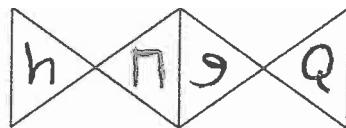


المملكة الأردنية الهاشمية  
وزارة التربية والتعليم  
إدارة الامتحانات والاختبارات  
قسم الامتحانات العامة



## امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠١٦ / الدورة الصيفية

د س

[وثيقة مممية/مددود]

المبحث : الكيمياء الأساسية / المستوى الثاني  
الفرع : الزراعي والاقتصاد المنزلي



ملاحظة : 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	٠,٢	$9 \times 10^{-10}$
٢	٠,٤	$9 \times 10^{-10}$
٣	٠,٦	$8 \times 10^{-10}$

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 Cl<sub>2</sub> ؟

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

(علامتان)

يتبع الصفحة الثانية ...

## الصفحة الثانية

### السؤال الثاني : (١٤ علامة)

(٨) علامات

أ) في تفاعل افتراضي ما وجد أن :

طاقة وضع المعدن المتفاعل العكسي	طاقة تنشيط المعدن المنشط	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  $\Delta H$  ؟
٤. هل التفاعل ماص أم طارد للطاقة ؟

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



(٤) علامات

ج) ما أثر إضافة العامل المساعد على كل من :

٢. طاقة تنشيط التفاعل.
١. وضع الاتزان.

### السؤال الثالث : (١٤ علامة)

يبين الجدول قيم جهود الاختزال المعيارية  $E^\circ$  لأنصاف التفاعلات. ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

نصف تفاعل / الاختزال	فولت $E^\circ$
$Ag^+ + e^- \rightleftharpoons Ag$	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 غلفانية لها أعلى فرق جهد.

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

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

٧. ما نواتج التحليل الكهربائي لمصهور بروميد البوتاسيوم  $KBr$  ؟

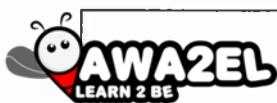
يتبع الصفحة الثالثة ...

### 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 C – B ؟

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

٥. ما اتجاه حركة الأيونات السالبة عبر القنطرة الملحيّة في خلية C – E ؟

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

٧. أيهما يمثل المصعد في خلية غفانية قطباها (B و E) ؟

#### السؤال الخامس : (١٤ علامة)

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



(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 ؟

ب) ما عدد تأكسد الكلور Cl في كل من :



﴿انتهت الأسئلة﴾



مدة الامتحان: ١ دس  
التاريخ: ٢٠١٦ / ٦ / ١٢

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

الإجابة النموذجية:

السؤال الأول (٤ علام)

$$\text{السرعة المئوية} = \frac{1}{100} \times 100\% \quad (١)$$

$$\text{السرعة المئوية} = \frac{[N_{OCl}]}{K} \times 100\% \quad (٢)$$

$$= K \cdot 3 \times 100\% \quad \leftarrow \text{لتحمل}$$



$$= 100 \times \frac{1}{K} \quad (٣)$$

$$= 100 \times \frac{1}{K} \times 100\% \quad (٤) \quad \text{السرعة المئوية} = \frac{\text{السرعة المئوية}}{100\%}$$

$$= \frac{100}{K} \times 100\% \quad (٥)$$

$$\text{السرعة المئوية} = \frac{\text{السرعة المئوية}}{100\%} \quad (٦)$$

$$\text{السرعة المئوية} = \frac{\text{السرعة المئوية}}{100\%} \quad (٧)$$

$$\text{السرعة المئوية} = \frac{[S_{OCl}][A]}{K} \quad (٨)$$

$$\text{السرعة المئوية} = - \frac{(S_{OCl} - S_{OCl})}{t} \quad (٩)$$

$$= \frac{-(-3\%)}{70} = \frac{3\%}{70} \quad (\text{موجة دوى})$$

$$= 0.043\% \text{ موجة دوى}$$

يرجى ادخال على كل مرة واحدة

الفرع: ٢، ١٥

رقم الصفحة في الكتاب	الصيغة	السؤال الشاغر (١٤ عبارة)
٣٨	٢	٦٠ - ١ (P)
	٣	٧٠ - ٢
	٣	٤ - ٣
	٣	٤ طار
٣٩	٢	٥٠ - ٤ (C)
	٣	٦٠ - ٥
٤٤	٢	٧٠ - ٦ (E)
٤٤	٣	٨٠ - ٧
٤٤	٤	٩٠ - ٨
	٥	١٠٠ - ٩
	٦	١١٠ - ١٠
	٧	١٢٠ - ١١
	٨	١٣٠ - ١٢
	٩	١٤٠ - ١٣
	١٠	١٥٠ - ١٤
	١١	١٦٠ - ١٥
	١٢	١٧٠ - ١٦
	١٣	١٨٠ - ١٧
	١٤	١٩٠ - ١٨
	١٥	٢٠٠ - ١٩
	١٦	٢١٠ - ٢٠
	١٧	٢٢٠ - ٢١
	١٨	٢٣٠ - ٢٢
	١٩	٢٤٠ - ٢٣
	٢٠	٢٥٠ - ٢٤
	٢١	٢٦٠ - ٢٥
	٢٢	٢٧٠ - ٢٦
	٢٣	٢٨٠ - ٢٧
	٢٤	٢٩٠ - ٢٨
	٢٥	٣٠٠ - ٢٩
	٢٦	٣١٠ - ٣٠
	٢٧	٣٢٠ - ٣١
	٢٨	٣٣٠ - ٣٢
	٢٩	٣٤٠ - ٣٣
	٣٠	٣٥٠ - ٣٤
	٣١	٣٦٠ - ٣٥
	٣٢	٣٧٠ - ٣٦
	٣٣	٣٨٠ - ٣٧
	٣٤	٣٩٠ - ٣٨
	٣٥	٤٠٠ - ٣٩
	٣٦	٤١٠ - ٤٠
	٣٧	٤٢٠ - ٤١
	٣٨	٤٣٠ - ٤٢
	٣٩	٤٤٠ - ٤٣
	٤٠	٤٥٠ - ٤٤
	٤١	٤٦٠ - ٤٥
	٤٢	٤٧٠ - ٤٦
	٤٣	٤٨٠ - ٤٧
	٤٤	٤٩٠ - ٤٨
	٤٥	٥٠٠ - ٤٩
	٤٦	٥١٠ - ٥٠
	٤٧	٥٢٠ - ٥١
	٤٨	٥٣٠ - ٥٢
	٤٩	٥٤٠ - ٥٣
	٥٠	٥٥٠ - ٥٤
	٥١	٥٦٠ - ٥٥
	٥٢	٥٧٠ - ٥٦
	٥٣	٥٨٠ - ٥٧
	٥٤	٥٩٠ - ٥٨
	٥٥	٦٠٠ - ٥٩
	٥٦	٦١٠ - ٦٠
	٥٧	٦٢٠ - ٦١
	٥٨	٦٣٠ - ٦٢
	٥٩	٦٤٠ - ٦٣
	٦٠	٦٥٠ - ٦٤
	٦١	٦٧٠ - ٦٥
	٦٢	٦٨٠ - ٦٧
	٦٣	٦٩٠ - ٦٨
	٦٤	٧٠٠ - ٦٩
	٦٥	٧١٠ - ٧٠
	٦٦	٧٢٠ - ٧١
	٦٧	٧٣٠ - ٧٢
	٦٨	٧٤٠ - ٧٣
	٦٩	٧٥٠ - ٧٤
	٧٠	٧٦٠ - ٧٥
	٧١	٧٧٠ - ٧٦
	٧٢	٧٨٠ - ٧٧
	٧٣	٧٩٠ - ٧٨
	٧٤	٨٠٠ - ٧٩
	٧٥	٨١٠ - ٨٠
	٧٦	٨٢٠ - ٨١
	٧٧	٨٣٠ - ٨٢
	٧٨	٨٤٠ - ٨٣
	٧٩	٨٥٠ - ٨٤
	٨٠	٨٦٠ - ٨٥
	٨١	٨٧٠ - ٨٦
	٨٢	٨٨٠ - ٨٧
	٨٣	٨٩٠ - ٨٨
	٨٤	٩٠٠ - ٨٩
	٨٥	٩١٠ - ٩٠
	٨٦	٩٢٠ - ٩١
	٨٧	٩٣٠ - ٩٢
	٨٨	٩٤٠ - ٩٣
	٨٩	٩٥٠ - ٩٤
	٩٠	٩٦٠ - ٩٥
	٩١	٩٧٠ - ٩٦
	٩٢	٩٨٠ - ٩٧
	٩٣	٩٩٠ - ٩٨
	٩٤	١٠٠٠ - ٩٩
	٩٥	١٠١٠ - ١٠٠
	٩٦	١٠٢٠ - ١٠١
	٩٧	١٠٣٠ - ١٠٢
	٩٨	١٠٤٠ - ١٠٣
	٩٩	١٠٥٠ - ١٠٤
	١٠٠	١٠٦٠ - ١٠٥
	١٠١	١٠٧٠ - ١٠٦
	١٠٢	١٠٨٠ - ١٠٧
	١٠٣	١٠٩٠ - ١٠٨
	١٠٤	١٠١٠ - ١٠٩
	١٠٥	١٠٢٠ - ١٠١
	١٠٦	١٠٣٠ - ١٠٢
	١٠٧	١٠٤٠ - ١٠٣
	١٠٨	١٠٥٠ - ١٠٤
	١٠٩	١٠٦٠ - ١٠٥
	١٠١٠	١٠٧٠ - ١٠٦
	١٠١١	١٠٨٠ - ١٠٧
	١٠١٢	١٠٩٠ - ١٠٨
	١٠١٣	١٠١٠ - ١٠٩
	١٠١٤	١٠٢٠ - ١٠١
	١٠١٥	١٠٣٠ - ١٠٢
	١٠١٦	١٠٤٠ - ١٠٣
	١٠١٧	١٠٥٠ - ١٠٤
	١٠١٨	١٠٦٠ - ١٠٥
	١٠١٩	١٠٧٠ - ١٠٦
	١٠٢٠	١٠٨٠ - ١٠٧
	١٠٢١	١٠٩٠ - ١٠٨
	١٠٢٢	١٠١٠ - ١٠٩
	١٠٢٣	١٠٢٠ - ١٠١
	١٠٢٤	١٠٣٠ - ١٠٢
	١٠٢٥	١٠٤٠ - ١٠٣
	١٠٢٦	١٠٥٠ - ١٠٤
	١٠٢٧	١٠٦٠ - ١٠٥
	١٠٢٨	١٠٧٠ - ١٠٦
	١٠٢٩	١٠٨٠ - ١٠٧
	١٠٢١٠	١٠٩٠ - ١٠٨
	١٠٢١١	١٠١٠ - ١٠٩
	١٠٢١٢	١٠٢٠ - ١٠١
	١٠٢١٣	١٠٣٠ - ١٠٢
	١٠٢١٤	١٠٤٠ - ١٠٣
	١٠٢١٥	١٠٥٠ - ١٠٤
	١٠٢١٦	١٠٦٠ - ١٠٥
	١٠٢١٧	١٠٧٠ - ١٠٦
	١٠٢١٨	١٠٨٠ - ١٠٧
	١٠٢١٩	١٠٩٠ - ١٠٨
	١٠٢٢٠	١٠١٠ - ١٠٩
	١٠٢٢١	١٠٢٠ - ١٠١
	١٠٢٢٢	١٠٣٠ - ١٠٢
	١٠٢٢٣	١٠٤٠ - ١٠٣
	١٠٢٢٤	١٠٥٠ - ١٠٤
	١٠٢٢٥	١٠٦٠ - ١٠٥
	١٠٢٢٦	١٠٧٠ - ١٠٦
	١٠٢٢٧	١٠٨٠ - ١٠٧
	١٠٢٢٨	١٠٩٠ - ١٠٨
	١٠٢٢٩	١٠١٠ - ١٠٩
	١٠٢٢١٠	١٠١٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢١١	١٠٢٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢١٢	١٠٣٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢١٣	١٠٤٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢١٤	١٠٥٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢١٥	١٠٦٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢١٦	١٠٧٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢١٧	١٠٨٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢١٨	١٠٩٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢١٩	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٠	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢١	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٣	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٤	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٥	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٦	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٧	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٨	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٩	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢١٠	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢١١	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢١٢	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢١٣	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢١٤	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢١٥	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢١٦	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢١٧	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢١٨	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢١٩	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢٠	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٢١	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٢٢	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٢٣	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٢٤	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٢٥	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٢٦	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٢٧	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢٢٨	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢٩	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٢١٠	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٢١١	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٢١٢	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٢١٣	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٢١٤	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٢١٥	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٢١٦	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢٢١٧	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢١٨	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٢١٩	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٢٢٠	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٢٢١	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٢٢٢	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٢٢٣	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٢٢٤	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٢٢٥	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢٢٢٦	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢٢٧	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٢٢٨	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٢٢٩	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٢٢١٠	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٢٢١١	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٢٢١٢	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٢٢١٣	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٢٢١٤	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢٢٢١٥	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢٢١٦	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٢٢١٧	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٢٢١٨	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٢٢١٩	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٠	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٣	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٤	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٥	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٦	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٧	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٨	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٩	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٠	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١١	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٢	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٣	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٤	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٥	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٦	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٧	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٨	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٢٢٢١٩	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٠	١٠١٠ - ١٠٩٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢١	١٠٢٠ - ١٠١٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٢	١٠٣٠ - ١٠٢٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٣	١٠٤٠ - ١٠٣٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٤	١٠٥٠ - ١٠٤٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٥	١٠٦٠ - ١٠٥٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٦	١٠٧٠ - ١٠٦٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٧	١٠٨٠ - ١٠٧٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٨	١٠٩٠ - ١٠٨٠
	١٠٢٢٢٢٢٢٢٩	١٠١٠ - ١٠٩٠

السؤال العاشر (١٤ علامة)

رقم الصفحة في الكتاب	السؤال	
١٣٦ - فصل	٥ $\text{Br}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Br}^-$ او $\text{Br}_2$	.١
١٣٦	٥ $\text{Al} \rightarrow \text{Al}^{+3}\text{Br}_3^-$ او $\text{Al}$	.٥
٥	$\text{Ag} \subset \text{Al}$	.٣
٥	لا محلن	.٠
٥	 $\text{Zn}$	.٧
١٣٦	٥ $\text{Br}_2$ او $\text{Br}_2 \subset \text{K}$ او $\text{K} \subset \text{Br}_2$	.٥

صفحة رقم (٤)

رقم الصفحة  
في الكتاب

الصفحة

١٣٦ - ١٣٧

السؤال الرابع (٤٢٥١٤)

C

E . ١

C

A . ٢

C

السؤال . ٣

C



B d A in . ٤

C

C پیک . ٥

C

مکار و فی . ٦

C

B . ٧

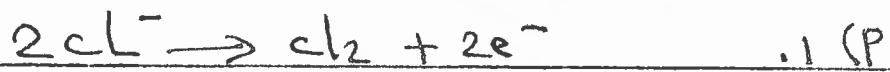
رقم الصفحة  
في الكتاب

الصورة

(الإجابة) ملخص الـ ١٢

٤٥ - ٤٤

٥



٦

+ ٩١ سوجي .٣



٧

- ١٠ تسلل .٤

٨

لا اخراج عن المكان او لا يدخل .٥

٤٥ - ٤٤

٩

٠ + .١ : (ب)

١٠

rip .٥