

بسم الله الرحمن الرحيم

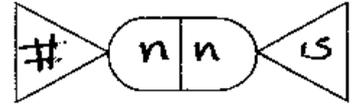


المملكة الأردنية الهاشمية

وزارة التربية والتعليم

إدارة الامتحانات والاختبارات

قسم الامتحانات العامة



امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٩ / التكميلي

(وثيقة محمية/محدود)

س د

مدة الامتحان : ٣٠ : ١

اليوم والتاريخ: الثلاثاء ٢٠١٩/٧/٣٠

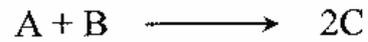
المبحث: الكيمياء الأساسية / المستوى الثاني

الفرع: الزراعي والاقتصاد المنزلي

ملحوظة: أجب عن الأسئلة الآتية جميعها وعددها (٥)، علماً بأن عدد الصفحات (٢).

السؤال الأول: (١٦ علامة)

أ) يبين الجدول الآتي بيانات تفاعل افتراضي عند درجة حرارة معينة، ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة الآتية:



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

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).

٦- ماذا يحدث لسرعة التفاعل عند نقصان تركيز المواد المتفاعلة (تزداد ، تقل)؟

٧- ماذا يحدث لسرعة التفاعل عند نقصان مساحة سطح المواد المتفاعلة (تزداد ، تقل)؟

٨- في التفاعل: $A + 2B \longrightarrow 3C$ إذا علمت أن معدل سرعة استهلاك المادة A (٠,٣) مول/لتر. ث

ما معدل سرعة إنتاج المادة C؟

السؤال الثاني: (١٤ علامة)

أ) يُمثل الشكل المجاور منحنى طاقة الوضع (كيلو جول/مول) خلال سير تفاعل افتراضي عند درجة حرارة معينة،

(١٠ اعلامات)



ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

١- ما قيمة طاقة وضع المواد الناتجة؟

٢- ما قيمة التغير في المحتوى الحراري (ΔH)؟

٣- ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي؟

٤- ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي؟

٥- ما قيمة طاقة المعقد المنشط؟

٦- هل التفاعل ماص أم طارد للطاقة؟

٧- هل تزداد طاقة التنشيط للتفاعل أم تقل عند إضافة عامل مساعد؟

يتبع الصفحة الثانية/،،،،

الصفحة الثانية

السؤال الثالث: (١٦ علامة)

ادرس الجدول المجاور الذي يبين جهود الاختزال المعيارية (E°) لعدد من الأيونات، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

المادة	E° فولت
Fe^{2+}	-0.44
Mn^{2+}	-1.18
Zn^{2+}	-0.76
Hg^{2+}	-0.85

- ١- حدّد أقوى عامل مختزل.
- ٢- حدّد أقوى عامل مؤكسد.
- ٣- حدّد الفلزّين اللذين يكوّنان خلية غلفانية لها أكبر فرق جهد.
- ٤- هل يمكن حفظ محلول أملاح Fe^{2+} في وعاء من Zn ؟
- ٥- حدّد المهبط في الخلية الغلفانية المكوّنة من قطبي (Hg ، Mn)؟
- ٦- ما قيمة جهد الخلية الغلفانية (E°) المكوّنة من قطبي (Mn ، Fe)؟
- ٧- أيهما يُحرّر غاز (H_2) من محلول حمض HCl المخفّف (Zn أم Hg)؟
- ٨- حدّد اتجاه حركة الإلكترونات في الخلية الغلفانية المكوّنة من قطبي (Mn و Fe).

السؤال الرابع: (١٤ علامة)

المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية تمثّل التفاعل التلقائي في خلية غلفانية عند درجة حرارة معيّنة:



أجب عن الأسئلة الآتية:

- ١- اكتب معادلة نصف تفاعل التأكسد.
- ٢- اكتب معادلة نصف تفاعل الاختزال.
- ٣- أي القطبين يمثّل المهبط (Cd أم Sn)؟
- ٤- ما شحنة قطب المصعد؟
- ٥- حدّد العامل المختزل في التفاعل.
- ٦- أي القطبين تزداد كتلته في الخلية (Cd أم Sn)؟
- ٧- أي الأيونين يقل تركيزه بمرور الزمن في الخلية (Sn^{2+} أم Cd^{2+})؟

السؤال الخامس: (١٠ علامات)

(٤ علامات)

أ) ما المقصود بكل من:

(١) القنطرة الملحية (٢) العامل المختزل

(٤ علامات)

ب) ما عدد تأكسد الأكسجين O في كل مما يلي:

(١) H_2O_2 (٢) O_2

(علامتان)

ج) ما إشارة E° خلية التحليل الكهربائي (موجبة أم سالبة)؟

﴿ انتهت الأسئلة ﴾

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٩ - تكية

صفحة رقم (١) لكري



وزارة التربية والتعليم
إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

المبحث: الجبر والأساسية

الفرع: الزراعة والاقتصاد المنزلي

مدة الامتحان: ٣٠ د

التاريخ: ٣٠ / ٧ / ٢٠١٩ ع

الإجابة النموذجية:

رقم الصفحة
في الكتاب

السؤال ١ (١٦ نقطة)

(٤)

١. رتبة $A = ١$

٢. رتبة $B = ٤$ مرت

٣. الرتبة الكافية = ١

٤. سرعة انتقال على $[A] K$ $\frac{٤}{٣}$ $\frac{٤}{٣}$

٥. $K = ١ \times ٢ = ٢$

(معدل سرعة انتقال)

(المعدل الزمني)

٦. تقل

٧. تقل

٨. معدل سرعة انتقال $C = ٣ \times ٣ = ٩$ (معدل سرعة انتقال A)

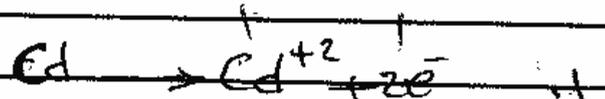
$\frac{٣}{٣} \times ٣ = ٣$ $\frac{٣}{٣} \times ٣ = ٣$

أرقام الصفحات في الكتاب	الإجابة النموذجية :
	الذرات، الثالث : (٦ علامة)
٣	
١١	١. Mn
١٠	٢. Hg ⁺²
١٥	٣. Mn/Hg
	٤. لا يوجد كبريت
	٥. Hg
	٦. ٣٧٤
	٧. لا Mn
	٨. لا يوجد Mn في Fe
	أدراك Fe

الإجابة النموذجية :

رقم الصفحة
في الكتاب

1. في الأليل (E) (E) (E)



كثافة
كثافة

Sn

(-)

ع

Ed = 0

Sn

Sn⁺²

رقم الصفحة في الكتاب	الإجابة النموذجية :
	الذوالخارج ٥ (معلومات)
١١٦	٢ أ- عبارة عن أيقونة على شكل حرف ل يتوسطها محلول عليه شعاع لأحد الأضلاع فهو $\angle K$
١٠٤	٣ ب- المادة التي تفتقر للإلكترونات في تفاعلات الأكسدة والاختزال
٢٠٠	٢ ١- ليد ٢- ليد
١٤٥	٢ (ج) سالب (-)