+}/\text{Mn}}$ ؟

.....
[2].....

نموذج الإجابة للاختبار العملي (2)

معلومات إضافية	الدرجة	الإجابة	رقم السؤال																																								
السؤال الأول																																											
تمنح الدرجة كاملة عند الإجابة عن الرمزين	1	أ P : جهاز الفولتميتر Q : الجسر الملحي (القطرة الملحية)	1																																								
	1	ب [Cu ²⁺] = 1.00 mol/L																																									
تمنح درجة واحدة للقانون والتعويض فيه تمنح درجة واحدة للنتائج الصحيح	1 + 1	يستخدم قانون التخفيف لإيجاد حجم Mn ²⁺ : بعد التخفيف قبل التخفيف $M \times V = M \times V$ $0.500 \frac{mol}{L} \times V = \frac{0.200mol}{L} \times 100mL$ $V = 40 mL = 0.04 L$	2																																								
تمنح 1 إذا تمكن الطالب من حساب أربع بيانات صحيحة تمنح درجتان إذا تمكن الطالب من حساب 8 بيانات صحيحة	2 + 2	<table border="1"> <thead> <tr> <th>[Mn²⁺] / mol dm⁻³</th> <th>Cell Potential / V</th> <th>Log [Mn²⁺]</th> <th>Electrode potential (manganese half-cell), E / V</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>5.0 · 10⁻¹</td> <td>+1.529</td> <td>-0.30</td> <td>-1.189</td> </tr> <tr> <td>2.0 · 10⁻¹</td> <td>+1.541</td> <td>-0.70</td> <td>-1.201</td> </tr> <tr> <td>1.0 · 10⁻¹</td> <td>+1.550</td> <td>-1.00</td> <td>-1.210</td> </tr> <tr> <td>7.5 · 10⁻²</td> <td>+1.553</td> <td>-1.12</td> <td>-1.213</td> </tr> <tr> <td>2.5 · 10⁻²</td> <td>+1.567</td> <td>-1.60</td> <td>-1.227</td> </tr> <tr> <td>8.0 · 10⁻³</td> <td>+1.582</td> <td>-2.10</td> <td>-1.242</td> </tr> <tr> <td>6.0 · 10⁻³</td> <td>+1.590</td> <td>-2.22</td> <td>-1.250</td> </tr> <tr> <td>4.0 · 10⁻³</td> <td>+1.591</td> <td>-2.40</td> <td>-1.251</td> </tr> <tr> <td>3.0 · 10⁻³</td> <td>+1.594</td> <td>-2.52</td> <td>-1.254</td> </tr> </tbody> </table>	[Mn ²⁺] / mol dm ⁻³	Cell Potential / V	Log [Mn ²⁺]	Electrode potential (manganese half-cell), E / V	5.0 · 10 ⁻¹	+1.529	-0.30	-1.189	2.0 · 10 ⁻¹	+1.541	-0.70	-1.201	1.0 · 10 ⁻¹	+1.550	-1.00	-1.210	7.5 · 10 ⁻²	+1.553	-1.12	-1.213	2.5 · 10 ⁻²	+1.567	-1.60	-1.227	8.0 · 10 ⁻³	+1.582	-2.10	-1.242	6.0 · 10 ⁻³	+1.590	-2.22	-1.250	4.0 · 10 ⁻³	+1.591	-2.40	-1.251	3.0 · 10 ⁻³	+1.594	-2.52	-1.254	3 أ + ب
[Mn ²⁺] / mol dm ⁻³	Cell Potential / V	Log [Mn ²⁺]	Electrode potential (manganese half-cell), E / V																																								
5.0 · 10 ⁻¹	+1.529	-0.30	-1.189																																								
2.0 · 10 ⁻¹	+1.541	-0.70	-1.201																																								
1.0 · 10 ⁻¹	+1.550	-1.00	-1.210																																								
7.5 · 10 ⁻²	+1.553	-1.12	-1.213																																								
2.5 · 10 ⁻²	+1.567	-1.60	-1.227																																								
8.0 · 10 ⁻³	+1.582	-2.10	-1.242																																								
6.0 · 10 ⁻³	+1.590	-2.22	-1.250																																								
4.0 · 10 ⁻³	+1.591	-2.40	-1.251																																								
3.0 · 10 ⁻³	+1.594	-2.52	-1.254																																								

<p>تمنح الدرجة كاملة إذا تمكن الطالب من رسم المحنى بشكل صحيح</p>	<p>3</p>	<p style="text-align: center;">log[Mn²⁺]</p> 	<p>3 ج</p>						
<p>لا تجزأ الدرجة</p>	<p>2</p>	<p style="text-align: center;">العلاقة طردية</p>	<p>3 د</p>						
السؤال الثاني									
	<p>2</p>	<p>خطوات التجربة: 1. إضافة قطرات من داكرومات البوتاسيوم إلى الأنابيب الثلاثة المحتوية على الكحولات. 2. تسخين الأنابيب الثلاث لمدة قصيرة على الموقد</p> <table border="1" data-bbox="427 1070 1364 1321"> <tr> <td data-bbox="427 1070 742 1232"> <p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃C(CH₃)(OH)CH₃</p> </td> <td data-bbox="742 1070 1045 1232"> <p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃CH(OH)CH₃</p> </td> <td data-bbox="1045 1070 1364 1232"> <p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃CH₂CH₂OH</p> </td> </tr> <tr> <td data-bbox="427 1232 742 1321"> <p>لا يتغير اللون البرتقالي</p> </td> <td data-bbox="742 1232 1045 1321"> <p>تغير اللون البرتقالي إلى اللون الأخضر</p> </td> <td data-bbox="1045 1232 1364 1321"> <p>تغير اللون البرتقالي إلى اللون الأخضر</p> </td> </tr> </table>	<p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃C(CH₃)(OH)CH₃</p>	<p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃CH(OH)CH₃</p>	<p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃CH₂CH₂OH</p>	<p>لا يتغير اللون البرتقالي</p>	<p>تغير اللون البرتقالي إلى اللون الأخضر</p>	<p>تغير اللون البرتقالي إلى اللون الأخضر</p>	<p>1</p>
<p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃C(CH₃)(OH)CH₃</p>	<p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃CH(OH)CH₃</p>	<p>إضافة داكرومات البوتاسيوم المحمضة إلى CH₃CH₂CH₂OH</p>							
<p>لا يتغير اللون البرتقالي</p>	<p>تغير اللون البرتقالي إلى اللون الأخضر</p>	<p>تغير اللون البرتقالي إلى اللون الأخضر</p>							
	<p>1</p>	<p>1. ارتداء القفازات عند التعامل مع مادة داكرومات البوتاسيوم المحمضة 2. الانتباه جيدا عند تسخين الكحول مع العامل المؤكسد</p>	<p>2</p>						
<p>درجة واحدة لذكر الكحولات درجة واحدة للشرح</p>	<p>2</p>	<p>يتفاعل كل من : مع محلول اليود القلوي لتكوين راسب أصفر من اليودوفورم CH₃I وذلك لأن هذين الكحولين يحتويان على مجموعة ميثيل مرتبطة بذرة هيدروجين ومجموعة هيدروكسيل</p>	<p>3</p>						

الاختبار العملي (3)

اعداد وترجمة الأستاذة : يسرى خلفان الشيبينية مدرسة : سمية لتعلم الأساسي (10-12)

السؤال الأول:

(1) يقوم أحد الطلاب بتركيب خلية جلفانية رمزها $Zn(s)|Zn^{2+}(aq)||Cu^{2+}(aq)|Cu(s)$ حيث يقوم الطالب بقياس جهد الخلية بتغيير تركيز كل من أيونات النحاس Cu^{2+} وأيونات

Experiment	$[Zn^{2+}] / \text{mol dm}^{-3}$	$[Cu^{2+}] / \text{mol dm}^{-3}$	$\ln \left(\frac{[Zn^{2+}]}{[Cu^{2+}]} \right)$	E_{cell} / V
1	0.010	1.0	-4.61	1.16
2	0.10	1.0	-2.30	1.13
3	1.0	1.0	0.00	1.10
4	1.0	0.10		1.07
5	1.0	0.010	4.61	1.04

. الخارصين Zn^{+2}

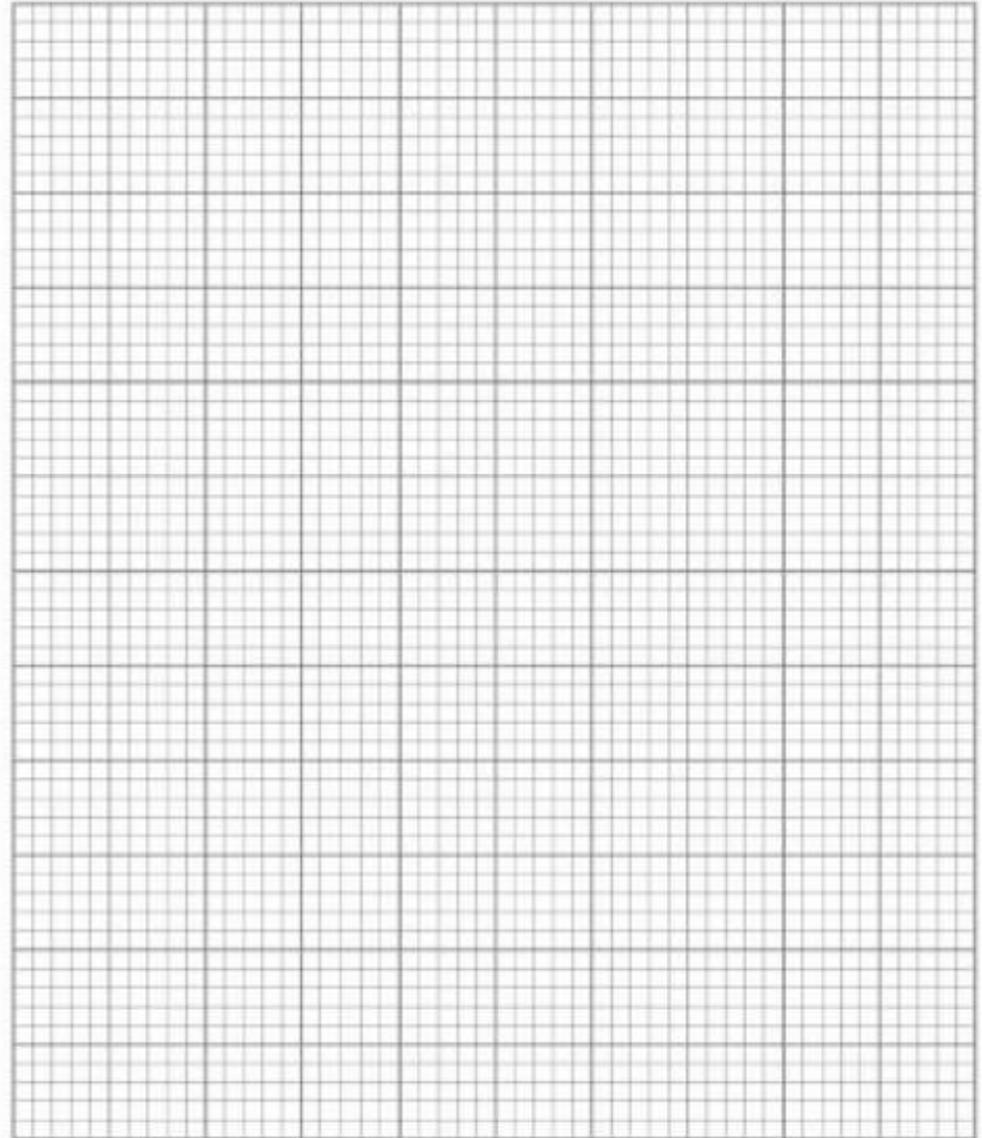
الجدول التالي يوضح النتائج التي سجلها .

(أ) أكمل الجدول بإيجاد القيمة المفقودة في التجربة رقم 4 [1]

(ب) ارسم تمثيلا بيانيا بين جهد الخلية E_{cell} و $\ln \left(\frac{[\text{Zn}^{2+}]}{[\text{Cu}^{2+}]} \right)$ في الشبكة التالية:

[3]

$E_{\text{cell}} / \text{V}$



$\ln \left(\frac{[\text{Zn}^{2+}]}{[\text{Cu}^{2+}]} \right)$

(2) المعادلة التالية توضح علاقة تغير تركيز الأيونات بجهد الخلية

$$E_{\text{cell}} = (-4.3 \times 10^{-5} \times T) \ln \left(\frac{[\text{Zn}^{2+}]}{[\text{Cu}^{2+}]} \right) + E^{\ominus}_{\text{cell}}$$

(أ) هذه المعادلة معادلة خطية صيغتها العامة ($y = mx + c$) احسب ميل المنحنى الذي تم رسمه في المفردة ب

.....
.....
[1].....

(ب) استخدم المنحنى البياني الذي رسمته في إيجاد قيمة درجة الحرارة (T) التي تم عندها حساب جهد الخلية E_{cell}

.....
.....
.....
[2].....

(3) إذا علمت أن جهد اختزال قطب النحاس (Cu^{2+}/Cu) في التجربة (2) الموضحة بالجدول أعلاه تساوي (+0.33V) .

(أ) استخدم البيانات من الجدول لحساب جهد اختزال قطب الخارصين (Zn^{2+}/Zn) في نفس التجربة

.....
.....
[1].....

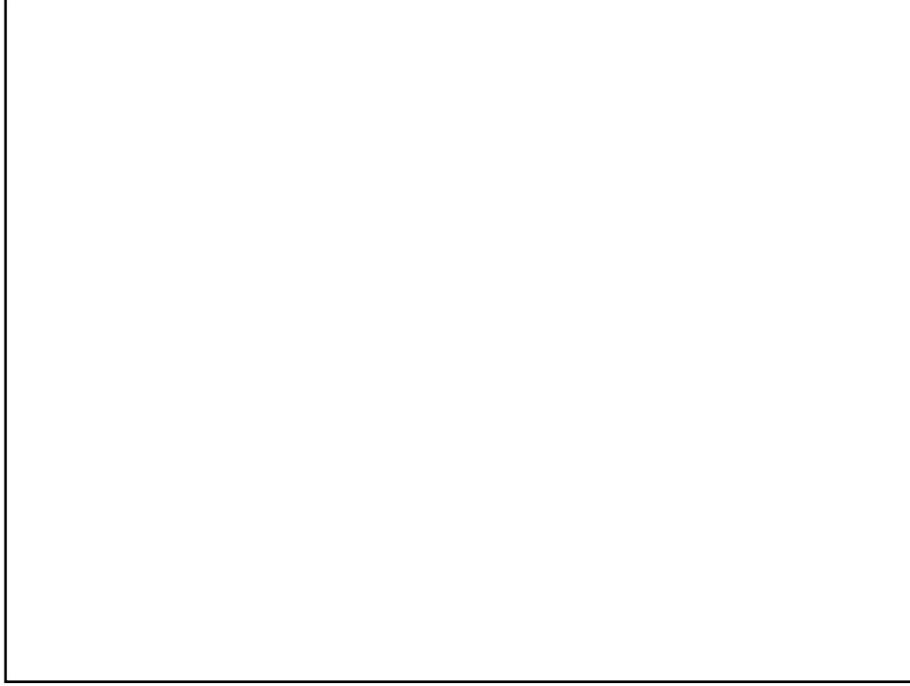
(ب) اعط اثنين من الأسباب لاختلاف القيمة المحسوبة عن جهد اختزال القطب القياسي (Zn^{2+}/Zn)

$$E_r^{\ominus} (\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = - 0.76 \text{ V}$$

.....
.....
[2].....

(2) ارسم رسماً تخطيطياً يوضح منحنى التغير في الـ P^H لهذه المعايرة موضحاً عليه قيمة نقطة التكافؤ

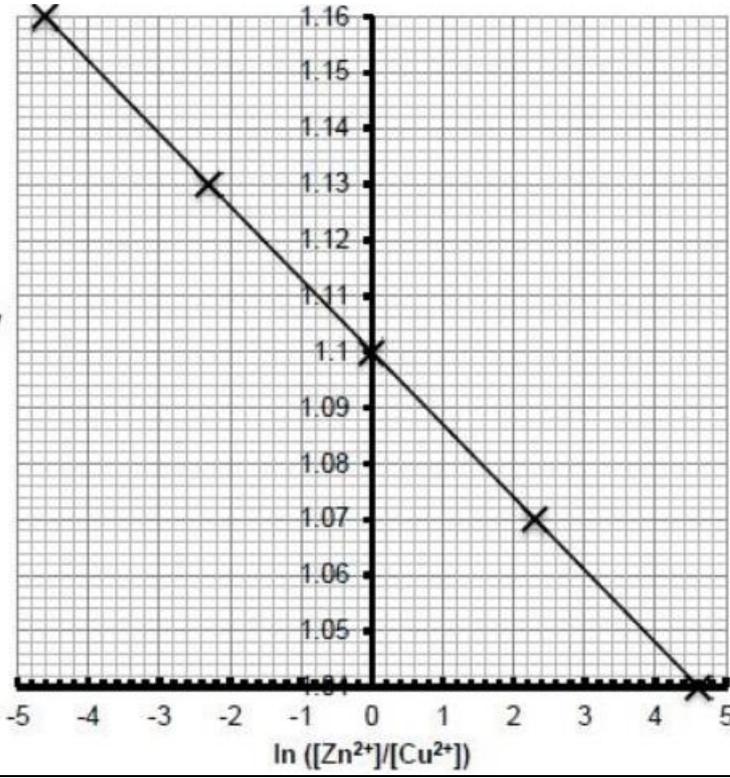
[2]

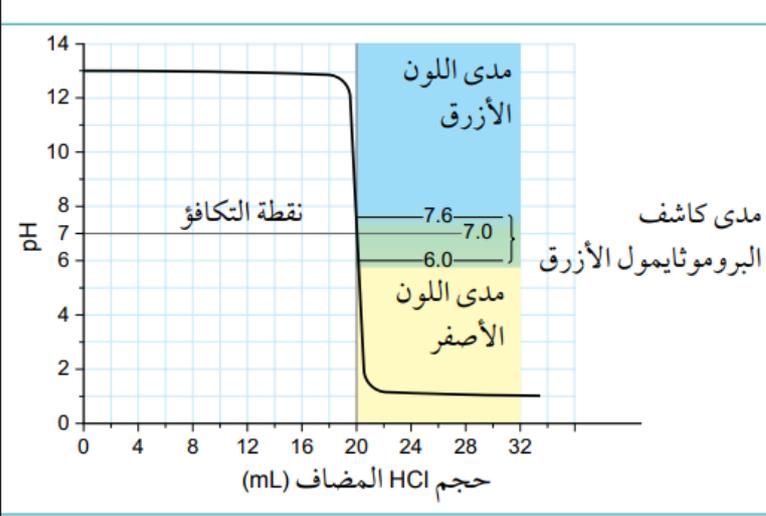


(3) وضح أهمية استخدام القمع عند إضافة الحمض إلى السحاحة؟

[1].....

نموذج الإجابة للاختبار العملي (3)

رقم السؤال	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية
السؤال الأول			
1	أ 2.3	1	تمنح الدرجة كاملة عند الإجابة
1	ب	3	<p>1 اختيار المقياس المناسب ورسم الاحداثيات على الشبكة 2 لرسم العلاقة بشكل صحيح يعطى الطالب 2 في حال رسم رسما تخطيطيا صحيحا بدون بيانات</p> 
2	(أ) -0.013	1	تقبل الاجابة -) (0.0136 (- (0.0125)
2	(ب)	2	<p>تقبل الاجابة في 372K حال تم التعويض باستخدام</p> $M1 = (-) 4.3 \times 10^{-5} T \text{ or } T = \frac{M1}{(-)4.3 \times 10^{-5}}$ <p>T = 302 or 303 (K)</p>

القيمة المعطاة يعطى 1 في حال تم التعويض في العلاقة فقط			
	1	$E = -0.8 V$ (أ)	3
يعطى الطالب 2 لأي سببين صحيحين	2	(ب) *الظروف ليست قياسية *تركيز (Zn^{2+}) لا يساوي 1M *درجة الحرارة لا تساوي (298K)	
السؤال الثاني			
يعطى 1 لكل خطوة	4	(أ) *باستخدام ماصة يوضع (25ml) من محلول هيدروكسيد الصوديوم في دورق مخروطي ** يوضع بضع قطرات من مؤشر الميثيل البرتقالي إلى المحلول ***يضيف محلول حمض الهيدروكلوريك تدريجياً من السحاحة حتى يتغير لون المحلول الموجود بالدورق ****يوضح الشكل التالي قراءات السحاحة الخاصة به في التجربة	1
لكل مفردة درجة	1 1 1	(ب) اسم الكاشف البروموثايمول الأزرق اللون في البداية(أزرق) اللون في النهاية(أصفر)	
1 للرسم 1 لتحديد قيمة نقطة التكافؤ	2	 <p>مدى اللون الأزرق مدى كاشف البروموثايمول الأزرق نقطة التكافؤ مدى اللون الأصفر</p>	2
	1	الشكل ١-٥ معايرة قاعدة قوية مع حمض قوي في وجود كاشف البروموثايمول الأزرق.	3
	1	حتى لا يتناثر الحمض خارج السحاحة	

الاختبار العملي (4)

اعداد وترجمة الأستاذة : يسرى خلفان الشيبية مدرسة : سمية لتعلم الأساسي (10-12)

السؤال الأول :

ثابت فاراداي هو الشحنة بالكولوم والتي يحملها 1مول من الإلكترونات

(أ) يخطط طالب لإجراء تجربة تحليل كهربائي لتحديد ثابت فاراداي حيث تم تزويد الطالب

بما يلي :

- محلول كبريتات النحاس (II) تركيزه (1M)
- أقطاب كهربائية نظيفة وجافة من رقائق النحاس تحمل أسماء أنود وكاثود
- ساعة إيقاف
- أميتر
- ميزان
- أدوات أخرى مناسبة لإجراء التحليل الكهربائي

ارسم رسماً تخطيطياً مع كتابة البيانات لكل الأدوات والمواد الكيميائية التي يجب على الطالب

استخدامها في تجربة التحليل الكهربائي متضمناً الدائرة التي تربط الأنود والكاثود [2]

(ب) العبارتان أدناه توضح اثنتين من مخاطر استخدام محلول كبريتات النحاس الثنائي بالنسبة لكل خطر أذكر الاحتياطات الأخرى بالإضافة إلى حماية العين ومطف المختبر التي يجب على الطالب اتخاذها عند إجراء التجربة

الخطر(1) محلول كبريتات النحاس (II) يسبب تهيج الجلد

(i) إجراء احتياطات الأمن

[1].....

(ii) الخطر (2) محلول كبريتات النحاس (II) سام للحياة المائية

إجراء احتياطات الأمن

[1].....

(ج) أجرى الطالب عملية التحليل الكهربائي لمدة 30 دقيقة بتيار شدته (0.5A) بعد الانتهاء من التحليل الكهربائي قام الطالب بإزالة الأقطاب الكهربائية ثم بعد ذلك غسل الأقطاب بعناية في الماء ثم غمسها في البروبانول ثم قام بتجفيف الأقطاب الكهربائية عن طريق السماح للبروبانول بالتبخر

(i) اذكر البيانات التي يتطلب من الطالب تسجيلها لحساب التغير الكتلي للقطب الكهربائي

متضمنا الوحدة المناسبة

.....

.....

[1].....

(ii) احسب كمية الكهرباء المارة عند تحليل محلول كبريتات النحاس مستخدم القانون

كمية الكهرباء $Q = I \cdot t$.

.....

.....

[1].....

(iii) إذا علمت أن مقدار التغير الكلي في كتلة الأنود (-0.282g) فاحسب عدد مولات النحاس المفقودة من القطب الموجب. أوجد إجابتك لأقرب 3 رقام معنوية. [$M_r(\text{Cu}) = 63.5$]

.....
.....
[1].....

(iv) استخدم نتائجك في الجزئية (د) و الجزئية (هـ) لحساب كمية الكهرباء اللازمة لإزالة 1مول من النحاس من القطب الموجب.

.....
[1].....

(د) أحد المصادر المحتملة للخطأ هو عدم تجفيف الأنود في بداية التجربة.

(i) اشرح التأثير إن وجد على القيمة المحسوبة لثابت فاراداي إذا كان المصدر رطباً في بداية التجربة وجافاً في نهايتها

.....
.....
[1].....

(ii) أراد الطالب التأكد من جفاف الأنود تماماً في نهاية التجربة وقرر أن يبخر البروبان باستخدام للهب ولاحظ الطالب اسوداد على سطح النحاس اقترح سبب هذا السواد

.....
[1].....

(هـ) قام الطالب بحساب التغير الكلي لكتلة كل من الأنود والكاثود بعد انتهاء التجربة .

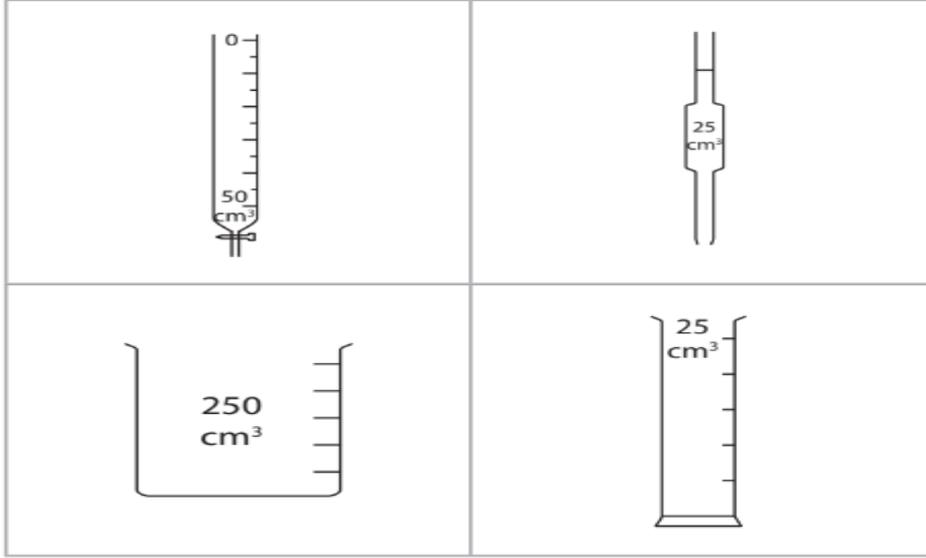
التغير الكلي لكتلة الكاثود = $(+0.217\text{g})$ التغير الكلي لكتلة الأنود = (-0.282g)

اقترح أحد الأسباب التي تجعل الكتلة المكتسبة عند الكاثود مختلفة عن الكتلة المفقودة عند القطب الموجب افترض أن الطالب قد سجل التغيرات بشكل صحيح

.....
.....
[1].....

السؤال الثاني:

الشكل التالي يوضح بعض الأدوات المستخدمة لقياس حجوم المحاليل



أعطي أحد الطلاب حاوية زجاجية كبيرة تحتوي على محلول هيدروكسيد الصوديوم وكمية من حمض الكبريتيك المخفف معلوم التركيز وسمح له باستخدام أدوات المختبر العادية بما فيها تلك الأدوات الموضحة بالشكل أعلاه وطاب منه أن يخطط لإجراء تجربة لإيجاد تركيز محلول هيدروكسيد الصوديوم فيما يلي خطوات خطته لتنفيذ التجربة :

الخطوة 1: أخذ (150ml) من كل محلول

الخطوة 2: استخدام مخبار مدرج لإضافة (25ml) من محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى الدورق المخروطي

الخطوة 3: أضف بضع قطرات من الكاشف العام إلى الدورق المخروطي

الخطوة 4 : استخدم السحاحة لإضافة حمض الكبريتيك إلى الدورق المخروطي حتى يتغير لون الكاشف

(أ)(i) اكتب اسم الأداة من الشكل أعلاه والأكثر ملاءمة والتي ينبغي استخدامها في الخطوة 1

.....
[1].....

(ii) اكتب اسم الأداة الموجودة في الشكل أعلاه وينبغي استخدامها بدلا من المخبر المدرج في الخطوة 2

.....
[1].....

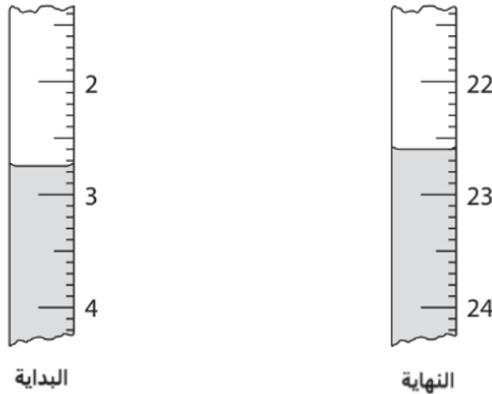
(iii) وضح لماذا لا يعتبر الكاشف العام مناسباً لهذه التجربة واقترح كاشفاً أكثر ملاءمة

.....
[1].....

(iv) لماذا لا تكون الماصة مناسبة لإضافة الحمض في الخطوة 4

.....
[1].....

(ب) يوضح الشكل التالي قراءات السحاحة في تجربة واحدة قبل وبعد إضافة الحمض



[2] أكمل الجدول التالي مقرباً جميع القيم لأقرب (0.05 ml)

	قراءة السحاحة بعد إضافة الحمض ml
	قراءة السحاحة قبل إضافة الحمض ml
	حجم الحمض المضاف ب ml

(ج) كرر الطالب التجربة باستخدام تركيز مختلف من محلول هيدروكسيد الصوديوم وسجل هذه النتائج

25.55	24.85	25.85	24.90	قراءة السحاحة بعد اضافة الحمض ml
2.10	1.50	2.75	1.20	قراءة السحاحة قبل اضافة الحمض ml
23.45	23.35	23.10	23.70	حجم الحمض المضاف ml
				نتائج المعايرة المستخدمة (√)

أحجام الحمض المضافة أثناء هذه المعايرة ليست كلها متماثلة . ينبغي حساب متوسط حجم الحمض باستخدام النتائج المتوافقة فقط . إذا علمت أن النتائج المتوافقة هي تلك الأحجام التي تختلف عن بعضها البعض بمقدار (0.20ml) أو أقل

- (i) في الجدول أعلاه حدد النتائج المتوافقة بوضع علامة √ [1]
- (ii) استخدم النتائج المحددة بعلامة √ لحساب متوسط حجم الحمض المضاف [1]

نموذج الإجابة للاختبار العملي (4)

معلومات إضافية	الدرجة	الإجابة	رقم السؤال
السؤال الأول			
رسم الدائرة 1	2		أ
كتابة أسماء المحاليل والأقطاب 1	1	(i) ارتداء القفازات	ب
	1	(ii) عدم التخلص من النفايات في الحوض أو الصرف الصحي أو وضعها في حاويات النفايات	
	1	(i) كتلة القطب قبل وبعد التجربة ووحدة الكتلة الجرام	ج
	1	(ii)	
	1	$0.5 \times 30 \times 60 = 900 \text{ C}$ كمية الكهرباء	
	1	$0.282 / 63.5 = 4.44 \times 10^{-3} \text{ (mol)}$	(iii)
	1	$(900 / 4.44 \times 10^{-3}) = 202702.7027 \text{ C}$	(iv)
	1	(i) قيمة ثابت فاراداي: أقل	د
	1	لأن الكتل \المولات المقاسة تكون أكبر لنفس الشحنة التي تم تمريرها	
	1	(ii) بسبب تكون الكربون على سطح القطب ناتج عن احتراق الكحول	
	1	يسقط بعض النحاس من القطب أثناء التحليل الكهربائي \ يسقط إلى قاع الدورق أو يتم فقد بعض النحاس أثناء غسل الأقطاب	هـ

السؤال الثاني			
تجاهل إجابة المخبر المدرج	1	(i) الكأس	أ
تجاهل إجابة المخبر المدرج	1	(ii) الماصة	
	1	(iii) لأن الكاشف العام لا يتغير لونه ضمن مدى معين من قيم ال PH الكاشف المناسب الميثيل البرتقالي الفينولفثالين البروموثايمول الأزرق	
-لا تقبل الاجابة الدقه في القياس - تقبل الاجابات العكسية بناء على مدى ملائمة السحاحة مثل يمكن للسحاحة قياس حجوم مختلفة	1	(iv) لأن حجم الحمض المضاف غير محدد أو لأن الماصة لا يمكن من خلالها قياس حجوم مختلفة أو حجم الماصة ثابت (25ml) أو لا يمكن التحكم بها	
-تقبل الاجابات التقريبية للأرقام الأجزاء من عشرة والأجزاء من مئة -لاتقبل الاجابات لأرقام صحيحة أو أجزاء من عشرة فقط - تعطى الدرجة كاملة للاجابة الصحيحة كاملة -يعطى نصف الدرجة للاجابة عن اثنين منها	2	قبل = 2.75 بعد = 22.60 المضاف = 19.85	ب
	1	(i) وضع علامة √ في العمود الثالث والعمود الرابع	ج
	1	(ii) $\frac{23.35 + 23.45}{2} = 23.4$	

المراجع :

رابط اختبارات كامبريدج التي تم ترجمة أسئلة الاختبارات العملية منها

[/\(9701\)https://papers.gceguide.com/A%20Levels/Chemistry%20](https://papers.gceguide.com/A%20Levels/Chemistry%20/(9701))