

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نموذج أسئلة الاختبار الرسمي (جنوب الباطنة)

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 07:47:35 2023-01-15

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

[اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة](#)

1

[اختبار قصير ثاني](#)

2

[اختبار قصير ثاني](#)

3

[تدريبات على الوحدة الخامسة مع نموذج الإجابة](#)

4

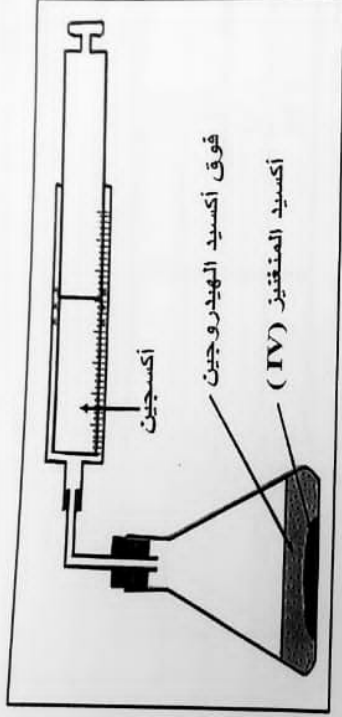
[ملخص شامل للوحدة الرابعة الروابط الكيميائية](#)

5

4

السؤال العاشر :

- ادرس الشكل التالي الذي يمثل جهاز تفكك فوق أكسيد الهيدروجين لتكوين الماء وغاز الأوكسجين في وجود عامل حفاز (أكسيد المنغنيز) ثم أجب عن الأسئلة التالية:



أ - ما الجهاز المستخدم في الشكل لقياس حجم الغاز ؟..... 1

ب - 1- ما المقصود بالعامل الحفاز ؟..... 1

2- تنبأ بما سيحدث إذا تم هذا التفاعل في غياب أكسيد المنغنيز (IV) . 1

ج - يقل معدل سرعة التفاعل بمرور الزمن ، فسر ذلك . 1

انتهت الأسئلة مع أطيب الأمنيات بالتوفيق والنجاح.

(6)

المادة : الكيمياء

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

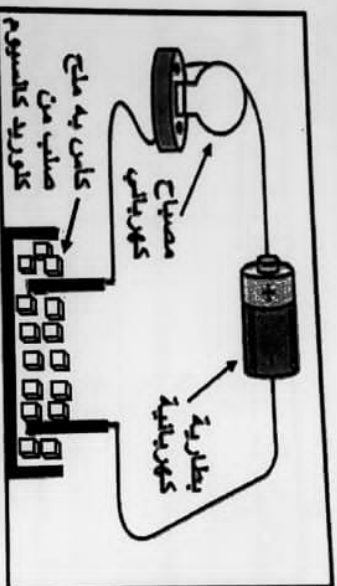
الصف : التاسع

العام الدراسي 2022/2023م

السؤال السابع :

4

أ - طلب المعلم من خالد إجراء تجربة اختبار التوصيل الكهربائي لملح كلوريد الكالسيوم، فقام خالد بإخذ عينة صلبة من الملح في كأس ووصلها بالدائرة الكهربائية كما في الشكل التالي ، ادرسه جيدا ثم اجب عن الأسئلة التالية :



1- ما الخطأ الذي قام به خالد في التجربة ؟

2- اقترح طريقة اختبار صحيحة للتوصيل الكهربائي لملح كلوريد الكالسيوم.

3- (ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة في الجدول التالي)

المركبات الأيونية	المركبات التساهمية	العبرة
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	مركبات تنوب في المذيبات العضوية
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	مركبات غير متطايرة

ب - ما المقصود بالرابطة الأيونية ؟

(7)

الصف : التاسع

المادة : الكيمياء

2023/2022م
الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي 2022/2023م

الدور الأول -

	4

السؤال الثامن :

2

أ - أكتب الصيغ الكيميائية للمركبات الآتية:

نترات النحاس II :

كبريتات الباريوم :

أكسيد المغنيسيوم :

2

ب - (ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة في الجدول التالي)

الجرافيت	الماس	العبارة
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	يمتلك الكترولونات غير متمركزة تتحرك بحرية داخل طبقاته.
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	ذرات الكربون مرتبة بشكل هرم رباعي الأوجه.
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	ذرات الكربون توجد على شكل طبقات مستوية (مسطحة) سداسية الزوايا.

السؤال التاسع :

4

أ - قام عمر باستقصاء تأثير تفاعل تراكيز مختلفة من محلول كبريتات الصوديوم مع محلول كلوريد الباريوم تركيز (0.3 mol/L) وسجل بالثواني الزمن اللازم لتكون راسب أبيض مع تثبيت جميع المتغيرات الأخرى المؤثرة على سرعة هذا التفاعل. ادرس الجدول التالي الذي يمثل نتائج أربع تجارب ثم أجب عن الأسئلة التالية:

رقم التجربة	تركيز كبريتات الصوديوم (mol/L)	الزمن اللازم لتكون الراسب (s)
1	0.4	60
2	0.3	90
3	0.2	120
4	0.1	150

- 1- رقم التجربة التي تم فيها التفاعل أسرع بين محلول كبريتات الصوديوم ومحلول كلوريد الباريوم : (ظل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة)
40 30 20 10
- 2- ما الاستنتاج الذي توصل إليه عمر من نتائج التجارب السابقة ؟
.....
- 3- ماذا نتوقع أن يحدث لسرعة التفاعل في التجربة رقم (1) إذا تم إعادة التفاعل برفع تركيز كبريتات الصوديوم إلى 0.5 mol/L ؟
.....

ب - ما المقصود بالتفاعل الطارد للحرارة ؟
.....

5

السؤال السادس :

1- ا- الرابطة في جزيء كلوريد الهيدروجين (HCl) رابطة :

- هيدروجينية فلزية تساهمية أيونية

ب- بوضح الجدول التالي التوزيع الالكتروني لاربعة عناصر رموزها (A)،(B)،(C)،(D) ، ادرسه جيداً ثم اجب عن الاسئلة التالية :

التوزيع الالكتروني	رمز العنصر
2,8,1	A
2,8,4	B
2,8,7	C
2,8,8	D

1- ما نوع الرابطة الكيميائية التي يكونها العنصر (B) في مركباته ؟

2- لا تتكون رابطة كيميائية بين العنصر (D) والعنصر (A) ، فسر ذلك

1 ج- اكتب رمز العنصر الذي يتفاعل مع العنصر (C) وينتج مركباً له القدرة على توصيل التيار الكهربائي بصورة جيدة عندما يكون في حالة مصهور او محلول من الجدول السابق ، وفسر اجابتك .

