

#### الملف اختبار قصير نموذج (1)

موقع المناهج ← المناهج الكويتية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الثاني

# روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر (المناسلان المناسلامية اللانجليزية الاسلامية اللغة العربية السلامية المناسلامية اللغة العربية السلامية المناسلامية المناسلام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
تعاريف وتعاليل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

#### الأول فهب الكيمياء / الوثلاين اليف أ/أمال كيميا ويسمعن عمد

# **AmalChemistry**

/ \\111041	01101111	J ,	
العام الدراسي 2022-2021 الصف: العاشير \ الاسم:	ر (1) لمادة الكيمياء راسية الثانية		وزارة التربية ادارة رسة مم الكيمياء و الفيزياء
العدارة المناسية: م العدارة المناسية:	علامة / أما	الأول: ضع	السؤال
روم البني المحمر	لهكسين) الى سائل البر	المركب العضوي (ا	1) عند اضافة
	. علي :	عل كيمياني مما يدل	يحدث تفاء
	□ سریان تیار □ ظهور راسه	ِ لون جدید . و لون البروم.	
: من التفاعلات SO <sub>3(g)</sub>	$\rightarrow$ SO <sub>2 (g)</sub> +	عل التالي: O <sub>2 (g)</sub>	2) يعتبر التفاء
□ المتجانسة الغازية		الصلبة	□ المتجانسة
المتجانسة السائلة		تسة	🗖 الغير متجا
ت الصوديوم :	حيحة لبيكربونا	الكيميائية الص	3) الصيغة
NaHCO3 □		NH	14CI 🗆
Na2SO4 □			2CO3 🗆
	لمي: التغيرات الكيميائية		لسىؤال الثاني يعتبر
للوب:	ثم اجب عن المط	لمعادله التاليه	<u>(ب)</u> ادرس ا
$CaO_{(s)} + HCl_{(aq)}$	$\rightarrow$ Ca	$Cl_{2(aq)}$ +	$H_2O_{(\ell)}$
		وزونة :	المعادلة الم
		تفرجة:	الآيونات المذ
••••••	•••••	••••••	•••

المعادلة الآيونيه النهائية:

#### الأول فدي الكيمياء / الاوتالين اليف أ/أمال كيميا وتفسط السا

# **AmalChemistry**

العام الدراسي 2022-2021	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	وزارة التربية
الصف: العاشير /	الفترة الدراسية الثانية	ادارة
الاسم:		مدرسة
موقع المناهج الكويتية		قسم الكيمياء و الفيزياء
ananj.com/kw	1	
	ول:ضع علامة √ أم	
الجوي حسب المعادلة:	ريط من المغنسيوم في الهواء	1) عند اشعال ش
$2Mg_{(s)}$ + $O_{2(g)}$ $\rightarrow$	المركب الناتج: 2MgO(s)	تكون الحالة الفيزيانية
ا سائل. 🗖 غاز.	□ صلب. □	□ محلول
ىل كىميائى:	إت التالية لا تدل على حدوث تفاء	2) إحدى التغير
ن المحلول	فاز تغير لور	🗖 تصاعد غ
لمادة	ب تبخرا	🗖 تكون راس
	**	
ت و هو :	لتالية تمثل أحد أنواع التفاعلات	3) المعادلة ال
HCl <sub>(aq)</sub> + NaOH	$_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$	
□ تفاعلات تكوين غاز .	تزال .	الأكسدة والأخ
) 🗖 تفاعلات الترسيب.	الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل	□ تفاعلات بين
	:( أ ) فسر مايلي :	السؤال الثاني
يعتبر من التفاعلات المتجانسة.	$N_{2 (g)} + 3H_{2 (g)} \rightarrow 2N$	التفاعل <sub>(g)</sub> التفاعل
:	تاليه ثم اجب عن المطلوب	<u>(ب)</u> ادرس المعادله ال
$FeCl_{3(aq)} + Ca(OH)_{2(q)}$	$_{aq)} \rightarrow Fe (OH)_{3 (s)}$	+ CaCl <sub>2(aq)</sub>
		المعادلة الموزونة:
•••••		
		الآيونات المتفرجة :
	مائدة •	المعادلة الآيونيه الن

#### الأول فحي الكيمياء ( الاونالين اليف أ / أمال كيميا بغضماء السا

# **AmalChemistry**

The state of the s	وزارة التربية الاختبار القصير ( المحتبار القصير ( المحتبار القصير ( المدراس مدرسة مدرسة و الفيزياء	
النامج الكوينية السيق السيق الأول : اكمل العبارات التالية بما يناسبها : السيقة الكيميائية لكلورات البوتاسيوم الصلب هي		
<ul> <li>2) كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديده بالمواد الناتجة يعرف ب</li></ul>		
	$H_{2}O_{(\ell)} + O_{2(g)}$	
	الصيغة الكيميائية للمتفاعلات	
	الصيغة الكيميائية للنواتج	
	العامل الحفاز	
	نوع التفاعل طبقا للحالة الفيزيائية	
	<u>ب)</u> ادرس المعادله التاليه ثم اجب	
$HCl_{(aq)} + Al_{(s)} \longrightarrow A$	AICI <sub>3(aq)</sub> + H <sub>2(g)</sub> المعادلة الموزونة:	
	الآيونات المتفرجة:	
	المعادلة الآيونيه النهائية:	

#### الأول فعي الكيمياء / الإوتائين اليف أ/ أمال كيميا وتعديد التعدا

وزارة التربية

## **AmalChemistry**

العام الدراسي 2022-2021

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

ادارة الفترة الدراسية الثانية الصف: العاشر \ مدرسة الفيزياء الفيزياء
النامج الكوينية السيوال الأول: اكمل العبارات التالية بما يناسبها الأول: اكمل العبارات التالية بما يناسبها الأول: المل العبارات التالية بما يناسبها المول
1)هي آيونات لا تشارك او تتفاعل خلال التفاعل الكيميائ
2) يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز
3) عدد ذرات الكربون في حمض الأسيتيل ساليسيليك (الأسبرين) 4-C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O يساوي
السؤال الثاني :( 1 ) فسر مايلي : انتفاخ الوساده الهوائيه عند حدوث التصادم
<ul> <li>(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب:</li> </ul>
$(NH_4)_2 S_{(aq)} + Co(NO_3)_{2(aq)} \longrightarrow CoS_{(s)} + NH_4 NO_{3(aq)}$
المعادلة الموزونة:
الآيونات المتفرجة :
المعادلة الآيونيه النهائية :

#### الأول فخو فكرمراء / الإونائين لايف أ/أمال كيمها سر المسلام

# **AmalChemistry** '

1	الاختبار القصير ( ] ) لماده الثان	وزارة التربية ادارة مدرسة قسم الكيمياء و الفيزياء
مونه المحديد مع الكبريت الصلب المحديد مع الكبريت الصلب تفاعلات	فيزيائية يعتبر تفاعل فا يد الحديد الصلب من ال ب على يمين السهم في ال	1) طبقا للحالة الف لتكوين كبريت 2) المواد التي تكتب
ة عند حدوث البرق وسقوط المطر		السؤال الثاني :( أ تزداد خصوب
عن المطلوب : - Na <sub>3</sub> PO <sub>4(aq)</sub> + FeCl <sub>3(aq)</sub>	→ NaCl <sub>(ac</sub>	رب المعادل (ب <u>)</u> + FePO <sub>4(s)</sub>
	لتفرجة : ونيه النهائية :	الآيونات الم  المعادلة الآي

لمادة الكيمياء	الاختبار القصير (1)
الثانية	الفترة الدراسية

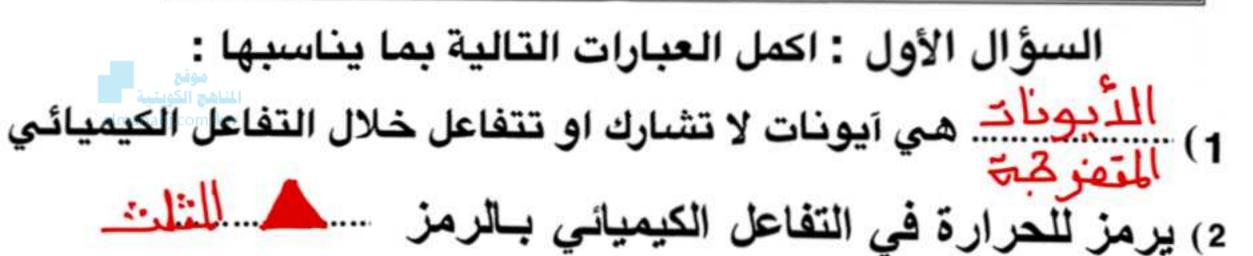
#### لُول في اء/ الونالين اليف مال كيميا

ا مدر،

#### ترة الدراسية الثانية العاشر \ \_ VmalChamis الأسم: العاشر \ \_

العام الدراسي 2022-2021





AmaiChemistry	لسؤال الثاني :( أ ) فسر مايلي :
حدوث التصادم	انتفاخ الوساده الهوائيه عند
ΔΩ. ///	p Potrulz
W. D. Or	(5)

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب:

$$(NH_4)_2S_{(aq)} + Co(NO_3)_{2(aq)} \longrightarrow CoS_{(s)} + NH_4NO_{3(aq)}$$

. 0	11/2	المعادلة الموزونة:
ODE Pak	.etr <sup>A</sup>	الآيونات المتفرجة:
A MAD WAS	Arrolcher : ä	المعادلة الآيونيه النهائي

لمادة الكيمياء	الاختبار القصير (1)
الثانية	الفترة الدراسية

#### ول فعيه ر الونائين لايف ل كيميا سد سس

ادارا مدرسة

## AmalChemistry

العام الدراسي 2022-2021

الصف: العاشس ١

### السؤال الأول: اكمل العبارات التالية بما يناسبها:

- 1) طبقا للحالة الفيزيائية يعتبر تفاعل فلز الحديد مع الكبريت الصلب
   لتكوين كبريتيد الحديد الصلب من التفاعلات ... المنتجا نسخ الصلبخ
- 2) المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميانية تسمى المواد...المسلم للمحكمة ( aq ) يدل على حالة ..علم المائل المعادلة ( aq ) يدل على حالة ..علم المائل مائل الرمز ( g ) يدل على حالة ..علم المائل مائل

#### السؤال الثاني: (أ) فسر مايلي:

تزداد خصوبة الارض الصحراوية عند حدوث المهرق وسقوط المطر الدن عند بالبرق تدكون اكا المديد النيقو جهن والمعروبين والمرح ديد دلك تتحد مع هاء اعمل هاونة الامن المامن المامن

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب:

$$Na_{3}PO_{4(aq)} + FeCl_{3(aq)} \longrightarrow 3NaCl_{(aq)} + FePO_{4(s)}$$

2	المعادلة الموزونة:
	3

الآيونات المتفرجة: (حل م 4 0 0 0

دلة الأيونيه النهائية: على المرابع النهائية: على المرابع المر

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء العام الدراسي 2022-2021 الفترة الدراسية الثانية الثانية الصف: العاشير \



## **AmalChemistry**

## السؤال الأول: اكمل العبارات التالية بما يناسبها:

1) الصيغة الكيميائية لكلورات البوتاسيوم الصلب هي (١٤٤ـ٥٤) كل النامج الكوينية المسامة الكوينية المسامة الكوينية

2) كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديده بالمواد الناتجة يعرف بالمنالكي

3) عدد ذرات الاكسجين في مركب كبريتات الالمونيوم ...... الاكسبر الالمونيوم ...... الاكسبين في مركب كبريتات الالمونيوم

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

$$H_2O_{2(aq)} \xrightarrow{MnO_2} H_2O_{(\ell)} + O_{2(g)}$$

1-her 0 2 (ay)	الصيغة الكيميائية للمتفاعلات
H202 + O2(1)	الصيغة الكيميائية للنواتج
Mn02	العامل الحفاز
عيرمجانس	نوع التفاعل طبقا للحالة الفيزيائية

(ب) ادرس المعادله التاليه ثم اجب عن المطلوب:

	. •	,	
6 HCl <sub>(aq)</sub>	+2A1 <sub>(s)</sub> —	→2AlCl <sub>3(aq</sub>	$+3H_{2(g)}$
		1	المعادلة الموزونة:
Pqt	سر مهای	ئية: عامرية ئية:	الآيونات المتفرجة :
780	الحاص دم	ئية: ئية	المعادلة الآيونيه النها
	AZ ZZZ		

الختبار القصير (1) لمادة الكيمياء العام الدراسي 2022-2021 العام الدراسي 1022 العام الدراسي 2022 العام الدراسي 1022 العام الدراسي 1022 العام الدراسية الثانية الثانية الثانية الثانية الأبيان البيان الماد العام ا					
<b>AmalChemistry</b> *					
السؤال الأول: ضع علامة لا أمام العبارة المناسية:					
1) عند اشعال شريط من المغنسيوم في الهواء الجوي حسب المعادلة : $2Mg_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2MgO_{(s)}$ يكون الحالة الفيزيانية للمركب الناتج : $2Mg_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2MgO_{(s)}$					
تكون الحالة الفيريانية للمركب العالج : (s) 111 ق (s) عاز .					
<ul> <li>عملون محلون على حدوث تفاعل كيميائي :</li> <li>إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي :</li> </ul>					
ا تصاعد غاز المحلول □ تغير لون المحلول					
□ تكون راسب المادة ال					
3) المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو:					
$HCl_{(aq)} + Nacle H_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$					
☐ الأكسدة والأختزال . ☐ تفاعلات تكوين غاز .					
تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل) 🔲 تفاعلات الترسيب.					
السؤال الثاني: (أ) فسر مايلي:					
التفاعل $N_{2 (g)} + 3H_{2 (g)} \rightarrow 2NH_{3 (g)}$ التفاعل $N_{2 (g)} + 3H_{2 (g)} \rightarrow 2NH_{3 (g)}$ التفاعل المتجانسة .					
الحالمة الفرن وليم أفهم المالية المخارس ومنج المالي المالية المخارس المعادلة التالية ثم اجب عن المطلوب:					
$\frac{2 \operatorname{FeCl}_{3 \text{ (aq)}} + \operatorname{3Ca(OH)}_{2 \text{ (aq)}}}{\operatorname{3Ca(OH)}_{2 \text{ (aq)}}} \rightarrow \frac{2 \operatorname{Fe} (\operatorname{OH})_{3 \text{ (s)}}}{\operatorname{3CaCl}_{2 \text{ (aq)}}}$					
2FPC/2 . 3COCOVI - OFOCOVII :					
الأيونات المتفرجة: ح 2 م 2 م الماسية ا					
2 FP + 60HT - 2 Fe (24)(5)					
2 Fe + 60 + 309 + 60H -> 2 FeOH) + 300 + 601-					
2 FE+60-+3C9+60H->2FOOH)+3CA+601-					
3/					

	العام الدراسي 2022-2021	ار القصير (1) لمادة الكيمياء	وزار الاختب
	الصف: العاشس ١	لفترة الدراسية الثانية	ادارة . الأول فعيد ا
		0h! - 4w	ر بيعة الكيمياء / الأوثايين لايف
L	Amai	Chemistr	مم الكب
	ام العدارة المناسبة:		
کویتیه almanahj.c	بروم البني المحمر الناهج ال	ضوي (الهكسين) الى سانل ال	1) عند اضافة المركب العد
		مما يدل علي:	يحدث تفاعل كيمياني
	ار كهرباني .	. 🗖 سریان تی	🗖 ظهور لون جدید
	. بىن	رم. 🗖 ظهور راه	اختفاء لون البرو
	: من التفاعلات SO <sub>3(g)</sub>	$\rightarrow$ SO <sub>2 (g)</sub> + O <sub>2 (g)</sub>	2) يعتبر التفاعل التالي:
	المتجانسة الغازية		□ المتجانسة الصلبة
	□ المتجانسة السائلة		الغير متجانسة
نات	ات الصوديوم := كربو	بة الصحيحة لبيكربون	3) الصيغة الكيمياني
بوروك.	NaHCO3 Ma2SO4 □	No.	NH4CI 🗆
المه او معن	Na2SO4 □	wernis"	Na2CO3 II
	بة الكماني للكرب حباني للكرب منف حمانيا عن الورا علوب:	سر مایلی: کمپھر	 السؤال الثاني :( أ ) ف
	. 311 -1 -1	نديد من التغيرات الكيميان	يعتبر صدا الد
الذة	عب الصابي لللعام	ببه تغييف البَر	الانم يصاره
(1)	و اللكوي	المرسي وووجة الح	مه منا شده
U,	طلوب:	التاليه ثم اجب عن الم	<u>وب)</u> ادرس المعادله
C	$CaO_{(s)} + 2HCl_{(aq)}$	$\rightarrow$ CaCl <sub>2(aq)</sub>	$+ H_2O_{(\ell)}$
=	= - K ~~		المعادلة الموزونة
0	Cao + 2HCl	-s Caclz	- 1d a C
Can		CZ+ 205- Han	1. (4)
200	1 11 + 201 -	Cd + 2U + H20	الآيونات المتفرجة
	AmaiChemistry.		···
	AmaiCir	نهائية:	المعادلة الآيونيه ال
	C30 21	$I^{T}$ Ca <sup>2</sup>	4-0
	(8)	coy) (a	(l)