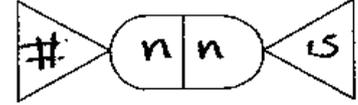


بسم الله الرحمن الرحيم



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



امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٩ / التكميلي

(وثيقة محمية/محدودة)

د س

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)؟

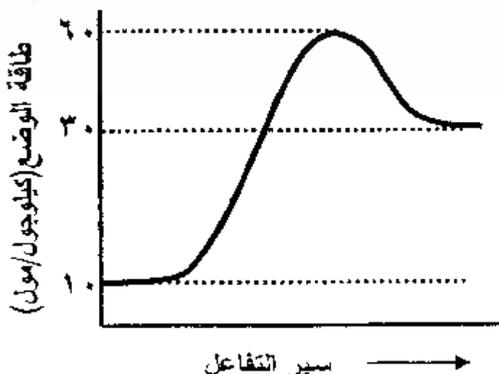
٨- في التفاعل: $A + 2B \longrightarrow 3C$ إذا علمت أن معدل سرعة استهلاك المادة A (٠,٣) مول/لتر.ث

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 اعلامة)



لدرسه 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 الثانيةالسؤال الثالث: (١٦ علامة)

ادرس الجدول المجاور الذي يُبين جهود الاختزال المعيارية (E^0) لعدد من الأيونات، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

المادة	E^0 فولت
Fe^{2+}	-٠,٤٤
Mn^{2+}	-١,١٨
Zn^{2+}	-٠,٧٦
Hg^{2+}	-٠,٨٥

- 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^0) المكوّنة من قطبي (Mn ، Fe)؟
- ٧- أيهما يُحرّر غاز (H_2) من محلول حمض HCl المخفف (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 الأيونتين يقل تركيزه بمرور الزمن في الخلية (Sn^{2+} أم Cd^{2+})؟

السؤال الخامس: (١٠ علامات)

- (أ) ما المقصود بكل من:
- (١) القنطرة الملحية
 - (٢) العامل المختزل
- (ب) ما عدد تأكسد الأكسجين O في كل مما يلي:
- (١) H_2O_2
 - (٢) O_2
- (ج) ما إشارة E^0 خلية التحليل الكهربائي (موجبة أم سالبة)؟
- (٤ علامات)
- (٤ علامات)
- (علامتان)

﴿ انتهت الأسئلة ﴾

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٩

صفحة رقم (١)



وزارة التربية والتعليم

إدارة الامتحانات والاختبارات
قسم الامتحانات العامة

المبحث: الجبر والأساسيات

الفرع: الزراعة والاقتصاد المنزلي

مدة الامتحان: ٣٠ د
التاريخ: ٣٠ / ١٩ / ٢٠١٩

الإجابة النموذجية:

رقم الصفحة
في الكتاب

١١ وال (١٦) (١٦)

(٤)

١. مرتبة A = ١

٢. مرتبة B = مرتبة

٣. المرتبة الكلية = ١

٤. سرعة انتقال = [A]K

٥. K = ١ x ٢

(مرتبة تقوية كرات)

(مرتبة تقوية كرات)

٦. أقل

٧. أقل

٨. معدل سرعة انتقال C = ٣ x مرتبة، مرتبة A

$$٤ \sim ١ \text{ و } ٢ \sim ٣ \Rightarrow ٣ \times ٢ = ٦ \text{ مرتبة كرات}$$

رقم الصفحة
في الكتاب

الإجابة النموذجية :

السؤال الثالث : (٦ علامات)

١. Mn

٢. Hg^{+2}

٣. Mn/Hg

٤. لا يتغير

٥. Hg

٦. $2e^-$

٧. Mn

٨. Fe و Mn و Fe

٩. أدنى Fe

الإجابة النموذجية :

رقم الصفحة
في الكتاب

الرد والبلانج (E1, E2)

