تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

بسم الله الرحمن الرحيم

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

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٩

(وثيقة محمية/محدود)

د س

المبحث : الكيمياء (خطة ٢٠١٩)
الفرع :العلمي والزراعي والاقتصاد المنزلي (مسار الجامعات)

مدة الامتحان : ٠٠ : ٢
اليوم والتاريخ: الأربعاء ٢٠١٩/٦/١٩

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

السؤال الأول: (٤٥ علامة)

أ – يُبيّن الجدول المجاور محاليل لقواعد ضعيفة متساوية التركيز (١) مول/لتر، عند درجة حرارة (٢٥)°س، ومعلومات عنها ($K_w = ١ \times ١٠^{-١٤}$، لو ٥ = ٠,٧)، ادرسه ثم أجب عن الأسئلة الآتية: (٣٣ علامة)

المحلول	المعلومات
NH_3	$[NH_4^+] = ٠,٤ \times ١٠^{-٢}$
$C_6H_5NH_2$	$K_b = ٣,٨ \times ١٠^{-١٠}$
CH_3NH_2	$[H_3O^+] \approx ٥ \times ١٠^{-١٣}$
N_2H_4	$K_b = ١,٣ \times ١٠^{-٦}$
$C_2H_5NH_2$	$K_b = ٥,٦ \times ١٠^{-٤}$

١) ما صيغة القاعدة الأضعف؟
٢) ما صيغة الحمض المرافق للقاعدة التي لها أعلى pH؟
٣) أي من المحلولين (CH_3NH_2 أم N_2H_4) يكون فيه $[OH^-]$ أعلى؟
٤) أي من القواعد يكون لحمضها المرافق أقل pH؟
٥) ما قيمة pH لمحلول CH_3NH_2؟
٦) فسّر السلوك القاعدي لـ NH_3 وفق مفهوم لويس.
٧) أي من المحلولين الملحيين (N_2H_5Cl أم NH_4Cl) أقل قدرة على التميّه.
٨) فسّر بمعادلة السلوك القاعدي لمحلول N_2H_4 حسب مفهوم برونستد ولوري.
٩) اكتب الأزواج المترافقة عند تفاعل NH_4^+ مع CH_3NH_2.
١٠) ماذا يحدث لتركيز $[H_3O^+]$ عند إضافة بلورات الملح N_2H_5Cl إلى محلول N_2H_4 (تقل ، تزداد)؟
١١) احسب K_b لمحلول NH_3.

ب– احسب قيمة pH لمحلول HBr تركيزه (١×١٠^{-٢}) مول/لتر. (٣ علامات)

ج– انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها: (٩ علامات)

١) إذا كانت قيمة pH لمحلول مكوّن من الحمض HA والملح KA لهما التركيز نفسه تساوي (٤)، فإن قيمة K_a للحمض تساوي:

أ) ($١٠^{-٢}$) ب) ($١٠^{-٤}$) ج) ($١٠^{-٨}$) د) ($١٠^{-١٦}$)

٢) الملح الذي يُعد ذوبانه في الماء تميّهًا من الأملاح الآتية هو:

أ) KClO ب) KCl ج) NaCl د) NaI

٣) المادة التي تسلك سلوكًا متردّدًا هي:

أ) H_3O^+ ب) H_2O ج) SO_4^{2-} د) CO_3^{2-}

يتبع الصفحة الثانية/ ...

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

السـؤال الثاني: (٣٧ علامة)

أ – محلول حمض افتراضي HZ حجمه (٢) لتر، تركيزه (٠,١) مول/لتر، وقيمة pH له (٣)، أُضيفت إليه بلورات من الملح NaZ فزادت قيمة pH بمقدار (٢). (K_a الحمض = ١ × ١٠$^{-٥}$)،

أجب عن الأسئلة الآتية: (٧ علامات)

١) ما صيغة الأيون المشترك؟ ٢) احسب عدد مولات الملح NaZ التي أُضيفت للمحلول.

ب– التفاعل الآتي يحدث في **وسط حمضي**، ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه: (١٢ علامة)

$$HSO_3^- + IO_3^- \xrightarrow{H^+} SO_4^{2-} + I_2$$

١) اكتب نصف تفاعل التأكسد موزونًا. ٢) اكتب نصف تفاعل الاختزال موزونًا.

٣) حدّد العامل المؤكسد في التفاعل. ٤) ما عدد تأكسد ذرّة S في الأيون HSO_3^-؟

ج– اكتب المفهوم العلمي الدال على كل عبارة مما يلي: (٩ علامات)

١) قطب مرجعي يُستخدم لمعرفة جهد الاختزال المعياري لقطبي الخلية الغلفانية.

٢) الشحنة الفعلية لأيون الذرّة في المركّبات الأيونية.

٣) المادة التي تتأكسد في التفاعل وتتسبّب في اختزال غيرها.

د– انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها: (٩ علامات)

١) المادة التي يمكن أن تسلك كعامل مؤكسد هي:

أ) Cl^- ب) F_2 ج) Na د) F^-

٢) عند تأكسد HClO ينتج ClO_3^- فإن مقدار التغيّر في عدد تأكسد ذرّة الكلور Cl يساوي:

أ) ١ ب) ٢ ج) ٤ د) ٥

٣) أعلى عدد تأكسد لذرّة النيتروجين N يكون في:

أ) N_2H_4 ب) NH_3 ج) NO_2^- د) NO_3^-

السـؤال الثالث: (٤٣ علامة)

أ – يُبيّن الجدول المجاور جهود اختزال معيارية لبعض المواد. ادرسه، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه: (١٦ علامة)

المادة	E° فولت
Cr^{3+}	٠,٧٣-
Ag^+	٠,٨٠
Zn^{2+}	٠,٧٦-
Cu^{2+}	٠,٣٤
Fe^{2+}	٠,٤٤-
Al^{3+}	١,٦٦-
Ni^{2+}	٠,٢٣-

١) حدّد أقوى عامل مؤكسد.

٢) أي الفلزين (Cu أم Ni) يُحرّر غاز H_2 من محلول حمض HCl المخفّف؟

٣) هل تستطيع أيونات Cr^{3+} أكسدة عنصر النيكل Ni؟

٤) أي القطبين تقل كتلته في الخلية الغلفانية (Zn/Fe) ؟

٥) هل يمكن تحريك أحد أملاح الألمنيوم Al بملعقة من الكروم Cr؟

٦) احسب جهد الخلية المعياري (E°) للخلية الغلفانية المكوّنة من (Cu , Ni).

٧) حدّد فلزين يكوّنان خلية غلفانية لها أعلى جهد.

٨) حدّد اتجاه حركة الإلكترونات في الخلية المكوّنة من (Cu/Ag).

يتبع الصفحة الثالثة/ ...

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

ب- في خلية غلفانية قطباها (Sn/Ag) ينحرف مؤشر الغلفانوميتر باتجاه قطب Ag، إذا علمت أن Sn أيون ثنائي الشحنة في مركباته، و Ag أيون أُحادي الشحنة في مركباته، أجب عما يأتي: (٨ علامات)

١) حدّد المصعد في الخلية.

٢) اكتب معادلة موزونة تُمثّل التفاعل الكلّي الذي يحدث في الخلية.

٣) ما شحنة المهبط؟

ج- يُبيِّن الجدول التالي بيانات تفاعل افتراضي عند درجة حرارة معيّنة: (١٥ علامة)

$A_2 + B_2 \longrightarrow 2AB$ ، إذا علمت أن رتبة التفاعل الكلّي = (٣)،

ادرسه جيدًا، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

رقم التجربة	[A] مول/لتر	[B] مول/لتر	سرعة التفاعل مول/لتر.ث
١	٠,١	٠,١	$٠,٤ \times ١٠^{-٢}$
٢	٠,٣	٠,١	$١,٢ \times ١٠^{-٢}$
٣	٠,٣	٠,٤	س

١) ما رتبة التفاعل للمادة A؟

٢) ما رتبة التفاعل للمادة B؟

٣) اكتب قانون السرعة للتفاعل.

٤) ما قيمة ثابت السرعة k؟

٥) احسب سرعة التفاعل في التجربة رقم (٣).

د – فسّر: يتم حرق نشارة الخشب بسرعة أكبر من حرق قطعة من الخشب لها الكتلة نفسها. (٤ علامات)

تم تحميل هذا الملف من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

السـؤال الرابع: (٤٢ علامة)

أ – في التفاعل الافتراضي $A_2 + B_2 \xrightarrow{C} 2AB + 20KJ$، إذا علمت أن طاقة وضع المواد المتفاعلة = (٦٠) كيلوجول، وعند استخدام العامل المساعد C كتلته (٣)غ، انخفضت طاقة وضع المعقد المنشط بمقدار (٤٠) كيلوجول لتصبح (٨٠) كيلو جول، أجب عن الأسئلة الآتية: (٢١ علامة)

١) ما قيمة طاقة وضع المعقد المنشط بدون العامل المساعد؟

٢) ما قيمة طاقة وضع المواد الناتجة؟

٣) ما قيمة التغيّر في المحتوى الحراري ΔH للتفاعل؟

٤) ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بوجود العامل المساعد؟

٥) ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي بدون وجود العامل المساعد؟

٦) هل التفاعل السابق ماص أم طارد للطاقة؟

٧) ما مقدار كتلة العامل المساعد C عند نهاية التفاعل؟

يتبع الصفحة الرابعة/ ...

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

الصفحة الرابعة

ب- أكمل المعادلات الآتية وذلك بكتابة **الناتج العضوي** فقط: (١٥ علامة)

1) $CH_3C \equiv CH + 2HBr \longrightarrow$

2) $CH_3CH_2CH_2\overset{O}{\overset{\|}{C}}-H \xrightarrow[H^+]{K_2Cr_2O_7}$

3) $CH_3\overset{OH}{\overset{|}{C}}HCH_3 \xrightarrow[\text{تسخين}]{H_2SO_4}$

4) $CH_3 - \overset{O}{\overset{\|}{C}} - CH_3 + H_2 \xrightarrow{Ni}$

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

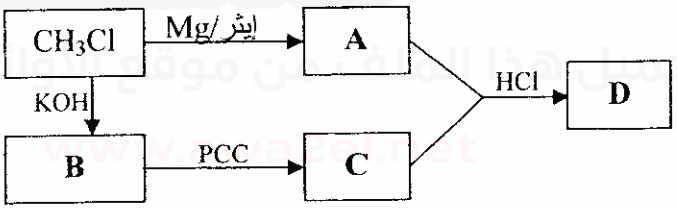
ج- اكتب الصيغة البنائية للحمض والصيغة البنائية للكحول المكونين للإستر الآتي: (٦ علامات)

$$CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}OCH_2CH_2CH_3$$

السـؤال الخامس: (٣٣ علامة)

أ – ادرس المخطط التالي، ثم اكتب الصيغ البنائية للمركبات العضوية المشار إليها بالرموز A ، B ، C ، D

(١٢ علامة)



ب- مبتدئًا بالإيثان CH_3CH_3 ومستخدمًا أي مواد غير عضوية مناسبة، حضّر المركّب ثنائي إيثل إيثر $CH_3CH_2OCH_2CH_3$ (١٢ علامة)

ج- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها: (٩ علامات)

١) صيغة المركّب العضوي الذي يتفاعل مع محلول توليتز ويكوّن مرآة فضية هي:

أ) CH_3CH_2OH ب) CH_3COCH_3 ج) CH_3CHO د) CH_3COOH

٢) يُعد التفاعل $CH_2 = CH_2 + H_2 \xrightarrow{Ni} CH_3CH_3$ مثالاً على:

أ) الهلجنة ب) الهدرجة ج) الاستبدال د) الحذف

٣) عند تفاعل فلز Na مع الكحولات يتصاعد غاز:

أ) H_2 ب) CO_2 ج) O_2 د) CO

انتهت الأسئلة

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

بسم الله الرحمن الرحيم

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٩

صفحة رقم (١)

وزارة التربية والتعليم
إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

المبحث : الكيمياء (رمز ٢٠١٩)

الفرع : العلمي + الزراعي (المشترك والإضافات)

مدة الامتحان: ٣ س د

التاريخ : ٢٠١٩/٦/١٩

الإجابة النموذجية :

رقم الصفحة في الكتاب		
		السؤال الأول (٣٠ علامة)
٩٠-٤٠	٢	١. $C_6H_5NH_2$
	٣	٢. $C_2H_5NH_3^+$ لا يتأين
	٢	٣. CH_3NH_2
	٢	٤. $C_6H_5NH_2$
	٢	٥- ١٢,٣ التعبئة كما هي الكتاب الكتاب الإلكتروني غير مرفوض
	٢	٦- ذرة NH_2 امتلاك زوجاً من الإلكترونات غير الرابطة يمكن أن تمنحها لمادة أخرى تحتوي أوربتال فارغ (١ + ١)
	٢	٧. NH_4Cl لا يتأين
	٣	٨. $N_2H_4 + H_2O \rightleftharpoons N_2H_5^+ + OH^-$ غير مفروزة
	٤	٩. $CH_3NH_2/CH_3NH_3^+$ و NH_4^+/NH_3
	٣	١٠- يزداد
	٣	١١ $K_b = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3]} = (٤,٥ \times ١٠^{-٣})$ أو
		$= ١,٦ \times ١٠^{-٥}$ $= ١٦ \times ١٠^{-٤}$

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

صفحة رقم ( )

رقم الصفحة في الكتاب

تابع السؤال الأول

٤٠-١٠

ب- $[H_3O^+]$ = 1×10^{-2} ١

PH = $-\log [H_3O^+] = -\log [1 \times 10^{-2}]$ ١

٢ ١

ج- (أ) 10^{-4} ٣

(ب) $KClO$ ٣

(ج) H_2O ٣

تم تحميل هذا الملف من موقع الأوائل التعليمى
www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

رقم الصفحة في الكتاب

السؤال الثاني

أ. Z^- أحد هيدروكسيد ز

ب. pH = 0 # اذا كوض بالشرح ١

٢٣-٢٩ $[H_3O^+] = 1 \times 10^{0}$ مول/لتر ١

$K_a = \frac{[Z^-][H_3O^+]}{[HZ]}$

$1 \times 10^{0} = \frac{1 \times 10^{0}[Z^-]}{[HZ]}$ ١

او .

$[Z^-] = [HZ] = 1$ او . مول/لتر ١

$[Z^-] = [NaZ] = 1$ او . مول.

عدد المولات = $1 \times 2 = 2$ او . مول ١

٦٣-٧٧

$HSO_3^- + H_2O \rightarrow SO_4^{-2} + 3H^+ + 2e^-$

$IO_3^- + 12H^+ + 10e^- \rightarrow I_2 + 6H_2O$

العامل المؤكسد IO_3^-

ج. +٤ . لا تتأثر بالتفاعل $Pt_{(s)}$

د. قطب الهيدروجين المعياري

(١) عدد التأكسد H_2 او الهيدروجين (صحيح)

. عامل مختزل. $H^+ + H_2$ خطأ

ج-١. F_2 (ب)

ج. (ج) (د) اذا تفاعل

(ب) (ك) تفاعل

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

صفحة رقم ( )

رقم الصفحة في الكتاب		
		السؤال الثالث
٨٠ - ٩٨	٢	أ. Ag^+
	٢	ب. Ni
	٢	ج. Y
	٢	د. Zn
	٢	هـ- نعم
	٢	و. ٠,٥٧
	٢	ز. Al/Ag
	٢	ح. من Zn الى Ag (صحيح) / الى Au (خطأ)
	٢	ب. المادة المختزلة Sn
	٤	جـ- $Sn + 2Ag^+ \rightarrow Sn^{+2} + 2Ag$
	٢	د. موجبة (+)
١١٧ - ١٤٣	٣	أ. ١
	٣	ب. ٢
	٣	ج. $س = k [A]^1 [B]^2$
	٣	د. ٤
	٣	هـ- $جـ^\circ - س^\circ = ٤ (٠,٣٤) - (٠,١٦)$ = ١٠×١٩٢
١٣٩		جـ- بسبب زيادة مساحة السطح المعرض للتفاعل فتزداد عدد التصادمات الفعالة فتزداد سرعة التفاعل

تم تحميل هذا الملف من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

رقم الصفحة في الكتاب		
	السؤال الرابع	
١٤٥	١٢٠ كيلوجول	٣
١٤٧	٤٠ كيلوجول	٣
	-٢٠ كيلوجول (ب) الإشارة السالبة تدل على أن التفاعل طارد	٣
	٤٠ كيلوجول	٣
	٦٠ كيلوجول	٣
	طارد	٣
	٣٤٠ / ٧٠ تفاعل ماص (صح)	٣
١٦٠	ب) $CH_3CBr_2CH_3$ صيغة بنائية	٣
١٦٧	ج) $CH_3CH_2CH_2\overset{O}{\overset{\|}{C}}OH$ صيغة تركيبية	٣
	د) $CH_2=CHCH_3$	٣
١٦١	هـ) $CH_3\overset{OH}{\overset{\|}{C}}H-CH_3$	٣
	و) CH_3CH_2Cl	٣
١٧٠	ز) $CH_3\overset{O}{\overset{\|}{C}}-OH$ الحمض الكربوكسيلي	٣
١٧	ح) $CH_3CH_2CH_2OH$ الكحول الأولي	٣

CH_3C- الجذر

$CH_3CH_2CH_2O-$ الجذر

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

صفحة رقم ( )

رقم الصفحة في الكتاب

السؤال الخامس

191-109

A CH_3MgCl ٣ اضافة CH_3CHO ١

B CH_3OH ٣ سريانس

C $H-\overset{H}{\underset{H}{C}}-H$ ٣ $HCHO$ - CH_2, H^+

D $CH_3-\overset{H}{\underset{H}{C}}-OH$ ٣

(٣) ١) $CH_3CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{ضوء} CH_3CH_2Cl$ (يعين)

(٣) ٢) $CH_3CH_2Cl + KOH \xrightarrow{(OH^-)} CH_3CH_2OH$ (يعين) ٤

(٣) ٣) $CH_3CH_2OH + Na \longrightarrow CH_3CH_2O^-Na^+$

(٣) ٤) $CH_3CH_2O^- + CH_3CH_2Cl \longrightarrow CH_3CH_2OCH_2CH_3$ ($CH_3CH_2O^-$)

هـ ١) CH_3CHO ٣

ج ٢) هيدريد ٣

٣. H_2 ٣

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net