نماذج اختبارات الفترة الأولى مرفقة بنماذج الإجابات مسارات





تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثاني الثانوي ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 21-10-225 17:15:14

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي











صفحة المناهج السعودية على فيسببوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول	
نماذج اختبار كيمياء 2 محلولة	1
حلول ملف إنجاز أوراق عمل شاملة 1447ه نظام المسارات	2
ملف إنجاز أوراق عمل شاملة 1447ه نظام المسارات	3
نموذج اختبار تشخيصي لقياس المهارات 1447ه	4
المراجعة الشاملة لمقرر كيمياء 2 مع الحل	5

تم تحميل ورفع المادة على منصة



للعودة الى الهوقع اكتب في بحث جوجل



أسئلة اختبار مادة كيمياء 🗛	
	اسم الطالب
ثاني ثانوي	الفصل
1447 / /	التاريخ



المملكة العربية السعودية وزارة التعليم

		لإجابة:	رقة ا	ار الحرف المناسب ثم تظليله بو	باختي	ول: اختار الإجابة الصحيحة	ال الأ	السو
				هو	CaC	م العلمي لمركب l2.2H2O	الاس	
فلوريد الصوديوم ثنائي الماء	7	كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء	ح	كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	Ļ	فلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	١	1
إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N2O3هي Romol. فاحسب النسبة المئوية بالكتّلة لعنصر النيتروجين في المركب. علما بإن								
					() المولية N=14 / D = 0	الكتل	2
36.8 %	7	28.1 %	ج	46.7 %	ŗ	44.75 %	ĺ	
		ئي هو	الكيميا	اعلة والمواد الناتجة في التفاعل ا	. المتف	مة العلاقات الكمية بين المواد	دراس	3
المواد الكيميائية	L	الخواص الكيميائية	G	الحسابات الكيميائية	·Ĺ	التغيرات الكيميائية	ĺ	3
) التالي N2+3H2→2NH3	لتفاعل	من الهيدروجين حسب ال	كافية	l mol من النيتروجين مع كمية	فاعل	مولات الأمونيا الناتجة من ت	عدد	4
10	7	8	ح	6	Ļ	4	ĺ	4
				هي	C ₂ H	يغة الأولية لمركب الإيثلين 4	الصا	F
C_3H_6	L	C_2H_2	ج	CH ₂	·Ĺ	C ₂ H ₄	Í	5
		لمادة هي	د من ا	، من كل عنصر في جزيء واحد	للذرات	يغة التي تعطي العدد الفعلي ا	الص	
صيغة الملح المائي	7	الصيغة الجزيئية	ج	الصيغة الأولية	ŗ	النسب المولية	ĺ	6
Na = 23 /0	C =	ة المولية 16 = O / 12	الكتك	Na2CO تساوي علما بأن	يوم 3	ة المولية لـ كربونات البوتاس	الكتا	7
40 g/mol	7	65 g/mol	ج	100 g/mol	·Ĺ	106 g/mol	ĺ	7
				— 2Mg + O2 هو	→ 2M	النسب المولية للتفاعل gO	275	0
10	7	8	ج	6	·Ĺ	4	Í	8
Si و mol من HF فإن	O2 (ا تفاعل 0.67 mol مز	اج از	$iO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 +$	2H ₂ (
				l IE		ة المحدد للتفاعل <i>هي</i> حن	الماد أ	9
H ₂ O	7	H ₂ SiF ₆	<u>ح</u> :	HF	ب .	SiO ₂) ti	
		ي المركب.	صر فہ	بة عددية صحيحة لمولات العناه 	ىعر س	يعه الأوليه هي التي تبين اص ا	الصد	10
				خطا	ب ا	صح	1	
					1	تخدم الملح اللامائي كمجفف	بس	11
		10 10 7 1 1		خطأ		صح	,,,	
N=	=14	يغته الجزيئيه. O=16 /	اما صد	60.01 وصيغته الأولية NO ف	1		سائل	12
				N ₂ O	ب	N ₂ O ₂	• 1	
		له.	متفاع	الكيميائية هي إيجاد كتل المواد اا		خطوة في حل حسابات المعا	اول	13
				خطأ		صح	<u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>	
					4	اني: أجب عن الأسئلة التاليا		
						قف التفاعل الكيميائي؟	اذا يتو	أ/ لما
						The later		-1 <u>/0</u>
		st Niti	† †1	s1 † 1	1 11	لفراغات التالية:		
		اللامائي.	الملح	لمائي بـ	الملح	الة جزيئات ماء التبلور من ا		
ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل								
		C ₃ H	8 + ($O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$		لمعادلة الكيميائية التالية:	رزن ا	3/ او

	الاسم
Σ	الصف
ZIPGRADE.COM	
RAD	1 () () () ()
ZIPG	2 (J) (T) (T) 12 (J) (T)
•	3 (3) (5) (1) 13 (4) (1)
	4 (2) (5) (1)
	5 (2) (2) (1)
	6 (2) (2) (1)
	7 (2) (2) (1)
	8 (J) (T) (T) (E) 8
	9 (2) (2) (1)
	10 (-) (†)

أسئلة اختبار مادة كيمياء 🗛			
	اسم الطالب		المملكة العربية السعودية
ثاني ثانوي	الفصل	مارة الأعليم Ministry of Education	وزارة التعليم
1447 / /	التاريخ		

		لإجابة:	رقة ا	ار الحرف المناسب ثم تظليله بو	باختي	لأول: اختار الإجابة الصحيحة	السؤال ا
				هو	CaC	سم العلمي لمركب I2.2H ₂ O	וצו
فلوريد الصوديوم ثنائي الماء	7	كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء	E	كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	ب	فلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	1
لين في المركب. علما بإن	بتروح	المئوية بالكتلة لعنصر النبا	انسبة	N ₂ (هي 76 g/mol. فاحسب اأ			
00.0.0/		00.4.0/		40.70/		تل المولية N=14 / 16 = O	2
36.8 %	7	28.1 %	ج ا	46.7 %	ب ب	44.75 %	1
المواد الكيميائية	, 1			اعلة والمواد الناتجة في التفاعل الحسابات الكيميائية			3 ا در
	اتذا ما	الخواص الكيميائية	ح ا		با) >-
				4 mol من النيتروجين مع كمية 6	1		4
10	7	8	_ ج	6	<u>ب</u> دا د	. * > 1	tı
CII	, 1	0.11		"	C2H	سيغة الأولية لمركب الإيثلين 4 المركب الإيثلين 4	5 f
C ₃ H ₆	7	C ₂ H ₂	_ ج	CH ₂	<u>ب ا</u>	C ₂ H ₄	tı
a to the				، من كل عنصر ف <i>ي جزيء واحا</i> :			6 f
صيغة الملح المائي	7	الصيغة الجزيئية	الم ما	الصيغة الأولية	ب	النسب المولية	-11
				Na ₂ CO تساو <i>ي</i> علما بأز			7
40 g/mol	7	65 g/mol	ج	100 g/mol	ب	9	
40	. 1	0			> 2IV T	د النسب المولية للتفاعل IgO ا	8
10	<u>ევ</u>	8: 0.67 mal. dalii 1	اع اذ	$\begin{array}{c} 6 \\ O_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + . \end{array}$	اب اب	4	1
ای و ۱۱۱۱۱ کے میں ۱۱۲ کی	02 (العاص ۱۱۱۵۱ ۱۰.۵ مر	اک را	$O2 + OFIF \rightarrow F1251F6 + 1$	Z112	هب معادنه الكيميانية النالية. ل ادة المحدد للتفاعل هي	
H ₂ O	٦	H ₂ SiF ₆	ج	HF	ب	SiO ₂	1
		ى المركب.	صر ف	سة عددية صحيحة لمولات العنا	غر نس	- سيغة الأولية هي التي تبين أص	الم
		"		خطأ	ب	صح	10
				المواد من الرطوبة.	لحفظ	ستخدم الملح اللامائي كمجفف	ي پ
				خطأ	ب	صح	11
N=	=14	يغته الجزيئية. 0=16 /	فما صد	60.01 وصيغته الأولية NO	g/m	ل عديم اللون كتلته المولية Ol	سا
				N ₂ O	ب	N ₂ O ₂	12
		لة.	لمتفاعا	الكيميائية هي إيجاد كتل المواد ا	دلات	ل خطوة في حل حسابات المعار	مه أوا
				خطأ	ب	صح	13
					2	لثاني: أجب عن الأسئلة التاليا	السوال ا
						توقف التفاعل الكيميائي؟	
						إحدى المواد تماماً	استهلاك
						الفراغات التالية:	2/ أكمل
				المائي بـ التسخين الملح اللامائي	لملح	إزالة جزيئات ماء التبلور من ا	أ- يمكن
				ود المئوية <u>.</u>	المرد	خدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة	
		C ₃ H	8 + ($O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$		المعادلة الكيميائية التالية:	3/ أوزن
		C ₃ H ₈ + 5	O_2	\rightarrow 3CO ₂ + 4H ₂ O			



أسئلة اختبار مادة كيمياء B	
	اسم الطالب
ثاني ثانوي	الفصل
1447 / /	التاريخ



المملكة العربية السعودية وزارة التعليم

		لإجابة:	رقة ا	ار الحرف المناسب ثم تظليله بو	ة باختي	ول: اختار الإجابة الصحيد	ال الأو	السو
				ا هو	MgSC	، العلمي لمركب04.7H ₂	الاسد	
كبريتات المغنيسيوم سباعي الماء	7	كلوريد الصوديوم سباعي الماء	ح	كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ب	فلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	١	1
إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كبريتات الصوديوم Na2SO4هي 124 g/mol فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكبريت في								
05.0.0/		40.50/			:32 -	كب. علما بأن الكتلة المولية	المرة أ أ	2
25.8 %	7	42.5 %	ح ا	32.4 %	ا با ا	22.5 %	'	
: 1				علة والمواد الناتجة في التفاعل ا			دراس	3
المواد الكيميائية	7-1:::	الخواص الكيميائية	ع الله	الحسابات الكيميائية	اب ا	التغيرات الكيميائية)	
				l mol من النيتروجين مع كمية م	نفاعل		عدد	4
6	7	5	<u>ج</u>	3	<u>اب ا</u>	2 \$11 1 total of 5	1 1	
0.11					ليه تمثل ا	مركبات التالية صيغته الأو	اي ال أ	5
C ₆ H ₆	7	H ₂ O	_ ج	C ₆ H ₁₂	اب	H ₂ O ₂)	
er tr. t. tr. t.				سحيحة لمولات العناصر في المر		-	الصب أ	6
صيغة الملح المائي	7	الصيغة الجزيئية	ج (الصيغة الأولية	ابا	النسب المولية	to the	
400/				K2CC تساوي 16=0 / ٪			الكثك	7
138g/mol	7	100 g/mol	ج	65 g/mol	1 1	40 g/mol	'	
					→ 2IVIQ	النسب المولية للتفاعل 90	عدد	8
8 36 HE :: 2 mal Si	7	6 : 0.67 mallalii 1	ع اذ	$\frac{4}{\text{iO}_2 + 6\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + }$	اب ب	2 دا تراک دارد الترال تر د	1	
ای و ۱۱۱۵۱ کے میں ۱۱۲ کی	U Z (ا ۱۱۱۵۱ ا ۱۰۵۷ مر	اک را	102 + 0FIF → F1231F6 +	Z112C	ه معادله الكيميانية النالية. (ة المحدد للتفاعل هي		9
H ₂ O	7	H ₂ SiF ₆	ج	HF	ب	SiO ₂	Í	
	C=1	. هی C ₃ H ₆ . 1=1 / 2		غته الأولية CH ₂ فإن صيغته الح	- 4 وصي	ب كتلته المولية g/mol 2.	مرکد	
		-		خطأ	ب	صح	Í	10
				لمواد من الرطوبة	لحفظ ا	بتخدم الملح المائي كمجفف	یس	44
				خطأ	ب	صح	Í	11
				بئات ماء محتجزة.	يها جزي	رح المائية مركبات صلبة ف	الأملا	40
				خطأ	ب	صح	Í	12
		لة.	متفاعا	الكيميائية هي إيجاد كتل المواد اا	مادلات	خطوة في حل حسابات المع	أول	40
				خطأ	ب	صح	Í	13
					ية	ني: أجب عن الأسئلة التال	ال الث	السو
						قف التفاعل الكيميائي؟	اذا يتو	أ/ لما
						فراغات التالية:	كمل ال	2/ أك
		اللامائي.	الملح	لمائي بـ	الملح ا	الة جزيئات ماء التبلور من	كن إز	أ- يم
	ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل							
		C ₃ H	8 + ($O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$		لمعادلة الكيميائية التالية:	رزن اا	3/ أو

	الاسم
Σ	الصف
ZIPGRADE.COM	
RAD	1 () (; (†) 11 (; (†)
ZIPG	2 (3) (5) (7) 12 (9) (f)
14	3 (J) (T) 13 (J) (T)
	1 (ب) (ع) (د)
	5 (ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا
	6 (J) (T) (T)
	7 (3) (7) (1)
	8 (J) (T) (E) 8
	9 (2) (5) (1)
	10 (-) (-)

أسئلة اختبار مادة كيمياء B		
	اسم الطالب	
ثاني ثانوي	الفصل	F
1447 / /	التاريخ	



المملكة العربية السعودية وزارة التعليم

الاسم العلمي لمركب MgSO4.7H2O هو الاسم العلمي لمركب MgSO4.7H2O هو المختلف المولية لمركب كبريتات المغنيسيوم سباعي الماء المولية لمركب كبريتات الصوديوم المولية لـ 3 المركب. علما بأن الكتلة المولية لـ 3 المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ع ط2.5 % ع المواد الكيميائية المولية لمولد الناتجة في التفاعل الكيميائية المولية الملك المواد الكيميائية المولية من المهيد وجين حسب التفاعل التالية صيغته المولية الملك المائي المولية المولية الملك المائي الملك المائي المولية الملك المائي المولية الملك المائي الملك المائي الملك المائي المائي الملك الملك الملك الملك المائي الملك ا
1 فأوريد الماغنيسيوم ب كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء الما
2 إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كبريتات الصوديوم المحكولة المركب. علما بأن الكتلة المولية لـ 25=3 Na2SO4 هي NazSO4 هي Naz
أ 42.5 % ج 32.4 % ب 22.5 % أ دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائية والمواد الكيميائية المواد الكيميائية والمواد الكيميائية المواد الكيميائية والمواد المواد الم
(مراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو أ التغيرات الكيميائية ب الحسابات الكيميائية ب المواد الكيميائية N2+3H2→2NH3 (مونيا الناتجة من تفاعل 1 التالي 2 N2+3H2 (مونيا الناتجة من تفاعل 3 mol النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي 3 mol (مونيا الناتجة من تفاعل 3 nol (مونيا الناتجة من تفاعل 3 nol (مونيا الناتجة من تفاعل 1 nol (مونيا 1 nol
المواد الكيميائية
N2+3H2→2NH3 من الناتجة من تفاعل 1 من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي 1 N2+3H2→2NH3 و المركبات المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟ C6H6
6 2 5 ج 3 ب 2 1 4 أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟ 5 C6H6 2 H2O2 5 أ الصيغة التي تبين أصغر نسبة عديية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي 6
أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟ أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟ أ H2O2 أ H2O2 الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي
ا H2O2 ب H2O2 ج C6H12 ب H2O2 الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي
اً النسب المولية بالصيغة الأولية ج الصيغة الجزيئية د صيغة الملح المائي
الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم K=39 /C=12 / O=16 تساوي K=39 /C=12 / O=16
ا با 40 g/mol ا ج ا 100 g/mol د ا 138g/mol
عدد النسب المولية للتفاعل 2Mg + O ₂ → 2MgO هو 8
8 2 6 7 4 9 2 1
حسب معادلة الكيميائية التالية: SiO2 + 6HF \rightarrow H2SiF6 + 2H2O إذا تفاعل SiO2 من SiO2 و mol فإن و HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي
H ₂ O ع H ₂ SiF ₆ ع HF ب SiO ₂
مركب كتلته المولية 42 g/mol وصيغته الأولية CH ₂ فإن صيغته الجزيئية هي C=12 / H=1 .C ₃ H ₆ فإن صيغته الجزيئية هي 10
اً صح ب خطأ
يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة
ا صح ب خطا
الأملاح المائية مركبات صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة.
الما الما الما الما الما الما الما الما
أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.
والمسؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية
السوان التاني: اجب عن الاستعاد التالية أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟
اً/ لمادا يبوقف التفاعل الخيميائي: استهلاك أحدى المو اد تماماً
المسهوك المحدى الموراد المحدد المسهول المحدد المسهول المحدد المحدد المحدد المحدد المحدد المحدد المحدد المحدد ا 2/ أكمل الفراغات التالية:
ع رب عن الحرب التباور من الملح المائي بـ التسخين. الملح اللامائي.
ب تستخدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة المردود المئوية. ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة المردود المئوية.
$C_3H_8+O_2 ightarrow CO_2+H_2O$ اوزن المعادلة الكيميائية التالية:
$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$

	اسم الطالب الثلاثي	######################################		دية	المملكة العربية السعودية		
		yearducally egityes attended of a thousand			وزارة التعليم		
م اللجنه :	رقم الجلوس : رقم		30		الإدارة العامة للتعليم بمحافظة		
٠ ثالث)	الصف : الثاني الثانوي مسار عام (اول – ثابي –				مدرسة		
	زمن الاختبار /	فقط			الدرجة كتابه		
	المادة /كيمياء 2		توقيعه	/ f	اسم المصحح		
	المدقق وتوقيعه /		المراجع أ / توقيعه				
13	/						
	:) امام العبارة الخاطئه :	العبارة الصحيحة وعلامه (×	المام	ضع علامه (٠	السوال الأول: (أ)		
العلامة	7 • 54 7 • • • • • • • •	العباره		مریون. ده ها	م ا		
	حد من المادة هي الصيغة الأولية			، تبين العدد الفعلم اقة 45 أقل طاقة			
	د الذي هو هنري مونا.	سوى الطاقه 30 ول الدوري تصاعديا حسب العد					
	- احري مو معري موريي			ىدى رىب العاصر ₁₂ Mg اعلى من ا			
				<u>ابات الكيميائية عا</u>			
	1	ساهمية قطبية اذا كان 160, H					
				لي للاكترونات في	7 التمثيل النقط		
	يوم تساوي %35	، LiBr فان نسبة عنصر الليث					
				، HCIO ₃ حمض تنسبه تروید			
		س العناصر المكونه لها					
	لتها 13.g / mol فان الصيغة الجزينية C ₆ H ₆	عي الأوجه المنتظم 78 120 صغيته الاه لية CH كتا		•			
	سه ۱۱۵۱ / ۱۱۵۳ قال الصيعة الجريبية 13.9 الله التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسى						
		-: <i>چ</i>	عة فيما يا	الإجابة الصحيد	السوال الثاني اختر		
		موصلة للكهرباء والحرارة بشكا	السحب و،	ر قابلة للطرق وا			
ات	ت النبيله د) الاشباه الفلز	زات ج) الغازاا	ب) القلز		أ) الملافلزات		
ي (ىب التفاعل $H_2 + Br_2 \; o \; 2HBr$ تساوي	لانتاج 6mol من HBr حــ	المتفاعل	الهيدروجين H ₂	 2 – عدد مولات غاز ا		
9	1.5 (ء	12 (7	3 (🖵		6 ()		
	ا ينتج مركب صيغته الكيميائية هي: -	ع ايونات الهيدروكسيد ⁻ OH	به Al ³⁻	ت الالومينيوم +	3 – عند اتحاد أيوناه		
	Al(OH) ₃ () Al ₂	AIF ج) 2O ₃	ب) 04،4°	1 - 21(.m.)m	AICI ₃ (
	الله في عمليه: - جين د) الرنين	، مستويات مهجنه جُديْدة ممن بل ج) التهج	یہ سعویز ۔ / التحا،	مسويات الفرعد	4- ينتج من خلط الم أ) التميؤ		
	-ين	بى ₃₀ Zn:[Ar] ₁₈ 4s فان عن	² 3d ¹⁰ (- ربع الالكتروني			
	ل وفلز د) مماثل وشبه فلز	ع المائز ج) مماثل المائز ج) مماثل	،) مماثل	ي دي ب	أ) انتقالي وفلز		
	والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية: -	الايونات الموجبة للفلزات	جاُذب بين	ي تكون قوة التج	6 ـ نوع الرابطة التر		
į	لزية د) الهيدروجينيا	همية ج) الف					
	I/OL () May	, ,		• ,	7) أي المركبات التا أ / الكوالا		
	KCI (2 Mg) عل موزن بالعلاقة : ـ			اً) NaCl 8 – يتم حساب عدد		
	n(n-1) (۲ n(n+1) (ج	-		ا 2n² (أ		
	9 - تردد الاشعة السينية ذات طول موجى 2m-8.72 وسرعه الضوء \$108m/ يساوي Hz						
	د)67.7×10 ⁵ (34 (ق 4.33×10) ₉ ((Ļ	3.44 ×10 ⁹ ()		
اقلب الورقه							

6	السؤال الثالث (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح:- المادة المحددة – حالة الاسقرار – الالكتروليت – الفوتون – تركيب لويس
	1 - المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي
	2 – ترتيب الكترونات التكافؤ في الجزيء
	3 – المادة التي تستهلك كليا في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة
	4 – جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة
	5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة
	(ب) علل لمايلي: ذرات الفلزات نشطة كيميانياً.
$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2N$	السؤال الرابع: اذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للناتج ما نسبة المردود المنوية حسب التفاعل: ط
2	
	انتهت الاسئلة

اسم الطالب الثلاثي		0000 0000		المملكة العربية السعودية					
	نموذج إجابة	0000		وزارة التعليم					
	رقم الجلوس: رقم اللجنه:	وزارة التعليم	30	م بمحافظة	رة العامة للتعليه	الإدار			
- ثالث)	الصف: الثاني الثانوي مسارعام (اول - ثاني -	Ministry of Education		,	مدرسة				
	زمن الاختبار/	فقط		<u> </u>	الدرجة ك				
	المادة / كيمياء 2	وقیعه		/1	المصحح	اسم			
	المدقق وتوقيعه /	وقيعه		/ĵ	المراجع	اسم			
	رالاول لعام 1447 ه	اختبار الفصل الدراسي الأول - الدور الاول لعام 1447 هـ							
13) امام العبارة الخاطئة :	السؤال الأول: (أ) ضع علامه ($\sqrt{\ }$) امام العبارة الصحيحة وعلامه ($ imes$) امام العبارة الخاطئة :							
العلامة			4	العباره		م			
×	هي الصيغة الأولية	، عنصر في الجزيء الواحد من المادة ه	رات من كل	ين العدد الفعلي للذر	الصيغة التي تب	1			
✓		لاقة 3d	لستوى الم	4s أقل طاقة من الم	مستوى الطاقة	2			
✓	و هنري موزلي	وري تصاعديا حسب العدد الذري هـ	جدول الد	ي رتب العناصر في ال	اسم العالم الذ	3			
×			طر ₅₆ Ba	₁₂ اعلى من نصف ق	نصف قطر Mg	4			
√				ت الكيميائية على قا		5			
√		بية اذا كان ₁₆ 0, ₁ H	اهمية قطب	جزيء الماء H ₂ O تسا	نوع الر ابطة في	6			
√				, للإلكترونات في Ca		7			
√		ن نسبة عنصر الليثيوم تساوي %35	ن LiBr فا	عنصر البروم %65 م	اذا كانت نسبة	8			
×				HCII حمض الهيدرو		9			
√		10 تختلف خواص السبائك قليلا عن خواص العناصر المكونة لها							
√	11 الشكل الهندسي للمركب 4H هو رباعي الأوجه المنتظم								
√		12 اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g/mol صغيته الاولية CH كتلتها 13.g/mol فان الصيغة الجزيئية C ₆ H ₆ 13 تتكون الرابطة سيحما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي							
V	13 تتكون الر ابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الر ابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي								
	السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي:-								
9		ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ				1			
	زات	غازات النبيله د) الاشباه الفل	ج) ال	ب) الفلزات	فلزات) اللاف			
	H ₂ + Br ₂ → تساوي	6m₀ من HBr حسب التفاعل 2HBr	ل لانتاج ٥١	لهيدروجين H ₂ المتفاع	عدد مولات غازا	2			
		1.5 (د	ج) 2	ب) 3		6(1			
	غ ته الكيميائية هي : -	ن الهيدروكسيد ⁻ OH ينتج مركب صي	مع ايونان	ات الالومينيوم ^{+A} I3	عند اتحاد أيون	3			
		AI(OH) ₃ (د AI ₂ O	ج) 3	ب) AIPO	AIC	l ₃ (1			
	-:ā	تويات مهجنه جديدة ممثالة في عملي	تكوين مس	المستويات الفرعية لن	ينتج من خلط ا	4			
		التهجين د) الرنين	ج)	ب) التحليل	تميؤ	أ) الت			
		₃₀ Zn:[A فان عنصر				4			
	<u> </u>			ب) مماثل لافل	تقالي وفلز				
	" "	نات الموجبة للفلزات والالكترونات اا				6			
	بنية	الفلزية د) الهيدروجي		ب) التساهمية	لأيونية				
				الية لها طاقة شبكة	*	7			
		د) MgCl		ب) CUCI	NaC				
				د النسب المولية لاي / 1 م		8			
	2n² (n(n+1) (ع n(n+1) (n-1) (n-1) (n-1) (n-1) (الشعة السينية ذات طول موجى 8.72×8.72 وسرعه الضوء 108m/s يساوي Hz								
** 11						9			
، الورقة	6 افلب	7.7×10 ⁵ (د 34 (ز	ع 4.3	ب) 33×10 ⁹	3.44 ×10)° (1			

6	السؤال الثالث (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح:-
	المادة المحددة — حالة الاستقرار — الالكتروليت — الفوتون — تركيب لويس
	1 – المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي
	<mark>تركيب لويس</mark> 2 — ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء
	3 – المادة التي تستهلك كليا في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة <u>المادة المحددة</u>
	4 – جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة
	5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فها أدنى طاقة
	(ب) علل لمايلي: ذرات الفلزات نشطة كيميائياء
	لسهولة فقد الكترونات التكافئ فيها
	السؤال الرابع: اذا كان المردود النظري 0.685 والمردود الفعلي 0.433 للناتج ما نسبة المردود المئوية $N_2+3H_2 ightarrow 2NH_2$
2	نسبة المردود المتوية المردود الفعلي × 100 نسبة المردود المتوية = المردود النظري
	$100 \times \frac{0.433}{0.685} =$
	% 63.21 =

•

لمة الفتره اختبار مادة كيمياء 1_2	أست	المملكة العربية السعودية
	اسم الطالبه	وزارة التعليم
ثاني ثانوي مسارات	القصل	مكتب تعليم فرسان
•144 / / 7	التاريخ	

		: .	المنا	سحيحة باختيار الحرف	ة الص	زال الأول: اختاري الإجاب	السو
				CaCl ₂ .	.2H ₂	الاسم العلمي لمركب 20	
فلوريد الصوديوم ثنائي الماء	7	كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء	<u>ج</u>	كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	ب	أ فلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	1
ية بالكتلة أعنصر						إذا علمت أن الكتلة المولد	
		O = 16	/ N	بإن الكتل المولية 14=	علما	النيتروجين في المركب.	2
36.8 %	L	28.1 %	٦	46.7 %	·Ĺ	44.75 %	
هو	ائي	ة في التفاعل الكيميا	ناتجأ	واد المتفاعلة والمواد الا	ن الم	دراسة العلاقات الكمية بي	
	L			الحسابات الكيميائية			3
				ن C ₂ H ₄ هي	لإيثلير	الصيغة الأولية لمركب اا	4
C ₃ H ₆	L	C_2H_2	٦	CH ₂	·Ĺ	الصيغة الأولية لمركب ال	4
هي	الماد	ب جزيء واحد من	ر فج	ي للذرات من كل عنص	الفعل	الصيغة التي تعطي العدد	5
صيغة الملح المائي	٦	الصيغة الجزيئية	ج	الصيغة الأولية	ب	أ النسب المولية	3
		هو	21	$Mg + O2 \rightarrow 2MgC$	<u>ل (</u>	عدد النسب المولية للتفاع	6
10	٦	8	ج	6	ب	عدد النسب المولية للتفاع أ 4	U
اعل 0.67 mol من	ا تف	∮ SiO ₂ + 6HF	$\overline{} \rightarrow$	$H_2SiF_6 + 2H_2O$	تالية	حسب معادلة الكيميائية ال	
						SiO2 و mol من F	7
H ₂ O	٦	H₂SiF ₆	ج	HF	ب	SiO ₂	
مرکب <u>.</u>	ي اا	لمولات العناصر ف	يحة			الصيغة الأولية هي التي	8
ا اصح ب خطا							
			لحوبة	ف لحفظ المواد من الرد			9
						أصح	
	لة.	. كتل المواد المتفاء	إيجاد	# c		أول خطوة في حل حساب	1
				خطأ	ب	أ صح	0

السؤال الثاني:

/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟

 $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

3/ أوزنى المعادلة الكيميائية التالية:

حسب المعادلة الكيميائيه الموزونة التاليه 2CH4+S8→2CS2+4H2S احسبي عدد مولاتCS2 الناتجه عن تفاعل 1,5mol من88

الحلم هو مجرد حلم اما الهدف فهو حلم له خطة وموعد نهائي لتحقيقه

وفقك الله عزيزتي

معلمتك/مشاعل عريشي

أسئلة اختبار مادة كيمياء (2-1)	
	اسم الطالبة
ثاني ثانوي	الفصل
1447 / /	التاريخ



المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مكتب شرق الثانوية الثالثة والأربعون

السوال الأول: أسئلة الاختيار من متعدد اختاري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة:

, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,					
		۷ هو		الاسم العلم	
لصوديوم كبريتات المغنيسيوم سباعي	ج کلورید ا	كلوريد الماغنيسيوم سباعي		1 1 1	1
لماء الماء الماء	ا ج سباعي ال	الماء الماء الماء	الماع	الما على الماعي	
و فاحسبي النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكبريت	هي 124 g/IIIOI	ريدات النصوديوم ١٧a25U4 ه	ن الكللة المولية لمركب كب ٢٠. S=32		2
د % 25.3	ج 42.5 %	32.4 %		2.5 % 1	_
	ل الكيميائي هو	تفاعلة والمواد الناتجة في التفاع	ثقات الكمية بين المواد الما	در اسة العلا	_
الكيميائية د المعادلات الكيميائية	ج الحسابات	الخواص الكيميائية	ت الكيميائية ب	أ التغيراد	3
يدروجين حسب التفاعل التالي	مية كافية من اله	، mol 3 من النيتروجين مع كه			
		2	$N_2 + 3H_2$	$\rightarrow 2NH_3$	4
5 (د ا 6	ا ج	<u>3</u>	中	أد ال كا	
C ₆ H ₆ 2	H ₂ O $\overline{\tau}$	س صيعته الجريبية ؛ C ₆ H ₁₂	ت التالية صيغته الأولية تم ب	H_2O_2 أ	5
C6116 -		صحيحة لمولات العناصر في ا	·		
الجزيئية د صيغة الملح المائي	ج الصيغة ا	الصيغة الأولية			6
<u> </u>		K ₂ CO ₃ تساوي 16=0		الكتلة الموا	_
	g/mol ج	65 g/mol		g/mol 1	7
		HCl + KOH → KCl هو .	المولية للتفاعل H ₂ O	عدد النسب	_
اد 12	ج 18	20	ب	30 1	8
HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي :	S و 2 mol من	ذا تفاعل 0.67 mol من iO2	SiO ₂ +6HF→H ₂ Si	F+2H ₂ O	_
H ₂ O 2	H ₂ SiF	HF	ب	SiO ₂	9
$C=12 / H=1 . C_3H$	الجزيئية هي 6	ميغته الأولية CH ₂ فإن صيغته	له المولية 42 g/mol و ص	مرکب کتلت	10
		خطأ	ب	أ صح	10
الاسم		المواد من الرطوبة .	لملح المائي كمجفف لحفظ	يستخدم اا	11
الفصل الصف	-	حطا فیها جزیئات ماء محتجزة .	ا ب ائية مر كيات أبو نية صلية	ا صبح الأملاح الم	
		خطأ خطأ	· "3" · 3 <u>"</u>	اً صح	12
ه د ج ب ا	لات .	ن الكيميائية هي إيجاد عدد المو ا	في حل حسابات المعادلات	أول خطوة	13
1 00000 11 00000		خطأ	ب	اً صح	
2 00000 12 00000					
3 00000 13 00000		من مادة متفاعلة ؟	أ) لماذا نستخدم فائضا ه	ل المقالي /	سؤا
4 00000 14 00000					
5 00000 15 00000 I			الفراغات التالية:	ب) أكملي	
6 00000 16 00000		ور من	كن إزالة جزيئات ماء التبل	ً - يم	
7 00000 17 00000		الملح اللامائي ما	ملح المائي بـ	مأا	
8 00000 18 00000		يما	وقف التفاعل الكيميائي عند	ـ يتر	
9 00000 19 00000		. 7.	نى المعادلة الكيميائية التالب	ial (=	
10 00000 20 00000			ني المعادلة الكيميائية الثاني $\mathrm{O}_2 o \mathrm{CO}_2 + \mathrm{H}_2$	\ C	
Form 23					

أسئلة اختبار مادة كيمياء (2-1)				
	اسم الطالبة			
ثاني ثانوي	الفصل			
1447 / /	التاريخ			
	<u> </u>			



المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مكتب شرق الثانوية الثالثة والأربعون

انتهت الأسئلة

دعواتي لك بالتوفيق

السوال الأول: أسئلة الاختيار من متعدد اختاري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة:

			م العلمي لمركب CaCl ₂ .2H ₂ O	الاس
الكالسيوم ثنائي د فلوريد الصوديوم ثنائي الماء الماء	ج کلورید	كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	لوريد الماغنيسيوم ثنائي ب لماء)
بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب .N=14	<u>ا</u> ى النسبة المئوبة			
36.8 %	بر 28.1 %	46.7 %	44.75 %	٤ /
		- تفاعلة والمواد الناتجة في التفاء	مة العلاقات الكمية بين المواد الم	م دراس
الكيميائية د المواد الكيميائية	ج الخواص	الحسابات الكميائية	لتغيرات الكيميائية ب	1 1 3
يدروجين حسب التفاعل التالي	مية كافية من اله	، 4 mol من النيتروجين مع ك	مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل	
	1 1		$N_2+3H_2\rightarrow 2N_1$	<u>√H3</u> 4
10 2 8	٦	6	<u>4</u> با <u>4</u>	1
	G II		بغة الأولية لمركب الإيثيلين H ₄₂	٠ -
C ₃ H ₆ 2	C ₂ H ₂	CH ₂	C ₂ H ₄	
	احد من المادة هر ج الصيغة ا	ت من كل عنصر في جريئ و الصيغة الأولية	يغة التي تعطي العدد الفعلي للذر ا لصيغة الكيميائية	-
		<u> </u>	تصيعه الحيميانية ة المولية لـ كربونات البوتاسيوم	
	g/mol =	<u>100 g/mol</u> السوي <u>100 g</u>		/ ا ۽ ا
40 g/mor 4 05	g/mor e		النسب المولية التفاعل 2MgO	
		× 2Mig + O2 →	النسب المولية لللقاعل 21v1gO	<u> </u>
ا د 25	ع 20	6	٢	1 1
من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي :	SiO و SiO	إذا تفاعل 0.67 mol من 2	$SiO_2+6HF \rightarrow H_2SiF+2H_2$	$_{2}O$
H ² O 7	H₂SiF €	HF	ب SiO ₂	2 1
\(\sigma_1\)	لعناصر في الم	نسبة عددية صحيحة لمولات اا	يغة الأولية هي التي تبين أصغر	الصب
الاسم		خطأ	صح ب	a 1
الفصل		فظ المواد من الرطوبة . 	تخدم الملح اللا مائي كمجفف لحف	<u>imi</u> 11
	الم فورات المالية الم	حط 60.01 مرينته الأمارة O	صح ، عديم اللون كتلته المولية mol/;	ا د
ه د ج ب ۱ ه د ج ب ۱	<u> </u>	$\frac{10^{\circ} + 32^{\circ} + 32^{\circ}}{N_2O + NO_2 + N_2O_3}$	ا ب N ₂ O	f 14
1 00000 11 00000	اد المتفاعلة .		خطوة في حل حسابات المعادلان	
2 00000 12 00000		خطأ	ي ب	13ء ا
3 00000 13 00000			-	
4 00000 14 00000		ن مادة متفاعلة ؟	لى / أ) لماذا نستخدم فائضا مر	سؤال المقال
5 00000 15 00000 ■		_	(• 🖫	
6 00000 16 00000			أكملي الفراغات التالية:	·····
		هٔ ۱ مار	الحملي العراحات التالية. - يمكن إزالة جزيئات ماء التبا	`
7 00000 17 00000			الملح المائي بـ	
8 00000 18 00000		نمانما ي . نما	- يتوقف التفاعل الكيميائي عند	-
9 00000 19 00000			-	
10 00000 20 00000			ج) اوزني المعادلة الكيميائية التال	
		$C_3H_8 +$	$O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	