بسم الله الرحمن الرحيم

المملكة الأردنية الهاشمية
وزارة التربية والتعليم
إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

٤
٣

ب	ي	٥	س

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٨ / الدورة الشتوية

(وثيقة محمية/محدود)

المبحث : الكيمياء — مدة الامتحان : ٢ : ٠٠ — د س

الفرع : العلمي والزراعي والاقتصاد المنزلي (مسار الجامعات) — اليوم والتاريخ: الخميس ٢٠١٨/٠١/١١

ملحوظة : أجب عن الأسئلة الآتية جميعها وعددها (٥)، علمًا بأن عدد الصفحات (٤).

السؤال الأول: (٣١ علامة)

أ) يُبيّن الجدول المجاور أربعة محاليل لحموض ضعيفة افتراضية بتراكيز متساوية (١) مول/لتر ومعلومات عنها، (لو٢ = ٠,٣ ، $K_w = ١ \times ١٠^{-١٤}$) ادرسه ثم أجب عن الأسئلة الآتية: (١٤ علامة)

الحمض	المعلومات
HA	$[A^-] = ٢ \times ١٠^{-٤}$ مول/لتر
HB	pH = ٤
HC	$K_a = ٤,٥ \times ١٠^{-٤}$
HD	$K_a = ٦ \times ١٠^{-٥}$

١- أيّ الحموض هو الأضعف؟

٢- ما صيغة القاعدة المرافقة الأضعف؟

٣- اكتب معادلة تفاعل HA مع القاعدة (D^-) ثم حدّد الأزواج المترافقة من الحمض والقاعدة.

٤- احسب قيمة pH للحمض HA.

٥- احسب قيمة K_a للحمض HB.

٦- أيّ المحاليل يكون فيه تركيز OH^- أقل ما يمكن؟

منهاجي
متعة التعليم الهادف

ب) فسّر التأثير القاعدي لمحلول الملح NaCN . (٤ علامات)

ج) انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها: (٦ علامات)

١- إحدى الآتية تُعد مادة أمفوتيرية:

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

٢- إحدى الآتية تسلك سلوكًا حمضيًا وفق مفهوم لويس فقط:

أ) NH_4^+ ب) OH^- ج) NF_3 د) Ni^{2+}

٣- إذا أراد مزارع الحصول على أزهار نبات القرطاسيا بلون أزرق فإنه:

أ) يستخدم تربة حمضية ب) يُضيف كربونات الكالسيوم للتربة

ج) يستخدم تربة قاعدية د) يزيد الرقم الهيدروجيني للتربة

د) اكتب المفهوم العلمي الدال على كل عبارة من العبارات الآتية: (٤ علامات)

١- قدرة أيونات الملح على التفاعل مع الماء وإنتاج أيونات H_3O^+ أو OH^- أو كليهما.

٢- المحلول الذي يحتوي على حمض ضعيف وأحد أملاحه من قاعدة قوية.

هـ) فسّر آلية عمل الدم كمحلول منظّم عند زيادة تركيز أيونات H_3O^+ . (٣ علامات)

يتبع الصفحة الثانية/ ،،،،

السـؤال الثاني: (٢٩ علامة)

أ) محلول منظّم حجمه (١) لتر يتكوّن من القاعدة C_5H_5N وملحها C_5H_5NHBr لهما نفس التركيز (٠,٣) مول/لتر، فإذا علمت أن $K_b = ٢ \times ١٠^{-٩}$ ، أجب عن الأسئلة الآتية: (٧ علامات)

١- ما صيغة الأيون المشترك؟

٢- احسب تركيز H_3O^+ عند إضافة (٠,٢) مول HC1 إلى لتر من المحلول (أهمل تغيّر الحجم).

ب) وازن المعادلة الآتية بطريقة نصف التفاعل في وسط قاعدي، وما العامل المؤكسد في التفاعل: (١٢ علامة)

$$Zn + NO_3^- \longrightarrow Zn(OH)_4^{2-} + NH_3$$

ج) يُستخدم سخّان الطعام عديم اللهب في تسخين الوجبات الجاهزة لروّاد الفضاء، اكتب المعادلة التي توضّح مبدأ عمله. (علامتـــان)

د) خلية تحليل كهربائي تحتوي مصهور $MgC1_2$ فإذا علمت أن قيم جهود الاختزال المعيارية ($Mg^{2+} = -٢,٣٧$ فولت ، $C1_2 = ١,٣٦$ فولت) أجب عن الأسئلة الآتية: (٨ علامات)

١- اكتب معادلة نصف التفاعل / المصعد.

٢- اكتب معادلة نصف التفاعل / المهبط.

٣- ما مقدار جهد البطارية اللازم لحدوث التفاعل؟

٤- ما شحنة قطب المصعد في الخلية؟

منهاجي
متعة التعليم الهادف

السـؤال الثالث: (٣٠ علامة)

أ) يُبيّن الجدول المجاور بيانات للخلايا الغلفانيّة لفلزّات افتراضيّة (A ، B ، C) بالإضافة إلى قطب الهيدروجين المعياري H_2 والذي قيمة جهد اختزاله (صفر). ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه: (١٦ علامة)

رقم الخلية	الخلية الغلفانية	جهد الخلية E° (فولت)	المهبط
١	A – B	٠,٧٨	B
٢	A – C	١,٢٢	A
٣	H_2 –A	٠,٤٤	H_2
٤	H_2 –B	؟	؟
٥	B – C	؟	؟

١- حدّد العامل المختزل الأقوى.

٢- حدّد اتجاه حركة الالكترونات في الخلية رقم (٤).

٣- أي القطبين تقل كتلته في الخلية الغلفانية رقم (١)؟

٤- أيّ الفلزات لا يُحرّر غاز H_2 عند وضعه في محلول HC1 المخفّف؟

٥- أيّ الوعائين (B أم C) يمكن حفظ محلول أحد أملاح (A) فيه؟

٦- حدّد الفلزين اللذين يكوّنان خلية غلفانية لها أقل فرق جهد.

٧- ما قيمة جهد الخلية رقم (٥)؟

٨- أيّ القطبين هو المصعد في الخلية المكونة من قطبي (B ، C)؟

يتبع الصفحة الثالثة/ ،،،،

الصفحة الثالثة

ب) انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها: (٤ علامات)

١- عدد تأكسد الأكسجين (-١) يكون في المركّب :

أ) F_2O ب) Cl_2O ج) H_2O_2 د) MgO

٢- إحدى الآتية يُعتبر الأيون الرئيس في تحضير الأدوية التي تعالج أمراض الغدّة الدرقية:

أ) K^+ ب) I_3^- ج) I_2 د) I^-

ج) يُبيّن الجدول المجاور بيانات التفاعل الافتراضي الآتي عند درجة حرارة معيّنة: (١٠علامات)

نواتج $\longrightarrow$ $A + B + C$ ، ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

رقم التجربة	[A] مول/لتر	[B] مول/لتر	[C] مول/لتر	السرعة الابتدائية للتفاعل مول/لتر.ث
١	٠,١	٠,٠٢	٠,١	٢×١٠^{-٥}
٢	٠,١	٠,٠٤	٠,١	٤×١٠^{-٥}
٣	٠,٢	٠,٠٢	٠,١	٨×١٠^{-٥}
٤	٠,٢	٠,٠٢	٠,٢	٨×١٠^{-٥}

١- ما رتبة التفاعل للمادّة (A)؟

٢- ما رتبة التفاعل للمادّة (B)؟

٣- ما رتبة التفاعل للمادّة (C)؟

٤- اكتب قانون السرعة لهذا التفاعل.

٥- احسب قيمة ثابت سرعة التفاعل (k) ؟

منهاجي
متعة التعليم الهادف

السـؤال الرابع: (٣٠ علامة)

أ) في تفاعل افتراضي كانت طاقة وضع المواد الناتجة (٢٠) كيلوجول، وطاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود العامل المساعد (١٥) كيلوجول، وطاقة وضع المعقد المنشط (١٥٠) كيلوجول، وعند استخدام عامل مساعد انخفضت قيمة طاقة المعقد المنشط بمقدار (٢٥) كيلوجول. أجب عن الأسئلة الآتية: (١٤ علامة)

١- ما قيمة طاقة وضع المواد المتفاعلة؟

٢- ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بوجود العامل المساعد؟

٣- ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بدون العامل المساعد؟

٤- ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي بدون العامل المساعد؟

٥- ما التغيّر في المحتوى الحراري للتفاعل ($H\Delta$)؟

٦- هل التفاعل ماص أم طارد للحرارة ؟

٧- إذا كانت كتلة العامل المساعد عند بدء التفاعل (٢) غ، ما كتلته عند نهاية التفاعل؟

منهاجي
متعة التعليم الهادف

يتبع الصفحة الرابعة/ ،،،،

ب) انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها: (٦ علامات)

١- تعمل الانزيمات في أجسام الكائنات الحية على :

أ) خفض طاقة وضع المتفاعلات ب) زيادة طاقة وضع المتفاعلات

ج) زيادة طاقة التنشيط للتفاعلات د) خفض طاقة التنشيط للتفاعلات

٢- إذا كان معدل سرعة استهلاك A في التفاعل الافتراضي $3A \longrightarrow B + 2C$ يساوي (٠,٦٠) مول/لتر.ث

فإن معدل سرعة إنتاج C (مول/لتر.ث) يساوي:

أ) ٠,٤٠ ب) ٠,٦٠ ج) ٠,٨٠ د) ٠,٢٠

٣- إذا كانت قيمة ثابت سرعة تفاعل عند درجة حرارة ما (٠,١) لتر/مول.ث ، فإن رتبة التفاعل:

أ) ١ ب) ٢ ج) ٣ د) ٤

ج) أكمل المعادلات الآتية وذلك بكتابة **الناتج العضوي** فقط: (١٠علامات)

1- $CH_2=CH_2 + Br_2 \xrightarrow{CCl_4}$

2- $CH_3CH_2CHBrCH_2CH_3 + KOH \xrightarrow{\text{تسخين}}$

3- $CH_3CH_2OH \xrightarrow{PCC}$

4- $CH_3CH_2NH_2 + HBr \longrightarrow$

5- $CH_3CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{\text{ضوء}}$

منهاجي
متعة التعليم الهادف

السـؤال الخامس: (٣٠ علامة)

أ) يتم الكشف مخبريًا عن البروبانال CH_3CH_2CHO باستخدام محلول توليز: (٥ علامات)

١- ما المواد التي يتكوّن منها محلول توليز؟

٢- اكتب معادلة كيميائية تُبيّن التفاعل الحادث.

ب) علّل: تتميّز الالكاينات بقدرتها على القيام بتفاعلات الإضافة. (علامتـــان)

ج) باستخدام المركّب العضوي $CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}-OCH_2CH_2CH_3$ وأية مواد غير عضوية اكتب معادلات كيميائية تُبيّن تحضير المركبات الآتية: (١١ علامة)

$CH_3CH_2CH_3$ ، $CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}CH_3$

د) ما وحدة البناء الأساسية في كل من: (٨ علامات)

١- الأميلوز ٢- السيليلوز ٣- السكروز ٤- الدهون

هـ) انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها: (٤ علامات)

١- سلسلة بروتين تحتوي (١٢) رابطة ببتيدية، فإن عدد الحموض الأمينية في السلسلة :

أ) ١٤ ب) ١٣ ج) ١٢ د) ١١

٢- عدد روابط سيغما σ في المركّب $CH_3CH=CH_2$ هو:

أ) ٦ ب) ٧ ج) ٨ د) ٩

﴿ انتهت الأسئلة ﴾

وزارة التربية والتعليم
إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٨ / الدورة الشتوية

الإجابة النموذجية

صفحة رقم (١)

المبحث : الكيمياء
الفرع : العلمي + المهني (ما عدا الجامعات) الزراعي والاقتصاد المنزلي
مدة الامتحان : د س/ ٣
التاريخ : ٢٠١٨/١/١١

الإجابة النموذجية :

رقم الصفحة في الكتاب		العلامة
	السؤال الأول (٣١ علامة)	
٢٨	١- HB	٢
٢١	٢- B^- (١) (٥)	٢
	٣- $HA + O \rightleftharpoons HO^+ + A^-$ (٢) (١)	٤
	٤- $pH = -\log[H_3O^+]$	
	$[A^-] = [H_3O^+] = ٤ \times ١٠^{-٤}$ مول/لتر	١
	$pH = -\log ٤ \times ١٠^{-٤} = ٤ - ٠,٦٠٢ = ٣,٣٩٨$	١
	٥- $[H_3O^+] = ١ \times ١٠^{-٤}$ مول/لتر	١
	$Ka = (١ \times ١٠^{-٤})^٢ \div ١ \times ١٠^{-٨}$	١
	٦- HC	٢
٣٧	(ب) ١- الملح في الماء ينتج Na^+ و CN^-	٤
	Na^+ لا يتفاعل مع الماء ويبقى في المحلول على شكل أيونات،	١
	ولا يؤثر في تركيز H_3O^+ أو OH^-.	
	CN^- يعد قاعدة مرافقة قوية نسبياً، (١) تتفاعل مع الماء (١)	
	منتجة OH^- وتكون نتيجة لذلك أيونات OH^- بتركيز أكبر من تركيزها	
	في الماء النقي، فيصبح المحلول قاعدياً ويصبح pH أكبر من ٧ (١)	
١٣	٢- أ- (HCO_3^-)	٢
١٥	ب- (Ni^{2+})	٢
٢٤	ج- (تستخدم كربونات الصوديوم)	٢

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب		العلامة
	باب السؤال الأول	
٣٦	① ب- التعبير	٢
٤٤	ج- الحلول بالنظام الحمضي	٢
٥١	② علة تركيز H_2CO_3 يفاعل مع الأيون HCO_3^- ① فيتكون الحمض H_2CO_3 ① والذي يتفكك في الرئة مكوناً الماء وثاني أكسيد الكربون ① الذي يتم التخلص منه عن طريق التنفس (الزفير)	٣

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب			
	السؤال الثاني (٢٩ علامة)	العلامة	
٤٠	(أ) $C_5H_5NH^+$	٢	
٤٧	ب $K_b = \frac{[OH^-][HCl + الملح]}{[HCl - القاعدة]}$		
٤٩	$2 \times 10^{-9} = \frac{(0.2 + x)[OH^-]}{(0.3 - x)}$ ①	٢	
	$[OH^-] = \frac{2 \times 10^{-9} \times 0.3}{0.2} = 3 \times 10^{-9}$ مول/لتر ①	٢	
	$[H_3O^+] = \frac{1 \times 10^{-14}}{3 \times 10^{-9}} = 3.33 \times 10^{-6}$ مول/لتر ①	١	
٧٥	(ب) أ $4H_2O + Zn \rightarrow Zn(OH)_4^{2-} + 4H^+ + 2e^-$ ① ① ①	٣	
٧٧	$8e^- + 9H^+ + NO_3^- \rightarrow NH_3 + 3H_2O$ ① ① ①	٣	
	ج ضرب المعادلة الأولى × 4	١	
	$20OH^- + 13H_2O + 4Zn + NO_3^- \rightarrow 4Zn(OH)_4^{2-} + NH_3 + 7H^+ + 20H^-$	٢	
	المتفاعلات المشتركة		
	$20OH^- + 6H_2O + 4Zn + NO_3^- \rightarrow 4Zn(OH)_4^{2-} + NH_3$ ①		
٨٨	د الفاعل المؤكسد NO_3^-	٢	
٩٧	(ج) مبررة $Mg + 2H_2O \rightarrow Mg(OH)_2 + H_2$	٢	
٩٠	(د) أ $2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e$	١	
٩٧	ب $Mg^{2+} + 2e \rightarrow Mg$	١	
	ج ١ كجم من $MgCl_2$ تنتج	٢	
	د من مبدأ لوشاتلييه	١	

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب		
	السؤال الثالث (٣٠ علامة)	العلامة
٨١	① د ـ C	٢
٩٥	٢ـ إلى B	٢
	٣ـ تقل كمية A	٢
	٤ـ B	٢
	٥ـ B	٢
	٦ـ B و A	٢
	٧ـ ٤٥ = ٢,٥ فولت	٢
	٨ـ C	٢
٦١	② د ـ (H_2O_2)	٢
١٠١	٢ـ ب ـ (يودايد)	٢
١١٨	③ رتبة A = ٢	٢
١٢٤	٢ـ رتبة B = ١	٢
	٣ـ رتبة C = صفر	٢
	٤ـ سرعة التفاعل = $k[B]^2[A]$	٢
	٥ـ $k = \frac{٢ \times ١٠^{-٥}}{٤ \times ١٠^{-٢}} = ٥ \times ١٠^{-٣}$	٢

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب		
	السؤال الرابع (٣٠ علامة)	العلامة
١٣٢	٣ أ- ١١٠ كيلوجول :	٢
١٣٤	ب- ١٥٠ كيلوجول .	٢
١٤٢	ج- ١٣٠ كيلوجول :	٢
	د- ٤٠ كيلوجول :	٢
	هـ- ٩٠ كيلوجول :	٢
	و- طارد	٢
	ز- ب غ (لا تتغير)	٢
	ب ١- ب (منخفض طاقة بتنشيط)	٢
	ب- ج (٤٠ ك.ج)	٢
	ج- ب (٢٠ ك.ج)	٢
١٥٥	٨ 1) $CH_2Br - CH_2Br$	٢
١٦٥	2) $CH_3CH_2CH=CHCH_3$	٢
١١٢	3) $CH_3\overset{O}{\overset{\|\|}{C}}-H$	٢
١٧١	4) $CH_3CH_2NH_3Br$	٢
١٦١	5) CH_3CH_2Cl	٢

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم الصفحة في الكتاب			
	السؤال الخامس (٣٠ علامة)	العلامة	
١٧٢	(أ) د. تفاعلات الإضافة والأكسدة	٢	
	ج.		
	١) $CH_3CH_2\overset{O}{\overset{\|}{C}}H \xrightarrow[OH^-]{Ag(NH_3)_2^+} CH_3CH_2\overset{O}{\overset{\|}{C}}-O^- + Ag$ (مرآة فضية)	٣	
١٥٨	(ب) ١. صواريخ على رابطة باي صنعية مثلين	٢	
١٦٩	١) $CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}-OCH_2CH_2CH_3 + NaOH \xrightarrow{\text{تسخين}} CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}-ONa + CH_3CH_2CH_2OH$	٣	
١٦٤	٢) $CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow[\text{تسخين}]{H_2SO_4} CH_3CH=CH_2$	٢	
١٥٧	٣) $CH_3CH=CH_2 + H_2O \xrightarrow{H^+} CH_3\overset{OH}{\overset{\|}{C}}HCH_3$	٢	
١٧١	٤) $CH_3\overset{OH}{\overset{\|}{C}}HCH_3 \xrightarrow[H^+ \text{ أو } H_2SO_4]{K_2Cr_2O_7} CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}CH_3$	٢	
١٥٤	٥) $CH_3CH=CH_2 + H_2 \xrightarrow{Ni} CH_3CH_2CH_3$	٢	
٢٠٢	(ج) ١. سليلوز : وحداته ب - جلوكوز	٢	
٢٠٠	٢. السيليلوز : وحداته ب - جلوكوز	٢	
١٩٨٠٠	٣. السكروز : وحدة ب - جلوكوز + وحدة ب - فركتوز	٢	
٢٠٩٠	٤. الدهون : جليسرول + حموض دهنية	٢	
٢٠٢	(د) ١. ب (١٣)	٢	
١٥٦	٢. ج (٨)	٢	

منهاجي
متعة التعليم الهادف