

نص التمرين:

تطبيقا للبروتوكول الوقائي في ظل جائحة كورونا (Covid-19)، قامت المؤسسات التربوية باقتناء قارورات لمعقم

اليدين وهو سائل يُستخدم لتقليل الفيروسات والطفيليات يتركب أساسا من الكحول.

توصي المنظمة العالمية للصحة (WHO) ان يكون تركيبها حسب الجدول التالي:

تركيب قارورة ذات حجم 1L	
655 g	الكحول الايثيلي (الايثانول 96% C_2H_6O)
42,1 g	الماء الأكسجيني (H_2O_2 3%)
18,3 g	الغليسيرين (الغليسيرول 96%)
كمية كافية	ماء مقطر



01 في إحدى الثانويات تم اقتناء قارورات لمعقم اليدين تحمل

ملصقة بها فقط الصورة (01)، ومكونات المعقم: كحول

إيثيلي، ماء أوكسجيني، غليسيرين، ماء مقطر، مادة حافظة.

يهدف التمرين الى التحقق من مطابقة المعقم للمعايير المطلوبة.

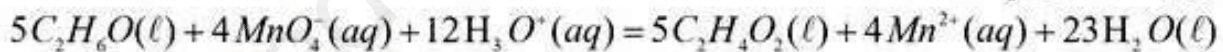
1. تحديد كتلة الكحول الايثيلي:

قام أستاذ الفيزياء بوضع $V_0 = 1 \text{ mL}$ من المعقم (يحتوي كمية مادة n_0 من الايثانول) في ايرلنماير يحتوي $V_1 = 100 \text{ mL}$

من محلول برمنغنات البوتاسيوم ($K^+(aq) + MnO_4^-(aq)$) تركيزه المولي $C = 0,04 \text{ mol} \cdot L^{-1}$ محمض بحمض

الكبريت المركز وتم وضع الايرلنماير في حمام مائي (نعتبر أن حجم المزيج التفاعل $V_T \approx V_1$)، التحول كيميائي الحادث

تام يُنمذج بتفاعل كيميائي معادلته:



المتابعة الزمنية للتحول الكيميائي مكنت من رسم البيان الممثل بالشكل 1.

1. بين أن التفاعل الكيميائي الحادث هو تفاعل أكسدة - إرجاع،

ثم أكتب الشائيتين المشاركتين في التفاعل.

2. أعط دلالة الصورة (01).

3. صنّف التحول الكيميائي حسب مدته الزمنية المستغرقة.

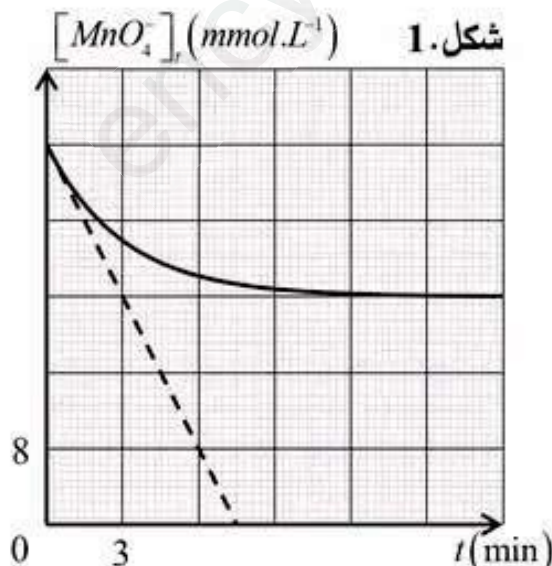
4. أذكر الهدف من اضافة حمض الكبريت المركز.

5. أنجز جدولاً لتقدم التفاعل، ثم بين أن $[MnO_4^-]_t$ يعطى في

$$[MnO_4^-]_t = 0,04 - 40 \cdot x_t$$

6. عرف السرعة الحجمية للتفاعل، واكتب عبارتها بدلالة

$$[MnO_4^-]_t$$



2.6. أحسب قيمة السرعة الحجمية للتفاعل عند $t = 0$.

7. عرف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ ، وحدد قيمته.

8. اعتمادا على جدول تقدم التفاعل والبيان حدّد المتفاعل المُحد، ثمّ جد قيمة التقدم النهائي x_r ، وكمية مادة الايثانول الابتدائية n_0 .

9. احسب كتلة الايثانول في 1L من المعقم، واستنتج إن كانت مطابقة لتوصيات (WHO).

II. الكشف عن تواجد الماء الأوكسجيني:

أنجز الاستاذ التجريبتين المبيّنتين في الجدول التالي:

لا حظ عدم حدوث أي شيء	1mL من المعقم + 4mL من الماء المقطّر + قطرتين من وسيط	انيوب اختبار (1)
لا حظ انطلاق فقاعات لغاز O_2	5mL من الماء الأكسجيني + قطرتين من وسيط	انيوب اختبار (2)

1. عزّف الوسيط.

2. اقترح طريقة تجريبية للتعرف على الغاز المنطلق.

3. انطلاقا من السؤال (جزء 1. 9) وملاحظات التجريبتين، أعط رأيك حول المعقم الذي تمّ اقتناؤه.

تعطى: $M(C_2H_6O) = 46 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

العلامة		عناصر الإجابة																																				
مجموعة	مجزأة																																					
04.25	01	- الجزء الأول: 1. تبيان أن التفاعل أكسدة - إرجاع: $C_2H_6O + H_2O = C_2H_4O_2 + 4H^+ + 4e^- \quad (C_2H_4O_2 / C_2H_6O)$ $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- = Mn^{2+} + 4H_2O \quad (MnO_4^- / Mn^{2+})$ هو تفاعل أكسدة - إرجاع لأنه حدث انتقال الكترونات من المرجع C_2H_6O إلى المؤكسد MnO_4^-.																																				
	0.25																																					
	0.25	2. دلالة الصورة 01: مادة قابلة للاشتعال.																																				
	0.25	3. تصنيف التحول الكيميائي حسب مدته الزمنية المستغرقة: بطيء لأنه استغرق عدة دقائق.																																				
	0.25	4. الهدف من اضافة حمض الكبريت المركز: توفير بروتونات H^+ .																																				
	0.75	5. جدول تقدم التفاعل، واثبات عبارة $[MnO_4^-]$:																																				
		* جدول تقدم التفاعل: <table><tr><th colspan="2">معادلة التفاعل</th><th colspan="6">$5 C_2H_6O + 4 MnO_4^- + 12 H_3O^+ = 5 C_2H_4O_2 + 4 Mn^{2+} + 23 H_2O$</th></tr><tr><th>الحالة</th><th>التقدم</th><th colspan="6">كميات المادة بالـ mol</th></tr><tr><td>الابتدائية</td><td>0</td><td>n_0</td><td>n_1</td><td rowspan="3">بوفرة</td><td>0</td><td>0</td><td rowspan="3">بوفرة</td></tr><tr><td>الوسطية</td><td>x</td><td>$n_0 - 5x$</td><td>$n_1 - 4x$</td><td>$5x$</td><td>$4x$</td></tr><tr><td>النهائية</td><td>x_f</td><td>$n_0 - 5x_f$</td><td>$n_1 - 4x_f$</td><td>$5x_f$</td><td>$4x_f$</td></tr></table> * اثبات عبارة $[MnO_4^-]$: اعتمادا على جدول تقدم التفاعل:	معادلة التفاعل		$5 C_2H_6O + 4 MnO_4^- + 12 H_3O^+ = 5 C_2H_4O_2 + 4 Mn^{2+} + 23 H_2O$						الحالة	التقدم	كميات المادة بالـ mol						الابتدائية	0	n_0	n_1	بوفرة	0	0	بوفرة	الوسطية	x	$n_0 - 5x$	$n_1 - 4x$	$5x$	$4x$	النهائية	x_f	$n_0 - 5x_f$	$n_1 - 4x_f$	$5x_f$	$4x_f$
	معادلة التفاعل		$5 C_2H_6O + 4 MnO_4^- + 12 H_3O^+ = 5 C_2H_4O_2 + 4 Mn^{2+} + 23 H_2O$																																			
	الحالة	التقدم	كميات المادة بالـ mol																																			
	الابتدائية	0	n_0	n_1	بوفرة	0	0	بوفرة																														
الوسطية	x	$n_0 - 5x$	$n_1 - 4x$	$5x$		$4x$																																
النهائية	x_f	$n_0 - 5x_f$	$n_1 - 4x_f$	$5x_f$		$4x_f$																																
0.5		$n_t(MnO_4^-) = C.V - 4x_t \rightarrow [MnO_4^-]_t = \frac{C.V - 4x_t}{V} = C - \frac{4x_t}{V} = 0,04 - 40.x_t$																																				
0.5		6. 1.6 تعريف السرعة الحجمية للتفاعل وكتابة عبارتها بدلالة $[MnO_4^-]$:																																				
		* تعريف السرعة الحجمية للتفاعل: هي سرعة التفاعل في وحدة الحجم $v_{Vol} = \frac{1}{V_1} \cdot \frac{dx}{dt}$ * كتابة عبارتها بدلالة $[MnO_4^-]$: $[MnO_4^-]_t = 0,04 - 40.x_t \xrightarrow{\text{نشتق الطرفين}} \frac{d[MnO_4^-]_t}{dt} = -40 \cdot \frac{dx}{dt}$ $\rightarrow \frac{dx}{dt} = -\frac{1}{40} \cdot \frac{d[MnO_4^-]_t}{dt} \rightarrow v_{vol} = -\frac{1}{40.V_1} \cdot \frac{d[MnO_4^-]_t}{dt}$																																				

04.75	0,5	2.6. حساب قيمة السرعة الحجمية للتفاعل $t = 0$: $v_{vol} _{t=0} = -\frac{1}{40 \times 0,1} \cdot \frac{0 - 40}{7,5 - 0} = 1,33 \text{ mmol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
	0,5	7. تعريف نصف التفاعل $t_{1/2}$ ، وتعيين قيمته: *تعريف زمن نصف التفاعل: الزمن اللازم لبلوغ تقدم التفاعل نصف تقدمه النهائي $x(t_{1/2}) = \frac{x_{\max}}{2}$ *تعيين زمن نصف التفاعل: $[MnO_4^-]_{t_{1/2}} = \frac{[MnO_4^-]_0 + [MnO_4^-]_f}{2} = \frac{40 + 24}{2} = 32 \text{ mmol.L}^{-1}$ الشكل 1، نجد: $t_{1/2} = 2,1 \text{ min}$
	0,75	8. تحديد المتفاعل المحد، x_f و n_0 : *المتفاعل المحد: بما أن التفاعل تام و $[MnO_4^-]_f \neq 0$ ، إذن C_2H_6O متفاعل محد. *التقدم النهائي x_f :
	0,5	$[MnO_4^-]_f = 0,04 - 40 \cdot x_f \rightarrow x_f = \frac{0,04 - [MnO_4^-]_f}{40} = 4 \times 10^{-4} \text{ mol}$ *كمية المادة الابتدائية n_0 للكحول: بما أن C_2H_6O متفاعل محد، إذن:
	0,5	$n_0(C_2H_6O) - 5x_f = 0 \rightarrow n_0(C_2H_6O) = 20 \times 10^{-4} \text{ mol}$
	0,5	9. حساب كتلة الايثانول الموجودة في 1L:
	0,5	$n_0(C_2H_6O) = \frac{m_0(C_2H_6O)}{M(C_2H_6O)} \rightarrow m_0(C_2H_6O) = 20 \times 10^{-4} \times 46 = 9,2 \times 10^{-2} \text{ g}$
	0,5	$\left. \begin{array}{l} 1 \text{ mL} \rightarrow 9,2 \times 10^{-2} \text{ g} \\ 1000 \text{ mL} \rightarrow m \end{array} \right\} \rightarrow m = 92 \text{ g}$
	0,25	بما أن $m < 655 \text{ g}$ فإن المعقم لا يتوافق مع توصيات (WHO).
	0,25	- الجزء الثاني: 1. تعريف الوسيط: هو نوع كيميائي يسرع التفاعل، لكن لا يظهر في معادلة التفاعل ولا يؤثر على الحالة النهائية للجملة.
01	0,25	2. طريقة تجريبية للتعرف على الغاز: تقريب عود ثقاب فتحدث فرقة في حالة توازن O_2 .
	0,5	3. تعليق حول المعقم: المعقم لا يحتوي على ماء الأوكسجين، ونسبة الكحول ضعيفة جدا، فهو بالتالي حسب توصيات (WHO) غير صالح.