

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



خالد حسين

الملف اختبار قصير للكيمياء

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← الصف العاشر ← كيمياء ← 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 كيمياء في الفصل الثاني

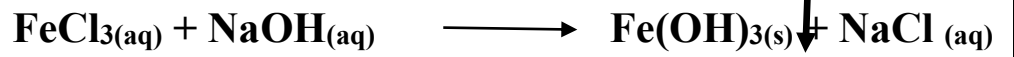
مذكرة المثالي الإثرائية	1
تعريف وتعاليل	2
بنك اسئلة	3
مذكرة كيمياء	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

الصف العاشر الكيمياء

أمتحان قصير للتدريب

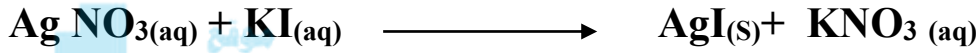
السؤال الاول : أ- ضع علامه (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التاليه (3 x ½ = 1 ½)

1- دليل حدوث التفاعل الكيميائي التالي هو



() تكون راسب () اختفاء اللون () تصاعد غاز () ظهور لون

2- يصنف التفاعل الكيميائي التالي



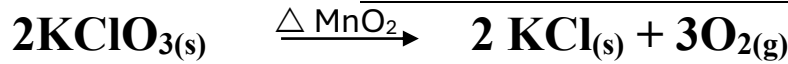
() من التفاعلات المتجانسة الصلبة () من التفاعلات المتجانسة السائلة

() من التفاعلات المتجانسة الغازية () من التفاعلات الغير متجانسة

3- الصيغه الكيميائيه لمحلول حمض الهيدروكلوريك هي



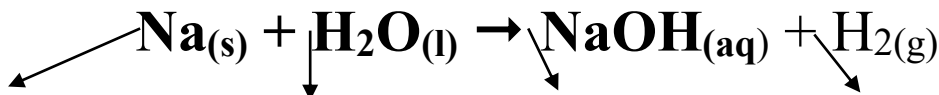
ب) من خلال دراسة التفاعل الكيميائي التالي (درجة)



أكمل الجدول التالي بما يناسبه

	المواد المتفاعلة في التفاعل الكيميائي السابق هي
	المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي السابق هي
	العوامل الحفازة في التفاعل الكيميائي السابق هي
	دور و أهمية العامل الحفاز للتفاعلات الكيميائية

السؤال الثاني : أ / حدد معاملات المواد المتفاعلة و المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي التالي (درجة)



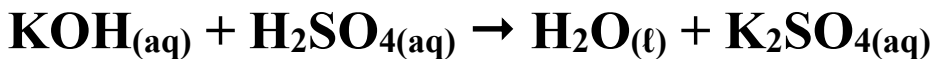
معامل الصوديوم يساوى

معامل الماء يساوى

معامل هيدروكسيد الصوديوم يساوى

معامل الهيدروجين يساوى

السؤال الثاني : أ / حدد الايونات المتفرجة في التفاعل الكيميائي التالي (درجة)



الايونات المتفرجة هي

الصف العاشر الكيمياء

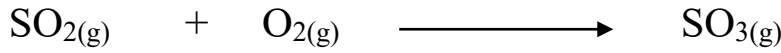
أمتحان قصير للتدريب

السؤال الاول : أ- ضع علامه (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التاليه. (3 x ½ = 1 ½)

1- عند إضافة البروم إلى الهكسين فإن دليل حدوث التفاعل هو

() تكون راسب ↓ () اختفاء اللون () تصاعد غاز () ظهور لون

2- يصنف التفاعل الكيميائي التالي



() من التفاعلات المتجانسة الصلبة () من التفاعلات المتجانسة السائلة

() من التفاعلات المتجانسة الغازية () من التفاعلات الغير متجانسة

almanahj.com/kw

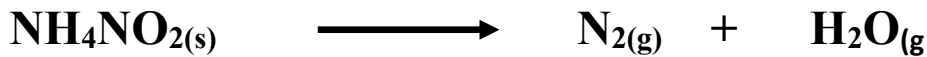
3- الصيغه الكيميائيه لمحلول حمض الكبريتيك هي

HCl(aq) () HNO₃(aq) () H₂SO₄(aq) () H₂CO₃(aq) ()

ب) علل لما يأتي تعليلا علميا سليما (درجة)

تزداد خصوبة الاراضي الصحراوية اثناء حدوث البرق وسقوط الامطار

السؤال الثاني : أ / زن التفاعل الكيميائي التالي (نصف درجة)



السؤال الثاني : أ / حدد الايونات المتفرجة في التفاعل الكيميائي التالي (درجة)



الايونات المتفرجة هي

الصف العاشر الكيمياء

أمتحان قصير للتدريب

السؤال الاول : أ- ضع علامه (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التاليه (3 x ½ = 1 ½)

1 إذا وصل قطبين من النحاس والخرارصين مغمورين بمحلول حمض الكبريتيك فإن دليل حدوث التفاعل الكيميائي

() تكون راسب () سريان تيار كهربائي () تصاعد غاز () ظهور لون

2- عند استخدام ثاني أكسيد المنجنيز (1V) للتحفيز، أي في زيادة سرعة تفكك كلورات البوتاسيوم، مكونا كلوريد البوتاسيوم وغاز الاكسجين فان الصورة الصحيحة للمعادلة الكيميائية الموزونة هي



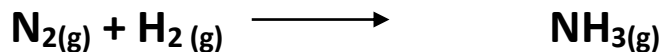
3- الصيغه الكيميائية لمحلول نترات الرصاص π هي

Pb(OH)₂(s) () Pb(NO₃)₂(aq) () Pb(NO₃)₂(s) () PbCl₂(aq) ()

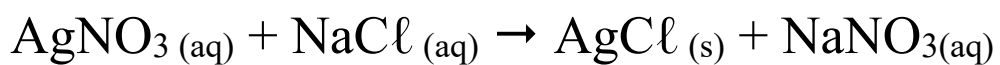
ب اختر من العمود (أ) ما يناسب العمود (ب)

العمود (أ)	العمود (ب)
() الاحماض النيتروجينية	1- مادة محفزة
() التفاعل الكيميائي	2- عند إحتراق المغنسيوم في الهواء الجوي فان دليل التفاعل هو
() MnO ₂	3- عند تغير في صفات المواد المتفاعلة و ظهور صفات جديدة
() ظهور ضوء و شرارة	4- تنتج من ذوبان أكسيد النيتروجين في ماء المطر و تعمل على زيادة خصوبة التربة

السؤال الثاني : أ / زن التفاعل الكيميائي التالي (نصف درجة)



السؤال الثاني : أ / حدد الايونات المتفرجة في التفاعل الكيميائي التالي (درجة)



الايونات المتفرجة هي

الصف العاشر الكيمياء

أمتحان قصير للتدريب

- السؤال الأول : أ- أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

1- عند اضافة اليود الى النشا يظهر اللون



من التفاعلات.....

3- يسمى التفاعل الذي يحدث بين محلول نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم المائي يتكون كلوريد الفضة وهو ملح لا يذوب في الماء تفاعل

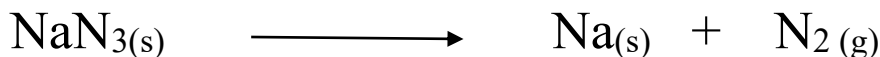
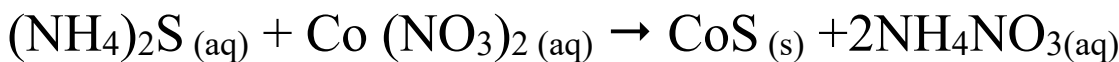
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ب) علل لما يأتي تعليلاً علمياً سليماً (درجة)

يصنف التفاعل التالي



من التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أ / زن التفاعل الكيميائي التالي (نصف درجة)**السؤال الثاني : أ / حدد الايونات المتفرجة في التفاعل الكيميائي التالي (درجة)****الايونات المتفرجة هي**