

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف نموذج الإجابة للامتحان التجريبي للدور الأول بمحافظة الداخلية

[موقع المناهج](#) ⇌ [المناهج العمانية](#) ⇌ [الصف الثاني عشر](#) ⇌ [كيمياء](#) ⇌ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

تحميل مذكرة أسئلة واختبار قصير	1
ملخص شامل في الكيمياء	2
ملخص المعين في الكيمياء	3
مذكرة أسئلة عن المحتوى الحراري القياسي للتكوين وقانون هس	4
أسئلة تدريبية وإثرائية على تغيرات الطاقة وسرعة التفاعلات الكيميائية مع إجاباتها	5



أنموذج إجابة الامتحان التجريبي لمادة الكيمياء لشهادة الدبلوم العام الصف الثاني عشر
للعام الدراسي ١٤٤٣/١٤٤٤ هـ - ٢٠٢١/٢٠٢٢ م
الفصل الدراسي الأول

المادة: الكيمياء	الدرجة الكلية: (٧٠) درجة.
تنبيه: أنموذج الإجابة في (٩) صفحات.	

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:

إجابة السؤال الأول						
المفردة	البديل الصحيح	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١	ب	SO ₃	١			معرفة
٢	د	الاتحاد بالأكسجين ويمثل مادتها المتحددة بالأكسجين العامل المختزل	١			معرفة
٣	د	يعتبر A عامل مختزل	١			استدلال
٤	ب	3+	١			تطبيق
٥	أ	جهد الخلية	١			معرفة
٦	د	Mg	١			تطبيق
٧	ج	[Ni ²⁺] قبل بدء عمل الخلية في نصف الخلية (1) يساوي 4M	١			تطبيق
٨	ج		١			تطبيق
٩	أ	45.45	١		أ-٣-١٢	تطبيق
١٠	د	الضغط	١	٨٨	م-٤-١٢-١١	معرفة
١١	أ		١	٩٣	م-٣-١٢-٢٢ز	تطبيق
١٢	ج	٤٠٠	١			استدلال
١٣	ب	سرعه التفاعل	١			معرفة
١٤	ج	حرارة احتراق S _{8(s)} القياسية تساوي 1/4 حرارة تكوين SO _{3(g)} القياسية	١	٩١	أ-٣-١٢	استدلال

المادة: الكيمياء- أنموذج إجابة الامتحان التجريبي - الفصل الدراسي الأول -الصف الثاني عشر -
العام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

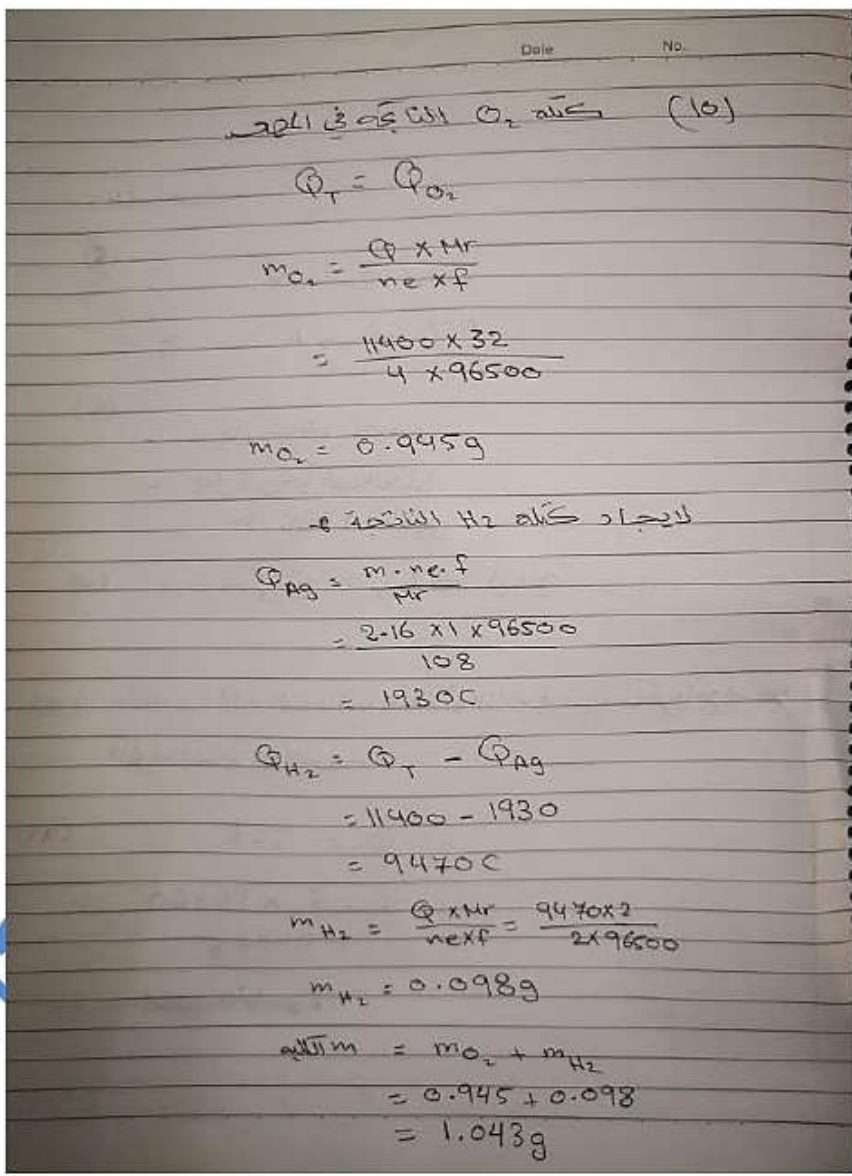
الدرجة الكلية: (٥٦) درجة					إجابة السؤال الثاني	
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٥	أ	عامل مختزل	١			معرفة
	ب	A^+ أو أيون A لأنه لم يستطيع أن يؤكسد أي من المواد السابقة	١			تطبيق
	ج	$B-D$ لان الفرق بين قيمتي جهد الاختزال أكبر	١			تطبيق
	د	C لأن التفاعل غير تلقائي بين B^+ و C	١			استدلال
١٦	أ	هي عملية فيزيائية أو كيميائية تحدث من تلقاء نفسها بدون تأثير ظروف خارجية	١			معرفة
	ب	$4H_2O + Cl^- \rightarrow ClO_4^- + 8H^+ + 8e^-$	١			تطبيق
	ج	رقم ١	١			تطبيق
	د	رقم ٤	١			استدلال
١٧	أ	هو نصف التفاعل الذي يحدث فيها زيادة في عدد التأكسد	١			معرفة
	ب	$E^- < T < W < X$	١			تطبيق
	ج	$2X^{+3} + 6 E^- \rightarrow 2X + 3E_2$	١			تطبيق

المادة: الكيمياء- أنموذج إجابة الامتحان التجريبي - الفصل الدراسي الأول -الصف الثاني عشر -
العام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

الجزئية	المف ردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٨	أ	هي عملية يتم فيها اكتساب الإلكترونات ونقصان في عدد التأكسد	١			معرفة
	ب	١٢ مول من الإلكترونات	١			تطبيق
	ج	عامل مختزل	١			تطبيق
	د	$\text{H}_2\text{O} + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{FeO}_4^{2-} + 5\text{H}^+ + 3\text{e}^-$ $5\text{OH}^- + \text{H}_2\text{O} + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{FeO}_4^{2-} + 5\text{H}^+ + 3\text{e}^- + 5\text{OH}^-$ $5\text{OH}^- + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{FeO}_4^{2-} + 3\text{e}^- + 4\text{H}_2\text{O}$	٢			تطبيق
١٩	أ	$Q = 60 \times 4.18 \times (60-30) = 7524\text{J}$ $Q = 30 \times 0.5 \times (80-30) = 750\text{J}$ $Q = 60 \times 0.4 \times (110-30) = 1920\text{J}$ الترتيب التصاعدي (الماء - الحديد - الزجاج)	١	٩١	أ-٣-١٢	تطبيق
	ب	$Q = -n \cdot \Delta H_x$ $10194 = - (15/32) \cdot \Delta H_x$ $\Delta H_x = -21747.2\text{J/mol}$ $\Delta H_x = -21.747\text{kJ/mol}$	٢	١٠٢	م-٣-١٢-٢و	تطبيق
	ج	كمية الحرارة الناتجة من احتراق مول واحد من المادة التي يوجد بها ذرتين أقل من كمية الحرارة التي يوجد بها ٤ ذرات	١	١٠١	ح-٣-١٢	معرفة
	أ	موجب أو +	١			تطبيق
٢٠	ب	$\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{+2} + 2\text{e}^-$ القطب (ب) $\text{Al}^{+3} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Al}$ القطب (ج)	١			تطبيق
	ج	- تقل كتلة المصهور - يقل تدريجيا لون المحلول - pH ثابتة لا تتغير	٣			تطبيق
	د	- من طاقة كهربائية إلى طاقة كيميائية	١			

المادة: الكيمياء- أنموذج إجابة الامتحان التجريبي - الفصل الدراسي الأول -الصف الثاني عشر -
العام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢١	أ	تتناسب كتلة المادة المتفاعلة او الناتجة تناسباً طردياً مع كمية الكهرباء المارة في الخلية	١			معرفة
	ب	$Q = I.t$ $Q = 5 \times 38 \times 60$ $= 11400C$	١			تطبيق
	ج		٢			تطبيق
٢٢	أ	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من المادة بمقدار درجة مئوية واحدة.	١			معرفة
	ب	<p>B</p> <p>لأن الواحد جرام من المادة B تلزم 0.900J لكي يرتفع درجة حرارته بمقدار (1°C)</p> <p>بينما الواحد جرام من المادة A تلزم 0.24J لكي يرتفع درجة حرارته بمقدار (1°C)</p>	١		١٢-٣-أ	تطبيق

يتبع / ٥

المادة: الكيمياء- أنموذج إجابة الامتحان التجريبي - الفصل الدراسي الأول -الصف الثاني عشر -
العام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢٢	ج	$m = 0.5\text{kg} \times 1000 = 500\text{g}$ $q = m \cdot C \cdot \Delta T$ $= 500 \times 0.385 \times (40 - 15)$ $= 4812.5 \text{ J}$ $= 4812.5 \text{ J} \times 10^{-3} = 4.8125 \text{ KJ}$	٣		أ-٣-١٢	تطبيق
	أ	ΔH_{comb}	١		ج-٣-١٢	معرفة
٢٣	ب	$\Delta H = \sum \Delta H_{f_{\text{الناتج}}}^{\circ} - \sum \Delta H_{f_{\text{المتفاعلات}}}^{\circ}$ $-3119.4 = (4 \times -393.5 + 6 \times -285.8)$ $- 2\Delta H_{f_{C_2H_6}}^{\circ}$ $-3119.4 = (-1574 + -1714.8) -$ $2\Delta H_{f_{C_2H_6}}^{\circ}$ $-3119.4 = (-3288.8) - 2\Delta H_{f_{C_2H_6}}^{\circ}$ $2\Delta H_{f_{C_2H_6}}^{\circ} = -169.4$ $\Delta H_{f_{C_2H_6}}^{\circ} = -169.4\text{KJ}$	٢		أ-٣-١٢ هـ	تطبيق

المادة: الكيمياء- أنموذج إجابة الامتحان التجريبي - الفصل الدراسي الأول -الصف الثاني عشر -
العام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢٣	ج ١	$q_{\text{المفقودة (للإيثان)}} = -(q_{\text{المكتسبة (للماء)}} + q_{\text{المكتسبة (للمعسر النحاسي)}})$ $q_{\text{الماء}} = [(500 \times 4.18 \times (85 - 24))] = 127490 \text{ J}$ $q_{\text{المعسر النحاسي}} = [(270 \times 0.387 \times (85 - 24))] = 6373.89 \text{ J}$ $q_{\text{الكلي}} = [127490 + 6373.89]$ $q_{\text{الكلي}} = 133863.89 \text{ J}$ $q_{\text{الكلي}} = 133.86389 \text{ KJ}$ $q_{\text{المفقودة}} = -133.86389 \text{ KJ}$ $2 \text{ mol } C_2H_6 \rightarrow -3119.4 \text{ kJ}$ $\times \text{ mol } C_2H_6 \rightarrow -133.86389 \text{ kJ}$ $\times = 0.08582 \text{ mol}$ $m = 0.08582 \times 30 = 2.57 \text{ g}$ <p>حل آخر :</p> $2 \text{ mol } C_2H_6 \rightarrow -3119.4 \text{ kJ}$ $1 \text{ mol } C_2H_6 \rightarrow \times$ $\Delta H_{\text{comb}^\circ_{C_2H_6}} = -1559.7 \text{ KJ}$ $\Delta H = n \Delta H_{\text{comb}^\circ_{C_2H_6}}$ $-133.86389 \text{ kJ} = n \times -1559.7 \text{ KJ}$ $n = 0.08582 \text{ mol}$ $m = 0.08582 \times 30 = 2.57 \text{ g}$	٣		م ٢-١٢-١١	

المادة: الكيمياء- أنموذج إجابة الامتحان التجريبي - الفصل الدراسي الأول -الصف الثاني عشر -
العام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢٣	ج ٢	<p>تقل</p> <p>$2.57g = \text{كتلة البيوتان} = \text{كتلة الايثان}$</p> <p>$\Delta H_{\text{لايثان}} = -133.86389K$</p> <p>$n_{\text{البيوتان}} = \frac{m}{Mr}$</p> <p>$n_{\text{البيوتان}} = \frac{2.57}{58} = 0.0443 \text{ mol}$</p> <p>$1\text{molC}_4\text{H}_{10} \rightarrow -2855 \text{ kJ}$</p> <p>$0.0443 \text{ mol C}_4\text{H}_{10} \rightarrow \times$</p> <p>$\times = -126.5KJ$</p> <p>حل آخر :</p> <p>$\Delta H_{\text{comb}^\circ_{\text{C}_4\text{H}_{10}}} = -2855KJ$</p> <p>$\Delta H = n\Delta H_{\text{comb}^\circ_{\text{C}_2\text{H}_6}}$</p> <p>$\Delta H = 0.0443 \times -1559.7KJ$</p> <p>$\Delta H = -126.5KJ$</p>	٣		١٢-٣-هـ	تطبيق
٢٣	د ١	<p>كمية الحرارة الممتصة عند اذابة مول واحد من كلوريد البوتاسيوم في كمية من المذيب تساوي 17.22KJ</p>	١		١٢-٣-ج	معرفة
	د ٢	<p>ماص</p>	١		3-12-هـ	تطبيق

المادة: الكيمياء- أنموذج إجابة الامتحان التجريبي - الفصل الدراسي الأول -الصف الثاني عشر -
العام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢٣	٣د	$\Delta H_{sol} = 17.22KJ$ $n_{kcl} = \frac{m}{Mr}$ $n_{kcl} = \frac{25}{74.5} = 0.33557 mol$ $\Delta H = n \Delta H_{sol}$ $\Delta H = 0.33557 \times 17.22$ $\Delta H = 5.7785KJ$ $\Delta H = 5778.5J$ $q = -5778.5J \Delta H = -$ $q = m . C . \Delta T$ $-5778.5 = (25 + 150) \times 4.18 \times \Delta T$ $\Delta T = -7.8995518 ^\circ C$ $\Delta T = T_2 - T_1$ $-7.8995518 = T_2 - 27$ $T_2 = 19.1^\circ C$ $x = 19.1^\circ C \text{ قيمة}$	٢		أ-٣-١٢	تطبيق
	أ	لان تركيز المواد المتفاعلة يقل مع مرور الزمن				معرفة
٢٤	ب	$R = \frac{-\Delta[N_2O_5]}{\Delta t}$ $\Delta[N_2O_5] = -(\text{النسبة المئوية} \times \text{التركيز لابتدائي})$ $= 40 \setminus 100 \times 0.95 = 0.38 \text{ mol} \setminus L$ $R = \frac{0.38 \text{ mol} \setminus L}{60 \text{ s}} = 6.33 \times 10^{-3} \text{ mol} \setminus L.s$	٢			تطبيق
٢٥	أ	مجموع الاسس المرفوعة اليها تراكيز المواد المتفاعلة	١			معرفة

المادة: الكيمياء- أنموذج إجابة الامتحان التجريبي - الفصل الدراسي الأول -الصف الثاني عشر -
العام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الص فحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢٥	ب	$R_1 = k[A]^x$ $R_2 = k[2A]^x$ $\frac{R_2}{R_1} = \frac{k[2A]^x}{k[A]^x}$ $\frac{4}{1} = 2^x$ $4 = 2^x$ $X = 2$	٢			تطبيق
	ج	$R = k[A]^2$	١			تطبيق

نهاية أنموذج الإجابة