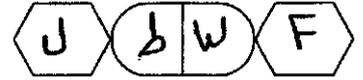




بسم الله الرحمن الرحيم



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



## امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٩

(وثيقة محمية/محدود)

د  
س

مدة الامتحان : ٣٠ : ١

اليوم والتاريخ: الخميس ٢٠١٩/٦/٢٠

المبحث: الكيمياء الأساسية / المستوى الثاني

الفرع: الزراعي والاقتصاد المنزلي

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

السؤال الأول: (١٦ علامة)

يبيّن الجدول الآتي بيانات التفاعل الافتراضي الآتي عند درجة حرارة معيّنة،



ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

رقم التجربة	[A] مول/ لتر	[B] مول/ لتر	السرعة الابتدائية للتفاعل مول/ لتر.ث
١	٠,٠٢	٠,٠٣	$١ \times ١٠^{-٤}$
٢	٠,٠٤	٠,٠٣	$٤ \times ١٠^{-٤}$
٣	٠,٠٢	٠,٠٦	$١ \times ١٠^{-٤}$

١- ما رتبة التفاعل للمادة (A)؟

٢- ما رتبة التفاعل للمادة (B)؟

٣- اكتب قانون السرعة لهذا التفاعل.

٤- ما الرتبة الكلية للتفاعل؟

٥- احسب قيمة ثابت سرعة التفاعل (k).

٦- ماذا يحدث لسرعة التفاعل (تقل ، تزداد ، تبقى ثابتة) عند:

أ) إضافة عامل مساعد.

ب) نقصان تركيز المواد المتفاعلة.

٧- إذا كان معدل سرعة إنتاج المادة C = ٠,٣ ، احسب معدل سرعة استهلاك المادة B.

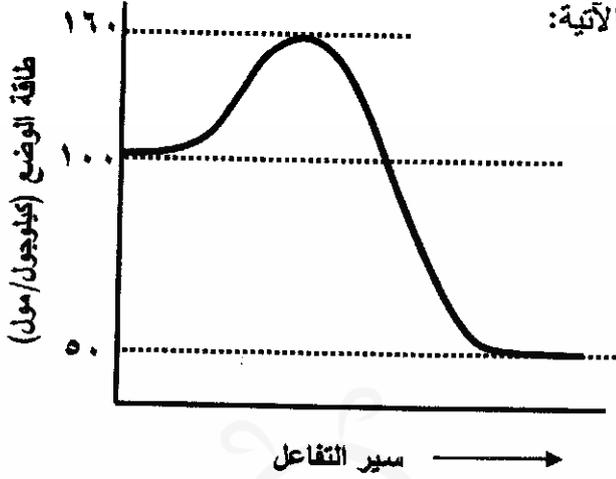
يتبع الصفحة الثانية ....

## الصفحة الثانية

## السؤال الثاني: (١٤ علامة)

أ) يُمثّل الشكل المجاور منحنى طاقة الوضع (كيلو جول/مول) خلال سير تفاعل افتراضي

عند درجة حرارة معينة، ادرسه جيّدًا ثم أجب عن الأسئلة الآتية:



١- ما قيمة طاقة وضع المواد الناتجة؟

٢- ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي؟

٣- ما قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي؟

٤- ما قيمة طاقة المعقد المنشط؟

٥- ما قيمة التغير في المحتوى الحراري ( $\Delta H$ )؟

٦- هل التفاعل ماص أم طارد للطاقة؟

٧- ما أثر زيادة درجة الحرارة على قيمة التغير في المحتوى الحراري ( $\Delta H$ )؟ (تزداد ، تقل ، تبقى ثابتة)

## السؤال الثالث: (١٦ علامة)

ادرس الجدول الآتي الذي يُبين جهود الاختزال المعيارية ( $E^0$ ) لعدد من أيونات الفلزات، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

المادة	$Sn^{2+}$	$Ni^{2+}$	$Zn^{2+}$	$Ag^+$	$Pb^{2+}$
$E^0$ للاختزال (فولت)	-٠,١٤	-٠,٢٥	-٠,٧٦	٠,٨٠	-٠,١٣

١- حدّد أقوى عامل مؤكسد.

٢- حدّد أقوى عامل مختزل.

٣- حدّد الفلزّين اللذين يكونان خليةً غلفانيةً لها أكبر فرق جهد.

٤- هل يمكن حفظ محلول  $AgNO_3$  في وعاء من  $Pb$ ؟

٥- حدّد المهبط في الخلية الغلفانية المكوّنة من قطبي ( $Zn$  ،  $Sn$ )؟

٦- ما قيمة جهد الخلية الغلفانية ( $E^0$ ) المكوّنة من قطبي ( $Zn$  ،  $Ni$ )؟

٧- أيهما يُحرّر غاز ( $H_2$ ) من محلول حمض  $HCl$  المخفّف ( $Ag$  أم  $Ni$ )؟

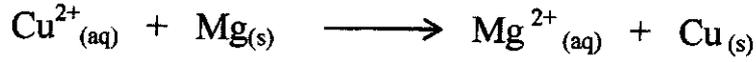
٨- حدّد اتجاه حركة الإلكترونات في الخلية الغلفانية المكوّنة من قطبي ( $Pb$  ،  $Ni$ ).

يتبع الصفحة الثالثة ....

## الصفحة الثالثة

## السؤال الرابع: (١٤ علامة)

المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية تمثل التفاعل التلقائي في خلية غلفانية عند درجة حرارة معينة:



أجب عن الأسئلة الآتية:

- ١- اكتب معادلة نصف تفاعل التأكسد.
- ٢- اكتب معادلة نصف تفاعل الاختزال.
- ٣- أي القطبين يمثل المصعد؟
- ٤- ما شحنة قطب المهبط؟
- ٥- حدّد العامل المؤكسد في التفاعل.
- ٦- أي القطبين تقل كتلته في الخلية (Mg أم Cu)؟
- ٧- أي الأيونين في الخلية يقل تركيزه بمرور الزمن (Mg<sup>2+</sup> أم Cu<sup>2+</sup>)؟

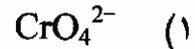
## السؤال الخامس: (١٠ علامات)

أ) في عملية الطلاء الكهربائي لشوكة من الحديد من الحديد Fe بطبقة من الفضة Ag ، أجب عما يلي: (٦ علامات)

- ١- أيهما يمثل القطب الموجب (المهبط أم المصعد)؟
- ٢- هل يتم ربط شوكة الحديد بالمهبط أم بالمصعد؟
- ٣- اكتب معادلة نصف التفاعل الذي يحدث عند المهبط.

(٤ علامات)

ب) ما عدد تأكسد الكروم Cr في كل مما يلي:



﴿ انتهت الأسئلة ﴾



وزارة التربية والتعليم

إدارة الامتحانات والاختبارات  
قسم الامتحانات العامة

صفحة رقم (١)

المبحث : كيمياء أكسدة  
الفرع : زراعي + اقتصاد منزلي

مدة الامتحان: ٢٠ دقيقة  
التاريخ: ١٩/٦/٢٠١٩

الإجابة النموذجية :

رقم الصفحة  
في الكتاب

السؤال الأول : (١٦ علامة)

(١) رتبة A = ١٢

(٢) رتبة B = ٨

(٣) الرتبة = ٤

(٤)  $[A]_K = 12$

(٥)

$$12 - k = \frac{1}{2} = \frac{12 - k}{2 \times 8} = k$$

(٦) أ) من حاله

ب) تقل

(٧)  $12 - k = 8 \Rightarrow k = 4$

$$12 - k = 8 \Rightarrow k = 4$$

س

وعدده وعتق السلي

رقم الصفحة في الكتاب	الإجابة النموذجية:
	الوائل الثاني: (١٤٤٤هـ)
٤٤٧	٥٠
٤٤٨	٦٠
٤٤٩	١١٠
٤٥٠	١٦٠
٤٥١	٥٠
٤٥٢	طار وطاقم
٤٥٣	نسخة ٢٠١٢

ص ٣

اجابة  
سؤال

اختيار غزلي / اسام

رقم الصفحة في الكتاب	
	١. في الماء، هناك (٦) علامه
١	Ag <sup>+</sup>
٢	Zn
٣	Ag/Zn
٤	في الماء، كيف
٥	Sn
٦	في الماء، قوت
٧	Ni
٨	في الماء، كيف؟ في الماء، في Pb



