

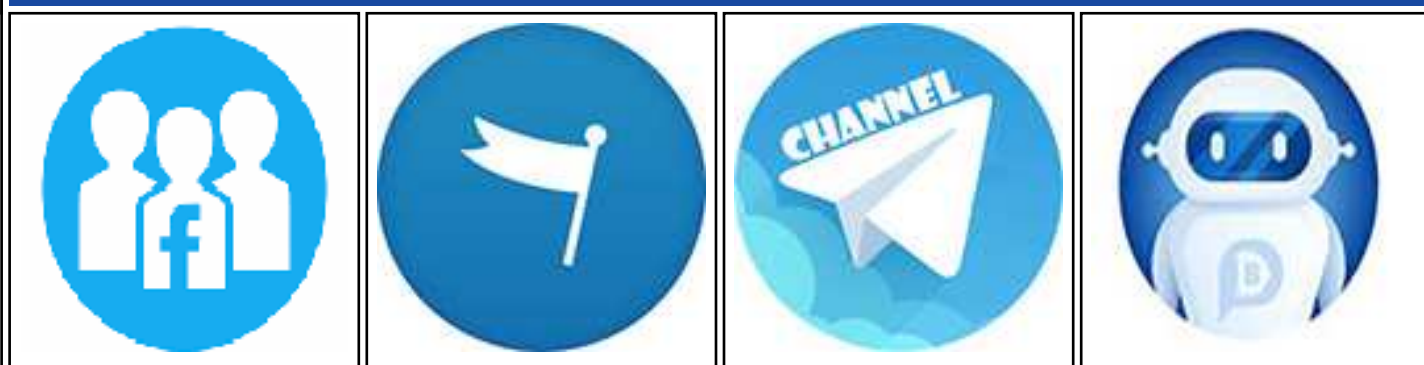
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف اختبار قصير نموذج (1)

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [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

تعريف وتعالييل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

الفترة الدراسية الثانية

ادارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الأول : ضع علامة ✓ أمام العبارة المناسبة :

(1) عند اضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البنّي المحمر يحدث تفاعل كيميائي مما يدل علي :

- ☐ ظهور لون جديد . ☐ سريان تيار كهربائي .
☐ اختفاء لون البروم . ☐ ظهور راسب .

(2) يعتبر التفاعل التالي : $SO_3(g) \rightarrow SO_2(g) + O_2(g)$ من التفاعلات :

- ☐ المتجانسة الصلبة ☐ المتجانسة الغازية
☐ الغير متجانسة ☐ المتجانسة السائلة

(3) الصيغة الكيميائية الصحيحة لبكربونات الصوديوم :

☐ $NaHCO_3$

☐ NH_4Cl

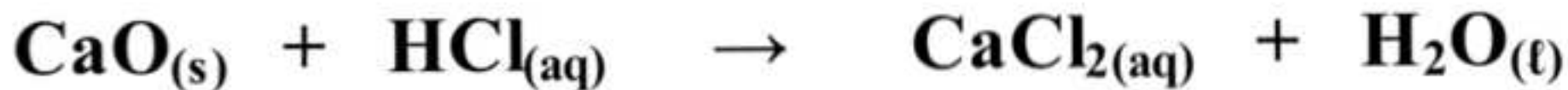
☐ Na_2SO_4

☐ Na_2CO_3

السؤال الثاني : (أ) فسر مايلي :

يعتبر صدا الحديد من التغيرات الكيميائية .

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب :



المعادلة الموزونة :

الأيونات المتفرجة :

المعادلة الأيونيه النهائية :

العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

الفترة الدراسية الثانية

ادارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

موقع
المنهج الكويتية

almanahj.com/kw

السؤال الأول : ضع علامة ✓ أمام العبارة المناسبة :

(1) عند اشعال شريط من المغنسيوم في الهواء الجوي حسب المعادلة :



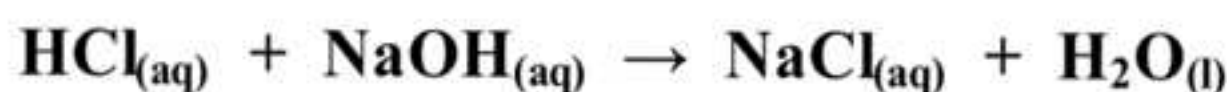
□ محلول □ صلب □ سائل □ غاز .

(2) إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي :

□ تصاعد غاز □ تغير لون المحلول

□ تكون راسب □ تبخر المادة

(3) المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو :



□ الأكسدة والاختزال □ تفاعلات تكوين غاز .

□ تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل) □ تفاعلات الترسيب .

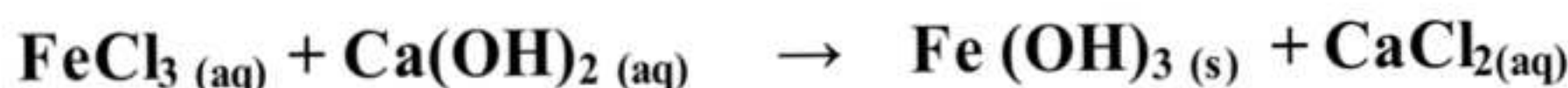
السؤال الثاني : (أ) فسر مايلي :

التفاعل $\text{N}_2 (\text{g}) + 3\text{H}_2 (\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3 (\text{g})$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة .

.....

.....

(ب) ادرس المعادلة التالية ثم اجب عن المطلوب :



المعادلة الموزونة :

.....

الأيونات المتفرجة :

.....

المعادلة الأيونية النهائية :

.....

AmalChemistry

العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

الفترة الدراسية الثانية

ادارة

الاسم:

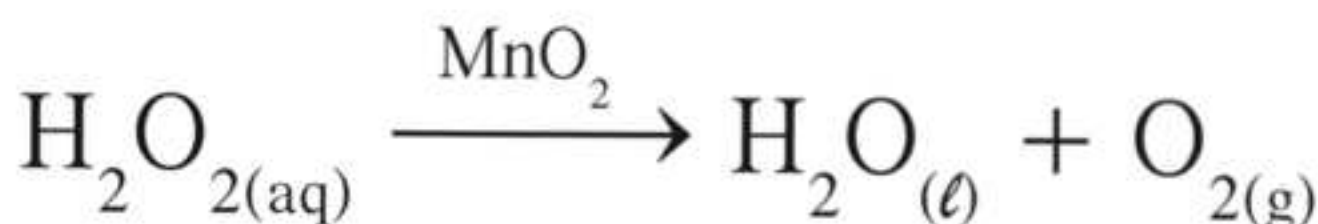
مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الأول : اكمل العبارات التالية بما يناسبها :

- (1) الصيغة الكيميائية لكلورات البوتاسيوم الصلب هي
- (2) كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة بالمواد الناتجة يعرف ب.....
- (3) عدد ذرات الاكسجين في مركب كبريتات الالمونيوم

السؤال الثاني : (أ) : اكمل الجدول التالي بما هو مطلوب :



	الصيغة الكيميائية للمتفاعلات
	الصيغة الكيميائية للنواتج
	العامل الحفاز
	نوع التفاعل طبقا للحالة الفيزيائية

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب :



المعادلة الموزونة :

.....

الأيونات المتفرجة :

.....

المعادلة الأيونيه النهائيه :

.....

AmalChemistry

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2021-2022
ادارة _____	الفترة الدراسية الثانية	الصف: العاشر \ _____
مدرسة _____		الاسم: _____
قسم الكيمياء و الفيزياء		

السؤال الأول : اكمل العبارات التالية بما يناسبها :

- (1) هي أيونات لا تشارك او تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي
- (2) يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز
- (3) عدد ذرات الكربون في حمض الأسيتيل ساليسيليك (الأسبرين) $C_9H_8O_4$ يساوي

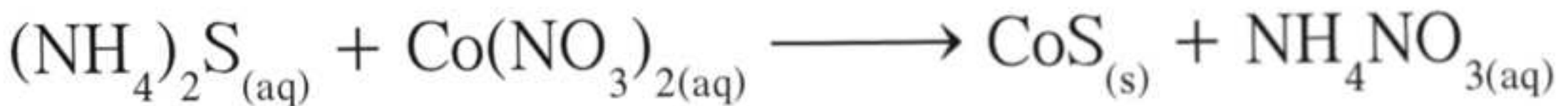
السؤال الثاني : (أ) فسر مايلي :

انتفاخ الوساده الهوائية عند حدوث التصادم

.....

.....

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب :



المعادلة الموزونة :

.....

الأيونات المتفرجة :

.....

المعادلة الأيونيه النهائيه :

.....

AmalChemistry 'A'

العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

الفترة الدراسية الثانية

إدارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

موقع

المنهج الكويتي

almanahj.com/kw

السؤال الأول : اكمل العبارات التالية بما يناسبها :

(1) طبقا للحالة الفيزيائية يعتبر تفاعل فلز الحديد مع الكبريت الصلب

لتكوين كبريتيد الحديد الصلب من التفاعلات

(2) المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى المواد

(3) الرمز (g) يدل على الحالة..... والرمز (aq) يدل على حالة

السؤال الثاني : (أ) فسر مايلي :

تزداد خصوبة الارض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط المطر

.....
.....

(ب) ادرس المعادلة التالية ثم اجب عن المطلوب :



المعادلة الموزونة :

.....

الأيونات المتفرجة :

.....

المعادلة الأيونية النهائية :

.....

AmalChemistry

السؤال الأول : اكمل العبارات التالية بما يناسبها :

(1) هي أيونات لا تشارك أو تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي **الأيونات المتفجرة**

(2) يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز **المثلث**

(3) عدد ذرات الكربون في حمض الأسيتيل ساليسيليك

(الأسبرين) $C_9H_8O_4$ يساوي **(9)**

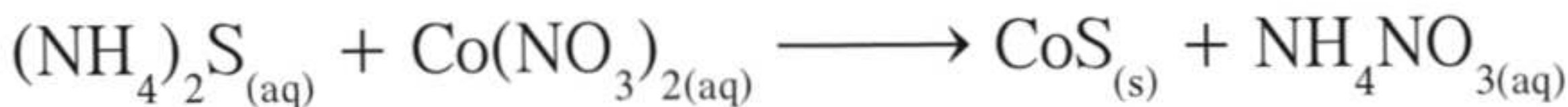
AmalChemistry

السؤال الثاني : (أ) فسر مايلي :

انتفاخ الوساده الهوائيه عند حدوث التصادم

كحاي Pdf حصص اللايف

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب :



المعادلة الموزونة :

الأيونات المتفجرة :

المعادلة الأيونيه النهائيه :

كحاي Pdf حصص اللايف الخاص بعصه

AmalChemistry

العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

الصف: العاشر \

الفترة الدراسية الثانية

AmalChemistry



وز

ادارة

مدرسة

قسم ال

السؤال الأول : اكمل العبارات التالية بما يناسبها :

(1) طبقا للحالة الفيزيائية يعتبر تفاعل فلز الحديد مع الكبريت الصلب

لتكوين كبريتيد الحديد الصلب من التفاعلات... **المتجانسة الطلبة**

(2) المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى المواد... **النواتج**

(3) الرمز (g) يدل على الحالة... **الغازية** والرمز (aq) يدل على حالة... **محلول مائي**

السؤال الثاني : (أ) فسر مايلي :

تزداد خصوبة الارض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط المطر

**لأن عند بالبرق تتكون اكاسيد النيتروجين
والج بعد ذلك تتحد مع ماء المطر مكونة الحامض
نيتروجينيته تعمل كحماض قوي للتربة..**

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب :



المعادلة الموزونة :

الأيونات المتفرجة :

المعادلة الأيونيه النهائية :



AmalChemistry

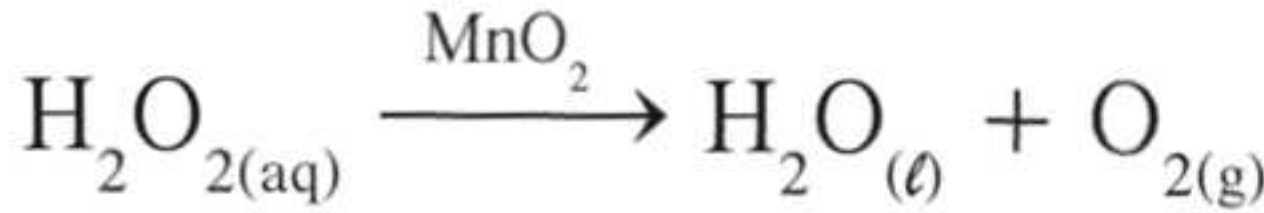
السؤال الأول : اكمل العبارات التالية بما يناسبها :

(1) الصيغة الكيميائية لكlorates البوتاسيوم الصلب هي $KClO_3(s)$

(2) كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة بالمواد الناتجة يعرف بـ التضاد على

(3) عدد ذرات الأكسجين في مركب كبريتات الألمونيوم 12 $Al_2(SO_4)_3$

السؤال الثاني : (أ) : اكمل الجدول التالي بما هو مطلوب :



$H_2O_{2(aq)}$	الصيغة الكيميائية للمتفاعلات
$H_2O_{(l)} + O_{2(g)}$	الصيغة الكيميائية للنواتج
MnO_2	العامل الحفاز
غير متجانس	نوع التفاعل طبقا للحالة الفيزيائية

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب :



المعادلة الموزونة :

الأيونات المتفرجة :

المعادلة الأيونيه النهائيه :

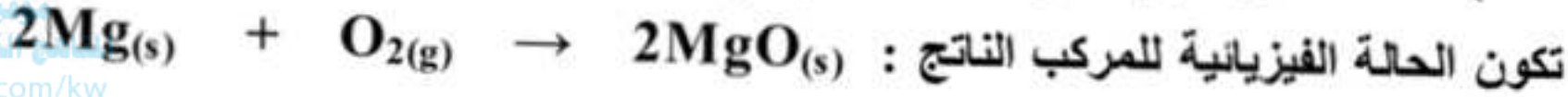
كاتب سر حمادي pdf
الخاص بـ حمادي
اللايف



AmalChemistry

السؤال الأول : ضع علامة ✓ أمام العبارة المناسبة :

(1) عند اشعال شريط من المغنسيوم في الهواء الجوي حسب المعادلة :



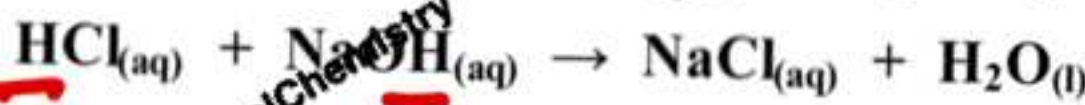
تكون الحالة الفيزيائية للمركب الناتج : ☐ محلول ☒ صلب ☐ سائل ☐ غاز .

(2) إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي :

☐ تصاعد غاز ☐ تغير لون المحلول

☒ تكون راسب ☒ تبخر المادة

(3) المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو :



☐ الأكسدة والاختزال ☐ تفاعلات تكوين غاز .

☒ تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل) ☐ تفاعلات الترسيب .

السؤال الثاني : (أ) فسر مايلي :

التفاعل $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة .

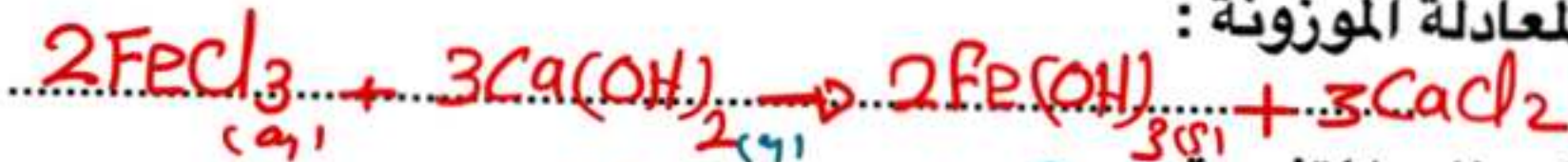
حيث أن كل من المتفاعلات والنواتج في الحالة الغازية واسم نفسها . الحالة الغازية (الغازية)

الغازية (الغازية)

(ب) ادرس المعادلة التالية ثم اجب عن المطلوب :



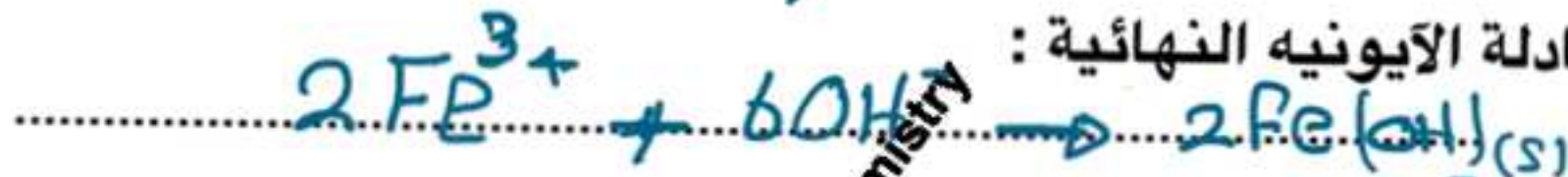
المعادلة الموزونة :



الأيونات المتفرجة :



المعادلة الأيونية النهائية :



أيونية كاملة

