

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



محمد العربي الغنيمي

الملف إختبار القصير الأول

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← الصف العاشر ← علوم ← الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

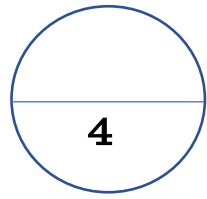
[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة علوم في الفصل الثاني

<a href="#">مذكرة العموي</a>	1
<a href="#">مذكرة العموي 2</a>	2
<a href="#">احابة لوراق عمل</a>	3
<a href="#">بنك اسئلة</a>	4
<a href="#">احابة المقارنات</a>	5



الدرجة

صفحات الإختبار : 13 - 28

الفئة الدراسية الثانية

الزمن : 20 دقيقة

إختبار القصير الأول ( 1 )

اسم الطالب / ..... / الصف : 10 / .....

( 3 X 1/2 )

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميًا:

1- عند اضافة اليود إلى النشا يظهر اللون ----- كدليل لحدوث التفاعل الكيميائي

2 - معادلة كيميائية تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والنتيجة بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والنتيجة -----



3 - طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات -----

بينما تفاعل تحضير غاز الأمونيا من الهيدروجين و النيتروجين من التفاعلات -----

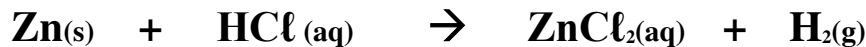
( 1 X 1 )

السؤال الثاني :

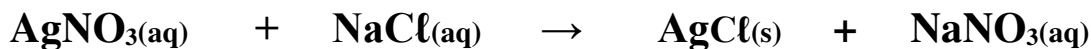
أ - علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :

قطع الأشجار تغير فيزيائي بينما احتراق الخشب تغير كيميائي

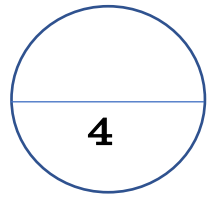
( 1 X 1/2 )

ب - زن المعادلة التالية

( 2 X 1/2 )

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :

الأيونات المتفرجة



الدرجة

صفحات الإختبار : 13 - 28

الفئة الدراسية الثانية

الزمن : 20 دقيقة

إختبار القصير الأول ( 2 )

اسم الطالب / ..... الصف : 10 / .....

( 3 x 1/2 )

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميًا:

1- التغير في صفات المواد المتفاعلة وظهور صفات جديدة في المواد الناتجة يعرف باسم .....

2 - إذا وصل قطبان من نحاس ( Cu ) و خارصين ( Zn ) مغموسين بمحلول حمض الكبريتيك ( H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> )

المخفف بمصباح صغير فإنه يضيئ و دليل حدوث هذا التفاعل الكيميائي هو .....



3 - تسمى الأيونات التي لا تشارك أو لا تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي .....

( 1 X 1 )

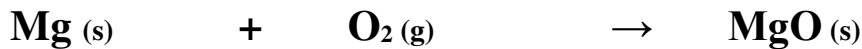
السؤال الثاني :

أ - علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :

تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق و سقوط المطر

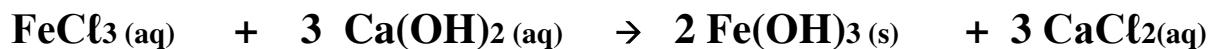
( 1 X 1/2 )

ب - زن المعادلة التالية

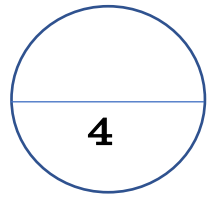


( 2 X 1/2 )

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :



الأيونات المتفرجة



الدرجة

صفحات الإختبار : 13 - 28

الفئة الدراسية الثانية

الزمن : 20 دقيقة

إختبار القصير الأول ( 3 )

اسم الطالب / ..... / الصف : 10 / .....

**السؤال الأول:** اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة  $\vee$  في المربع المجاور: (  $3 \times \frac{1}{2}$  )

1- إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي :

تصاعد غاز  تبخر المادة  تكون راسب  تغير لون المحلول

2- الصيغة الكيميائية لمركب كبريتات الكالسيوم هي :



$\text{CaSO}_4$

$\text{K}_2\text{SO}_4$

$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

$\text{CaCO}_3$

3- التفاعلات التي تتم بين محلولين مائين مختلفين وينتج عنهما مادة صلبة تظهر في صورة راسب تسمى

التفاعلات المتجانسة  التفاعلات العكسية  تفاعلات الترسيب  تغيرات فيزيائية

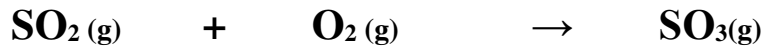
**السؤال الثاني:**

أ - اختر من المجموعة ( ب ) ما يناسب المجموعة ( أ ) بوضع الرقم المناسب بين القوسين (  $4 \times \frac{1}{4}$  )

م	المجموعة (أ)	م	المجموعة (ب)
( )	صدأ الحديد و تعفن الخبز	1	تفاعل متجانس
( )	انصهار الحديد و ذوبان الجليد	2	تفاعل غير متجانس
( )	تسخين برادة الحديد و الكبريت الصلب لتكوين كبريتيد الحديد الصلب	3	تغير فيزيائي
( )	تفكك كربونات الكالسيوم الصلبة إلى أكسيد الكالسيوم الصلب و غاز ثاني أكسيد الكربون	4	تغير كيميائي

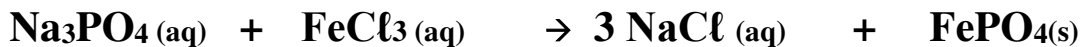
(  $1 \times \frac{1}{2}$  )

ب - زن المعادلة التالية

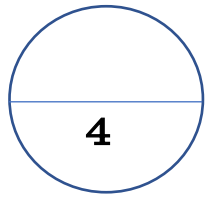


(  $2 \times \frac{1}{2}$  )

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :



الأيونات المتفرجة



**السؤال الأول:** اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة  $\vee$  في المربع المجاور: (  $3 \times \frac{1}{2}$  )

1- عند اضافة المركب العضوي ( الهكسين ) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي يُستدل عليه ب:

- ظهور لون جديد  سريان تيار كهربائي  اخفاء لون البروم  ظهور راسب

2- الصيغة الكيميائية (  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  ) لمركب كيميائي يسمى:

- نيتريد الهيدروجين  نترات الأمونيوم  فوسفات الصوديوم  نيتريت الامونيوم

3- المادة الصلبة المتكونة عند تفاعل محلولين مائيين مختلفين تسمى :

- العامل الحفاز  المُعامل  الراسب  الأيونات المتفرجة

(  $1 \times 1$  )

السؤال الثاني :

أ - علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :



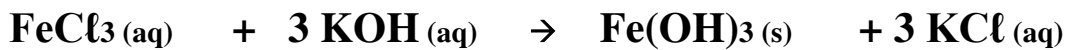
(  $1 \times \frac{1}{2}$  )

ب - زن المعادلة التالية

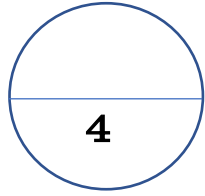


(  $2 \times \frac{1}{2}$  )

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :



الأيونات المتفرجة



( 3 x 1/2 )

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علميًا:

1 - يتكون راسب أبيض من ----- عند تفاعل محلول نترات الفضة ( AgNO<sub>3</sub> ) مع محلول كلوريد الصوديوم ( NaCl )

2 - المادة التي تغير من سرعة التفاعل الكيميائي ولا تشارك فيه تسمى -----



3 - طبقا للحالة الفيزيائية للمواد التفاعل الكيميائي التالي



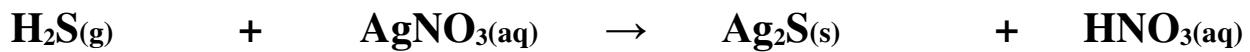
( 4 X 1/4 )

السؤال الثاني : أ - أكمل الجدول التالي

الاسم	كاتيون الألمنيوم	.....	هيدروكسيد الباريوم	.....
الصيغة الكيميائية	.....	F <sup>-</sup>	.....	Mg <sub>3</sub> N <sub>2</sub>

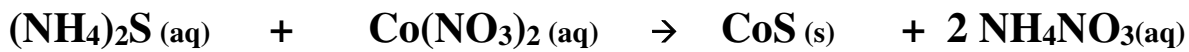
( 1 X 1/2 )

ب - زن المعادلة التالية

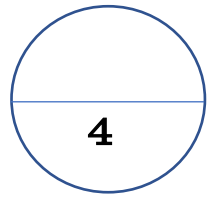


( 2 X 1/2 )

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :



الأيونات المتفرجة



الدرجة

صفحات الإختبار : 13 - 28

الفئة الدراسية الثانية

الزمن : 20 دقيقة

إختبار القصير الأول ( 6 )

اسم الطالب / ..... / الصف : 10 / .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة v في المربع المجاور: ( 3 X 1/2 )

- 1- عند اشعال شريط من المغنسيوم في الهواء الجوي  $2\text{Mg(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{MgO(s)}$  يُستدل عليه ب:
- ظهور لون جديد  اختفاء لون البروم
- ظهور شرارة أو وميض  ظهور راسب

2- الصيغة الكيميائية (  $\text{H}_2\text{O}_2$  ) لمركب كيميائي يسمى :

- الماء  فوق أكسيد الهيدروجين  أكسيد الهيدروجين  الأمونيا

3- تفاعل الحمض العضوي مع الكحول لتكوين الاستر و الماء من التفاعلات :

- المتجانسة الغازية  المتجانسة السائلة
- المتجانسة الصلبة  الغير متجانسة

( 1 X 1 )

السؤال الثاني :

أ - علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :

التفاعل  $2\text{Na (s)} + 2\text{H}_2\text{O (l)} \rightarrow 2\text{NaOH(aq)} + \text{H}_2 (\text{g})$  يُعتبر من التفاعلات الغير المتجانسة

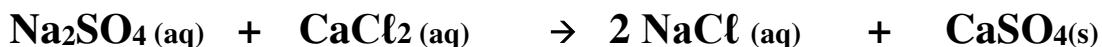
( 1 X 1/2 )

ب - زن المعادلة التالية



( 2 X 1/2 )

ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية ثم عين الأيونات المتفرجة :



الأيونات المتفرجة