### تم تحميل وعرض المادة من



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوازيع المناهج وتحاضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد











المادة كيمياء الصف ثاني الزمن ساعتين ونصف التاريخ / / 1445هـ ني )			الدراسي	: لثانوية	لتعليم <sub>)</sub> بالمنطقا حافظة		الإدارة العا مكتب ا
		المصحح	4	3	2	1	السؤال
		المراجع					الدرجة
وس : 	رقم الجلر					ب:	اسم الطالم
			<u>ىلى</u> :	حيحة فيما	إجابة الص	): اخترالإ	السؤال الأول
10		لمبية .					<b>1-</b> هي قوى
د)الرابطة الهيدروجينية	) ثنائية القطبية	رج ا		ب) الانتشار	_ ا	ت	أ) قوى التشت
	*** **	(C)		•			<u>) رق</u> 2- مقياس مة
د)السوائل	المواد الصلبة	(5	سطحي	<u>.</u> ب) التوتر ال			ًا) اللزوجة
3 (	احالة السائلة .	. —		•			
د)التبخر	التجمد	(ح		ب) التكثف	ر ـ		أ <b>)</b> الترسب
, ,			ب			اقة الحرار	4- تقاس الط
د)باسکال	البارومتر	(ح		ب) الجول			أ) المانومتر
				تتاج حرارة	شغل أو إن	ة على بذل	5- هي القدر
د)حفظ الطاقة	السعر	( <del>c</del>		ب) الطاقة			أ) الحرارة
				لأجسام .	عن حركة ا	نة الناتجة ع	6- هي الطاق
د)السعر	الحرارة			ب) الطاقة ال			أ) طاقة الوض
							7- هي الماد
د)الغازات	الصلبة البلورية						أ) وحدة البنـ
					'	و تنتقل من	8- هي طاقة 
د)الكتلة	الحرارة	[ح]		ب) الحركة		11 1 "	أ) الطاقة مستند
. 1		. 1				فياس الضبغ	9- يستخدم ل <u>ا</u>
د) نیوتن	المانومتر	-		ب) البارومة 			أ) باسكال
							10- يعود الد
د) منخفضة	ا متوسطة	(で		ب) مرتفعة	ا ب		أ) عالية جداً
		التالية .	ب للعبارات	ىلمى المناسب	لمصطلح الع	<u>ن</u> : أكتب ا	السؤال الثاي
5	النظام — الضغط			•		<del>-</del>	المحتوى الحراري
-	1						
		عة	،حدة المسا-	الواقعة على و	القوة		1

كمية الحرارة يتطلبها رفع درجة الحرارة جرام واحد من المادة درجة سيليزية واحدة

جهاز معزول حرارياً يستخدم لقياس كمية الحرارة الممتصة أو المنطلقة

يعرف بأنه كمية الحرارة المفقودة أو المكتسبة في النظام أثناء التفاعل

الثالث : ضع علامة (صح) أو علامة (×) أمام العبارات التالية	السو ال
ستخدم قانون جراهام للمقارنة بيت معدل انتشار غازين .	
وى الترابط داخل الجزيئات أقوى من القوى بين الجزيئات .	2
ؤثر قوى التجاذب بين الجزيئات في المواد السائلة في اللزوجة والتوتر	3
حدث تغيرات الطاقة خلال تغيرات حالات المادة الفيزيائية	4 د
نص قانون حفظ الطاقة على أنه أي تفاعل كيميائي أو عملية فيزيائية تتحول الطاقة من شكل لآخر .	5 ي
حتوي المعادلة الكيميائية الحرارية على الحالات الطبيعية للمواد المتفاعلة والنواتج	6 ز
كون التفاعل في حالة اتزان إذا كانت سرعة التفاعل الأمامي مساوية لسرعة التفاعل العكسي	7 پ
لمحفزات تعمل على إبطاء سرعة التفاعل الكيميائي	8
جود الأيون المشترك في محلول يزيد من ذائبية المادة المذابة	9
حدة البناء أكبر ترتيب للذرات في الشبكة البلورية	, 10

10

5

السؤال الرابع: أجب على الفقرات التالية السؤال الرابع: أجب على الفقرات التالية العكسي 2NH<sub>3</sub>  $N_2 + 3H_2$ 

٢- عينة من فلز كتلتها 90.0g امتصت 25.6J من الحرارة عندما ازدادت حرارتها 1.18C ما الحرارة النوعية للفلز؟

(((((((انتهت الأسئلة ))))))))))))))

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

المادة كيمياء الصف ثاني الزمن ساعتين ونصف التاريخ / / 1445هـ	30 مال مال مال عالم الثان الث	طقة خطائق الـ Education الثانوية	المُنْ الْحَارِيُّ الْعَبْرَةُ الْتَعْلَيْمُ وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بالمنا مكتب التعليم بمحافظة مدرسة
	•	نموذج	
د)الرابطة الهيدروجينية	ج) ثنائية القطبية	شأ بين الجزيئات الغير قطبية .	السؤال الأول: اختر الإجابة ا 1- هي قوى تجاذب ضعيفة تن أ) قوى التشتت
د)السوائل	ر بالحالة السائلة .	ب) التوتر السطحي زية إلى الحالة الصلبة دون المرور	3- تحول المادة من الحالة الغا
د)التبخر د)باسكال	ج) النجمد - ج) البارومتر	، النظام الدولي بـ	<ul> <li>أ) الترسب</li> <li>4- نقاس الطاقة الحرارية وفق</li> <li>أ) المانومتر</li> </ul>
د)حفظ الطاقة	ج) السعر	أو إنتاج حرارة . ب) الطاقة	<ul><li>5- هي القدرة على بذل شغل أ</li><li>أ) الحرارة</li><li>6- هي الطاقة الناتجة عن حر</li></ul>
د)السعر		ب) الطاقة الحركية ها مرتبة في شكل هندسي منتظم .	<ul> <li>أ) طاقة الوضع</li> <li>7- هي المادة التي تكون ذراتي</li> </ul>
د)الغازات د)الكتلة	ج) الصلبة البلورية ج) الحرارة	ب) الحركة	8- هي طاقة تنتقل من الجسم أ) الطاقة
د) نيوتن	ج) المانومتر	ري . ب) البارومتر ت للانضغاط لأنها ذات كثافة	9- يستخدم لقياس الضغط الجو أ) باسكال 10- يعود السبب لقابلية الغاز ا
د) منخفضة	ج) متوسطة	ب) مرتفعة ح العلمي المناسب للعبارات التالية .	·
5	- النظام - الضغط	<ul> <li>الحرارة النوعية</li> <li>قوة الواقعة على وحدة المساحة</li> </ul>	المحتوى الحراري — المسعر 1 الضغط اا
ő	ام واحد من المادة درجة سيليزية واحد	جزء معين من الكون يحتوي التفاعل أو اا كمية الحرارة يتطلبها رفع درجة الحرارة جر جهاز معزول حرارياً يستخدم لقياس كميا	3 الحرارة النوعية
		عرف بأنه كمية الحرارة المفقودة أو المكتس	+

	ل الثالث : ضع علامة (صح ) أو علامة (×) أمام العبارات التالية	سؤال
1	يستخدم قانون جراهام للمقارنة بيت معدل انتشار غازين .	
1	قوى الترابط داخل الجزيئات أقوى من القوى بين الجزيئات .	
1,	تؤثر قوى التجاذب بين الجزيئات في المواد السائلة في اللزوجة والتوتر	,
7,	تحدث تغيرات الطاقة خلال تغيرات حالات المادة الفيزيائية	4
	ينص قانون حفظ الطاقة على أنه أي تفاعل كيميائي أو عملية فيزيائية تتحول الطاقة من شكل لأخر .	,
X,	تحتوي المعادلة الكيميائية الحرارية على الحالات الطبيعية للمواد المتفاعلة والنواتج	(
	يكون التفاعل في حالة اتزان إذا كانت سرعة التفاعل الأمامي مساوية لسرعة التفاعل	
	العكسي	
X	المحفزات تعمل على إبطاء سرعة التفاعل الكيميائي	
×	وجود الأيون المشترك في محلول يزيد من ذائبية المادة المذابة	,
X	وحدة البناء أكبر ترتيب للذرات في الشبكة البلورية	1

5

10

 $Keq = \frac{[NH_3]^2}{[N_2\ ].[H_2]^3}$  ثابت الاتزان الأمامي

$$Keq=--rac{[N_2].[H_2]^3}{[NH_3]^2}$$
 لاتزان العكسي

 عينة من فلز كتلتها 90.0g امتصت 25.6J من الحرارة عندما ازدادت حرارتها 1.18C ما الحرارة النوعية للفلز ؟

 $N_2 + 3H_2$ 

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

الزمن: ساعتان ونصف			,	وزارة ا	
التاريخ: / / ١٤٤٥	والقاتب ليم ومصدف الدراسي الثاني للعام ١٤٤٥ - دور اول متبار الفصل الدراسي الثاني للعام ١٤٤٥ - دور اول	12	رة العامة للتعليم بمحافظة مدرسة		
وس :	الفصل: ٢ / رقم الج			لطالب	
	الدرجة كتابة	السؤال الثالث	السوال ٢	السوال ١	
( r.	لمَقَ				
	أ / المدقق	المراجع	/ 1	المصحح	
	التوقيع	التوقيع		التوقيع	
صح <u>خطا</u>	ارة به الكلية له تساوي السابعة	•	التفاعل 1 [B1 <sup>3</sup> ]	ا قانون سرعه	
0 0		ة Keq عند تركيز			
0 0		_		صنف الثلج انه	
0 0	والتصادم بين جسيماتها تصادم فعال غير مرن				
0 0	) من سرعته هو المحفزات	وسط التفاعل فيقلل اردة للحرارة دائم	-		
		ارده للحراره دائم ملبة الى الحالة ال			
0 0	نجاه وطاقة مناسبين نجاه وطاقة مناسبين				
0 0		بر السطحي للماء			
0 0		وى التشتت	جزيئات Cl <sub>2</sub> ق	نوع القوى بين	

١ - أي العمليات التالية تكتسب جسيمات المادة الطاقة خلالها : د ـ تكون المطر أ- تكون الثلج ج- تبخر الماء ب- احتراق الخشب ٢-اذا كانت الحرارة النوعية للفلز ( g °C ) / 4.68g وكتلته 4.68g تم زيادة درجة الحرارة C 182 فان كمية الحرارة بوحدة الجول تساوي د - 652 256 - 1 ح – 908

٣ - احسب متوسط سرعه التفاعل اذا علمت ان تركيز بروميد البيوتيل في بداية التفاعل مع الماء 0.22M ثم اصبح 0.1M بعد مرور 4 تواني على التفاعل | 0.01 - 1 د- 0.03 ح – 0.04 ب - 0.02

> غند زيادة الضغط  $H_{2(g)}+Cl_{2(g)} \rightarrow 2HCl_{(g)}$  عند زيادة الضغط +د - زيادة الكلور ج- لايؤثر ب- زيادة كمية النواتج أ-زيادة قيمة ثابت الاتزان

 ٥ ـ تقل اللزوجة الحرارة د ـ لاجابة غير موجودة

أ ـ انخفاض ج ـ انخفاض وارتفاع ب ــ ارتفاع ٦ - أي زيادة في تركيز المواد المتفاعلة يؤدي الى

ب - ازاحة التفاعل الى اليسار د - ازاحة التفاعل الى اليمين ج – تقليل النواتج أ ـ تقليل التصادمات الفعالة

ج - علل لما يلى : تفاعل الخارصين مع محلول حمض الكلور اسرع من تفاعله مع النحاس ؟

اقلب الصفحة

<u> </u>		ن الثّاني : (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ المناسب	السوا
	الانتشار _ قانون سرعه التفاعل	طاقة التنشيط - الاتزان المتجانس - درجة الغليان - السعر -	
,		لتي يتساوى عندها ضغط البخار السائل مع الضغط الخارجي ( الجوي )	<u> </u>
	شط و حداث التفاعل	الحد الأدنى من الطاقة لدى الجزيئات المتفاعلة والازم لتكوين المعقد الن	_ ۲
		وجود المتفاعلات والنواتج في من حالة فيزيانية واحدة	۳ ۳
		حركة تداخل المواد معا	_ £
		بعبر عن العلاقة بين سرعة التفاعل الكيميائي وتركيز المواد المتفاعلة .	_ 0
	لة سليزية واحدة	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من الماء النقي درج	۲ –
		ب – اذا كان لديك التفاعل : طعل + S <sub>2(g)</sub> + S <sub>2(g)</sub> = 2H <sub>2(g)</sub> + S <sub>2(g)</sub> ما اثر زيادة تركيز المادة طعل الاعتران الكيميائي kep ؟	
ون كتلته المولية mol	لمولية 16 g\mol وثاني اكسيد الكري	<u>ل الثالث :</u> (أ) احسب معدل الانتشار لكل من اول اكسيد الكربون كتلته ا	السوا
authau a.		ب — ضع من العمود الاول مايناسبة في العمود الثاني	
المعمود الثاني	رقم الاجابة	ب – ضع من العمود الاول مايناسبة في العمود الثاني العمود الاول	م
العمود الثاني حرارة الاحتراق	رقم الاجابة		۲
ਜ਼ ·	رقم الاجابة	العمود الاول	
حرارة الاحتراق	رقم الإجابة	العمود الاول مقدار قوة نيوتن لكل مربع	1

انتهت الاسئلة

ي الثانوي – مسار عام ياء ٢-٢ عتان ونصف / / ١٤٤٥	المادة: كيمي الزمن: سا	وزرة التعليم و الفصل الدراسي الثاني للعام ه ١٤٤ ـ دور اول	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة مدرسة
	بلوس :	الفصل: ٢ / رقم الـ	اسم الطالب
r.		ذج الإجابة	السوال السوال السوال السوال السوال التوقيع السوال الس
14	ية	رة الصحيحة وعلامة ( 🗙 ) امام العبارة الخاطئة امام العبارات التا	السؤال الاول : (أ) ضع علامة (٧) امام العبار
خطا	صع	العبارة	
0	0		۱ اذا قانون سرعه التفاعل [B] R=k[A] ف
0	0	د ترکیز معین	٢ تكزن قيمة الاتزان الكيميائي ثابتة Keq عن
0	0		٣ يصنف الثلج انه بلوري وايوني
0	0	نتشار والتصادم بين جسيماتها تصادم فعال غير مرن	
0	0		<ul> <li>العامل الذي الى الى اضافته في وسط التفاع</li> <li>المحتوى الحراري للتفاعلات الطاردة للحرار</li> </ul>
0	0		<ul> <li>المحتوى الحراري للتفاعلات الطاردة للحرار</li> <li>يسمى تحول المادة من الحالة الصلبة الى الـ</li> </ul>
0	0		کی یکون تصادم فعال یلزم ان یکون التصاد ۱ کی الحاد التصاد ۸ کی الحاد التصاد ۸ کی الحاد التصاد ۱ کی التحاد ۱ ک
0	0		<ul> <li>ب سي يحون مصحاء حدن يترم بن يحون السطح</li> <li>المنظفات كالصابون يزيد من التوتر السطح</li> </ul>
0	0		۱۰ نوع القوى بين جزيئات Cl <sub>2</sub> قوى التشتت
		: ,	ب - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي
الجول تساوي			ا - أي العمليات التالية تكتسب جسيمات المادة الم تكون الثلج ب- احتراق $y$ $^{\circ}$ 1 $^{\circ}$ 1 $^{\circ}$ 1 $^{\circ}$ 1 $^{\circ}$ $^{$
على التفاعل mol I	-	روميد البيوتيل في بداية التفاعل مع الماء 0.22M ثم اصبح 0.1M بعد ه ج — 0.04	<ul> <li>٣ - احسب متوسط سرعه التفاعل اذا علمت ان تركيز ب</li> <li>أ - 0.01</li> </ul>
	ادة الكلور		$+Cl_{2(g)}  o 2HCl_{(g)}$ : اذا كان لديك التفاعل $+Cl_{2(g)}  o 2HCl_{(g)}$ اريادة قيمة ثابت الاتزان بادة كمية

ج - علل لما يلي: تفاعل الخارصين مع محلول حمض الكلور اسرع من تفاعله مع النحاس؟

ج - انخفاض وارتفاع

ج – تقليل النواتج

جیده کوار کیمفایه م ۲ من سا

ه - تقل اللزوجة .....درجة الحرارة

أ - تقليل التصادمات الفعالة ب - ازاحة التفاعل الى اليسار

٦ أي زيادة في تركيز المواد المتفاعلة يؤدي الى

ب ــ ارتفاع

اقلب الصفحة

د - لاجابة غير موجودة

د ـ ازاحة التفاعل الى اليمين

		ل الثاني: (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ المناسب	لسؤاا
ن سرعه التفاعل	الانتشار – قانور	طاقة التنشيط – الاتزان المتجانس – درجة الغليان – السعر -	
		التي يتساوى عندها ضغط البخار السائل مع الضغط الخارجي (الجوي)	
ع طاقة التناع	نشط واحداث التفاء	الحد الأدنى من الطاقة لدى الجزيئات المتفاعلة والازم لتكوين المعقد الن	_ Y
حالت	ان ہے۔	وجود المتفاعلات والنواتج في من حالة فيزيانية واحدة للكركر	۳ –
		حركة تداخل المواد معا لله نتما	_ £
سرعة التفاعل	ما نون	بعبر عن العلاقة بين سرعة التفاعل الكيميائي وتركيز المواد المتفاعلة	_ 0
		كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من الماء النقي درج	
ليقاعل مخواليسار	21 اجب عما يلي :	$H_2S_{(g)} = 2H_{2(g)} + S_{2(g)}$ : ب — اذا كان لديك التفاعل : $H_2S_{(g)} = 2H_{2(g)} + S_{2(g)}$ ما اثر زيادة تركيز المادة $H_2(g)$ على موضع الاتزان المريائي kep اكتب قانون ثابت الاتزان الكيميائي $S_2 = S_2$ $S_2 = S_2$	- ' - '
1 وثاني اكسيد الكريون كتلته المولية mol 44 g	المولية g\mol 6	<u>ل الثالث :</u> ( أ ) احسب معدل الانتشار لكل من اول اكسيد الكربون كتلته ا	لسؤاا
· \· 66		16 Cog	
		ب ـ ضع من العمود الاول مايناسبة في العمود الثاني	
العمود الثاني	رقم الاجابة	المعمود الاول	م
حرارة الاحتراق	2 .	مقدار قوة نيوتن لكل مربع	1
أيون مشترك	3	المحتوى الحراري الناتج عن حرق مول واحد من المادة حرقا كاملا	۲
باسكال		مادة تضاف الى وسط التفاعل لتقليل من ذانبية المادة المذابة	٣
حرارة الانصهار المولارية			4
انتعت الاسئلة			

#### بسم الله الرحمن الرحيم

المقررات	نظام
***************************************	المادة
وزارة التعليم	الصف
Ministry of Education	الزمن:

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة
ثانوية
الاختبار النهائي الفصل الدراسي الثاني ٥ ٤ ٤ هـ

|--|

#### سم الله واستعن به ثم أجب عن جميع الأسئلة التالية بالتظليل في ورقة الإجابة مستخدماً قلم الحبر

## ◄ السؤال الأول الاختيار من متعدد من السؤال (1) إلى السؤال (20): اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي بتظليل الدائرة التي ترمز لها ورقة الإجابة:

						حدة قياس الطاقة هي:	9 1
gram	7	Cal	3	J/g.C	Ļ	Joule	
		:-:	كاملا	ق مول واحد من المادة احتراقا	ن احتراز	سمى المحتوى الحراري الناتج ع	2
حرارة التبخر	7	حرارة التكوين	<b>E</b>	حرارة الاحتراق المولارية	Ļ	أحرارة الانصهار المولارية	
المولارية		القياسية					
				ها نص نظرية:	جسيمات	سلوك المادة بالاعتماد على حركة	3
التصادم	7	الاتزان الكيميائي	<b>E</b>	سرعة التفاعل الكيميائي	Ļ	أ الحركة الجزيئية	
				ان الكيميائي:	الة الاتزا	حد العوامل التالية لا يؤثر على حا	4
العوامل المحفزة	7	التغير في الضغط	<b>E</b>	التغير في درجة الحرارة	Ļ	أ التغير في التركيز	
					•	ن أنواع القوى بين الجزيئية:	5
الرابطة الايونية	7	الرابطة الهيدروجينية	3	الرابطة الفلزية	Ļ	أ الرابطة التساهمية	
				غاز تسمى:	ائل الی	لعملية التي يتحول من خلالها السـ	6
الترسب	7	التسامي	3	التبخر	÷	أ التكاثف	
		احدة هي:	يزية و	جرام واحد من المادة درجة سي <del>ا</del>	حرارة ج	لمية الحرارة اللازمة لرفع درجة	7
المستعر	7	السنعر	<b>E</b>	طاقة الوضع الكيميائي	Ļ	أ الحرارة النوعية	
		1		: يمثل H <sub>2( ş</sub>	$_{g)}+I_{2}$	لتفاعل التالي: (g) = 2HI(g)	8
تفاعل التكوين	7	تفاعل أمامي	<b>E</b>	الاتزان المتجانس	Ļ	أ الاتزان غير المتجانس	
		I .		i			

	الله المالة الفيزيائية الماصة للطاقة:						9	
							,	
التسامي	7	الترسب	<b>E</b>	(ڵتكاتُف	ب	التجمد	ĺ	
						فصائص الغازات:	من	10
لها صفة الجريان	7	قابلة للانتشار	3	جسيماتها متراصة بإحكام	Ļ	غير قابلة للانضغاط	j	
		نص نظرية:	التفاعل	جزئيات بعضها البعض لكي يتم	نات و ال	ب التصادم بين الذرات و الأيو	وجو	11
التصادم	7	الاتزان الكيميائي	<b>E</b>	الحركة الجزيئية	Ļ	سرعة التفاعل الكيميائي	Í	
			ىمى:	الاتجاهين الأمامي و العكسي يس	عدث في	التفاعل الكيميائي الذي يد		12
تفاعل التفكك	7	تفاعل الاحتراق	3	التفاعل الأمامي	Ļ	التفاعل العكسي	Í	
				<u> </u> في قانون ثابت الاتزان لان :	<u> </u> الا تُكتب	<u> </u> اد الصلبة ( s ) و السائلة ( 1 )	الموا	13
تركيز ها منخفض	7	تركيزها ثابت	3	تركيزها متغير	Ļ	تركيزها عالي	Í	
				الخن تسمى:	بسم الس	ا تنتقل من الجسم البارد الى الد	طاقة	14
الحرارة	7	طاقة الوضع	₹	الطاقة الضوئية	Ļ	الطاقة الحركية	Í	
<u> بين يساوي</u>	يدروج	مكونا من الهيليوم واله	الغازات	لما بأن الضغط الكلي لخليط من	جين. ع	ب الضغط الجزئي لغاز الهيدرو	احسا	15
				وي 0.044atm ؟	يوم يسا	0.060ء والضغط الجزئي للهيا	ıtm	
0.001 atm	7	0.006 atm	<b>E</b>	0.016 atm	ب	0.104 atm	Í	
حرارة مقدارها	من ال	وانطلقت كمية $(25~\mathrm{C}^\circ)$	) إلى (	$50.4~\mathrm{C}^\circ$ ) درجة حرارتها من	تغيرت	من الحديد كتلتها ( 10g ) اذا	عينة	16
					عديد؟	114 ) .ما الحرارة النوعية للد	<b>J</b> )	
0.022 J/g.C°	7	0.449 J/g.C°	<b>E</b>	28.966 J/g.C°	ب	_	Í	
		ما عدا:	سحيحة م	، في سرعة التفاعل الكيميائي <b>د</b>	، المؤثرة	ع العبارات التالية حول العوامل	جمي	17
طبيعة المواد	L	الزيادة في مساحة	3	الزيادة في درجة الحرارة	Ļ	التغير في تراكيز المواد	١	
الناتجة		السطح				المتفاعلة		
				ى حالة اتزان كيميائي:	وصل إلم	أي مما يأتي يصف نظامآ		18
لا يحدث التفاعل	7	تركيز المتفاعلات لا	<b>E</b>	سرعة التفاعل الأمامي =	ب	لا يوجد ناتج جديد يتكون	j	
العكسي		يساوي تركيز النواتج		سرعة التفاعل العكسي		بفعل التفاعل الأمامي		
		2H +	$Br_2 =$	ي التفاعل التالي:     2HBr	Br <sub>2</sub> ] فر	وضح أثر زيادة تركيز [ 2		19
$\mathbf{K}_{ ext{eq}}$ تنقص قيمة	7	تزداد قيمة $\mathbf{K}_{ m eq}$ في	<b>E</b>	يزاح التفاعل عكسيا نحو	Ļ	يزاح التفاعل طرديا نحو	Í	
في التفاعل		التفاعل		المتفاعلات		النواتج		
		ىدىدة تسمى:	روابط ج	خلالها تكسير للروابط و تكوين	، يحدث	غير مستقرة من تجمع الذرات	حالة	20
سرعة التفاعل	7	طاقة الوضع	<b>E</b>	المعقد النشط	ب	طاقة التنشيط	Í	

# ◄ السؤال الثانى الصواب والخطأ من السؤال (1) إلى السؤال (10): ظلل حرف (ص) اذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) اذا كانت العبارة خاطئة في ورقة الاجابة:

		سيد ده د دا کند د کاده د کاد و دو کاروه د در کاوه در دو سود و کاروه ساک ساز دوست کارو سازه د	
(	)	تحتوي المعادلة الكيميانية الحرارية على الحالة الفيزيانية للمواد المتفاعلة والناتجة وتبين التغير في المحتوى الحراري	1
(	)	يؤدي النقص في درجة الحرارة الى زيادة سرعة التفاعل وذلك بنقص عدد التصادمات في التفاعل الكيميائي.	2
(	)	عندما تكون $ m K_{eq} < 1$ تكون تراكيز المواد المتفاعل أصغر من تراكيز المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي.	3
(	)	يجب أن تتصادم المواد المتفاعلة في الاتجاه الصحيح وبطاقة كافية لكي يتم التفاعل الكيميائي.	4
(	)	السعر هو كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي °1C.	5
(	)	إذا كانت AH موجبة يكون التفاعل طارد للحرارة.	6
(	)	لكل مادة حرارة نوعية مميزة لان لكل مادة تركيبا مختلفا عن المواد الأخرى.	7
(	)	عندما تطرأ تغییرات علی نظام متزن یزاح النظام إلی موضع اتزان جدید.	8
(	)	الضغط هو مقاومة السائل للتدفق والانسياب.	9
(	)	المانومتر جهاز يستخدم لقياس الضغط الجوي.	10

انتهت الأسئلة،،،

مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح. قسم الكيمياء

نظام المقررات	بسم الله الرحمن الرحيم	المملكة العربية السعودية
المادة		وزارة التعليم
الصف : وزارة التعليم ج	47 1 1 1 1 1 1	الإدارة العامة للتعليم بمحافظة
الزمن : Ministry of Education	مه دح الاحابه	ثانوية
		الاختبار النهائي الفصل الدراسي الثاني
		٥٤٤٥هـ

رقم الجلوس /	 اسم الطالب /
• , , , , ,	•

#### سم الله واستعن به ثم أجب عن جميع الأسئلة التالية بالتظليل في ورقة الإجابة مستخدماً قلم الحبر

# ◄ السؤال الأول الاختيار من متعدد من السؤال (1) إلى السؤال (20): اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي بتظليل الدائرة التي ترمز لها ورقة الإجابة:

						حدة قياس الطاقة هي:	1 و
gram	7	Cal	<b>E</b>	J/g.C	Ļ	Joule	
		:-:	كاملا	ق مول واحد من المادة احتراقا	ن احتراز	سمى المحتوى الحراري الناتج ع	2 يا
حرارة التبخر	7	حرارة التكوين	<b>E</b>	حرارة الاحتراق المولارية	Ļ	أحرارة الانصهار المولارية	
المولارية		القياسية					
				ها نص نظرية:	جسيمات	طوك المادة بالاعتماد على حركة	<b>3</b>
التصادم	7	الاتزان الكيميائي	3	سرعة التفاعل الكيميائي	Ļ	ا الحركة الجزيئية	
				ان الكيميائي:	الة الاتزا	حد العوامل التالية لا يؤثر على حـ	1 4
العوامل المحفزة	7	التغير في الضغط	3	التغير في درجة الحرارة	Ļ	أ التغير في التركيز	
						ن أنواع القوى بين الجزيئية:	A 5
الرابطة الايونية	7	الرابطة الهيدروجينية	<b>E</b>	الرابطة الفلزية	Ļ	أ الرابطة التساهمية	
				غاز تسمى:	ائل الی	عملية التي يتحول من خلالها الس	6 ال
الترسب	7	التسامي	3	التبخر	Ļ	التكاثف	
		احدة هي:	يزية و	جرام واحد من المادة درجة سي <mark>ا</mark>	حرارة ج	مية الحرارة اللازمة لرفع درجة	7 ک
المستعر	7	السعر	<b>E</b>	طاقة الوضع الكيميائي	Ļ	أ الحرارة النوعية	
				: يمثل H <sub>2(</sub>	$\mathbf{g}_1 + \mathbf{I}_2$	تفاعل التالي: (g) = 2HI(g)	8 12
تفاعل التكوين	7	تفاعل أمامي	<b>E</b>	الاتزان المتجانس	Ļ	ا الاتزان غير المتجانس	

من تغيرات الحالة الفيزيائية الماصة للطاقة:							9
التسامي	7	الترسب	<b>E</b>	التكاثف	ب	التجمد	1
						ن خصائص الغازات:	10 من
لها صفة الجريان	7	قابلة للانتشار	<b>E</b>	جسيماتها متراصة بإحكام	ب	غير قابلة للانضغاط	Í
		نص نظرية:	التفاعل	جزئيات بعضها البعض لكي يتم	نات و ال	جوب التصادم بين الذرات و الأيوا	11 وج
التصادم	2	الاتزان الكيميائي	<b>E</b>	الحركة الجزيئية	Ļ	سرعة التفاعل الكيميائي	1
			ىمى:	الاتجاهين الأمامي و العكسي يس	مدث في	التفاعل الكيمياني الذي يد	12
تفاعل التفكك	7	تفاعل الاحتراق	٤	التفاعل الأمامي	ب	التفاعل العكسي	Í
				<u>ا</u> ، في قانون ثابت الاتزان لان :	ا لا تُكتب	 واد الصلبة ( s ) و السائلة ( 1 )	13 الم
تركيزها منخفض	7	تركيزها ثابت	<b>E</b>	تركيزها متغير	Ļ	تركيزها عالي	Í
				اخن تسمى:	جسم الس	قة تنتقل من الجسم البارد الى الم	14 طا
الحرارة	2	طاقة الوضع	<b>E</b>	الطاقة الضوئية	Ļ	الطاقة الحركية	Í
جين يساوي	يدروج	مكونا من الهيليوم واله	الغازات	ا الما بأن الضغط الكلي لخليط من	جين. ع	سب الضغط الجزئي لغاز الهيدرو	اح
				وي 0.044atm ؟	يوم يسا	0.060atı والضغط الجزئي للهيا	m
0.001 atm	د	0.006 atm	<b>E</b>	0.016 atm	ب	0.104 atm	Í
حرارة مقدارها	من ال	$^{\circ}$ وانطلقت كمية $^{\circ}$	) إلى (	درجة حرارتها من (°50.4 C	تغيرت	بنة من الحديد كتلتها ( 10g ) اذا	16 عي
					عديد؟	114 J) .ما الحرارة النوعية للد	(1)
0.022 J/g.C°	7	0.449 J/g.C°	<b>E</b>	28.966 J/g.C°	÷	2.228 J/g.C	Í
		ا عدا:	سحيحة ه	ة في سرعة التفاعل الكيميائي ص	، المؤثرة	ميع العبارات التالية حول العوامل	17 جو
طبيعة المواد	7	الزيادة في مساحة	<b>E</b>	الزيادة في درجة الحرارة	÷	التغير في تراكيز المواد	Í
الناتجة		السطح				المتفاعلة	
				ى حالة اتزان كيميائي:	وصل إلـ	أي مما يأتي يصف نظامآ	18
لا يحدث التفاعل	۲	تركيز المتفاعلات لا	<b>E</b>	سرعة التفاعل الأمامي =	Ļ	لا يوجد ناتج جديد يتكون	i
العكسي		يساوي تركيز النواتج		سرعة التفاعل العكسي		بفعل التفاعل الأمامي	
		2H +	$Br_2 =$	ي التفاعل التالي:   2HBr =	≜ [ Br₂	وضح أثر زيادة تركيز $[_2$	19
$\mathbf{K}_{ ext{eq}}$ تنقص قيمة	7	تزداد قيمة $\mathbf{K}_{eq}$ في	<u>ج</u>	يزاح التفاعل عكسيا نحو	ب	يزاح التفاعل طرديا نحو	Í
في التفاعل		التفاعل		المتفاعلات		الثواتج	
		دیدة تسمی:	روابط ج	خلالها تكسير للروابط و تكوين	، يحدث	الة غير مستقرة من تجمع الذرات	20 حا
سرعة التفاعل	٦	طاقة الوضع	<b>E</b>	المعقد النشط	Ļ	طاقة التنشيط	1

# ◄ السؤال الثانى الصواب والخطأ من السؤال (1) إلى السؤال (10): ظلل حرف (ص) اذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) اذا كانت العبارة خاطئة في ورقة الاجابة:

✓	تحتوي المعادلة الكيميائية الحرارية على الحالة الفيزيائية للمواد المتفاعلة والناتجة وتبين التغير في المحتوى الحراري	1
X	يؤدي النقص في درجة الحرارة الى زيادة سرعة التفاعل وذلك بنقص عدد التصادمات في التفاعل الكيميائي.	2
X	عندما تكون $ m K_{eq} < 1$ تكون تراكيز المواد المتفاعل أصغر من تراكيز المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي.	3
✓	يجب أن تتصادم المواد المتفاعلة في الاتجاه الصحيح وبطاقة كافية لكي يتم التفاعل الكيميائي.	4
<b>√</b>	السعر هو كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة $1 \mathrm{g}$ من الماء النقي $1 \mathrm{C}^\circ$ .	5
X	إذا كانت ΔΗ موجبة يكون التفاعل طارد للحرارة.	6
✓	لكل مادة حرارة نوعية مميزة لان لكل مادة تركيبا مختلفا عن المواد الأخرى.	7
✓	عندما تطرأ تغییرات علی نظام متزن یزاح النظام إلی موضع اتزان جدید.	8
X	الضغط هو مقاومة السائل للتدفق والانسياب.	9
X	المانومتر جهاز يستخدم لقياس الضغط الجوي.	10

انتهت الأسئلة،،،

مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح. قسم الكيمياء

ثاني ثانوي	الصف:
کیمیاء ۲-۲	المادة :
ساعتان ونصف	الزمن :
الاولى	الفترة :
	التاريخ :
٤	عدد الأوراق:

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم مكتب التعليم .....

### اختبار الفصل الدراسي الثاني الدور الأول للعام ١٤٤٥ هـ

	اسم الطالبة الرباعي:
الفصل:	رقم الجلوس:

اللهم لا سهل الا ما جعلته سهلا ، وأنت تجعل الحزن إذا شئت سهلا ..

اللهم اشرح لي صدري ويسر لي امري ..

..

المدققة	المراجعة	المصححة		الدرجــة		11 = 11
الاسم والتوقيع	الاسم والتوقيع	بع	الاسم والتوقي	كتابة	رقماً	الســـؤال
						الاول
						الثايي
						الثالث
						المجموع
كنترول :	أعضاء لجنة الك			النهائية	ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ا <u>'</u> ا
قيع :	: التو	الاسم		كــــــابــــة	,	رقــمـًا
قیع :	: التو	الاسم				
قیع :	: التو	الاسم				۲٠

التدقيق النهائي لمعلمة المادة:

ا <u>لسوال</u>	، الأول : (أ) اختاري الإجاب	ة الص	حي	حة مما يأتى :				
1	مانسبة معدل الندفق لكل من 2 N	, Ne	علما	ا بأن الكتل المولية للنيون	ol/g	$/_{\sf g}$ وللنيتروجين Ne $_2$ 20mo	mol	* N14
	1.4	ب		0.714	4	1.184	7	0.845
2	تعتمد كمية الطاقة اللازمة لصهر	مول وا.	احد	من المادة الصلبة على قو	رة			
	ا التجاذب	ب		التنافر	÷	التجاذب والتنافر	7	لاتعتمد على القوة
3	ا من أنواع المواد الصلبة البلورية							
	ا جزيئية	ب		متماثلة	4	غير متماثلة	7	التاصل
4	قوة الترابط بين الجسيمات المختا	: ā						
	ا قوة تجاذب	ب		قوة التماسك	4	قوة التلاصق	7	قوة التنافر
5	طاقة مخزنة في الروابط الكيميائب			Ten di Tigar	l	t cert to		r a shirth
	ا الطاقة حرارية	ب		طاقة الوضع الكيميائية		الطاقة الحركية	7	الطاقة الكيميائية
6	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجا	حرارة			1			
	ا السعر الغذائي	ب		الحرارة النوعية	<del>-</del>	السعر	٦	الجول
7	تحتوي حبة حلوى الفواكة والشوا	ان علی	al (	142 Ca من الطاقة . مام	مقدار	هذه الطاقة بوحدة cal ?		
	14000	Ļ	01	7000	ج	142000	د	14300
8	من فروض نظرية التصادم ؟	,					•	
	ا اتجاه غیر صحیح	ب	تص	سادم غير مثمر	ج	طاقه غير كافية	7	یجب ان تتصادم
9	الأداة التي تستخدم لقياس ضغط							
	ا البارومتر	ب	المان	انومتر	ج	المسعر	7	نيوتن
10	من أنواع الاتزان ؟							
10	ا اتزان متجاذب			ِان متجانس واتزان جاذب	ج	اتزان غیر متجانس واتزان متجاذب	د	اتزان متجانس واتزان غير متجانس
 (ب) عللم								
1-تصنف	ب الغازات والسوائل على انها ه	وائع .						
2- تعد ق	. مهمة <b>k</b> <sub>sp</sub> مهمة							$\bigcup$
3- السوا	ائل غير قابلة للانضغاط.							
(ج) 2-	ماهي رتبة التفاعل الكليه $^{1}$ [B]	R=K[A]	°R		_			_
2-وضد	مي اثر زيادة الضغط على التفاعل	لمتزن ا	التالر	لي :				
	$g ) \rightleftharpoons CH4(g) + H2O(g)$	- 3H2(	) +	CO(g)				
					•••••			
				1				4

ال الثاني: (أ) ضعى عبارة (صح) او (خطأ) امام العبارة الصحيحة:	السق
ما يكون $\Delta H$ موجبا يصبح طارد للحرارة ()	1- عند
ماسك قوة الترابط بين الجسيمات المتماثلة ()	2- الته
اكيز المواد الصلبة والسائلة تكتب في ثابت الاتزان ()	3- نر
جة الانصهار هي مقياسا لمتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة ()	4- در
رة التبخر هو المحتوى الحراري الناتج عن احتراق ١١٥٥ من المادة احتراقا كاملا ()	5- حرار
كال هي وحدة الدولية التي تستخدم لقياس الضغط ()	٠- الباسد
ى النقطة التي يوجد عندها الماء في حالاتة الثلاثة معا بالنقطة الحرجة ()	7- تسم
الايونية هي القوى الضعيفة الناتجة عن إزاحة مؤقتة في كثافة الالكترونات في السحب الالكترونية)	
د الضغط الجزئي للغاز على نوع الغاز ()	و- يعتما
لة الغليان هي درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط بخار السائل مع الضغط الجوي ()	1- در ج
ضعى المصطلح المناسب امام العبارة المناسبة له:	
ران الكيميائي – قانون سرعة التفاعل - التوتر السطحي -قانون هس -مبدأ لوشاتلية )	ועע)
بُذل جهد على نظام في حالة اتزان فإن ذلك يؤدي إلى إزاحة النظام في اتجاه يخفف هذا الأثر . (	1-اذا
طاقه اللازمة لزيادة مساحة سطح السائل بمقدار معين (	2- الم
الة النظام عندما تتساوى سرعتي التفاعل الأمامي والعكسي	3- حا
ص على ان حرارة التفاعل او التغير بالمحتوى الحراري تتوقف على طبيعة المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة من )	
بر عن العلاقة بين سرعة التفاعل الكيميائي وتركيز المواد المتفاعلة (	5- يعب

	<u>على الرسم :</u>	السؤال الثالث: (أ) ما الذي تمثلة النقاط التالية
, , ,	<b>A</b>	1-تمثل النقطة  A
	B	2- تمثل النقطة B
الطاقه	طارد؟	3-من خلال الرسم استنتجي هل التفاعل ماص ام ه
ناعل —	سير التة	•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••
	<u>:(ᆠ)</u>	(ب) صل من العمود (أ) بما يناسبة من العمود
	( <del></del> )	<b>(</b> <sup>1</sup> )
من حالة	توجد المتفاعلات والنواتج في اكثر فيزيائية واحدة ()	1- الايون المشترك
	ايون يدخل في تركيب اثنين او اكثر المركبات الايونية ()	2-الاتزان غير المتجانس
	التفاعل الكيميائي الذي يحدث في الا الامامي والعكسي ()	3-المعقد المنشط
-	حاله غير مستقرة من تجمع الذرات خلالها تكسير الروابط وتكوين روابد	4- التفاعل العكسي
	()	
		(ج) حل المسائل التالية
ا الايثانول ؟	الى ℃ 78.8, فما كمية الحرارة التي امتصه	1- اذا ارتفعت درجة حرارة <b>34.4</b> g من الایثانول من 25°C
		2.44 J/g. °C = علما بأن الحرارة النوعية للأيثانول
فط الكلي 600 mm Hg	از الهيليوم وغاز الهيدروجين , علما بأن الض	<ul> <li>2- احسب الضغط الجزئي لغاز الهيدروجين في خليط من غ</li> </ul>
	م يسا <i>وي</i> mm 439.	والضغط الجزئي للهيليو
ر الله الكراد الله في المراد الله في المراد الله في المراد الله الله المراد الله الله الله الله الله	تم بحمد الله تمن	
	عم بحدد الله عد معلمة المادة	

رۇپىــــــة VISION وزارة التعليم

المادة: كيمياء ٢-٢ الصف: ثانى ثانوي-مسار عام

الزمن: ساعتان ونصف

الصف: ٢ / ..... رقم الجلوس:

المملكة العربية السعودية

ظة	تعليم بمحافة
----	--------------

وزارة التعليم

اسم الطالب:

اختبار الفصل الثاني - الدور الاول - لعام ١٤٤١ هـ

مدرسة ..... والثانوية

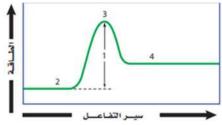
		المجموع كتابة		السوال ٣	السوال ٢	السوال ۱
فقط						
	اسم المدقق	أ / علي المقرب	لمراجع	اسم ا	/ 1	اسم المصحح
	التوقيع		ع	التوقي		التوقيع

#### السؤال الأول: ( أ ) اختر الإجابة الصحيحة لما يلى: -

	١- القدرة على بذل شغل او انتاج طافه تسمى								
د - الطاقة المفقودة	ج- المحتوى الحراري للمادة	ب- الطاقة	أ- الحرارة النوعية						
	على أنه تفاعل	180J +N2(g) + O2(g) → 2NC	۲- يصنف التفاعل التالي (g)						
د- لاماص ولا طارد للحرارة	ج- ماص وطارد للحرارة	ب - ماص للحرارة	أ ــ طارد للحرارة						
		••••	٣ - تنتقل الحرارة دائما من الجسم						
د- الصغير إلى الكبير	ج- الكبير إلى الصغير	ب- الأبرد إلى الأسخن	أ- الأسخن إلى الأبرد						
		بين في المحلول أنه	٤ - تأثير الأيون المشترك بين مرك						
د- يزيد الذائبية	ج- لايؤثر في الذائبية	ب- يخفض الذائبية	أ- لايكون راسب						
•	فإن الإتزان CO (g) + 2H	$ extbf{I}_{2(\mathrm{g})} \leftrightarrow  ext{CH}_3 ext{OH}_{(\mathrm{g})}$ اعل الآتي	٥ - عند إضافة CH3OH إلى التق						
ج- يقل تركيز H <sub>2</sub>	ج- یزید ترکیز H <sub>2</sub>	ب- لايتأثر أبدا	أ-يزاح نحو اليمين						
عة التفاعل يساوي	د مرور أربع ثوان فإن متوسط سرح	ها 0.4 M أصبح تركيزه 0.8M بع	تركيز مادة متفاعلة في بداية تفاعلًا						
0.4-2	ج- 0.34	0.3 − ♀	0.1 _ 1						
	فاعل الكلية	:R=k[HCI] <sup>2</sup> [O <sub>2</sub> ] فان رتبة التأ	٧- اذا كان قانون سرعه التفاعل						
(2)-2	ج- (4)	ب- (صفر)	(5) -						

(ب) علل لمايلي: تفاعل الخارصين مع محلول نترات الفضة اسرع من تفاعل النحاس معه؟

	السوال الثاني (أ) ضع علامة ( $\sqrt{\ }$ ) امام العبارة الصحيحة وعلامة ( $ imes$ ) امام العبارة الخاطئة
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • •
1 1 (	١ - يطلق على تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحاله الغازية بالتَّجمد
(	٢ - يكون التفاعل ماص للحرار اذا كانت طاقة المواد الناتجة اقل من طاقة المواد المتفاعلة
(	۳ - نوع القوى بين جزيئات Cl <sub>2</sub> . قوى تشتت
(	٤ - درجة الغليان هي التي يتساوى عندها ضغط بخار الماء مع الضغط الخارجي او الجوي
(	<ul> <li>د اذا كان Keq &lt; 1 يعني ان معظم المواد الناتجة تتحول الى المواد متفاعلات</li> </ul>
(	٦- اذا كانت حرارة التبخر المولاريه للأمونيا هي 23.3KJ\ mol فان حرارة التكثف المولاريه لها 23.3KJ\ mol(
(	٧ ــ سبب امتصاص الملابس القطنية خاصية الانسياب
(	<ul> <li>٨ – الرابطة الهيدروجينية في المركب HF القوى من الرابطة الهيدروجينية في المركب H<sub>2</sub>O.</li> </ul>
(	٩ ــ تتصف المغازات قابلية الانتشار والتمدد والانضغاط
(	۱۰ - تعتبر (L/S) من الوحدات التي تستعمل للتعبير عن سرعه التفاعل
	(ب) أمامك منحى التفاعل بين ما تدل عليه الارقام (4 و 1 )رقم (2)
	<b>↑</b>



(ج) احسب الحرارة النوعية لمادة ما اذ تطلق عينه كتلتها 2.5g منها ل 12 فأصبحت درجة الحرارة 54°C

#### السؤال الثالث: ضع من العمود (أ) ما يناسبه من العمود (ب): -

العمود (ب)	رقم الإجابة	العمود (أ)	م
المواد الصلبة الغير المتبلورة		الحد الادنى من الطاقة لحدوث التفاعل	1
السعر		المحتوى الحراري الناتج عن حرق واحد مول من المادة احتراقا كاملا	7
ثابت حاصل الذائبية		تصادم يحدث بين جزيئات المادة الغازية ولا يفقد الطاقة الحركية وانما تنتقل فيما بينهم	4
التصادم المرن		التفاعل الكيميائي الذي يحدث في الاتجاهين الأمامي والعكسي	٤
التفاعل العكسى		ناتج ضرب تراكيز الايونات الذائبة كل منها مرفوع لأس معاملتها في المعادلة الكيميائية	0
حرارة الاحتراق		مواد التي لا تترتب فيها الجسيمات بنمط مكرر ومنتظم	,,
طاقة التنشيط		كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة واحد جرام من الماء النقي درجة مئوية واحدة	٧

انتهت الاسئلة

المماثلة لها بالشكل والحجم.	درجة غليان الهيدروكربونات	درجة غليان الكحولات أعلى من
	على التفاعل المتزن التالي :	١- وضحي اثر زيادة الضغط
CO(g) + 3H2(g	) — CH4(g) + H	2 <b>O</b> (g)
	° R=K[A]² [B]¹	١-ماهي رتبة التفاعل الكليه
وم وغاز الهيدروجين اذا كان الضغط الكلي = 00	یدر و چین فی خلیط من ع	مؤال الثاني: - احسبي الضغط الجزئي لغاز اله
اج - 639 mmHg - و المحافظ الم		بري سنون المسلط المرزئي للهيليوم أ- 1039 mmHg
ينبع		2000
	ماص:	حددي نوع التفاعل طارد أم
27kJ + NH4NO3(s)> NH4(aq) +	NO3	
4Fe(s) + 3O2(g)> 2F2O3(s)	△ H = -1625kJ	

F



اسم الطالب

اسم المصحح محمد بحري

**د**۔ منخفضة

وزارة التعليم

#### الإدارة العامة للتعليم بمنطقة صبيا (بنين)

( ) / 5	,
الثاني ثانوي	الصف الدراسي
٥٤٤١هـ	العام الدراسي
ساعتان ونصف	زمن الاختبار

المرحلة

کیمیاء ۲-۲

الثانوية (مسارات)

الأول	يي – الدور	اختبار الفصل الدراسي الثا	نوية آل مشحنة	مدرسة ثا
۳۰ درجة		الدرجة	عام	قسم

ونموذج الإجابة

### السؤال الأول (أ) أسئلة الاختيار من متعدد من الفقرة (١) إلى الفقرة (١٠)

وسي تحول المادة من الحالة الغازية الى	مقياس مقاومة السائل للتدفق	رری هی قوی تجاذب ضعیفة تنشأ بین
[ <sup>7</sup> ] الحالة الصلبة دون المرور بالحالة السائلة	[٢] والانسياب	[١] الجزيئات الغير قطبية.
أ_ الترسب	أـ اللزوجة	أ۔ قوى التشتت
ب_ التكاثف	ب۔ التوتر السطّحي	<b>ب</b> ۔ الانتشار
ج- التجمد	ج- المواد الصلبة	ج- ثنائية القطبية
د۔ التبخر	<b>د</b> ۔ السوائل	<b>د</b> الرابطة الهيدروجينية
[٦] هي الطاقة الناتجة عن حركة الأجسام	هي القدرة على بذل شغل او انتاج [٥] حرارة.	تقاس الطاقة الحرارية وفق النظام [2] الدولي بـ
أ- طاقة الوضع_	أـ الحرارة	أـ المانو متر
ب- الطاقة الحركية	ب الطاقة	ب_ الجول
ج- الحرارة	ج۔ المسعر	<b>ج_</b> البارومتر
د۔ السعر	د حفظ الطاقة	<b>د_</b> باسکال
[٩] يستخدم لقياس الضغط الجوي	هي طاقة تنتقل من الجسم الساخن الى [٨] الجسم الابرد	هي المادة التي تكون ذراتها مرتبة في [٧] شكل هندسي منتظم
أ_ باسكال	أ_ الطاقة	أ۔ وحد البناء
ب_ البارومتر	بـ الحركة	ب_ السوائل
ج- المانومتر	<b>ج-</b> الحرارة	ج- الصلبة البلورية
<b>د</b> ۔ نیوتن	د_ الكتلة	<b>د_</b> الغازات
	ط لأنها ذات كثافة	[١٠] يعود السبب لقابلية الغازات للانضغاه
		أ- عالية جدا
		ب- مرتفعة
		ج- متوسطة

### السؤال الأول (ب) اكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية

سغط)	الض	-	النظام	-	النوعية	الحرارة	-	المسعر	-	الحراري	( المحتوى
			ساحة	م وحدة الم	ة الواقعة على	القوة					١
	تها	اد دراس	عملية المر	فاعل أو ال	ن يحتوي الته	ين من الكو	جزء مع				۲
واحدة	سيليزية	ة درجة	من المادة	راما واحد	ة الحرارة جر	ها رفع درج	رة يتطلب	كمية الحرا			٣
	لمنطلقة	صة أو ا	ارة الممتد	كمية الحر	تخدم لقياس	، حراريا يس	ز معزوز	جها			٤
	فاعل	اثناء الن	في النظام	و المكتسبة	رة المفقودة او	، كمية الحرا	عرف بأنا	4			0

السؤال الثالث: أجب عن الأسئلة التالية؟