منهاجي
متعة التعليم الهادف

بسم الله الرحمن الرحيم

إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

٧٧٨

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٠٨ / الدورة الشتوية

وثيقة محمية
((محدود))

المبحث : الكيمياء / المستوى الثالث
الفرع : العلمي

مدة الامتحان : ٠٠ : ٢ د س
اليوم والتاريخ : الثلاثاء ٢٠٠٨/١/١٥

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

يمكنك استخدام ما يلزمك من الثوابت الآتية : (لط٢ = ٠,٦٩٣ ، K_w = ١ × ١٠$^{-١٤}$ ، لـو ٥ = ٠,٧ ، لـو ٢ = ٠,٣ ، لـو ٢,٥ = ٠,٤ ، لـو ٣ = ٠,٥ ، لـو ٤ = ٠,٦ ، لـو ٤,٥ = ٠,٦٥ ، ر = ٨,٣١٤)
(ع (H = ١ ، B = ٥ ، C = ٦ ، N = ٧ ، P = ١٥)

السؤال الأول : (١٩ علامة)

أ) بعد مرور (٣٠) دقيقة على بدء تفاعل أحادي الرتبة تبقى (٣٠) غم من المادة الأصلية، إذا كان ثابت السرعة K = ٦,٩٣ × ١٠$^{-٢}$ دقيقة$^{-١}$. احسب كتلة المادة الأصلية قبل بدء التفاعل. (٤ علامات)

ب) في التفاعل الآتي : $A + B \longrightarrow C + D$ (٥ علامات)

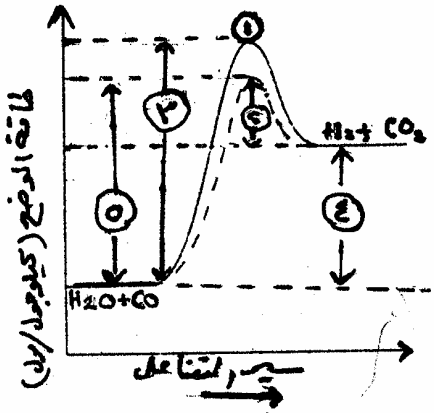
تم تسجيل البيانات المبينة في الجدول.

رقم التجربة	[A]	[B]	سرعة استهلاك (A) مول/لتر.ث
١	٠,٢٠	٠,٢٠	٢ × ١٠$^{-٣}$
٢	٠,٤٠	٠,٢٠	٢ × ١٠$^{-٣}$
٣	٠,٢٠	٠,٤٠	٨ × ١٠$^{-٣}$

أجب عن الأسئلة الآتية :

١) ما رتبة التفاعل بالنسبة إلى المادة A ؟
٢) ما رتبة التفاعل بالنسبة إلى المادة B ؟
٣) اكتب قانون سرعة التفاعل.
٤) جد قيمة K .
٥) احسب سرعة التفاعل عندما تكون [B] = ٠,٣ مول/لتر .

ج) الشكل المجاور يمثّل منحنى طاقة الوضع للتفاعل : $H_2 + CO_2 \rightleftharpoons H_2O + CO$ (١٠علامات)



ادرسه جيداً، ثم أجب عن الأسئلة الآتية :

١) هل التفاعل طارد أم ماص للطاقة ؟
٢) أيهما أسرع التفاعل الأمامي أم العكسي ؟
٣) حدّد ما تشير إليه الأرقام (١ ، ٢ ، ٣ ، ٤ ، ٥).
٤) ما أثر العامل المساعد على طاقة التنشيط ؟
٥) ارسم التصادم الفعال.

السؤال الثاني : (١٧ علامة)

أ) لديك المحلولين اللذين يحملان الرقمين (١ ، ٢) ، المحلول (١) هو محلول KOH تركيزه (١ × ١٠$^{-٤}$) مول/لتر ، المحلول (٢) هو محلول H_2S تركيزه (١ × ١٠$^{-١}$) مول/لتر. قيمة Ka له تساوي (١ × ١٠$^{-٧}$). احسب قيمة : ١) PH للمحلول رقم (١). ٢) PH للمحلول رقم (٢). (٧ علامات)

يتبع الصفحة الثانية ...

ب) اعتماداً على الجدول المجاور، أجب عن الأسئلة الآتية : (٣ علامات)

الحمض	Ka
$HClO$	٣×١٠^{-٨}
HNO_2	$٤,٥ \times ١٠^{-٤}$
CH_3COOH	$١,٨ \times ١٠^{-٥}$

١) اكتب صيغة الحمض الأقوى.

٢) اكتب صيغة القاعدة المرافقة الأقوى.

٣) إذا تساوت محاليل الحموض في التركيز فأيها له أقل قيمة PH ؟

ج) محلول مكون من (CH_3NH_2 تركيزه ٠,٥ مول/لتر و CH_3NH_3Cl تركيزه ٠,٤ مول/لتر) (٧ علامات)

Kb لـ $CH_3NH_2 = ٤ \times ١٠^{-٤}$.

١) اكتب صيغة الأيون المشترك.

٢) احسب PH للمحلول.

٣) إذا أضيف (٠,٢) مول/لتر من HBr احسب PH بعد الإضافة.

السـؤال الثالث : (١٩ علامة)

أ) يمثّل الجدول الآتي جهود الاختزال المعيارية لعدد من أنصاف التفاعلات، ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليه : (٥ علامات)

نصف تفاعل الاختزال	E^0
$Zn^{+2} + 2\,e^- \rightleftharpoons Zn$	٠,٧٦-
$Ag^{+} + e^- \rightleftharpoons Ag$	٠,٨٠+
$Al^{+3} + 3\,e^- \rightleftharpoons Al$	١,٦٦-
$Br_2 + 2\,e^- \rightleftharpoons 2Br^-$	١,٠٦+
$Cu^{+2} + 2\,e^- \rightleftharpoons Cu$	٠,٣٤+

حدّد : ١) أضعف عامل مختزل.

٢) الفلزان اللذان يكونان خلية غلفانية لها أقل جهد ممكن.

٣) العناصر التي تستطيع تحرير الهيدروجين من مركباته.

ب) بالاعتماد على نفس الجدول إذا تم تشكيل خلية غلفانية قطباها من (Al و Cu) في الظروف المعيارية أجب عما يأتي : (١١ علامة)

١) احسب جهد الخلية المعياري.

٢) اكتب التفاعل الكلي للخلية.

٣) حدّد العامل المؤكسد.

٤) ماذا يحدث لكتلة قطب الألمنيوم مع مرور الزمن ؟

٥) إذا كانت القنطرة الملحية تحتوي محلول KNO_3 ، فإلى أي من الوعائين تتجه أيونات NO_3^- ؟

٦) احسب جهد الخلية E إذا أصبحت تراكيز $Al^{+3} = ١ \times ١٠^{-٤}$ مول/لتر، $Cu^{+2} = ١ \times ١٠^{-٢}$ مول/لتر.

ج) يتعادل (٤٠) مل من محلول $Ba(OH)_2$ تركيزه (٠,١) مول/لتر مع (٢٥) مل من محلول HI مجهول التركيز. احسب تركيز محلول HI . (٣ علامات)

يتبع الصفحة الثالثة ...

منهاجي
متعة التعليم الهادف

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) في التفاعل الآتي : $C_2H_{4(g)} + 3O_{2(g)} \longrightarrow 2CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$

إذا كان معدل اختفاء O_2 = ٠,٤٥ مول/لتر.ث ، فإن معدل ظهور CO_2 يساوي :

أ) ٠,١٥ ب) ٠,٣٠ ج) ٠,٤٥ د) ٠,٦٠

٢) إن زيادة درجة الحرارة تزيد من سرعة التفاعل بسبب :

أ) نقصان التركيز. ب) نقصان ثابت السرعة.

ج) زيادة طاقة التنشيط. د) زيادة عدد التصادمات الفعالة.

٣) أحد الآتية يعتبر من حموض لويس :

أ) $B(OH)_3$ ب) NF_3 ج) PH_3 د) CH_3NH_2

٤) أحد الأملاح الآتية حمضي التأثير :

أ) HCOONa ب) KBr ج) CH_3NH_3Cl د) $NaNO_3$

٥) عدد تأكسد الأكسجين في المركب OF_2 يساوي :

أ) ٢- ب) ١- ج) ١+ د) ٢+

٦) إحدى العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق بخلية التحليل الكهربائية :

أ) شحنة المصعد سالبة. ب) جهد الخلية قيمته سالبة.

ج) يحدث تفاعل التأكسد على المهبط. د) تتجه الأيونات الموجبة نحو المصعد.

٧) تنشأ رابطة سيجما (σ) بين ذرتي الكربون في جزيء الأستيلين $HC \equiv CH$ من تداخل الفلكين :

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

٨) يُعدّ تفاعل الألكين مع HBr مثالاً على :

أ) الاستبدال الإلكتروفيلي. ب) الإضافة الإلكتروفيلية.

ج) الاستبدال النيوكليوفيلي. د) الإضافة النيوكليوفيلية.

السـؤال الخامس : (٢٠ علامة)

أ) التفاعل الآتي : $Sb_2S_3 + \overline{N}O_3 \xrightarrow{H^+} Sb_2O_5 + S + NO$ (٨ علامات)

١) اكتب المعادلة النهائية الموزونة بطريقة (أيون-إلكترون).

٢) ما عدد الإلكترونات المكتسبة أو المفقودة في التفاعل السابق ؟

ب) عند عملية الطلاء الكهربائي لملعقة من الحديد بمادة النيكل : (٤ علامات)

١) حدّد مادة المصعد. ٢) حدّد مادة المهبط.

٣) اكتب صيغة المحلول المناسب. ٤) اكتب معادلة التفاعل الذي يحدث عند القطب الموجب.

منهاجي
متعة التعليم الهادف

يتبع الصفحة الرابعة ...

ج) من قائمة المركبات العضوية الآتية : (٦ علامات)

(١) $H_3C-\underset{\underset{NH_2}{|}}{CH}-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-OH$ (٢) $-\overset{OH}{\underset{|}{C}}-\overset{OH}{\underset{|}{C}}-\overset{OH}{\underset{|}{C}}-$ (٣) $C_5(H_2O)_5$

(٤) $C_6(H_2O)_6$ (٥) $CH_3(CH_2)_{12}COOH$ (٦) $H_2C(OH)-CH_2(OH)$

استخرج منها رقم المركب الذي :

١) يوجد في المحلول على شكل أيون مزدوج.

٢) يمكن أن يعتبر سكر رايبوزي.

٣) يتفاعل مع الحموض الدهنية مكوناً ثلاثي الغليسريد.

د) قارن بين الأميلوز والبروتين من حيث : (علامتـــان)

١) نوع الوحدة البنائية. ٢) نوع الرابطة بين الوحدات البنائية.

السـؤال السادس : (١٩ علامة)

أ) اكتب الصيغة البنائية للناتج العضوي في كل من التفاعلات الآتية : (٤ علامات)

1) $CH_3-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-OH \xrightarrow[\text{تسخين}]{NH_3}$ .....

2) $CH_3-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-OC_2H_5 + NaOH \xrightarrow{\text{تسخين}}$ ..... + ...

3) $CH_3-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-H \xrightarrow{LiAlH_4}$ .....

ب) إذا كان لديك المواد الآتية : ($CH_3CH_2CH_3$ ، HCl ، H^+ ، $K_2Cr_2O_7$ ، H_2 ، OH^- ، ضوء ، H_2SO_4 مركز ، مصدر حرارة ، إيثر ، خلية تحليل كهربائي ، مصهور $MgCl_2$)

استخدم ما يلزم منها فقط لتحضير (٢-ميثيل-٢-بنتانول) بمعادلات كيميائية. (٩ علامات)

ج) ادرس المخطط الآتي ثم اكتب الصيغة البنائية لكل من المركبات (A و B و C). (٦ علامات)

$CO_{(g)} + 2H_{2(g)} \xrightarrow[\text{٢٥٠ س ، ٢٠٠ ض جـ}]{\text{عامل مساعد}}$ A $\xrightarrow[\text{٦٥٠ س}]{\text{عامل مساعد}}$ B

A $\xrightarrow[\text{عامل مساعد}]{CO}$ C

(انتهت الأسئلة)

منهاجي
متعة التعليم الهادف

بسم الله الرحمن الرحيم

مركز الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

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

صفحة رقم (١)

المبحث : الكيمياء
الفرع : العلمي

مدة الامتحان : د = س/٣
التاريخ : ١٥/ ١ /٢٠٠٨

رقم الصفحة في الكتاب	الإجابة النموذجية :
	السؤال الأول : (١٩ علامة)
ص٣	٤ علامات أ)- ① $\frac{1}{2}$ ن = $\frac{\text{لط}_{\frac{1}{2}}}{K}$ = $\frac{\text{٠,٦٩٣ ①}}{\text{٠,٠٦٩٢}}$ = ١٠ دقائق
ص٤	① ∴ مرّ من الزمن (٣) فترات نصف عمر
	∴ تضاعفت ٣٠ غم ثلاث مرات
	٣٠ ، ٦٠ ، ١٢٠ ، ص٤٠
	∴ كتلة المادة الأصلية = ص٤٠ غم ①
	٥ علامات ب)- ① ١ - صفر
ص١٨ - ص٢١	① ج - ج
	① - ٣ ن = س = K [B]^{ج}
	٤٠ - K = س = $(٤ \times ١٠^{-٢})^{ج}$ = $(٤ \times ١٠^{-١})^{ج}$ = ٤×١٠^{-٢}
	∴ K = $\frac{٤ \times ١٠^{-٢}}{٤ \times ١٠^{-١}}$ = ٥×١٠^{-٢} لتر/مول.ث ①
	٥ - س = K [B]^{ج}
ص٢٧	س = $٥ \times ١٠^{-٢} \times (٣ \times ١٠^{-١})^{ج}$ ①
ص٣٨	= $٥ \times ١٠^{-٢} \times ٩ \times ١٠^{-٢}$ = ٤٥×١٠^{-٣} مول/لتر.ث
ص٤٠	(١٠ علامات ب)- أ- ① عامل الطاقة ① ← التفاعل القلوي
	① تقلل ← ب- ① الحفز الإنزيمي
	١. الحفز المتجانس بوجود عامل مساعد ①
	٢. الحفز المتجانس بدون عامل مساعد ①
	٣. الحفز الإنزيمي بوجود عامل مساعد ①
	٤. ΔH ① ٥. طاقة التنشيط بوجود عامل مساعد ①
	ج- ① ص = ٥ ..... ج = ٥

منهاجي
منصة التعليم الهادف

منهاجي
متعة التعليم الهادف

الإجابة النموذجية :	رقم الصفحة في الكتاب
السؤال الثاني : (١٧ علامة)	
أ) ١. $KOH_{(aq)} \longrightarrow K^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)}$ (٣ علامات)	٦٣
$[\bar{O}H] = ١ \times ١٠^{-٤}$ مول/لتر ①	
$[H_3O^+] = \frac{١٠ \times ١}{١ \times ١٠^{-٤}} = ١ \times ١٠^{-١٠}$ مول/لتر ①	
$PH = -\log(١ \times ١٠^{-١٠})$	
$= ١٠$ ①	
ج. $H_2S + H_2O \rightleftharpoons HS^- + H_3O^+$ (٤ علامات)	
$K_a = \frac{[HS^-][H_3O^+]}{[H_2S]}$ ① التعويض	٦٧
$١ \times ١٠^{-٧} = \frac{س \times س}{١ \times ١٠^{-١}} \Leftarrow س = ١ \times ١٠^{-٤}$ مول/لتر ① التعويض	
$PH = -\log(١ \times ١٠^{-٤}) = ٤$ ① الجواب	
ب) ١. HNO_2 ② ٢. ClO^- ② ٣. HNO_2 ① الجواب	
د) ١. $CH_3NH_3^+$ (٢ علامات)	٧٩
٢. $[OH^-] = \frac{K_b \times [CH_3NH_2]}{[CH_3NH_3^+]} = \frac{٤ \times ١٠^{-٤} \times ٥}{٤} = ٥ \times ١٠^{-٤}$ مول/لتر ① (٧ علامات)	٨١
$PH = -\log(٢ \times ١٠^{-١١}) \Leftarrow [H_3O^+] = \frac{١٠ \times ١}{٥ \times ١٠^{-٤}} = ٢ \times ١٠^{-١١}$ مول/لتر ①	٨٢
$PH = -(-٠,٣) = ١١ - ٠,٣ = ١٠,٧$ ①	
٣. $[OH^-] = \frac{١٠^{-١٤} \times ٣}{٥ \times ١٠^{-٤}} = ٦ \times ١٠^{-١١}$ مول/لتر ①	
$[H_3O^+] = \frac{١٠^{-١٤}}{٦ \times ١٠^{-١١}} = ١,٦٧ \times ١٠^{-٤}$ ①	
$PH = -\log(١,٦٧ \times ١٠^{-٤}) = ٤ - ٠,٢٢ = ٣,٧٨$ ①	

رقم الصفحة في الكتاب	العلامة	
١٠٢ ١٢٦	٢	السؤال الثالث : (١٩ علامة)
		١. أ. Br^-
١٢٠	٢	ب. Cu ، Ag
١٢٩	٢	ج. Al ، Zn
		٢) علامة
	٢	$E^\circ = ٠,٣٤ - (-١,٦٦) = ٢,٠٠$ فولت أو $E^\circ = ١,٦٦ + ٠,٣٤ = ٢,٠٠$ فولت
	٢	* التفاعل الكلي $3Cu^{2+}_{(aq)} + 2Al_{(s)} \longrightarrow 3Cu_{(s)} + 2Al^{3+}_{(aq)}$
		* Cu^{2+} تطلي
	١	* تقل كتلة الالومنيوم
	١	* مع انماء Al^{3+} أو يضاف إليه السكر أو تخمر وعاد المصعد
	١	* $E = E^\circ - \frac{٠,٠٥٩}{n} \log Q$
	٢	$= ٠ - \frac{٠,٠٥٩}{٦} \log \frac{(٠,١)^٢}{(١,٠)^٣}$ علامة على التعويض في Q وعلامة على الترتيب (٦)
	١	$= ٠ - \left(٠,٠٠٩٨ \times \log \frac{١٠^{-٢}}{١}\right)$
		= ٠,٠٠٩٨ فولت . لا داعي للجواب
	٣	$Ba(OH)_2 + 2HI \rightarrow BaI_2 + 2H_2O$
		عدد مولات $Ba(OH)_2 = ١,٠ \times ٠,٠٤$
		$= ٠,٠٠٤$ مول
٨٦		عدد مولات $HI = ٠,٠٠٤ \times ٢ = ٠,٠٠٨$ مول
		تركيز $HI = \frac{٨ \times ١٠^{-٣}}{٠,٠٢٥} = ٠,٣٢$ مول/لتر
		٣ ـــ ٣٠ مل
		٣,٥ ـــ ؟
		٣٥ مل

منهاجي

	العلامة	رقم الصفحة في الكتاب
السؤال الرابع (١٦ علامة)		
١. $_{13}Al$ ب	٢	١٤
٢. زيادة عدد إلكترونات التكافؤ د	٢	٢٤
٣. $B(OH)_3$ ج	٢	٩٥،٦٠
٤. CH_3NH_3Cl د	٢	٧٧
٥. I^- أو بيد ـه ذرة الإشارة. د	٢	٩٩
٦. جهد الخلية E° قيمة سالبة ب	٢	١٢٥
٧. $sp-sp$ ج	٢	١٦٠
٨. الإضافة الإلكتروفيلية ب	٢	١٥٧/١٥٩

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب	العلامة	
		السؤال الخامس: (٤٠ علامة)
١٠٧	٨	أ) $Sb_2S_3 + 5H_2O \longrightarrow Sb_2O_5 + 3S + 10H^+ + 10e^-$
		$NO_3^- + 4H^+ + 3e^- \longrightarrow NO + 2H_2O$
		$3Sb_2S_3 + 15H_2O \longrightarrow 3Sb_2O_5 + 9S + 30H^+ + 30e^-$
		$10NO_3^- + 40H^+ + 30e^- \longrightarrow 10NO + 20H_2O$
		$10H^+$ $5H_2O$
		$3Sb_2S_3 + 10NO_3^- + 10H^+ \longrightarrow 3Sb_2O_5 + 9S + 10NO + 5H_2O$
		① ① ① ① ① ① ①
١٢٩	٤	ب) ① $Ni(NO_3)_2$ ② ملحقة صدية ③ Fe ④ نيكل ⑤ Ni ⑥ إلكترون
		Ni^{+2} أيون Ni^{+2} Ni^+ صفة $Ni \longrightarrow Ni^{+2} + 2e^-$ ① ج)
		يجب أن تتفاعل مع شحنة أيونية لنيكل في المحلول بالسبب / أيونات نيكل في المحلول بحرية
١٨٩	٢	ج) ١. $H_3C-\underset{NH_2}{CH}-C(=O)-OH$
١٩٢	٢	٢. $Cs(H_2O)_5$
	٢	٣. $-CH_2-CH(OH)-CH_2-$
١٨٨		د) ١ أميلوز — البروتين
١٩٠	٢	٢ غلوكوز — حمض أميني (α)
١٩٦		٣ ١ : ٤ — بيتيديد (أميدية)

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب	العلامة	
		السؤال السادس: (علامة 19)
١٧٦	١	(أ) $CH_3-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-NH_2$
١٧١	٤	$CH_3-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-\bar{O}\,\overset{+}{Na}$ (١) + C_2H_5OH (١)
١٧٥	١	$CH_3-\overset{\overset{OH}{\|}}{\underset{\underset{H}{|}}{C}}-H$
١٦٠	١	$MgCl_2 \xrightarrow{\text{تحليل كهربائي}} Mg_s + Cl_2$
١٦٨	١	$CH_3CH_2CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{\text{ضوء}} CH_3CH_2CH_2Cl + HCl$
١٨٠	١	$CH_3CH_2CH_2Cl + Mg \xrightarrow{\text{إيثر}} C_3H_7MgCl$
١٧٩	١	$CH_3CH_2CH_2Cl + \bar{O}H \longrightarrow CH_3CH_2CH_2OH$
١٧٧	١	$CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow[\text{مركز}]{H_2SO_4} CH_3CH=CH_2 + H_2O$
١٨١	١	$CH_3CH=CH_2 + H_2O \xrightarrow{H^+} CH_3-\underset{\underset{OH}{|}}{CH}-CH_3$
١٨٠	١	$CH_3-\underset{\underset{OH}{|}}{CH}-CH_3 \xrightarrow{K_2Cr_2O_7/H^+} CH_3-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-CH_3$
١٨٠	١	$CH_3-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-CH_3 + C_3H_7MgCl \longrightarrow CH_3-\underset{\underset{C_3H_7}{|}}{\overset{\overset{OMgCl}{|}}{C}}-CH_3$
١٨٠	١	$CH_3-\underset{\underset{C_3H_7}{|}}{\overset{\overset{OMgCl}{|}}{C}}-CH_3 + HCl \longrightarrow CH_3-\underset{\underset{C_3H_7}{|}}{\overset{\overset{OH}{|}}{C}}-CH_3$
١٨٢	٢	(ب) $CH_3OH = A$
	٢	$H-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-H = B$
	٢	$CH_3COOH = C$

منهاجي

الاجابات البديلة

الاجابات البديلة في امتحان الكيمياء / المستوى الثالث
في الدورة الشتوية لعام ٢٠٠٨م

	السؤال ... الاول ...	العلامة
أ)	القانون : $ن_{\frac{1}{2}} = \frac{٠٫٦٩٢}{K}$	١
	التعويض الصحيح	١
	ايجاد عدد ثوانٍ عمر النصف	١
	التوصل الى أن كتلة المادة الاصلية ٤٠ جم	١
	*	
	$لط \frac{A_0}{A} = K$	١
	$لط \frac{A_0}{٣٠} = ٠٫٦٩٢ \times ١٠^{-٢} \times ٣٠$	١
	$لط A_0 - لط ٣٠ = ٢٫٠٧٩$	
	$لط A_0 - ٣٫٤ = ٢٫٠٧٩$	
	$\therefore لط A_0 = ٥٫٤٧٩$	١
	$\therefore A_0 =$ ٢٤٠ غرام	١
ب)	١، ٢، ٣، ٤، ٥ لا تبدأ	
	٦ السبب ٥٫٤ لعلامة على الجواب	
	وليست التعويض	
ج)	١. ماص أو ماص للحرارة	١
	٢. العكس أو ما يشير الى العكس	١
	٣. ١) المنحنى المنطبق أو مرتفع لحالة الاتزان بدون عامل مساعد.	١
	٢) E_a للتفاعل العكسي المساعد	١
	٣) E_a " " غير المساعد	
	٤) حرارة التفاعل أو التغير في المحتوى الحراري	١
	٥) E_a للتفاعل الامامي المساعد	١
	٤. تنقص	
	٥. $CO_2 + H_2O$ أو $C_6H_{12}O_6$	

منهاجي

الاجابات البديلة في امتحان الكيمياء / المستوى الثالث
في الدورة الشتوية لعام ٢٠٠٨م

الثاني

	السؤال	العلامة
أ)	١. المعادلات غير متوزنة	
	$[H_3O^+] = \sqrt{K_a \times [H_2S]}$	
	وأكمل الحل ... يمثل	
	اذا ذكر pH = ٤ وتم حل	١ نقطة.
ب)	لا تقبل Ka التي تشير للحمض	
	لا يقبل ذكر اسم الحمض بدل صيغته	
	اذا ذكر ClO	½
	OCl^-	١
ج)	١) يجب ذكر الاشارة الموجبة	
	٢) التقريب ليس ضروري	
	التعويض بدون ذكر المقادير	١
	ايجاد $[H_3O^+]$	١
	ايجاد قيمة pH الجواب	١
	اذا اخطأ بايجاد $[OH^-]$ واكمل ...	
	يحاسب مرة واحدة شريطة استخدام	
	٣) نفس طريقة معالجة السؤال السابق	
	ولاحظ التغير بتركيز الحامض والقاعدة المرافقة	١
	عند ايجاد $[H_3O^+] = 5 \times 10^{-11}$	١
	عند ايجاد pH = ١٠,٢	١

منهاجي
منصة التعليم الشامل

الاجابات البديلة في امتحان الكيمياء / المستوى الثالث
في الدورة الشتوية لعام ٢٠٠٨م

الثالث

	السؤال	العلامة
أ	١. لا بدائل	
	٢. ذكر الفلزان معاً صحيحان .	
	ولا تقبل أيونا كهما . او يتم E°	
	٣. اذا ذكر عنصرا صحيحا	١
	اذا ذكر اشارة أو شحنة واحدة صحيح	صفر
ب	المعادلة : $3Cu^{+2} + 2Al \longrightarrow 3Cu + 2Al^{+3}$	٢
	ذكر الأيونات ضروري والموازنة ضروري	
	١ ١ ١	
	واي فلزاً بأي منها يحسب علامته	
	حساب Q صحيحاً	١
	كتابة $n = 6$	١
ج	ح × ن للحث = ٢ × ٤ × ٢ ن للناتج	٢
	وعوض واكمل ... يمثل .	
	واجاد الجواب $(3 \leftarrow 35 \times 10^{-1})$	١

منهاجي
متعة التعليم الهادفة

الاجابات البديلة في امتحان الكيمياء / المستوى الثالث
في الدورة الشتوية لعام ٢٠٠٨م

	السؤال ..... الرابع	العلامة
	اذا ذكر الاجابة أو الرمز فقط وكانت صحيحة تقبل	
	اذا ذكر الاجابة أو الرمز وكانت بعضها تعارض	صفر

منهاجي
منصة التعليم الهادف

الاجابات البديلة في امتحان الكيمياء / المستوى الثالث
في الدورة الشتوية لعام ٢٠٠٨م

الخامس

	السؤال	العلامة
م	اظهار موازنة التفاعلات ليس ضروريا واذا المعادلة الهايدروجينية وتعطى علامة لكل تفاعل من المتفاعلات والنواتج حتى لو لم يكتب العامل المختزل صحيحا	
	* اذا كتب المعادلة الهايدروجينية موزونة صحيحا لكن فاتت تفاعلاتها مضاعفة ... يحذف بالاعتبار عدد الالكترونات	
ب	ايون صفيحة المحلول حيث ايونات Ni صحيحا	
ه ا)	اذا تعارض الرقم المختار مع الصيغة اذا ذكر الحقل الأيمن دون اظهار اختياره الرقم لوحده الصيغة لوحدها الرقم والصيغة تعارضا	صفر صفر ١ ١ صفر
ج)	بدل ٥ هيدروجين ٥ فقاعات	ولم يذكر غيرها يعيل أما اذا ذكر ٥ صفر
	غلفانوكيميائية بدل ٥-١:٩ ايثيلين بدل ٥-١:٦	يعيل يعيل

منهاجي
متعة التعليم الهادف

الاجابات البديلة في امتحان الكيمياء / المستوى الثالث
في الدورة الشتوية لعام ٢٠٠٨م

السادس

	السؤال	العلامة
أ.	١) الصيغة الجزيئية والاسم غير مقبول	صفر
	٢) اظهار الشحنات غير ضروري على الرغم	
	ذكر احد الشحنات فقط غير صحيح.	
	٣) CH_3CH_2OH.	
ب)	اي زيارة أو استشارة بعد الزيارات	صفر
	كل ظاهرة علامة شرط تطور	
	ظروف (ستاندر)	
	اذا لم يحلل معادلة $MgCl_2$ كهربائيا	
	واستنتج Mg و Cl_2 جاهزة	
	تعطى علامة التحليل الكهربائي فقط.	
	ماتبقى على طالب متوسط واحد	
	صحيحاً.	
	اذا ذكر H_2SO_4 حامض	
	بدون كلمة مركز يقبل	
	اذا ذكر H^+ مع التعليم يقبل	
ج)	لا بدائل.	

منهاجي
منصة التعليم الهادف