

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٦ / الدورة الصيفية

د س

[وثيقة ممتحنة/محددة]

المبحث : الكيمياء الأساسية / المستوى الثاني

الفرع : الزراعي والاقتصاد المنزلي

مدة الامتحان : ٣٠ : ١

اليوم والتاريخ : الاثنين ٢٠١٦/٦/١٣

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

السؤال الأول : (١٤ علامة)

(١٠ علامات)



عند درجة حرارة معينة. ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

رقم التجربة	[NOCl] مول/لتر	سرعة التفاعل مول/لتر.ث
١		9×10^{-4}
٢		1.0×10^{-4}
٣	٠,٦	1.4×10^{-4}

www.awazet.com
www.awazet.com نصف من موقع الأولى التعليمي
www.awazet.com

١. ما رتبة التفاعل بالنسبة للمادة [NOCl] ؟

٢. اكتب قانون السرعة لهذا التفاعل.

٣. احسب قيمة ثابت السرعة k.

٤. احسب سرعة التفاعل عندما يكون [NOCl] يساوي (٠,١) مول/لتر.

٥. ما العلاقة بين معدل سرعة اختفاء NOCl ومعدل سرعة تكون Cl₂ ؟

ب) في التفاعل الافتراضي $2A + B \longrightarrow 3C$ ، إذا علمت أن الرتبة الكلية للتفاعل تساوي (٢)،

و عند مضاعفة تركيز B بقيت سرعة التفاعل ثابتة.

اكتب قانون السرعة لهذا التفاعل.

(علامتان)

ج) في تفاعل ما تغير تركيز مادة متغيرة من (٠,٣) مول/لتر إلى (٠,٦) مول/لتر في زمن قدره (٦٠) ثانية.

احسب معدل سرعة التفاعل.

يتبع الصفحة الثانية ...

الصفحة الثانية

السؤال الثاني : (١٤ علامة)

(٨) علامات

أ) في تفاعل افتراضي ما وجد أن :

طاقة تنشيط المعدن المنشط العكسي	طاقة وضع المعدن المتفاعلة	طاقة وضع المواد المتفاعلة
(١٣٠) كيلو جول	(١٧٠) كيلو جول	(١١٠) كيلو جول

أجب عن الأسئلة الآتية:

١. ما مقدار طاقة تنشيط التفاعل الأمامي ؟
٢. ما مقدار طاقة الوضع للمواد الناتجة ؟
٣. ما مقدار التغير في المحتوى الحراري ΔH ؟
٤. هل التفاعل ماص أم طارد للطاقة ؟

ب) يتفاعل مزيج من مسحوق نترات الفضة ويوديد البوتاسيوم بسرعة أكبر من تفاعل مزيج من بلوراتهما. فسر ذلك.

(٤) علامات

ج) ما أثر إضافة العامل المساعد على كل من : ^{تم تهويل هذا الملف من www.lear2el.net} طاقة تنشيط التفاعل.

١. وضع الاتزان.

السؤال الثالث : (١٤ علامة)

يبين الجدول قيم جهود الاختزال المعيارية E° لأنصاف التفاعلات. ارسنه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

نصف تفاعل / الاختزال	فولت E°
$Ag^+ + e^- \rightleftharpoons Ag$	٠,٨٠
$Al^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Al$	١,٦٦-
$Ni^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Ni$	٠,٢٥-
$Br_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2Br^-$	١,٠٦
$Zn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Zn$	٠,٧٦-

١. حدد أقوى عامل مؤكسد.

٢. حدد أقوى عامل مخترل.

٣. حدد الفلز الذي لا يستطيع تحرير الهيدروجين من محليل الحموض المخففة.

٤. حدد الفلزين اللذين يكونان خلية غلافانية لها أعلى فرق جهد.

٥. هل يمكن حفظ бром Br_2 في وعاء من Ni ؟

٦. حدد المصعد في الخلية الغلافانية المكونة من قطبي (Ni و Zn).

٧. ما نواتج التحليل الكهربائي لمصهور بروميد البوتاسيوم KBr ؟

يتبع الصفحة الثالثة ...

الصفحة الثالثة

السؤال الرابع : (١٤ علامة)

الجدول الآتي يحتوي على خلايا غفانية افتراضية ومعلومات عنها في الظروف العيارية.
ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

معلومات عن الخلية	قطبي الخلية الغفانية
نقل كثرة A	A – B
تنقل الإلكترونات عبر الأسلاك من C إلى E	C – E
يقل تركيز أيونات C الموجبة في المحلول	B – C

١. أيهما يمثل المهبط في الخلية C – E ؟

٢. أيهما أقوى كعامل مختزل A أم B ؟

٣. ما شحنة قطب المصعد في خلية B – C ؟

٤. ما اتجاه حركة الإلكترونات في الدارة الخارجية في خلية A – B ؟

٥. ما اتجاه حركة الأيونات السالبة عبر الفنطرة الماغنافية في خلية C – E ؟

٦. هل يمكن حفظ محلول من أحد أملاح A في وعاء من C ؟

٧. أيهما يمثل المصعد في خلية غفانية قطبها (B) ؟

السؤال الخامس : (١٤ علامة)

(١) المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية تمثل التفاعل الحادث في خلية التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم : NaCl



(١٠ علامات)

أجب عن الأسئلة الآتية:

١. اكتب معادلة نصف تفاعل/التأكسد.

٢. اكتب معادلة نصف تفاعل/الاختزال.

٣. ما شحنة قطب المصعد ؟

٤. ما إشارة E° للخلية ؟

٥. هل يحدث التفاعل بصورة تلقائية ؟

(٤ علامات) ب) ما عدد تأكسد الكلور Cl في كل من :



» انتهت الأسئلة «



مدة الامتحان: ١
 التاريخ: ٦/٦/٢٠١٦

المبحث: الكيمياء (النحوية)
 الفرع: الزراعي وتقني (المنزلي)

الإجابة النموذجية:

السؤال الأول (٤ علام)

$$\text{١. } \text{السرعة} = ?$$

$$\text{٢. } \text{سرعة المتفاعل} = [N_{OCl}] K$$

$$\text{٣. } K = \frac{90 \times 10}{(2)^2}$$

لتحصل

$$\text{٤. } 1.0 \times 4 =$$

٥. سرعة المتفاعل $= 40 \text{ متر/ثانية}$

$$\text{٦. } \Delta t = 1 - \frac{\Delta t}{\Delta t}$$

٧. $\Delta t = \frac{\Delta t}{\Delta t}$ (السرعات المعرفة $N_{OCl} = 90 \text{ مول/لتر}\cdot\text{دقيقة}$)

٨. سرعة المتفاعل $= 40 \text{ متر/ثانية}$

$$\text{٩. } \text{سرعة المتفاعل} = [A] K$$

$$\text{١٠. } \text{سرعة المتفاعل} = - \frac{(30 - 10)}{7.0}$$

$$\text{١١. } \frac{-(-20)}{7.0} =$$

$$\text{١٢. } 1.0 \times 0 =$$

نهاية على كل مرة واحدة

الفرع ٣، ١٥

رقم الصفحة في الكتاب	السنة	السؤال الشعبي (١٤٢٠١٤)
٣٧	٢	٦٠ - ١ - (P)
٣٨	٢	٥٠ - ٢
٣٩	٣	٤٣ - ٣
٤٠	٤	٤٣ طارج
٤١	٥	٥٣ ختن
٤٢	٦	٥٣
٤٣	٧	٥٣
٤٤	٨	٥٣
٤٥	٩	٥٣
٤٦	١٠	٥٣
٤٧	١١	٥٣
٤٨	١٢	٥٣
٤٩	١٣	٥٣
٥٠	١٤	٥٣
٥١	١٥	٥٣
٥٢	١٦	٥٣
٥٣	١٧	٥٣
٥٤	١٨	٥٣
٥٥	١٩	٥٣
٥٦	٢٠	٥٣
٥٧	٢١	٥٣
٥٨	٢٢	٥٣
٥٩	٢٣	٥٣
٦٠	٢٤	٥٣
٦١	٢٥	٥٣
٦٢	٢٦	٥٣
٦٣	٢٧	٥٣
٦٤	٢٨	٥٣
٦٥	٢٩	٥٣
٦٦	٣٠	٥٣
٦٧	٣١	٥٣
٦٨	٣٢	٥٣
٦٩	٣٣	٥٣
٧٠	٣٤	٥٣
٧١	٣٥	٥٣
٧٢	٣٦	٥٣
٧٣	٣٧	٥٣
٧٤	٣٨	٥٣
٧٥	٣٩	٥٣
٧٦	٤٠	٥٣
٧٧	٤١	٥٣
٧٨	٤٢	٥٣
٧٩	٤٣	٥٣
٨٠	٤٤	٥٣
٨١	٤٥	٥٣
٨٢	٤٦	٥٣
٨٣	٤٧	٥٣
٨٤	٤٨	٥٣
٨٥	٤٩	٥٣
٨٦	٥٠	٥٣
٨٧	٥١	٥٣
٨٨	٥٢	٥٣
٨٩	٥٣	٥٣
٩٠	٥٤	٥٣
٩١	٥٥	٥٣
٩٢	٥٦	٥٣
٩٣	٥٧	٥٣
٩٤	٥٨	٥٣
٩٥	٥٩	٥٣
٩٦	٦٠	٥٣
٩٧	٦١	٥٣
٩٨	٦٢	٥٣
٩٩	٦٣	٥٣
١٠٠	٦٤	٥٣
١٠١	٦٥	٥٣
١٠٢	٦٦	٥٣
١٠٣	٦٧	٥٣
١٠٤	٦٨	٥٣
١٠٥	٦٩	٥٣
١٠٦	٧٠	٥٣
١٠٧	٧١	٥٣
١٠٨	٧٢	٥٣
١٠٩	٧٣	٥٣
١١٠	٧٤	٥٣
١١١	٧٥	٥٣
١١٢	٧٦	٥٣
١١٣	٧٧	٥٣
١١٤	٧٨	٥٣
١١٥	٧٩	٥٣
١١٦	٨٠	٥٣
١١٧	٨١	٥٣
١١٨	٨٢	٥٣
١١٩	٨٣	٥٣
١٢٠	٨٤	٥٣
١٢١	٨٥	٥٣
١٢٢	٨٦	٥٣
١٢٣	٨٧	٥٣
١٢٤	٨٨	٥٣
١٢٥	٨٩	٥٣
١٢٦	٩٠	٥٣
١٢٧	٩١	٥٣
١٢٨	٩٢	٥٣
١٢٩	٩٣	٥٣
١٣٠	٩٤	٥٣
١٣١	٩٥	٥٣
١٣٢	٩٦	٥٣
١٣٣	٩٧	٥٣
١٣٤	٩٨	٥٣
١٣٥	٩٩	٥٣
١٣٦	١٠٠	٥٣
١٣٧	١٠١	٥٣
١٣٨	١٠٢	٥٣
١٣٩	١٠٣	٥٣
١٤٠	١٠٤	٥٣
١٤١	١٠٥	٥٣
١٤٢	١٠٦	٥٣
١٤٣	١٠٧	٥٣
١٤٤	١٠٨	٥٣
١٤٥	١٠٩	٥٣
١٤٦	١٠١٠	٥٣
١٤٧	١٠١١	٥٣
١٤٨	١٠١٢	٥٣
١٤٩	١٠١٣	٥٣
١٤١٠	١٠١٤	٥٣
١٤١١	١٠١٥	٥٣
١٤١٢	١٠١٦	٥٣
١٤١٣	١٠١٧	٥٣
١٤١٤	١٠١٨	٥٣
١٤١٥	١٠١٩	٥٣
١٤١٦	١٠٢٠	٥٣
١٤١٧	١٠٢١	٥٣
١٤١٨	١٠٢٢	٥٣
١٤١٩	١٠٢٣	٥٣
١٤٢٠	١٠٢٤	٥٣
١٤٢١	١٠٢٥	٥٣
١٤٢٢	١٠٢٦	٥٣
١٤٢٣	١٠٢٧	٥٣
١٤٢٤	١٠٢٨	٥٣
١٤٢٥	١٠٢٩	٥٣
١٤٢٦	١٠٢١٠	٥٣
١٤٢٧	١٠٢١١	٥٣
١٤٢٨	١٠٢١٢	٥٣
١٤٢٩	١٠٢١٣	٥٣
١٤٢٣٠	١٠٢١٤	٥٣
١٤٢٣١	١٠٢١٥	٥٣
١٤٢٣٢	١٠٢١٦	٥٣
١٤٢٣٣	١٠٢١٧	٥٣
١٤٢٣٤	١٠٢١٨	٥٣
١٤٢٣٥	١٠٢١٩	٥٣
١٤٢٣٦	١٠٢٢٠	٥٣
١٤٢٣٧	١٠٢٢١	٥٣
١٤٢٣٨	١٠٢٢٢	٥٣
١٤٢٣٩	١٠٢٢٣	٥٣
١٤٢٣١٠	١٠٢٢٤	٥٣
١٤٢٣١١	١٠٢٢٥	٥٣
١٤٢٣١٢	١٠٢٢٦	٥٣
١٤٢٣١٣	١٠٢٢٧	٥٣
١٤٢٣١٤	١٠٢٢٨	٥٣
١٤٢٣١٥	١٠٢٢٩	٥٣
١٤٢٣١٦	١٠٢٢١٠	٥٣
١٤٢٣١٧	١٠٢٢١١	٥٣
١٤٢٣١٨	١٠٢٢١٢	٥٣
١٤٢٣١٩	١٠٢٢١٣	٥٣
١٤٢٣٢٠	١٠٢٢١٤	٥٣
١٤٢٣٢١	١٠٢٢١٥	٥٣
١٤٢٣٢٢	١٠٢٢١٦	٥٣
١٤٢٣٢٣	١٠٢٢١٧	٥٣
١٤٢٣٢٤	١٠٢٢١٨	٥٣
١٤٢٣٢٥	١٠٢٢١٩	٥٣
١٤٢٣٢٦	١٠٢٢٢٠	٥٣
١٤٢٣٢٧	١٠٢٢٢١	٥٣
١٤٢٣٢٨	١٠٢٢٢٢	٥٣
١٤٢٣٢٩	١٠٢٢٢٣	٥٣
١٤٢٣٢١٠	١٠٢٢٢٤	٥٣
١٤٢٣٢١١	١٠٢٢٢٥	٥٣
١٤٢٣٢١٢	١٠٢٢٢٦	٥٣
١٤٢٣٢١٣	١٠٢٢٢٧	٥٣
١٤٢٣٢١٤	١٠٢٢٢٨	٥٣
١٤٢٣٢١٥	١٠٢٢٢٩	٥٣
١٤٢٣٢١٦	١٠٢٢٢١٠	٥٣
١٤٢٣٢١٧	١٠٢٢٢١١	٥٣
١٤٢٣٢١٨	١٠٢٢٢١٢	٥٣
١٤٢٣٢١٩	١٠٢٢٢١٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٠	١٠٢٢٢١٤	٥٣
١٤٢٣٢٢١	١٠٢٢٢١٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢	١٠٢٢٢١٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٣	١٠٢٢٢١٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٤	١٠٢٢٢١٨	٥٣
١٤٢٣٢٢٥	١٠٢٢٢١٩	٥٣
١٤٢٣٢٢٦	١٠٢٢٢٢٠	٥٣
١٤٢٣٢٢٧	١٠٢٢٢٢١	٥٣
١٤٢٣٢٢٨	١٠٢٢٢٢٢	٥٣
١٤٢٣٢٢٩	١٠٢٢٢٢٣	٥٣
١٤٢٣٢٢١٠	١٠٢٢٢٢٤	٥٣
١٤٢٣٢٢١١	١٠٢٢٢٢٥	٥٣
١٤٢٣٢٢١٢	١٠٢٢٢٢٦	٥٣
١٤٢٣٢٢١٣	١٠٢٢٢٢٧	٥٣
١٤٢٣٢٢١٤	١٠٢٢٢٢٨	٥٣
١٤٢٣٢٢١٥	١٠٢٢٢٢٩	٥٣
١٤٢٣٢٢١٦	١٠٢٢٢٢١٠	٥٣
١٤٢٣٢٢١٧	١٠٢٢٢٢١١	٥٣
١٤٢٣٢٢١٨	١٠٢٢٢٢١٢	٥٣
١٤٢٣٢٢١٩	١٠٢٢٢٢١٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٠	١٠٢٢٢٢١٤	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١	١٠٢٢٢٢١٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢	١٠٢٢٢٢١٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٣	١٠٢٢٢٢١٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٤	١٠٢٢٢٢١٨	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٥	١٠٢٢٢٢١٩	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٦	١٠٢٢٢٢٢٠	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٧	١٠٢٢٢٢٢١	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٨	١٠٢٢٢٢٢٢	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٩	١٠٢٢٢٢٢٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٠	١٠٢٢٢٢٢٤	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١١	١٠٢٢٢٢٢٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٢	١٠٢٢٢٢٢٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٣	١٠٢٢٢٢٢٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٤	١٠٢٢٢٢٢٨	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٥	١٠٢٢٢٢٢٩	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٦	١٠٢٢٢٢٢١٠	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٧	١٠٢٢٢٢٢١١	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٨	١٠٢٢٢٢٢١٢	٥٣
١٤٢٣٢٢٢١٩	١٠٢٢٢٢٢١٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٠	١٠٢٢٢٢٢١٤	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١	١٠٢٢٢٢٢١٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢	١٠٢٢٢٢٢١٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٣	١٠٢٢٢٢٢١٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٤	١٠٢٢٢٢٢١٨	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٥	١٠٢٢٢٢٢١٩	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٦	١٠٢٢٢٢٢٢٠	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٧	١٠٢٢٢٢٢٢١	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٨	١٠٢٢٢٢٢٢٢	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٩	١٠٢٢٢٢٢٢٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٠	١٠٢٢٢٢٢٢٤	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١١	١٠٢٢٢٢٢٢٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٢	١٠٢٢٢٢٢٢٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٣	١٠٢٢٢٢٢٢٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٤	١٠٢٢٢٢٢٢٨	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٥	١٠٢٢٢٢٢٢٩	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٦	١٠٢٢٢٢٢٢١٠	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٧	١٠٢٢٢٢٢٢١١	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٨	١٠٢٢٢٢٢٢١٢	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢١٩	١٠٢٢٢٢٢٢١٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٠	١٠٢٢٢٢٢٢١٤	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١	١٠٢٢٢٢٢٢١٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢	١٠٢٢٢٢٢٢١٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٣	١٠٢٢٢٢٢٢١٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٤	١٠٢٢٢٢٢٢١٨	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٥	١٠٢٢٢٢٢٢١٩	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٦	١٠٢٢٢٢٢٢٢٠	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٧	١٠٢٢٢٢٢٢٢١	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٨	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٩	١٠٢٢٢٢٢٢٢٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٠	١٠٢٢٢٢٢٢٢٤	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١١	١٠٢٢٢٢٢٢٢٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٢	١٠٢٢٢٢٢٢٢٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٣	١٠٢٢٢٢٢٢٢٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٤	١٠٢٢٢٢٢٢٢٨	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٥	١٠٢٢٢٢٢٢٢٩	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٦	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٠	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٧	١٠٢٢٢٢٢٢٢١١	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٨	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٢	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢١٩	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٠	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٤	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢١	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٢	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٣	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٤	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٨	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٥	١٠٢٢٢٢٢٢٢١٩	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٦	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢٠	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٧	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢١	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٨	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢٢	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢٩	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢٣	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢١٠	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢٤	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢١١	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢٥	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢١٢	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢٦	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢١٣	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢٧	٥٣
١٤٢٣٢٢٢٢٢٢١٤	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢٨	٥٣</td

四
八

لستة

السؤال السادس (١٤) مراجعة

۲۷

C

7. -1 (P)

卷之三

5

V. -5

1

1

- 8

۴۰

2

6

88

5

وَلَمْ يُنْهِيْنَاهُ إِذْ أَدْلَمْهُ بِحُكْمِ الْمُعْتَدِلِ

- 1 -

5.

5

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ حَقَّهُ .

لـ

14

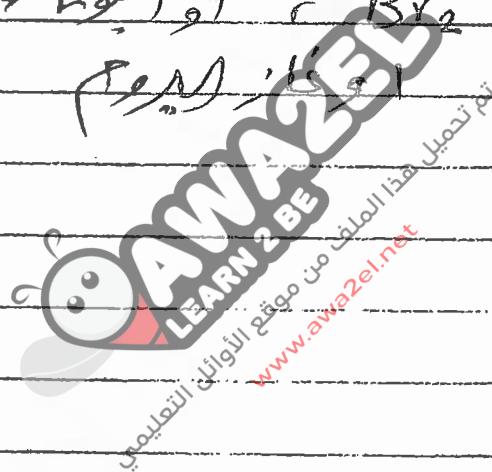
v.

14



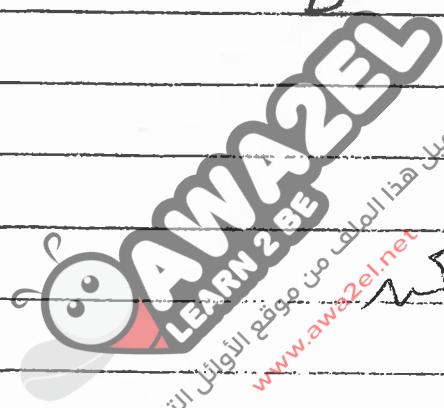
السؤال السادس (١٤ علامة)

رقم الصفحة في الكتاب	السؤال	
١٣٢ - ص ٦	٥	$\text{Br}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Br}^-$ او Br_2 .١
١٣٢	٥	$\text{Al} \rightarrow \text{Al}^{+3}\text{e}^-$ او Al .٥
١٣٢	٣	Ag .٣
١٣٢	٢	$\text{Ag} = \text{Al}$.٢
١٣٢	٠	لا حلّ .٠
١٣٢	٧	Zn .٧
١٣٢	٥	فر (ليون) او $\text{Br}_2 = \text{K}$.٥



صفحة رقم (٤)

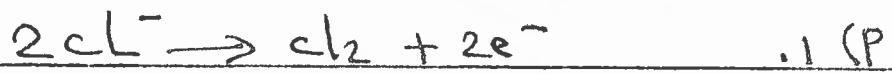
رقم الصفحة في الكتاب	الصفحة
١٢٣ - ١٦٧	١٤ (الراجح)
C	E . ١
C	A . ٢
C	٣ . سلس
C	B . د A . ٤
C	C . مبكي . ٥
C	٦ . حم
C	B . ٧



رقم الصفحة
في الكتابالكتاب(الكتاب) الكتاب (٢١٢٥)

٤٤ - ٤٥

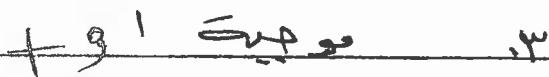
٥



٦



٧



٨

الكتاب

٩

لـ أو هي تطهير .٠

١٠ - ١١

١٠

O+

.١ : بـ

١١

rip

.٢

