بسم الله الرحمن الرحيم

إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

Ech3

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٠٨ / الدورة الصيفية

وثيقة محمية
[محدود]

المبحث : الكيمياء/المستوى الثالث
الفرع : العلمي

مدة الامتحان : د ٠٠ : س ٢
اليوم والتاريخ : الاثنين ٢٠٠٨/٧/٧

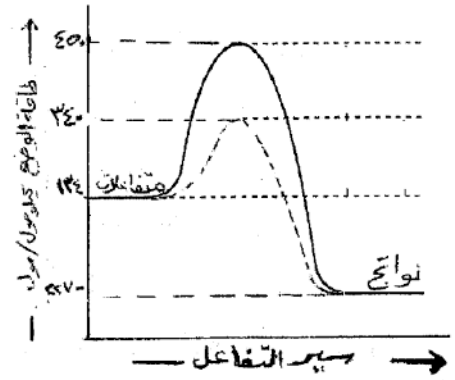
منهاجي
متعة التعليم الهادف

ملحوظة : أجب عن الأسئلة الآتية جميعها وعددها (٦)، علماً بأن عدد الصفحات (٤).

لو ١ = ٠ ، لو ٢ = ٠,٣ ، لو ٣ = ٠,٥ ، لو ٤ = ٠,٦ ، لو ٥ = ٠,٧ ، $K_w = 1 \times 10^{-14}$ ، ر = ٨,٣١٤
العدد الذري لـ (C = ٦ ، و O = ٨ ، و H = ١).

السؤال الأول : (١٩ علامة)

أ) الرسم المجاور يمثل سير أحد التفاعلات الكيميائية، معتمداً على الرسم (١٠علامات)



أجب عن الأسئلة الآتية :

١- هل التفاعل طارداً أم ماصاً للطاقة ؟

٢- جد مقدار كل مما يلي :

أ- طاقة المعقد المنشط بوجود العامل المساعد.

ب- معدل حرارة التفاعل (ΔH)، وما إشارتها ؟

ج- طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بوجود العامل المساعد.

د- طاقة الوضع للمواد الناتجة.

ب) في التفاعل الآتي : $F + E + D \longrightarrow$ نواتج (٦ علامات)

تم تسجيل البيانات المبينة في الجدول المجاور، ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة الآتية :

رقم التجربة	[D] مول/لتر	[E] مول/لتر	[F] مول/لتر	معدل استهلاك D مول/لتر.ث
١	٠,١٠	٠,١٠	٠,٢٠	$٤,٤٠ \times ١٠^{-٦}$
٢	٠,١٠	٠,١٠	٠,٤٠	$٨,٨٠ \times ١٠^{-٦}$
٣	٠,١٠	٠,٠٥	٠,٢٠	$٤,٤٠ \times ١٠^{-٦}$
٤	٠,٣٠	٠,١٠	٠,٢٠	$١,٣٢ \times ١٠^{-٥}$
٥	٠,٢٠	٠,٢٠	٠,٢٠	؟؟
٦	؟؟	٠,١٠	٠,١٠	$٨,٨٠ \times ١٠^{-٦}$

١- ما رتبة التفاعل بالنسبة لكل من المواد F ، E ، D؟

٢- اكتب قانون سرعة التفاعل.

٣- احسب معدل استهلاك المادة D في التجربة رقم(٥).

٤- احسب تركيز المادة D في التجربة رقم(٦).

ج) لديك التفاعلين الافتراضيين الآتيين وهما من الرتبة الأولى :

١) $A \longrightarrow C + E$ ٢) $B \longrightarrow D + M$

إذا بدأ التفاعلان في نفس الوقت وكان التركيز الابتدائي للمادة A = ١ مول/لتر ونصف العمر لها (٢٠) دقيقة، وكان التركيز الابتدائي للمادة B = ٤ مول/لتر ونصف العمر لها (١٠) دقائق، ما أقل زمن يلزم حتى يتساوى تركيز المادتين A و B ؟ (٣ علامات)

منهاجي
متعة التعليم الهادف

يتبع الصفحة الثانية ...

السـؤال الثاني : (٢١ علامة)

أ) إذا كان تركيز H_3O^+ في محلول الحمض HX يساوي ٨ × ١٠$^{-٢}$ مول/لتر و PH لمحلول الحمض HY تساوي (٢,٥). أجب عما يأتي : (٣ علامات)

١- حدّد الأزواج المترافقة في التفاعل : $HX + Y^- \rightleftharpoons HY + X^-$

٢- حدّد الجهة التي يرجحها الاتزان.

ب) الجدول الآتي يبين عدد من المحاليل الافتراضية وقيم PH لها : (٥ علامات)

المحلول الافتراضي	A	B	C	D	E	F
PH	٤,٥	٨,٧	٠	٧	١٢	١

فأي المحاليل يمثّل :

١- القاعدة الأقوى. ٢- محلول NaCl . ٣- محلول HNO_3 تركيزه ٠,١ مول/لتر .

٤- قاعدةً فيها [OH^-] يساوي ٥ × ١٠$^{-٦}$ مول/لتر. ٥- حمضاً فيه [H_3O^+] يساوي ٣ × ١٠$^{-٥}$ مول/لتر.

ج) حدّد حمض وقاعدة لويس في محلول $[Co(NH_3)_4]^{2+}$. (علامتـــان)

د) محلول منظم مكوّن من RNH_2 تركيزها (٠,٠٤) مول/لتر والملح RNH_3Cl تركيزه (٠,٠٤) مول/لتر.

١- اكتب معادلة تفكك كل منهما في الماء.

٢- حدّد صيغة الأيون المشترك.

٣- إذا كانت PH للمحلول تساوي (٨,٣) احسب Kb لـ RNH_2 .

٤- اكتب معادلة تحضير RNH_3Cl من RNH_2 . (٩ علامات)

هـ) ما طبيعة تأثير الملح RCOOK (حمضي، قاعدي، متعادل) ؟ (علامتـــان)

السـؤال الثالث : (١٨ علامة)

أ) عند دراسة الفلزات المشار إليها بالرموز الافتراضية الآتية (A ، B ، C ، D ، E) وجميعها تكون أيونات ثنائية موجبة، تم الحصول على النتائج الآتية : (٨ علامات)

- يستطيع العنصر A اختزال أيونات العنصر D ولا يستطيع اختزال أيونات العنصر B .
- لا يمكن تحضير العنصر D من أملاحه بواسطة أيونات العنصر C .
- يتأكسد العنصر C عند وضعه في محلول يحتوي أيونات العنصر E .
- تستطيع أيونات العنصر C أكسدة العنصر D ولا تستطيع أكسدة العنصر E .

معتمداً على النتائج السابقة أجب عما يأتي :

١- رتّب العناصر السابقة تصاعدياً حسب قوتها كعوامل مختزلة.

٢- أي فلزين يكوّنا خلية غلفانية لها أكبر جهد ممكن.

٣- أي الفلزات يمكن أن يصنع منها أوعية لحفظ محاليل أملاح العنصر D ؟

٤- عند بناء خلية غلفانية قطباها من العنصرين C و D اكتب معادلة نصف التفاعل عند كل من المهبط والمصعد.

يتبع الصفحة الثالثة ...

منهاجي
متعة التعليم الهادف

ب) يمثّل الجدول المجاور جهود الاختزال المعيارية بالفولت لعدد من أنصاف التفاعلات. (٤ علامات)

نصف التفاعل	E^0
$Ag^+ + e^- \longrightarrow Ag$	٠,٨٠
$Co^{2+} + 2e^- \longrightarrow Co$	٠,٢٨-
$K^+ + e^- \longrightarrow K$	٢,٩٢-
$2H_2O + 2e^- \longrightarrow 2OH^- + H_2$	٠,٨٣-

أجب عن الأسئلة الآتية :

١- حدّد أقوى عامل مؤكسد.

٢- أي العناصر يستطيع تحرير غاز H_2 من محاليله الحمضية المخففة؟

٣- هل يمكن تحضير عنصر الكوبلت Co من محاليل أملاحه باستخدام التحليل الكهربائي؟

٤- احسب E^0 للخلية الغلفانية المكونة من Ag و Co .

ج) إذا أمكن التحليل الكهربائي لمحلول هيدريد البوتاسيوم KH اكتب التفاعل الذي يحدث عند كل من المهبط والمصعد. ثم اكتب التفاعل الكلي. (٣ علامات)

د) اكتب المعادلة الكيميائية التي توضح تحضير الألومنيوم من التحليل الكهربائي لمصهور Al_2O_3. (٣ علامات)

السـؤال الرابع : (١٦ علامة)

يتكون هذا السؤال من (٨) فقرات، لكل فقرة أربع إجابات، واحدة منها فقط صحيحة. انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها :

١) إن سرعة التفاعل :

أ) تزداد مع الزمن. ب) تتناقص مع الزمن. ج) لا تتأثر بالحرارة. د) لا تتأثر بالتركيز.

٢) إن إضافة العامل المساعد إلى التفاعل تعمل على زيادة :

أ) طاقة التنشيط. ب) تراكيز المتفاعلات. ج) سرعة التفاعل. د) ΔH للتفاعل.

٣) أي من الآتية يمكن أن يسلك كحمض وكقاعدة :

أ) $CH_3NH_3^+$ ب) $HCOO^-$ ج) HCO_3^- د) SO_3^{-2}

٤) إن إضافة الملح RCOONa للحمض RCOOH يؤدي إلى :

أ) زيادة PH. ب) تقليل PH. ج) تقليل Ka. د) زيادة $[H_3O^+]$.

٥) عند حساب قيمة E^0 للخلية الغلفانية باستخدام معادلة نيرنست فإنه :

أ) $E^0 = E$ ب) $E > E^0$ ج) $E < E^0$ د) لا علاقة بين E و E^0

٦) عدد تأكسد B في المركب $NaBH_4$ هو :

أ) ٣- ب) ١- ج) ١+ د) ٣+

٧) يُعدّ التفاعل الآتي : $H_2O + CH_2 = CH_2$ $\xrightarrow[\text{تسخين}]{\text{مركز } H_2SO_4}$ CH_3CH_2OH مثالاً على :

أ) حذف. ب) استبدال. ج) إضافة. د) أسترة.

٨) الأفلاك المتداخلة لتكوين الرابطة C - H في جزيء الإيثين C_2H_4 هي :

أ) $SP - S$ ب) $SP^2 - SP^2$ ج) $P - P$ د) $SP^2 - S$

يتبع الصفحة الرابعة ...

منهاجي
منصة التعليم الهادف

السـؤال الخامس : (١٨ علامة)

أ) وازن بخطوات المعادلة الكيميائية الآتية بطريقة نصف التفاعل في وسط قاعدي : (٨ علامات)

$$CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}H + Ag^+ \longrightarrow CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}O^- + Ag$$

ب) حدّد العامل المختزل والعامل المؤكسد في المعادلة الآتية : (علامتـان)

$$2H_2O_2 \longrightarrow 2H_2O + O_2$$

ج) قارن بين الأميلوز والسليولوز والغلايكوجين من حيث : (٦ علامات)

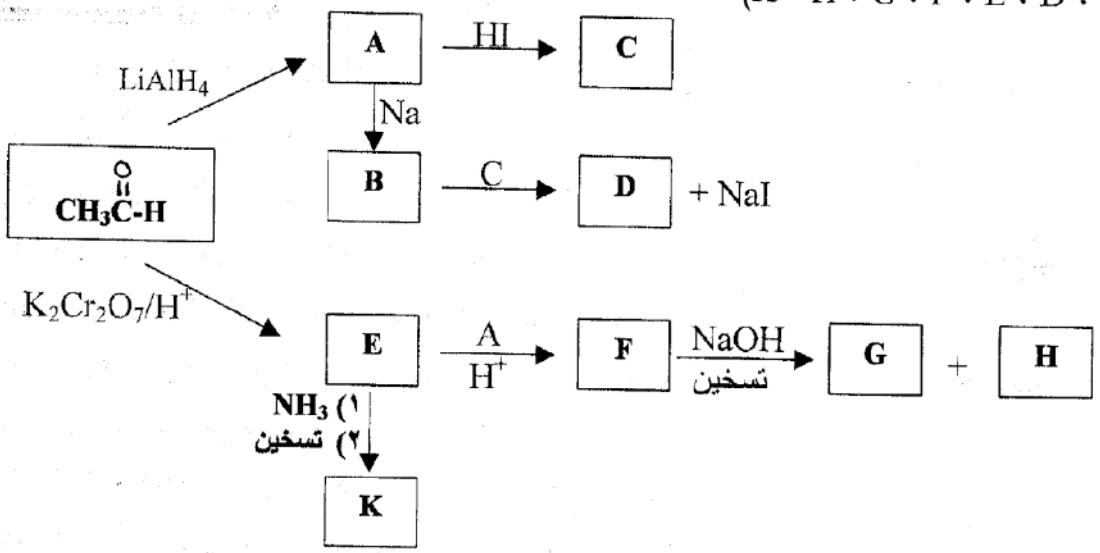
١- وحدة البناء الأساسية. ٢- نوع الرابطة الغلايكوسيدية.

د) وضّح كيف يحضر الصابون من زيت الزيتون. (علامتـان)

السـؤال السادس : (١٨ علامة)

أ) ادرس المخطط الآتي ثم اكتب الصيغ البنائية للمركبات العضوية الآتية: (٩ علامات)

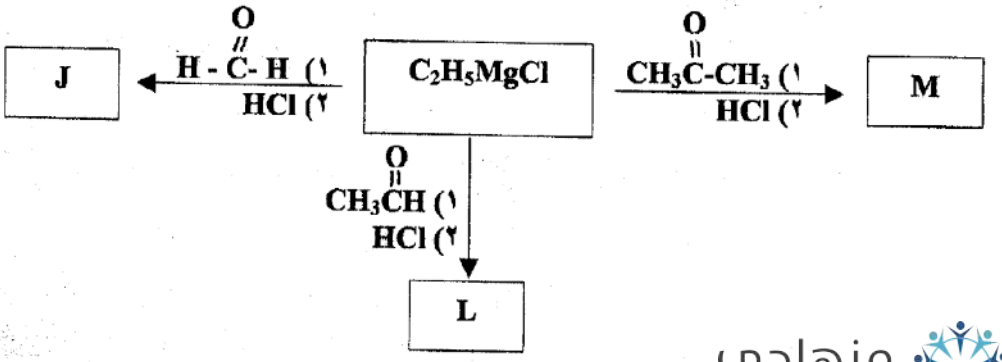
(K ، H ، G ، F ، E ، D ، C ، B ، A)



ب) كيف تميّز بمعادلتين بين : ١- كلوروبروبان و ٢- كلوروبروبان. (٤ علامات)

ج) اكتب معادلة كيميائية تمثل تحضير حمض الإيثانويك صناعياً. (علامتـان)

د) اكتب الصيغ البنائية للمركبات العضوية (L ، J ، M) في المخطط الآتي : (٣ علامات)



(انتهت الأسئلة)

منهاجي
متعة التعليم الهادف

بسم الله الرحمن الرحيم

للوزارة

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٠٨ (الدورة الصيفية).

صفحة رقم (١)

إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

د س
ج --

مدة الامتحان :
التاريخ : ٧ / ٧ / ٢٠٠٨

المبحث : الكيمياء
الفرع : العلمي

الإجابة النموذجية :	العلامة	رقم الصفحة في الكتاب
السؤال الأول : (١٩ علامة)		
أ)		٣٨
١. التفاعل طارد	١	
٢. ب : ط : ٣٤٠ كيلوجول	٢	
ب : ΔH = -٢٢٧ - ١٣٤ = -٣٦١ كيلوجول ، سالبة	٣	
ج : ط = ٢٢٧ + ٣٤٠ = ٥٦٧ كيلوجول	٢	
د : -٢٢٧ كيلوجول الإشارة ضرورية	٢	
ب) ١) من التجربة (١، ٤) رتبة D = ١ الجواب فقط	١	
" " (٣، ١) رتبة E = صفر	١	
" " (٢، ١) رتبة F = ١	١	
٢) معدل سرعة التفاعل = $k[D]^{1}[F]^{1}[E]^{0}$	١	
٣) في التجربة (١، ٥) تركيز E لا يؤثر على سرعة التفاعل لأنه لم يتغير بينما تضاعف تركيز F فتضاعفت السرعة ، تضاعف [D] لتضاعف السرعة ، معدل استهلاك D = ٨٨٠×١٠^{-٦} مول/لتر/ث	١	
٤) من التجربة (١، ٦) تركيز F قل الى النصف وتضاعف سرعة التفاعل ، ٤×٢	١	
وعليه فإن قيمة ٨٨٠×١٠^{-٦} تضاعف [D] = ٤٠ مول/لتر لأنه معدل السرعة اصبح ٣٥٢٠×١٠^{-٦} بعد تضاعف تركيز D أربع مرات.		
ج)		

الزمن	[A] مول/لتر	[B] مول/لتر	
٠	٠,٥	٠,١	
٢٠	٠,٤٥	٠,٢	٣
٤٠	٠,٤	٠,٣	
٦٠	٠,٣٥	٠,٤	

بعد مرور ٤٠ ثانية يتساوى تركيز المادتين

منهاجي
منصة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب	العلامة	الإجابة النموذجية :
		السؤال الثاني (٢١ علامة)
٥٧	٢	١. $HX + Y^- \rightleftharpoons HY + X^-$ ، HY/Y^- ، HX/X^-
٥٩		حمض، قاعدة، حمض مرافق، قاعدة مرافقة
	١	٢. الجهة التي يحدث فيها الاتزان "التعادل الأيوني"
٦٣	٥	ب. E ٠١ D ٠٢ F ٠٣ B ٠٤ A ٠٥
	١	ج. NH_3 حمض لويس
٦٤	١	Co^{2+} قاعدة لويس
٨٢	٢	د. ١. $[Co(NH_3)_4]^{+2}$ ، $RNH_2 + H_2O \rightleftharpoons RNH_3^+ + OH^-$
٨٣	٢	① $RNH_3Cl \xrightarrow{H_2O} RNH_3^+ + Cl^-$
	١	٣. RNH_3^+
	٣	٤. $PH = 8.3 \Leftarrow [H_3O^+] = 5 \times 10^{-9}$ مول/لتر ①
		$[OH^-] = \frac{1 \times 10^{-14}}{5 \times 10^{-9}} = 2 \times 10^{-6}$ مول/لتر ①
		$K_b = \frac{[RNH_3^+][OH^-]}{[RNH_2]} \Leftarrow 1 \times 10^{-6} = \frac{4 \times 10^{-6} \times 2 \times 10^{-6}}{4 \times 10^{-2}}$ ①
١٧٦	١	٥. $RNH_2 + HCl \rightarrow RNH_3Cl$
٧٧	٢	هـ قاعدي (ليس لهم طريقة الحل)

منهاجي
منصة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب	العلامة	الإجابة النموذجية :
		السؤال الثالث : (١٨ علامة)
١٢٨	٢	(أ) ١. F ، C ، D ، A ، B
١٢٢	٢	٢. E ، B
١٢٨	٢	٣. E ، C
١٢٤	٢	٤. المصعد $O \rightarrow O^{2+} + 2e^-$ المهبط $C^{+2} + 2e \rightarrow C$
١٢٧	٣	(ب) ١. Ag^+ ٢. K ، Co ٣. نعم
١٢٨	١	٤. $0.8 + 0.8 = 1.6$ فولت
١٣١		
١١٦	١	(ج) المهبط $2H_2O + 2e^- \rightarrow 2OH^- + H_2$
	١	المصعد $2H^- \rightarrow H_2 + 2e^-$
	١	التفاعل الكلي $2H_2O + 2H^- \rightarrow 2OH^- + 2H_2$
١٢١	٣	(د) $2Al_2O_3 + 3C \xrightarrow{\text{كريوليت}} 4Al + 3CO_2$

داعي للموازنة

منهاجي
منصة التعليم الهادف

الإجابة النموذجية :

السؤال الرابع (١٦ علامة)

				رقم الصفحة في الكتاب
١.	ب	: تتناسب مع $\frac{1}{\text{الزمن}}$	٤	١٣
٢.	ج	: سرعة التفاعل	٢	٣٨
٣.	ج	: HCO_3^-	٢	٥٥/٥٣
٤.	أ	: زيادة pH	٢	٧٧
٥.	⊗	تقبل أية إجابة */*	٢	١٣٣/١٢٤
٦.	ج	$3+$	٢	١٠٧
٧.	أ	حذف	٢	١٦٦
٨.	د	$SP^2 - S$	٢	١٥٥
		* عند تناقض الرموز الإجابة		صفر

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب		الإجابة النموذجية :
		السؤال الخامس (١٨ علامة)
١١٤	٨	أ) $CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}-H + H_2O \xrightarrow{①} CH_3\overset{O^-}{\overset{\|}{C}}-O + 3H^+ + 2e^-$ (1)
		$Ag^+ + e^- \xrightarrow{①} Ag$
		$CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}-H \quad H_2O \longrightarrow CH_3\overset{O^-}{\overset{\|}{C}}-O + 3H^+ + 2e^-$
		① $2Ag^+ + 2e \longrightarrow 2Ag$
		① $CH_3-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-H + 2Ag^+ + H_2O \longrightarrow CH_3\overset{O^-}{\overset{\|}{C}}-O + 3H^+ + 2Ag$
		① $+3OH^-$ $+3OH^-$
		① $CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}-H + 2Ag^+ + 3OH^- \longrightarrow CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}-O^- + 2H_2O + 2Ag$
		(1) أيضاً في الصيدلية حيث الصيدلية ثم الصيدلية الكلوروفورم
١٠٦	٢	ب) العامل المؤكسد H_2O_2
		العامل المختزل H_2O_2
		ج) الأوليغوز السليولوز الغلايكوجين
١٩٤	٦	وحدة السكاريد الأحادية α-غلوكوز β-غلوكوز α-غلوكوز
١٩٥		نوع الروابط الغلايكوسيدية α-(٤:١) β-(٤:١) α-(٦:١)
		يدرس ذكر α, β
١٧١	٢	د. يغلى زيت أو شحم مع محلول مائي ساخن هيدروكسيد الصوديوم
		$3R-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-O-\overset{}{CH_2} + 3NaOH \xrightarrow{①} 3R\overset{O}{\overset{\|}{C}}-ONa + \overset{}{CH_2}$
		① زائد مخفف KOH أو الصيدلية + جليسرول
		Na_2CO_3

منهاجي
متعة التعليم الهادف

الإجابة النموذجية :

رقم الصفحة في الكتاب	العلامة		
		السؤال الثاني (١٨ علامة)	
١٧٠	١	A CH_3CH_2OH	أ.
١٧١	١	B CH_3CH_2ONa	إذا ذكر صيغة واحدة صح
١٧٢	١	C CH_3CH_2I	ضد $CH_3CH_2Na.O$
١٧٥	١	D $C_2H_5OC_2H_5$	(مركب يحوي ذرة H ضد
١٧٨	١	E $CH_3-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-OH$	
	١	F $CH_3-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-OCH_2CH_3$	
	١	G $CH_3-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-ONa$	
	١	H CH_3CH_2OH	
١٧٦	١	K $CH_3-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-NH_2$	
١٦٧	٢	1) $CH_3CH_2CH_2Cl + \underset{①}{KOH} \longrightarrow KCl + \underset{①}{CH_2CH_2CH_2OH}$	ب.
١٦٩	٢	2) $CH_3-\underset{①}{CH}-CH_3 + KOH \xrightarrow{\Delta} KCl + H_2O + \underset{①}{CH_3CH=CH_2}$	إذا ذكر الـ OH بدون تحديد موقع صح
	٢	إذا أعطى كيف تفاعل الـ 2-كلوروبروبان بدون تحديد	
١٨٠	٢	$\underset{①}{CH_3OH} + \underset{①}{CO} \xrightarrow{\text{حامل مناسب}} CH_3COOH$	ج.
	١	إذا لم يذكر أو ذكر أي صيغة	
١٧٩	١	J : $CH_3CH_2CH_2OH$	د.
	١	L : $CH_3CH_2\overset{OH}{\overset{\|}{C}}-CH_3$ (H)	
	١	M : $CH_3CH_2\overset{CH_3}{\overset{\|}{C}}-CH_3$ (OH)	

منهاجي
متعة التعليم الهادف

للوزارة

الإجابات البديلة في امتحان الكيمياء للمرحلة الثانوية في

الدورة الصيفية ٢٠٠٨م

	السؤال ..... الأول	العلامة
أ	١- للبدائل	
	٢- ب- الجواب ٢٦١ مباشرة	٣
	الجواب مباشرة والجواب مختار	
	وحسابي	١
	اذا عوض ٢٧٧٠ - ١٢٤ = جواب خطأ	١
	والإشارة خاطئة	١
	٣٦١ بدرجة اشارع	٢
	جـ- ٥٦٧ KJ مباشرة	٢
	المعوضين (١) والجواب (١)	
	د- للبدائل.	
ب	١- الجواب نقطة دورة تحديد للمعادلات والحساب	
	يعطى علامة لكل خانة	
	اذا ذكر ١، ٦، ١	٣
	٢- س = [illegible]	
	اذا اجيب عن (ج) صحيحاً دورة للفرع (أ)	
	يعطى علامة للفرع (ج) انقطة	
	اذا تناقضت اجابة الفرع (أ) مع (ج)	
	يعامل كل فرع على حده	
	س = [illegible]	
	٣- الاجابة تكتب $10 \times 8,8$	
	٤- الاجابة تكتب . ٤	
جـ	اذا كتب ٤٠ دقيقة مباشرة	٣
	اذا بين تناقص التركيز لمتفاعل	٢
	ولم يتوصل للاجابة لكل سبب تفاعل عليه	
	(علامة لكل تفاعل)	
	اذا استخدم تركيزين حسابية تصحح للجزء	
	اذا ٨ بعد ٢٠ دقيقة ٠,٥	١
	B بعد ٣٠ دقيقة ٠,٥	٣ علامات

اذا أوجد عبد الرحمن ما
واستنتج منها ما تؤدي إليه

منهاجي
منصة التعليم الهادف
إعداد مطبعة إدارة الامتحانات والاختبارات

الإجابات البديلة في امتحان الكيمياء للمرحلة الثانوية في

الدورة الصيفية ٢٠٠٨م

	السؤال ..... الثاني	العلامة
م	١- لا داعي لتحديد الحمض والقاعدة المرافقة مع صورة سهم كل زوج.	
	اذا حدد الحمض والقاعدة المرافقة وبين ربط	صفر
	٢- نحو اليمين، $\rightleftharpoons$، نحو النواتج	
	نحو تكوين HY، X، أو أحدهما	
	اذا ذكر بالكتابة تحديد الاتجاه لأنه التركيز يسبب	١
	اذا كتب نحو الحمض الأضعف والقاعدة الأضعف	صفر
	دون أي تبرير	
ب	اذا كتب تأثير pH بدلاً من التركيز يقبل	
جـ	لا بد أن يكتب. وخطأ تسمية الأيون $(NH_3)_6$ قاعدة يقبل	صفر
	اذا كتب Co^{+2}، NH_3 ولم يحدد هما	صفر
د	١- معادلة لكل تفاعل مع مراعاة كتابة الحالة	١
	ولا داعي لـ $\rightleftharpoons$	
	٢- اذا أشار في الفرع ١ للأيون المشترك بالكتابة يقبل	
	٣- يحاسب على الخطأ مرة واحدة	
	عند ايجاد القيمة خطأ والتعويض خطأ	
	٤- معادلة RNH_2 مع HCl	١
	لا يحاسب اذا أخطأ بصيغة القاعدة أو الملح	
هـ	لا بدائل	

منهاجي
متعة التعليم الهادف

الإجابات البديلة في امتحان الكيمياء للمرحلة الثانوية في

الدورة الصيفية ٢٠٠٨م

	السؤال الثالث	العلامة
٢	١. اذا رتب درجة اشارة < أو > سم السيار أو اليمين يعين	٢
	اذا رتب A B D ستا دون ذكر C ، E أو كانا هنا	١
	٢- لا بدائل شريطة ان يكونا ستا اذا ذكر السيوتات هنا	
	٣- اذا ذكر C لوحدها أو مع لورصا	٢
	اذا ذكر C وأي من A ، B	١
	اذا ذكر E مع أي من A ، B	١
	٤- المصعد $C \rightarrow C^{+2} + 2e$	٢
	المهبط $D^{+2} + 2e \rightarrow D$	
	من ضرورة ربط كل تفاعل مع السؤال (لراعاة التي الثانية في السؤال) شريطة ان تكون السيوتات ثنائية فما فوق	
ب)	١- ضرورة كتابة الشحنة	
	٢- لا تقبل السيوتات	
	اذا ذكر واحدة صحيحة لورصا	١
	اذا ذكر واحدة صحيحة والأخرى خاطئة	صفر
	٣- لا بدائل	
	٤- ١,٠٨ أو ٠,٨٠ - (٠,٢٨ -)	١
ج	المهبط لا بدائل لتفاعل	
	المصعد $2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e$	١
	التفاعل الكلي $H_2O \rightarrow O_2 + 2H_2$	١

منهاجي
منصة التعليم الهادف

إعداد مطبعة إدارة الامتحانات والاختبارات

الإجابات البديلة في امتحان الكيمياء للمرحلة الثانوية في

الدورة الصيفية ٢٠٠٨م

	السؤال ..... تابع الثالث	العلامة
د	$Al \longrightarrow Al^{+3} + 3e$	٣
	اي خطأ بها يحسب العلامة.	
	$2Al_2O_3 \xrightarrow{\text{تحليل كهربائي}} 4Al + 3O_2$	٣
	يجب موازنة.	

منهاجي
منصة التعليم الهادف

الإجابات البديلة في امتحان الكيمياء للمرحلة الثانوية في

الدورة الصيفية ٢٠٠٨م

السؤال ..... الرابع	العلامة
١- د - تتناسب مع الزمن	٢
٢- جـ - سرعة التفاعل	٢
٣- جـ - HCO_3^-	٢
٤- أ) زيادة pH	٢
٥- تقبل أي إجابة	
اما اذا ترك بدون اجابة	صفر
٦- د) $+3$	٢
٧- أ) حفز	٢
٨- د) $sp^2 - s$	٢
اذا تناقض الرمز مع الإجابة	
تعتبر العلامة	

منهاجي
متعة التعليم الهادف

الإجابات البديلة في امتحان الكيمياء للمرحلة الثانوية في

الدورة الصيفية ٢٠٠٨م

	السؤال ..... الخامس	العلامة
م	يثبت تفاعل التأكسد (موازنة O ، موازنة H ، موازنة الشحنة)	٣
	يثبت تفاعل الاختزال	١
	ساواة المعادلة	١
	كتابة المعادلة موزونة بوسط حمضي (الجمع)	١
	اضافة $3OH^-$ لكل طرف	١
	كتابة المعادلة موزونة بوسط قاعدي	١
	أي خطأ يفقد علامة كاملة	
ب	H_2O_2 عامل مؤكسد ومختزل	٢
	H_2O_2 جعل له تأكسد واختزال وأتى	٢
	اذا ذكر H_2O_2 دون تحديد	١
جـ	١- ضرورة تحديد α أم β ١-٤ α للبايكرصية أو ١-٤ α و ١-٦ α	١
د	معادلة بدون اذا لم يتم التصحيح صحيحاً (تعيد لأول وسط قاعدي)	٢
	أو تعيد ثلاثي جليسريد لوسط قاعدي أو جليسرول + صابون $\xrightarrow[\Delta]{NaOH}$ زيت	٢

منهاجي
منصة التعليم للجميع

الإجابات البديلة في امتحان الكيمياء للمرحلة الثانوية في

الدورة الصيفية ٢٠٠٨م

	السؤال ..... الـــــادس	العلامة
P	C_2H_5OH : A	١
	C_2H_5ONa : B	١
	C_2H_5I : C	١
	$(C_2H_5)_2O$: D	١
	أ، $C_2H_5OCH_2CH_3$	
	E CH_3CO_2H ، CH_3COOH	١
	F $CH_3COOC_2H_5$	١
	G، H تكتب بدون تحديد	٢
	K CH_3CONH_2	١
	إذا أخطأ في صيغة مركب من حيث ذرات C مع نفس المجموعة الوظيفية ثم استخدم الإجابة الخطأ استخداماً صحيحاً في المركب الذي يليه «يقبل»	
ب.	أما إذا أخطأ بـ H لا تقبل	
	إذا كتب OH^- أو NaOH بدل KOH يقبل	
جـ.	لا يدائل	
د.	أي خطأ بالصيغة	صفر

منهاجي
منصة التعليم الهادف