



الجمهورية العربية السورية

وزارة التربية والتعليم
إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة



امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٠ / الدورة الصيفية
(وثيقة محمية/محدود)

١ ٢ ٣

مدة الامتحان : ٠٠ : ٢٠

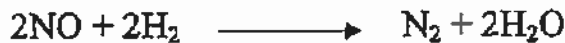
اليوم والتاريخ : الاثنين ٢٠١٠/٧/٥

المبحث : الكيمياء / المستوى الثالث

الفرع : العلمي

ملحوظة : أجب عن الأسئلة الآتية جميعها وعددها (٥) ، علماً بأن عدد الصفحات (٣) .
السؤال الأول: (١٩ علامة)

(أ) إذا كان ثابت السرعة (k) لتفاعل أحادي الرتبة = $1 \times 10^{-1} \text{ ث}^{-1}$ عند درجة ٢٠٠ كلفن وثابت لرهينوس (A) = $1 \times 10^2 \text{ ث}^{-1}$. احسب: ١- طاقة التنشيط للتفاعل ٢- فترة نصف العمر اعتبر أن (٢,٣٠٣ ر = ٢٠ جول / مول كلفن) ، (لظ = ٢,٦٩٣) (٧ علامات)
(ب) يبين الجدول الآتي بيانات التفاعل : (٦ علامات)



رقم التجربة	[NO] مول / لتر	[H ₂] مول / لتر	السرعة الابتدائية مول / لتر. ث
١	٠,٢	٠,١	٠,٠٣
٢	٠,٢	٠,٢	٠,٠٦
٣	٠,٤	٠,١	٠,١٢

١- ما رتبة التفاعل بالنسبة للمادة NO ؟ ٢- ما رتبة التفاعل بالنسبة للمادة H₂ ؟
٣- إذا كان معدل سرعة استهلاك NO = ٠,٠٤ مول / لتر. ث ، ما معدل سرعة إنتاج N₂ ؟
(ج) في تفاعل مترن كانت $\Delta H = (- ٨٠)$ كيلو جول / مول وطاقة وضع المعقد المنشط = (١٥٠) كيلو جول/مول وطاقة تنشيط التفاعل الأمامي = (٥٠) كيلو جول/مول ، اجب عن الأسئلة الآتية : (٦ علامات)

١- ما قيمة طاقة تنشيط التفاعل العكسي ؟ ٢- ما قيمة طاقة وضع المواد المتفاعلة ؟
٣- ما أثر العامل المساعد على طاقة وضع المعقد المنشط ؟ (تردد، نقل، تبقى ثابتة)

السؤال الثاني: (٢٠ علامة)

(أ) يبين الجدول الآتي قيم K_b لعدد من القواعد متساوية التركيز (٠,١ مول / لتر) ، (٧ علامات)
اجب عن الأسئلة التي تليه:

القاعدة	NH ₃	CH ₃ NH ₂	N ₂ H ₄	C ₆ H ₅ NH ₂
K _b	2×10^{-5}	4×10^{-4}	1×10^{-6}	4×10^{-10}

١- ما صيغة الحمض المرافق الأقوى؟

٢- اكتب معادلة تفاعل N₂H₄ مع NH₄⁺ ثم حدد الجهة التي يرجحها الاتزان.

٣- أي محاليل القواعد المذكورة يكون فيه [H₃O⁺] الأقل ؟

(ب) احسب عدد مولات Ba(OH)₂ اللازم لإذابتها في الماء النقي لتكوين محلول حجمه (٥) لترات (٤ علامات)
وقيمة pH له = (١,٠) ، علماً بأن: ($K_w = 1 \times 10^{-14}$)

يتبع الصفحة الثانية ...

الصفحة الثانية

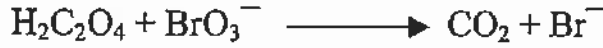
ج) محلول مكون من الحمض HOCl تركيزه (0.3) مول / لتر والملح NaOCl فإذا علمت أن
Ka للحمض = (3×10^{-8}) : (9 علامات)

1- ما صيغة الأيون المشترك؟
2- احسب تركيز الملح إذا كانت pH للمحلول = (8)

3- احسب $[H_3O^+]$ عند اذابة (0.1) مول / لتر من HCl في المحلول. (أهمل تغير حجم المحلول)

السؤال الثالث: (28 علامة)

أ) وازن معادلة التفاعل الآتي بطريقة نصف التفاعل علماً بأنه يتم بوسط حمضي:



ب) ادرس الجدول الآتي، ثم اجب عن الأسئلة التي تليه: (20 علامة)

المادة	I_2	Cu^{2+}	Al^{3+}	Zn^{2+}	Ni^{2+}	Ag^+	H_2O	Fe^{2+}
جهد الاختزال المعياري (فولت)	0,54	0,34	1,66	0,76	0,25	0,80	0,83	0,44

1- حدّد العامل المؤكسد الأقوى.

2- أيهما يستطيع تحرير الهيدروجين من محلول HCl المخفف (Ni أم Cu) ؟

3- هل يمكن حفظ محلول $CuSO_4$ في وعاء من الخارصين ؟

4- حدّد الفلزين اللذين يكونان خلية غلفانية لها أكبر فرق جهد.

5- هل تستطيع أيونات الألومنيوم أكسدة النيكل ؟

6- اكتب التفاعل الكلي للخلية الغلفانية المكونة من Ni و Zn.

7- ما قيمة جهد الخلية المعياري للخلية المكونة من Cu و Ag ؟

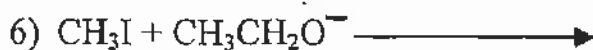
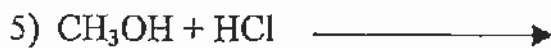
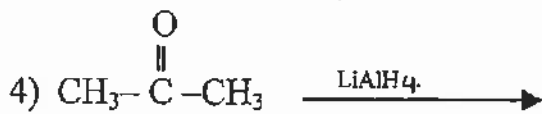
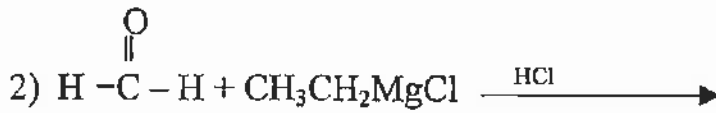
8- أي القطبين تزداد كتلته في الخلية الغلفانية المكونة من Cu و Al ؟

9- اكتب التفاعل الكلي في خلية التحليل الكهربائي لمحلول AgI.

10- اكتب تفاعل المصعد في عملية طلاء شوكة حديدية بالنيكل.

السؤال الرابع: (27 علامة)

أ) اكتب الناتج العضوي في كل من المعادلات الآتية: (12 علامة)



يتبع الصفحة الثالثة ...

الصفحة الثالثة

(ب) مبتدئاً بالميثان CH_4 اكتب معادلات تحضير $HCOOCH_3$ (استخدم أية مواد غير عضوية). (٨ علامات)
 (ج) ما المادة المستخدمة لتمييز الحموض الكربوكسيلية مخبرياً عن المركبات العضوية الأخرى؟ (علامتان)
 (د) لديك المركبات العضوية الحياتية الآتية: (فركتوز، غلوكوز، سيليلوز، حمض أميني، بروتين)، (٥ علامات)
 أي من هذه المركبات :

- ١- يوجد على شكل أيون مزدوج ٢- سكر كيتوني ٣- ترتبط وحداته بروابط ببتيدية
 ٤- السكر الرئيس في الدم ٥- تترايط وحداته بروابط غلايكوسيدية (β - ١ : ٤)

السؤال الخامس: (١٦ علامة)

يتكوّن هذا السؤال من (٨) فقرات، لكل فقرة أربع إجابات، واحدة منها فقط صحيحة، انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة ورمز الإجابة الصحيحة لها على الترتيب :

(١) إذا كان قانون السرعة للتفاعل : $R + M \longrightarrow G$ هو : السرعة = $k[R]^2$

وعند مضاعفة تركيز R ثلاث مرات و M مرتين فإن السرعة تتضاعف بمقدار :

- (أ) ٩ مرات (ب) ٦ مرات (ج) ٣ مرات (د) مرتين

(٢) عند حدوث الاتزان في أي تفاعل كيميائي، يجب أن تتساوى :

(أ) تراكيز المواد المتفاعلة والنااتجة (ب) سرعتي التفاعلين الأمامي والعكسي

(ج) طاقتي تنشيط التفاعلين الأمامي و العكسي (د) طاقتي وضع المواد المتفاعلة والنااتجة

(٣) المادة التي تسلك كحمض وفق مفهوم لويس فقط هي:

- (أ) NH_4^+ (ب) HCl (ج) BF_3 (د) HCOOH

(٤) المحلول الذي له أقل pH من بين المحاليل الآتية (متساوية التركيز) هو :

- (أ) $BaCl_2$ (ب) KCN (ج) Na_2CO_3 (د) NH_4Cl

(٥) أعلى عدد تأكسد للنيتروجين يكون في :

- (أ) N_2H_4 (ب) NH_3 (ج) NO_2^- (د) NO_3^-

(٦) في الخلية الغلفانية يكون :

- (أ) المهبط سالب (ب) الاختزال على المصعد (ج) التفاعل تلقائي (د) جهد الخلية سالب

(٧) ينتج عن هدرجة أول أكسيد الكربون بوجود عامل مساعد وحرارة وضغط :

- (أ) ميثانال (ب) ميثانول (ج) حمض إيثانويك (د) ثاني أكسيد الكربون

(٨) يُعتبر الغلايكوجين مثلاً على :

- (أ) الكربوهيدرات (ب) الدهون (ج) الستيرويدات (د) البروتينات



انتهت الأسئلة



بسم الله الرحمن الرحيم
امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٠ (الدورة الصيفية)


صفحة رقم (١)

وزارة التربية والتعليم
إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة
المبحث : الكيمياء / ٢٢
الفرع : العلوم

مدة الامتحان : -
التاريخ : ٥ / ٧ / ٢٠١٠

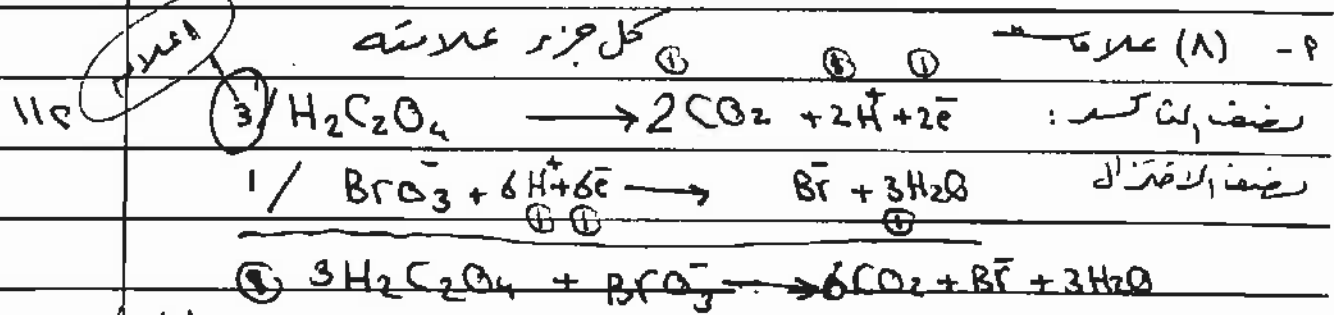
الاجابة النموذجية
في الكتاب

رقم الصفحة في الكتاب	الإجابة النموذجية : السؤال الأول (١٩) علامة
	٩ - (٧) علامة
٢٥	١- لو K = لو A - ع٩ ٢٠٢ ع
	لو ١٢ × ١٠ = لو ١٠ × ع٩
	إذا عوض ١٩,١٥ بـ ٢٠ لـ ٢٠ × ٢٠ يعطى
	١ - ٢ = $\frac{٤٩}{٢٠٠٠}$
	$٣ = \frac{٤٩}{٤٠٠٠}$
	٤٩ = ١٥٠٠٠ جول
٢٤	٢ - $\frac{١}{٤} = \frac{٦٩٢}{٣٠٠} = ٦٩٢$ علامه للمخاض (علامه للتطبيق) علامه للجواب ب- علامه
٢٠/١٩	١ - ٢
	٢ - ١
١٣/١٤	٣ - ٢ - ٠٠٠٠٠ جول/مول
	٥ - ٦ علامه
٣٧	(١) $٤٩ = \Delta H$ اما في - ع٩ $١٠ = ٥٠ - ٤٩ = ٤٩$ كيلو جول/مول (٢) ٤٩ اما في = ط عند نشاط - ط منه وضع لتفاعل $٥ = ١٥٠ - ط$ وضع لتفاعل $ط$ اكواد لتفاعل = $١٥٠ - ٥٠ = ١٠٠$ كيلو جول/مول (٣) ثقل

رقم الصفحة في الكتاب	السؤال الثاني	ج. علامه
	١ - ٢ - $C_6H_5NH_3^+$ (لابد ان) الاشارة ضرورية . علامته	
٧٢٦٩	٣ - $N_2H_4 + NH_4^+ \rightleftharpoons N_2H_5^+ + NH_3$ العكسي حوليا - علامته	
	٤ - CH_3NH_2 علامته لعل ناتي وعلامه لا نجاه منقول	
	٥ - 2 علامته	
٦٢٦٥	١ - $pH = 10$: (H_3O^+) : 1×10^{-10} مودلتر	
	٢ - $[OH^-] = 1 \times 10^{-4}$ مودلتر	
	$Ba(OH)_2 \xrightarrow{H_2O} Ba^{2+} + 2OH^-$	
	١ - $[OH^-] = Ba(OH)_2$: 1×10^{-2} مودلتر	
	٢ - $Ba(OH)_2$ التركيز بحج	
	٣ - $1 \times 10^{-5} = 5 \times 10^{-5}$ مودلتر	
 <p>منهاجي</p>		
	١ - OCI^- : 1×10^{-2} مودلتر	
٨٢	٢ - $[H_3O^+] = 1 \times 10^{-1}$ مودلتر	
	٣ - $K_a = \frac{[H_3O^+][OCI^-]}{[HOCl]}$	
	٤ - $1 \times 10^{-2} = \frac{[H_3O^+][OCI^-]}{[HOCl]}$ ليحساب	
	٥ - $[OCI^-] = \frac{1 \times 10^{-2} \times 9}{1 \times 10^{-1}} = 9 \times 10^{-2}$ مودلتر	
	٦ - $[HOCl] = 0.2 + 0.1 + 0.4 = 0.7$ مودلتر	
	٧ - $[OCI^-] = 0.9 - 0.1 = 0.8$ مودلتر	
	٨ - اذا لم كسرها و عوصها صمما تسيل	
	٩ - اذا لم كسرها و عوصها صمما تسيل	
	١٠ - $[H_3O^+] = \frac{1 \times 10^{-2} \times 2}{0.8} = 2.5 \times 10^{-2}$ مودلتر	

رقم الصفحة
في الكتاب

السؤال الثالث (٢٨) علامه



علامه على مساواة أعداد الإلكترونات وعلامه على المعادلة التامة
 اذا كتب المعادلة التامة موازنه ووجه اجار حل (اعلامه)

رقم ١١٦

١١٦
 ١٣٦
 ١٣٧
 ١٣٨
 ١٣٩
 ١٤٠
 ١٤١
 ١٤٢
 ١٤٣
 ١٤٤
 ١٤٥
 ١٤٦
 ١٤٧
 ١٤٨
 ١٤٩
 ١٥٠
 ١٥١
 ١٥٢
 ١٥٣
 ١٥٤
 ١٥٥
 ١٥٦
 ١٥٧
 ١٥٨
 ١٥٩
 ١٦٠
 ١٦١
 ١٦٢
 ١٦٣
 ١٦٤
 ١٦٥
 ١٦٦
 ١٦٧
 ١٦٨
 ١٦٩
 ١٧٠
 ١٧١
 ١٧٢
 ١٧٣
 ١٧٤
 ١٧٥
 ١٧٦
 ١٧٧
 ١٧٨
 ١٧٩
 ١٨٠
 ١٨١
 ١٨٢
 ١٨٣
 ١٨٤
 ١٨٥
 ١٨٦
 ١٨٧
 ١٨٨
 ١٨٩
 ١٩٠
 ١٩١
 ١٩٢
 ١٩٣
 ١٩٤
 ١٩٥
 ١٩٦
 ١٩٧
 ١٩٨
 ١٩٩
 ٢٠٠

- ١ - Ag⁺ التغير ضرورية ⑤
- ٢ - Ni ⑤
- ٣ - لا ⑤
- ٤ - Ag, Al الفلزان معاً ⑤ لا تفضل شحنت
- ٥ - لا ⑤
- ٦ - $Zn + Ni^{2+} \rightarrow Zn^{2+} + Ni$ لا بدائل ⑤
- ٧ - ٤٦ د. فولت ⑤ لا بدائل
- ٨ - Cu ⑤ لا بدائل
- ٩ - $2AgI \rightarrow 2Ag + I_2$ الموازنه غير ضرورية ⑤
- ١٠ - $Ni \rightarrow Ni^{2+} + 2e^-$ ⑤

لا تفضل I

رقم الصفحة في الكتاب	السؤال الرابع (٤٧) علامه
	٢ - ١٢ علامه
١٦٠	Ⓒ $\text{CH}_3\overset{\text{Br}}{\text{C}}\text{H}-\text{CH}_3$ -١
١٦٥	Ⓒ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ -٢
١٧٦	Ⓒ $\text{CH}_3\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}-\text{NH}_2$ -٣
١٧٥	Ⓒ $\text{CH}_3\overset{\text{OH}}{\text{C}}\text{H}-\text{CH}_3$ -٢
١٦٩	Ⓒ CH_3Cl -٥
١٦٩	Ⓒ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$ -٦
	الزيارة والنفقاه H_2C (صن) اذ عدد اذ اذ اذ الهيكل الكربوني والهيكل لوطيكت مقل (ii)
	٥ - ٨ علامه
١٦٨	Ⓒ $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow[\text{حرارة}]{\text{ضوء}}$ CH_3Cl Ⓒ
١٦٩	Ⓒ $\text{CH}_3\text{Cl} + \text{OH}^- \rightarrow \text{CH}_3\text{OH}$ Ⓒ
١٧٢	Ⓒ $\text{CH}_3\text{OH} \xrightarrow[\text{H}^+]{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}$ $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}-\text{H}$ Ⓒ
١٧٢	Ⓒ $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}-\text{H} \xrightarrow[\text{H}^+]{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}$ $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}-\text{OH}$ Ⓒ
١٧١	Ⓒ $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}-\text{OH} + \text{CH}_3\text{OH} \rightarrow \text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}-\text{O}-\text{CH}_3$
١٧٥	١ - علاقتان اذ مسوده البئر NaHCO_3 اذ كربونات لوسوريم لوسوريم
١٨٨	Ⓒ ١ - حفنا اعلييه
١٩١	Ⓒ ٢ - فركتوز
١٨٩	Ⓒ ٣ - بروتيك
١٩٠	Ⓒ ٤ - غلوكوز
١٩٥	Ⓒ ٥ - سليوز

السؤال الخامس (١٦) علامه

رقم الصفحة في الكتاب				
١٩/١٨	٥	٩ مرات	P	-١
٢٢	٥	سرعة التفاعل المباشر والعكس	ب	-٢
٧٧	٥	BF_3	د	-٣
٦٠/٥٩	٥	NH_4Cl	د	-٤
١٠١	٥	NO_3^-	د	-٥
١٢٥	٥	تفاعل التفاعل	د	-٦
١٨٤	٥	ميثانول	ب	-٧
١٩٥	٥	الكربوهيدرات	P	-٨

إذا تمكنت إجابة مع ١١١١ (صند)

منهاجي

متعة التعليم الهادف

