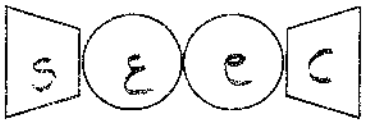
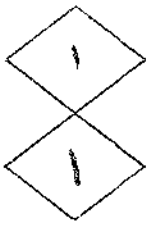
www.awa2el.net تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي

بسم الله الرحمن الرحيم

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





امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٨ / الدورة الصيفية

(وثيقة محمية/محذوف)

المبحث : الكيمياء — مدة الامتحان : ٣٠ : ١ — د س

الفـــرع : الزراعي والاقتصاد المنزلي (مسار كليات المجتمع) — اليوم والتاريخ: الخميس ٢٠١٨/٧/٥

ملحوظة : أجب عن الأسئلة الآتية جميعها وعددها (٥)، علمًا بأن عدد الصفحات (٣).

السؤال الأول: (٨ علامات)

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

١) عدد تأكسد الأكسجين (+٢) يكون في:

أ) OH^- ب) O_2 ج) OF_2 د) H_2O

٢) عدد تأكسد الفلور F في مركباته يكون دائمًا:

أ) −٢ ب) −١ ج) +١ د) +٢

ب– ما المقصود بكل ممّا يأتي: (٤ علامات)

١) العامل المؤكسِد.

٢) عدد التأكسُد في المركبات الأيونية.

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

السؤال الثاني: (١٠ علامات)

أ – في معادلة التفاعل التالية: $Zn + 2Ag^+ \longrightarrow Zn^{2+} + 2Ag$ (٨ علامات)

أجب عن الأسئلة الآتية:

١) حدِّد المادة التي اختُزلت في التفاعل.

٢) حدِّد المادة التي تأكسدَت في التفاعل.

٣) اكتب نصف تفاعل التأكسد.

٤) حدِّد العامل المختزل.

ب– في أي التفاعلين الآتيين يكون سلوك H_2 كعامل مختزل، وفي أيها يكون سلوكه كعامل مؤكسِد: (علامتان)

1) $2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$

2) $H_2 + 2Li \longrightarrow 2LiH$

يتبع الصفحة الثانية/ ...

www.awa2el.net تم التحميل من موقع الأوائل التعليمي

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

السـؤال الثالث: (١٢ علامة)

يُبيّن الجدول أدناه بيانات تفاعل افتراضي عند درجة حرارة معينة:

$A + 2B \longrightarrow 3C$

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

ادرسه جيدًا، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

١) ما رتبة التفاعل للمادة A؟

٢) ما رتبة التفاعل للمادة B؟

٣) ما الرتبة الكلية للتفاعل؟

٤) اكتب قانون السرعة لهذا التفاعل.

٥) احسب قيمة ثابت السرعة K، وما وحدته؟

٦) احسب سرعة التفاعل عندما يكون [A] = [B] = ٠,٥ مول/لتر.

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

السـؤال الرابع: (١٠ علامات)

أ – إذا علمت أن تركيز H_2SO_4 عند تفاعله مع Mg قد تغيّر من (١,٢) مول/لتر إلى (٠,٨) مول/لتر خلال (٤٠) ثانية. احسب معدل سرعة التفاعل. (علامتـان)

ب– أيهما يصدأ بسرعة أكبر: سـلك من الحديد كتلته (١٠) غ، أم بُرادة حديد كتلتها (١٠) غ، إذا تعرّضا للظروف نفسها؟ (علامتـان)

ج– ما أثر إضافة العامل المساعد (تزداد، تقل، تبقى ثابتة) على كل من: (٦ علامات)

١) سرعة التفاعل.

٢) طاقة تنشيط التفاعل.

٣) طاقة وضع المواد الناتجة.

يتبع الصفحة الثالثة/ ...

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

السـؤال الخامس: (١٠ علامات)

أ – إذا كانت قيم طاقات الوضع لتفاعل افتراضي كما يأتي: (٨ علامات)

- طاقة الوضع للمواد المتفاعلة = ٢٤٠ كيلو جول.
- طاقة الوضع للمواد الناتجة = ٢٠ كيلو جول.
- طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي = ١٠ كيلو جول.

أجب عمّا يأتي:

١) ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي؟

٢) ما قيمة طاقة الوضع للمعقّد المُنشّط؟

٣) ما قيمة التغيّر في المحتوى الحراري ΔH مقدارًا وإشارةً؟

٤) هل التفاعل السابق ماص أم طارد للحرارة؟

ب– انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها: (علامتـان)

١) في تفاعل ما، استُخدم عامل مساعد كتلته (٥) غ، فإن كتلة هذا العامل عند نهاية التفاعل تساوي:

أ) ٨غ ب) ٧غ ج) ٦غ د) ٥غ

٢) في التفاعل التالي: $2N_2O_{5(g)} \longrightarrow 4NO_{2(g)} + O_{2(g)}$

إذا كان معدل سرعة إنتاج O_2 يساوي (٠,١) مول/لتر.ث، فإن معدل سرعة إنتاج NO_2 بوحدة مول/لتر.ث يساوي:

أ) ٠,٨ ب) ٠,٢ ج) ٠,٤ د) ٠,١

﴿انتهت الأسئلة﴾

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

بسم الله الرحمن الرحيم

وزارة التربيه والتعليم
إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٨/الدورة الصيفية

صفحة رقم (١)

المبحث : الكيمياء

الفرع : زراعي واقتصاد منزلي (كليات)

مدة الامتحان: ٣٠ د : ٣ س

التاريخ : ٥ / ٧ / ٢٠١٨م

الصفحة	العلامة	
٦١	٤	* السؤال الأول : ٨ علامات
٦١	٤	أ) ١- PF_5 / ج
		٢- -1 / ب
٦٦	٢	ب) العامل المؤكد :-
		١- المادة التي يحدث لها اختزال في التفاعل وتتسبب في أكسدة غيرها / ١
٦٠	٢	٢- عدد التأكسد في المركبات الآتية :
		الكتلة الفعلية لأيون الذرة.
		ج- هو العامل الذي يحدث له اختزال ويسمى مؤكسد.

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

رقم الصفحة في الكتاب		العلامة
	السؤال الثانى (١٠ علامات)	
٦٤	أ) ١- Ag^+ ايون فضة $Ag^+ \rightarrow Ag$	٢
٦٤	٢- Zn / أى/جس / $Zn \rightarrow Zn^{+2}$	٢
٦٤	٣- $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2\bar{e}$ لاسلك	٢
٦٧	٤- Zn / $Zn \rightarrow Zn^{+2}$ / أى/جس	٢
٦٨	ب) ١- عامل مختزل لاسلك	١
٦٨	٢- عامل مؤكسد لاسلك	١
	أ) : ميل ايونات $Zn \rightarrow Zn^{+2}$	
	أعلى $Ag^+ \rightarrow Ag$	
	أقل	

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 التعليمى www.awa2el.net

رقم الصفحة في الكتاب		
	السؤال الثالث (١٢ علامة)	العلامة
١١٧	٢	٢
	٢	٢
١٢٢	٢	٢

٤- س = K [ ] ١

٥ - ١٢٠ = ١٠ × ١ - ٣

١ ١

= ١ × ١٠ - ٣ × ٥ ٢

٦- س = K [A] ١

= ١٠ × ٢ - ١ (٠,٥) ١

= ٥ × ١٠ - ٣ مول/لتر ١

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 التعليمى www.awa2el.net

رقم الصفحة في الكتاب

السؤال الرابع: (١٠ علامات) العلامة:

أ) سرعة التفاعل = $\frac{-\Delta [H_2SO_4]}{\Delta ت}$ ٢ ١١١

$= \frac{-(٠,٨ - ١,٢)}{٤٠}$ (١) علامة

$= +٠,٠٠٤$

$= ١٠^{-٣}$ مول/لتر.ث علامة

اذا وضع الاصابة الزجاجية علامة لسير للوضع علامة

ب) بداية الحديد ابدأ ٢ ١٣٧

ج) ١- تزداد ابدأ ٢ ١٤٠

٢- تقل ابدأ ٢

٣- تبقى ثابتة ابدأ ٢

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net

رقم الصفحة في الكتاب	الإجابة
	السؤال الخامس (الاختيارات)
١٣٢	أ) أ- ٢٣٠ كيلوجول ٢
	ب- ٥٠ كيلوجول ٢
١٣٤	٣- ٢٣٠ كيلوجول ٢
	٤- طارد ٢
	ب) أ د (٥)
١٤٠	٢- ج (٤) ١
١١٥	

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

تم التحميل من موقع الأوائل التعليمى www.awa2el.net