

وزارة التربي<mark>ة وا</mark>لتعليم قطاع الناهج والتوجيه الإدارة لعا<mark>مة ل</mark>لمناهج



للصف الثالث الثانوي من مرحله التعليم الثانوي

2022 - 2021

قليلاً من النعب ثمر كثيراً من السعاحةً.



- T.me/Doctor_future
- T.me/kabooltep
- T.me/Third_secondary17
- T.me/smartpeople11
- @Third_secondary_bot

2022-20م	لدر اسى 21	القسم العلمي) للعام ا	ثانوية العامة (اختبار الشهادة ال	3	لتربية والتعليم	و زار ة ا
	ئيمياء		,	المادة		ناهج والتوجية	
ما يأتي:	رقم الفقرة لكل م	(خ) للإجابة الخطأ بحسب ر	الصحيحة والحرف	على الحرف (ص) للإجابة	ا له الدائرة التي تحتوي		
		فح من التأكسد	ذاب في الفرن اللا	الخبث يحمي الحديد اله	3.	3	1
	6			الحديد مع حمض الهيدرو	يتفاعل		2
		ائي و المعدني.	في تركيبها الكيمي	تختلف خامات الحديد			3
			العناصر المختزلة	2500 Sta-040-5000 XX			4
	ૃર્વ	نجة في التفاعلات الماص	كبر من المواد النا	حرارية للمواد المتفاعلة ا			5
		#100 PASS SEC. 21	110 000000 00 0010			ن قيمة H∆ موجبة	
				صول إلى حالة التشبع في	للود		
		ي صفر	عنصر Hg تساو				8
					HS) يساوي -6.	الكبريت في - (٥٥٥	و عدداکس
		.0			Cu بزیادة ترکیا	جهد الاختزال لـ ²⁺	-
				في تنقية المعادن الم		10.	1
		20 100 A 100 A		إيا الجلفانية يحدث فيها تف		- CiO	1.
			ROTTO SANGO - LA	ل القنطرة الملحية على تب		~00	1.
				کلما زاد عدد النیوکلیونات ۱۲۵۰ میلیما	2	O	1.
			ساس التفاعلات ال	v. v. Neverina and Alleria	0	1,0	1.
,				مع حدوث الأسر الإلك	- 10		10
			راعد عضوية ضع		X .		1
				د نزع جزئ ماء من الاه			1
	٠. ٧			رات مركبات عضوية تت تحمالحموض الأمينية غ			20
	8		2001 07 10-701	د معالى في ورقة الإجابة مه نع طال في ورقة الإجابة			
	ي،			يتواجد الحديد بنسبة تد			
السيدريت	4	الليمونايت	3	الهيمانيك	2	الماجنيتايت	1 2
						ل Fe ₃ O ₄ مع CO	عند تفاء
		-		$\overline{}$			2
FeCO ₃	4	Fe ₂ O ₃	3	FeO	2	Fe	1
4.1		A1 - V. 10 - V	المجمرعة الفرعية	2000 2000		1	2.
الزنك	4	النحاس	40	الحديد الـ 1. الـ	2	المنجنيز المتلاء المستوى الفر	1
الرابعة	4	الثالثة	2	ر اسست الرسعانية الثانية	رعي 40 عصص	المدرع المستوى العر	2 يسبح ميه
ارزبعا	30		و المحامل حدد	سىيە حلول ئيوسيانات البوتاسيو	عند اضافه م	ادوني	1
أخضر	4	د ۱۱۱ بسول مصول بود احمر دموي	رم ہی مصری <u>۔۔۔۔</u> 3	سون پوسیدے ابودسیر ازرق	2	بني	1 2
<u> </u>			رارية الفيزيائية د	TERMINATURAL T	-	٠ ي	1 -
التكوين	4	الاحتراق	3	الذوبان	2	التعادل	1 20
190 جم مقداره 23 م ⁰ فإن	رنها 98.0		40.00		0.38 جول / ج	نوعية للنحاس = 7	الحرارة ال
	de					ارة التي اكتسبها تس	
1659.9	CH	4392.5	3	1666.9	2	1699.9	1
2		11 HMH GC1900- 5504	ى واحد لمركب مز	ي الناتج من تحضير مول	التغير الحرار		2
الذوبان	4	التكوين	3	التعادل	2	الاحتراق	1
	1		حد نتائج قانون حف	يعتبر قانون هس أ	The same of the sa	200 DASS - Davis	2
الكتلة والطاقة	4	الطاقة	3	المادة	2	الكتلة	1
The state of the s		→ CO ₂ +2SO ₂		-1077KJ/mol:			
	1090		3935	(297- 4 393.5-)			ΔH_{f}° 3
89.5 +	4	87.5-	3	75.5 +	2	84.2-	1
السائد التستة	1 1	السعة الحرارية	2	العبارين		/ يمثل حرارة التفاعل	3 الرمز AH
الحرارة النوعية	ان قرد ا ^ک =		محمد أختن ال الن	المحتوى الحراري ال النيكل = -0.25 فولت	عادت الختنات		Ţ
1.11	پن ق.د .ك = 4	ببق = +0.86 فونت ، و 1.05	ه وجهد احدران الر 3	ال الليكل = -0.25 هو لك 0.61	علمت ان جهد احدر	حليه جلفانيه إدا	1 3
1,11			د تحليل الكهربي		4	0.0	1
بطارية السيارة	4	انتاج مياه الشرب	تحلیل المهرب <i>ي</i>	من تطبيعات ال طلاء المعادن	2	خلية الزئبق	1 3.
بعاريا اسورا	7	سع مید سر ـ	1995	ر 1 فاراد تساوي	198		الكتابة المت
21.57	1.1	21.75	جم.				3
31.57	4	31.75	3	37.15	2	35.75	1



خلايا لا تستهاك أقطابها وصديقة للبينة 2 كربون - خارصين 3 القاعدية 4 الوقود القاعدى القاعدية أحدى الخلايا التالية تحول الطاقة الكيميائية مباشرة الى طاقة كهربائية	اع المناهج و التو الزناد الزناد الزناد الكات الكات الكات الكات الكات كرب البلا الكات الكا
ق Z ربون - خارصين 8 القاعدية 4 الوقود احدى الخلايا التالية تحول الطاقة الكيميائية مباشرة الى طاقة كهربائية 4 العمود الجاف ينق 2 خلية الوقود و الخلية القاعدية تتشابهان في علية الوقود و الخلية القاعدية تتشابهان في 1 4 (ق.د.ك) ين 1 4 1 4 (ق.د.ك) إي من المواد التالية يعد أقوى العوامل المؤكسدة 1 4 1 1 لحساب جهود الاختزال القياسية يستخدم قطب من الهيدروجين الاوكسجين ين النحاس الهيدروجين الاوكسجين ين النحاس المؤيدة القاعدية 2 ثاني أكسيد الرصاص ين 2 ثاني أكسيد المنجئيز 3 1 1 إن 1 4 1 1 1 1 أم 2 ثاني أكسيد المنجئيز 3 1 3 1 4 1 1 4 1 1 4 1 1 4 1 1 4 1 1 4 1 4 1 4 1 4 1	خلية ا الكة البلا البلا عر X
المحدى الخلايا التالية تحول الطاقة الكيميائية مباشرة الى طاقة كهربائية	خلية ا الكة البلا البلا عر X
ريبق 2 خلية الوقود و الخلية القاعدية تتشابهان في خلية الوقود و الخلية القاعدية تتشابهان في 2 الإلكتروليت 3 الأنود 4 (ق.د.ك) الي من المواد التالية يعد أقوى العوامل المؤكسدة	الكاة Br البلا البلا كري
خلية الوقود والخلية القاعدية تتشابهان في 2 الإلكتروليث (3 الأنود (6 ف.ك) 1 4 Cl (3 F 2 2	الكاة Br البلا البلا كري
الإلكتروليت الإلكتروليت الإنود ال	البلا البلا عرب X عام
I 4 Cl 3 F 2 Lemity Appet IVERTIC ID Image: Lemity Appet IVERTIC ID 10.4 4 14.6 3 13.6 2 16.4 11.4 4 14.6 3 13.6 2 16.4 10.4 4 14.6 3 13.6 2 16.4 10.4 4 14.6 3 13.6 2 16.4 10.4 4 14.6 3 13.6 2 16.4 10.5 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0 10.5 1.0<	البلا البلا كريا كريا كريا كريا كريا كريا كالمائل كائل كالمائل كالمائل كالمائل كائل كائل كائل كائل كائل كائل كائل ك
لحساب جهود الاختزال القواسية يستخدم قطب من النحاس النحاس الهيدروجين الاوكسجين الاوكسجين النحاس مهبط الخلية القاعدية 2 ثاني أكسيد المنجنيز 3 أكسيد الزئبق 4 ثاني أكسيد الرصاص الكاء - 31 وجد أن نصيتهما في عينة من (95% ، 5%) على الترتيب، في كتلته الذرية تصاوي 16.4 4 14.6 3 13.6 2 16.4 14.6 المفاعل النووي من مادة	البلا البلا كريا كريا كريا كريا كريا كريا كالمائل كائل كالمائل كالمائل كالمائل كائل كائل كائل كائل كائل كائل كائل ك
بن النحاس الهيدروجين الهيدروجين الاوكسجين الوكسجين مهبط الخلية القاعدية 10 ثاني أكسيد المنجنيز (3 أكسيد الزنبق لا ثاني أكسيد الرصاص (3 أكسيد الزنبق عينة من (95% ء 5%) على الترتيب، فإن كتلته الذرية تعباوي 11 عن المفاعل النووي من مادة	ر کرب مر X
مهبط الخلية القاعدية 2 ثاني أكسيد المنجنيز 3 أكسيد الزنبق 4 ثاني أكسيد الرصاص 2 كلائه الدرية تعالى 3 ما 31.5 وجد أن نصيتهما في عينة من (95% ، 5%) على الترتيب في كتلته الدرية تعالى 16.4 4 14.6 3 13.6 2 16.4 تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من مادة 2 الكريون 3 الكويلت 4 النيكل 4 النيكل 3 النيكل عدد النيوكليونات هو	ر کرب مر X
رِين 2 ثاني أكسيد المنجنيز 3 أكسيد الزئبق 4 ثاني أكسيد الرصاص كل المنافي المسيد الرصاص كل المنافي المسيد الرصاص كل المنافي عينة من (95% ، 5%) على الترتيب، فإن كتابته الذرية تعملوي 10.4 4 14.6 3 13.6 2 16.4 4 16.6 من المفاعل النووي من مادة	صر X لنابوار
هما 2 ¹² هما 2 ¹³ وجد أن نصبتهما في عينة من (95% ، 5%) على الترتيب، فإن كتلته الذرية تصاوي 16.4 4 14.6 3 13.6 2 14 تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من مادة	صر X لنابوار
16.4 4 14.6 3 13.6 2 14.6 تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من مادة م 2 الكربون 3 الكربون 4 النيكل م 2 الكربون 3 3.8 النيكل ما الماقة 3.8 م إف ، فإن عدد النيوكليونات هو 3 3 3 3 3 3 3 3	
تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من مادة	05
رم 2 الكربون 3 الكوبات 4 النيكل و الكوبات 4 النيكل النيكل الخواقة الترابط لها 33.4 م إف مايف مفإن عدد النيوكليونات هو	
خواة طاقة الترابط لها 335.4 م إف ومتوسط الطاقة 8.6 م إف ،فإن عدد النيوكليونات هو	
39 4 38 3 35 2	الكر
	95
ي سرعتها تساوي سرعة الضوء	2
	شعة النووية الذ
+1B ⁰ 4 γ 3 α 2	Bo
	اة مشعة
	12
RCONH ₂ ينتمى الى عائلة	كب الدي صيغة
	الأمي
سان 2 امينو هكسان حلقي 3 أمينو هكسين حلقي 4 أنيلين يختلف الجلو كوز عن الفركتوز في	امينوه
	عدد ذرات
المربون 2 عدد درات الهيدوليين و عدد درات العالم المعالم المعاديج يتكون المعالم المعاديج المعادي	
	جلايك
	كحو



	الاج الصد	ر.س
3	1	41
5	3	42
- 1	4	43
10000	3	44
3	3	45
i i	2	46
- 3	4	47
	4	48
-	47	49
1	2	50
1	سنلة	عد الا
		50

الاجاية الصحرحة	ر.س
1	21
2	22
4	23
2	24
3	25
2	26
1	27
3	28
3	29
4	30
1	31
4	32
2	33
3	34
4	35
2	36
2	37
2	38
3	39
2	40

الاجابة الصحيحة	ر.
1	1
2	2
1	3
1	4
2	5
2	6
2	7
1	8
2	9
2	10
1	11
1	12
1	13
2	14
2	15
2	16
1	17
1	18
2	19
1	20

يسبة الاختبارات - (النظام



وراره والتوليخ والتعليج والتوليخ العلمة التعلق المعادة التعلق المعادة التعلق المعادة والتوليخ العلمة المعادة والتوليخ العلمة التعلق والتوليخ العلمة التعلق والتوليخ العلمة المعادة والتوليخ العالمة المعادة والتوليخ العالمة المعادة والتعلق التعلق التعلق المعادة التعلق التعلق التعلق التعلق التعلق التعلق التعلق التعلق المعادة التعلق	2022-2	لد اسي 021	فسد العلمي) للعاد ا	انه به العامة (الن	اختيار الشمادة الأ	3	تربية والتعليم	ه زاد ة ال	
الله المرافق	F2022-2			-)	- 1	1	AMBA L289-50		
المنافق الدين مع المعافق المنافق الدين على العالم الدين مع المعافق الكوبائي (العديد ا المنافق الدين مع المعافق الكوبائي (العديد العالم العالم العديد العالم العال	. 4.	5-55-56-78-7	C 200	ا ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ	1000000	90		۳, رسا	
2 التعاد المدنو مع همش البيدر وقروات العربات العديد في العداد في العديد في العيد في العي	پائي.	رقع العقرة لكن المها				الدائرة التي تحتوي -	طس في ورقه الإجاب	- 3	1
ك المستقبة الم						å5.		-	- 2
المستقب الم									
									554
6 عندما تكون قهمة AA سابه قبل القناعل مطاود المحرارة. 8 حارا در الكون العربة NaOH في الماء إمشاق عرارة. 8 حارا در الكون العربية المحرك العربة عند المحرارة العربة المحرارة الكون العربية العربية عند الكوريية في المحركة الكورية في المرككة الكورية المحرارة الكون العربية المحرارة الكون الكون المحرارة الكون الكون المحرارة الكون		e. 11		1.315 /65 /67	(W) (C)	11 11			
		طار ده.	من نوانج النفاعلات ال	اصه للحرارة اكبر			ISA ATTS S.	621 12	
						إل التفاعل طار	ل فيمه ΔH سانيه د	عدما نحو	
المنافق الكروث في المركب و Alay (البودات السالية الزيادة تركز المحلول الإنكارولية المحلول ا						8 Y			_
المساحد في مقابل الكهربين المساحد في مقابل الكهربين المساحد في مقابل الكهربين المستددي في مقابل الكهربين المستددي في مقابل الكهربين المستددي في مقابل الكهربين في الفضاء المقابلة المهادئية في الفضاء المقابلة المهادئية في الفضاء المقابلة المهادئية في الفضاء المعادية في المضاء المعادية في المع	E.		لقياسيه تساوي صفر	صر عند الظروف ا	2000 1000 10 000000	=36.4G	2 () 2	-162	15.00
المسحد في خلايا التعابل الكهربين المستلف التعابل الكهربية في الطبة الخليات الكهربية في الطبة الخلية طاقة كبرية. المسحد في خلايا العابلية في الطبة الخلية طاقة كبرية. المستحد في طلايا المستحدة الموالية المرابة							الكبريت في المركد	عدوناكسد	- 30
12 بنتاج من التعاملات الكهيديّة في الطبة المجاهدة ملاقة كبربية . 12 على العباد المجاهدة المحاهدة المحاهدة المحاهدة المحاهدة المحاهدة المحاهدة المحاهدة المحاهدة المحاهدة المحا			**			یزید.		2)	-
المنافق الم	6		47-1-1-1-1-1	-	-			<u></u>	11
14 كاما زاد عدد النوركانوذات في الثواة الت مافة الترابط الدوي. 15 حساب القاعلات الكويلية غيرات مغالة في الطاقة. 16 حساب القاعلات الكويلية غيرات الطاقة.			بة طاقة كهربية	ية في الخلية الجلفاند	تج عن التفاعلات الكيميائ	يذ	10		12
المنطقة المنطقة الكيميائية تغير تحافي المنطقة الكيميائية تغير تحافي من المغروب التعافي المنطقة المنطقة الكيميائية تغير المنطقة الكيميو مدوات في الليمية المنطقة الكيمية منطقة الكيمية المنطقة الكيمية منطقة الكيمية منطقة الكيمية منطقة الكيمية منطقة الكيمية المنطقة الكيمية ا			والوظيفة	متشابهان في النوع	قطبا الخلية الجلفانية		01		13
16 مع حدوث الأمير الإلكتروني ينتج بروتون من أيوترون. 17 يقل دوبان الإسلام على إلماء مع إدارت الكريون على العلاق على العلاق على العلاق على العلاق العلاق العلاق العلاق على العلاق			الترابط النووي	في النواة قلت طاقة	لما زاد عدد النيوكليونات	2	0		14
17 يقل نوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد نرات الكربون في الجزيء. 18 عدد نرع جزي ماء من الأميون غير المسئدلة تعشي بترزيلات. 20 الكربو هردت في النبات 20 % 20 الكربو هردت في النبات 20 % 21 الكربو هردة الأوباء المسجدة في طلل في رونة الأوباء الدائرة بحسب الإعدارة ورام الغزة لكل مما يأتني 21 الماجئيثات 2 البيانات 3 المسجدة في طلل في رونة الأوباء الدائرة بحسب الإعدارة ورام الغزة لكل مما يأتني 22 عملية اخترال 10 7 ق 2 وسط 3 المال اللاحة تم في			ة في الطاقة.	يميائية تغيرات هائل	يصاحب التفاعلات الك		1.		15
18 18 18 19 19 19 19 19			من نيوترون.	روني ينتج بروتون	مع حدوث الأسر الإلكت				16
18 18 18 19 19 19 19 19			THE STATE OF THE S	7-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-		يقل د			17
19 الساجنوات المحلود				The state of the s				9	18
20 المناوذي الم				Court tree out tree contra		Pr			19
1 الماجئية المسجوعة والله في روزة الإجابة الدائرة وحسب الإختياز روز م القرة اكل مما يشي: 1			- Anterestate			11.1			TV512536
21 الماجنيتايت 2 الهيكتيت 3 1 السيدريت 3 3 السيدريت 4 السيدريت 3 3 السيدريت 5 السيدريت 4 السيدريت 5 السيدريت 5 السيدريت 5 السيدريت 5 السيد المحدود المعاصر لا يتكر بالحوامل الموكنية الواقع تقر في									20
22 المياديوتايت 2 الهيدتيت 2 الهيدتيت 2 الهيدتيت 2 الهيدتيت 3 اللموذيت 4 السيدريت 2 عملية اختزال FeO الح. FeO الح. FeO الح. FeO المنال 4 خارج 3 عملية اختزال FeO الح. FeO المنال 4 خارج 3 عملية اخترال FeO الح. FeO المنال الموقعة والاحتماض المختلبة التوبية والمنال الموقعة والاحتماض المختلبة التوبية والمنال الموقعة والاحتماض المختلبة التوبية والمنال الموقعة والاحتماض المنالية التانية يتم فيها غل المساوى الغرعي 6 6 4 4 5 8 8 8 9 9 1 1 8 6 6 8 9 8 9 9 8 9 9 8 9 9 9 9 9 9 9 9		ي.					21		
22 علية اخترال FeO الله وسط 3 العراق الله 3 العراق الله 3 العراق الله 3 العراق الله 3 العراق العربي 3 العرب 3 العرب 4 العرب 4 العرب 5	السيدريت	4		3		2	الماحنيتايت	1	21
20 كورية المعادلة القولية هو المعادلة القالية يتم فيها على المعادلة القالية المعادلة القالية المعادلة المعادلة القالية المعادلة القالية				ا في الفرن اللافح ت		- C	50.0 4 0.0 4 0.0 5 0.000	- 1.	
احد هذه العناصر لا بتأثر بالعوامل الموكتسية إو الاحماض المعدنية القوية هو 1	خارح	4					فمة	1	22
Hff 4 Cd 3 V 2 Sc 1 السلسلة الإنتقالية الثانية بتم لجيها مل المستوى الفرعي 6d 4 5d 3 4d 2 3d 1 بالسلة الإنتقال الحقاق الله المستوى القرادة المعتدان المسلمة الإنتقال العلاق الله المستوى		- 52		- 4		325			
السلسلة الانتقادية الثانية يتم فيها على المستقرى الفرعى 1 24 6d 4 5d 3 4d 2 3d 1 24 6d 4 5d 3 4d 2 3d 1 24 5d 5d 5d 5d 5d 5d 5d 5	Пŧ			-	V	0.000	Sc	1	23
1	111			تم فدوا مل و المستم	السلسلة الانتقالية الثانية	4	SC	1 1	
25 المسافرة محلول FeCl الكور الك	6.4	1				2	2.4	1	24
25 راسب آزرق 2 راسب أضرق 3 راسب أضور 3 راسب أضور 2 تغیر حراري فيزياتي	ou	4	- Ju			7 7 8		dil :-1	
26 التخريق 2 التعادل 3 التكوين 4 التبخير 2 التبخير 5 التكوين 4 التبخير 5 التكوين 4 التبخير 5 التكوين 4 التبخير 5 التكوين 4 التبخير 5 التكوين 5 قطعة حديد حرارتها النوعية 1781 4 359.2 3 0.989 2 0.22 1 1781 4 359.2 3 0.989 2 0.22 1 1881 4 3 3 3 2 2 1 1 1 2 2 2 3 3 3 3 2 2 1 1 1 2 2 3 3 3 3 2 2 3 3		1	111111111111111111111111111111111111111	2		عون ٢٩٥٦ع ي		1	25
1 الاحتراق 2 التعادل 3 التكوين 4 التبخير 5 قطعة حديد حرارتها النوعية (0.44 - 0.5) م الن كمية الحرارة المفقودة تساوي	نون احمر دموي	4	راسب بيي	1000		2	راسب ارزق	1	
27 قطعة حديد حرارتها النوعية 0.449 جول / جم م° وكتلتها 40 جم بردت من (40 − 20) م° فإن كمية الحرارة المفقودة تساويجول 1781		14	· · Call				51 .5. XII		26
1 (1781 4 (1781 1781 2 (1781 1781	SOUTH OF SALE	- 8	PA CONTRACTOR OF THE PARTY OF T		1 - 2000000	170909		1 2-1-5	
عدد مو لات الألومنيوم اللازمة لتكوين مول و احد من أكسيد الألومنيوم (Al 2O) كساوي 2 2 1 1 1 4 4 4 3 8 8 8 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9	(1900)0000			25.63	SHIP ADDAMAN	0.4 جون / جم	YSSWANDS	مصعه حديد	27
4 4 3 3 2 2 1 1 1 28 Lamin Action Lamin Acti	1/61	4	2010/0000000000000000000000000000000000	-	(5.55) (5.55)	1 1 1 6	37.00.000.000	- 1	
29 29 29 20 20 20 20 20		- KO		رم(Al ₂ U ₃) س	حد من احسيد الانومنيا د	سخویں موں و ا	الانومنيوم الدرمه	عدد مولات	28
29 بقاء الكتلة 2 بقاء الكتلة 2 بقاء الكتلة 2 بقاء الكتلة 3 بقاء الطاقة 4 بقاء الكتلة 2 كلي بقاء الطاقة 5 كلي بقاء الطاقة 1 كلي بكاريتيد الكربون حسب المعادلة 1077KJ/mol كلي حرارة تكوين 2S2 علماً بان : 20	4	D4		3	2	, 2	1	1	
يحترق ثانى كبريتيد الكربون حسب المعادلة : CS2+ 3O2 → CO2+2SO2 كال الكربون حسب المعادلة : CS2+ 3O2 → CO2+2SO2 كالو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS2 هي		7				T T	wheels to		29
30 كيلو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS2 هي		4		(1)(3)		255		1	5000000
3 75.5 + 2 84.2 1 2 84.2 1 2 84.2 1 2 84.2 1 2 2 3 3 3 3 3 3 3 3								A STATE OF THE PARTY OF THE PAR	
كمية الحرارة المخزونة في المادة عند تكوينها	2 2 2	ن CS ₂ هي		کیلو جول/مول		على الترتيب (ΔH_f	30
31 حرارة التعادل 2 حرارة التكوين 3 المحتوى الحراري 4 حرارة التكوين 3 المحتوى الحراري 4 حرارة التكوين 3 الخلية الكلمت المعادل 3	89.5 +	4	80TA/EC14T08	3	1/A1n#2000-0-0	2	84.2-	1	
1 حرارة التعادل 2 حرارة التعادل 2 المحتوى الحراري 4 حرارة التعادل 2 المحتوى الحراري 4 حرارة التعوين 1 الخليةفولت النا علمت ان جهود الاخترال القياسية لكل من Fe · Sn على الترتيب (-0.14 - 0.59) فولت . فإن قيمة ΔΕ الخليةفولت 0.24 4 0.59 3 0.5 2 0.31 1 من تطبيقات التحليل الكهربي	0/								31
0.24 4 0.59 3 0.5 2 0.31 1 32 من تطبيقات التحليل الكهربي		1.000					De Andreas Commission	1	21
0.24 4 0.59 3 0.5 2 0.31 1 1 1 1 1 1 1 1 1	للخليةفولت	إن قيمة ΔE	-0.45) فولت . ف	نيب (-0.14 ،	Fe · Sr على التر	نياسية لكل من ١	ان جهود الاختزال ال	إذا علمت	22
1 خلية الزنبق 2 طلاء المعانن 3 انتاج مياه الشرب 4 بطارية السيارة الترسيب 18جم من 1+4 الوزن الذري = 27 تحتّاج إلى كمية من الكهرياء تساوي فاراد.	0.24	4		-		2	0.31	1	52
1 خلية الزنبق 2 طلاء المعانن 3 انتاج مياه الشرب 4 بطارية السيارة الترسيب 18جم من 1+4 الوزن الذري = 27 تحتّاج إلى كمية من الكهرياء تساوي فاراد.		38 30	317411	حليل الكهربي	من تطبيقات الت	28 (4			22
لترسيب 18جم من $A1^{+3}$ الوزن الذري = 27 نحتاج إلى كمية من الكهرياء تساوي فاراد.	بطارية السيارة	4	7,071 11 00000			2	خلية الزئبق	1	33
34			-		و احداد ال كمية من		the framework to the	100	
4 4 3 3 2 2 1 1	120				and the state of t		A CONTRACTOR OF THE PARTY OF TH	سرسرب ر	34
	4	4	3	3	2	2	1	1	



	الكيمياء		<u> </u>	اختبار الشهادة ا		لمناهج والتوجية	وزارة قطاع ا
	7 2 2		مة في مقويات الس	100	,		<u> </u>
الوقود	4	مع الزئبق	.مه <i>دي محو</i> يات اسد ع	البطارية المسحد القاعدية	2	خارصين - كربون	1
-5-5-	2980	11-11-11-11-11-11-11-11-11-11-11-11-11-	ية مستملكة تماماً .	حصيــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	2,000.00	سرسین - سربون	1
1.6	4	1.5	3	1.1	عي عود	1	1
110				تتشابه الخلايا القاء	-		
ق.د.ك	4		3	المهبط	2	المصعد	1
, .0	- 1 7/1		بة عامل مختزل قو				
الفلور	4	· الليثيوم	3	الكلور	2	الأكسجين	1
9 -7 -400	: āāl		كسدة وصاحبة انتق	ال المادة المختزلة والمؤ	2,550.0		<
حركية	4	ضوئية	3	حرارية	2	كهربية	(O)
		50.50	10 1			في الخلية القاعدية	المهنط
м.о.				11-0			1.4
MnO ₂	4	02	3	HgO	2	PbO ₂	1
		اوي و اك ذ	ة للعنصر X تس	1% فإن الكتلة الذرية	هي 90% ، 10	ن نسبة 17X ³⁷ ;17X ³⁵	إذا كانت
37	4	36.5	3	35.2	2	35	1
	30 30	وي يستخدم	ات في المفاعل النو	لإبطاء سرعة النيوترون			- 1
اليورانيوم	4	الجرافيت	3	الكادميوم	2	الصوديوم	1
3	ري داف	لر ابط النوري بسا	ر منّو سط طاقة ا	= 4446 مراف فاز	ي لنوادة H2 الم	ن أن طاقة الترابط النوو	اذا علمد
2.223	4	8.92	3	1.25	2	6.44	1
2.223		0.72	171	75.579.00 H200	37.00	ويل البروتون الى ني	i sic
Υ	4	-1β0	3	zHe4	2	+1β0	1
				01,	أ هي	فنصر الأكثر استقرار	نواة ال
26Fe ⁵⁶	4	18Ar**	3	G9K39	2	13Al ²⁷	1
201	1.	13/210 A 6/0		خسف هو فمان للاميدا	-		
حمض هيدروكسيلي	4	سىي نىترىل	3	حمض اميني	2	أمين	1
ترو-يي		0,5,	. 30	ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ		مرکب C ₆ H ₅ NH ₂	1
سايكلو هكسيل أمين	141	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	3	أنيلين	2	No. of the last of	رستی ا
سايعنو هدسين امين	4	بيبريدين	د الفركتوز	UNIVERSE DE LA CONTRACTION DEL CONTRACTION DE LA	2	بيريدين	1
ثنائية	4	 (/)_خماسية	حنفیه نفر خنور 3	الصيعة الـ ثلاثية	2	سداسية	T 1
- -	4		د البروم نحصل	578-5555	2	سداسپ	1
حمض	4	على كحول أولى	3	المسدة الجنومور ب	2	استر	1
	4	تعول اوبي	ر ا رثي الجلسريد من .		2	اسر	1
البروتينات	14	الليبيدات	دي الجسريد الل .	يعد مرسب ت	2	الانزيمات	1

.1	الاجابة الصحيحة	ر.س
_	2	41
	3	42
	4	43
	1	44
	4	45
	1	46
	2	47
	3	48
	4	49
	3	50
ie	سنلة ال	عد الا
9		50

الاجابة الصحيحة	ريس
1	21
3	22
2	23
2	24
4	25
4	26
3	27
2	28
4	29
4	30
3	31
1	32
2	33
2	34
3	35
1	36
3	37
3	38
2	39
4	40

الاجابة الصحيحة	ر.س
2	1
1	2
1	3
2	4
1	5
1	6
1	7
1	8
2	9
2	10
2	11
1	12
2	13
2	14
2	15
2	16
1	17
1	18
2	19
0	20

سبة الاختبارات - (النظام الاكليمي) 17.0.1

__

2022م	لدراسي 2021-	(القسم العلمي) للعام ال	انوية العامة ا	اختبار الشهادة الث		وزارة التربية والتعليم	
	يمياء	الك		المادة		قطاع المناهج والتوجية	i
ي:	قم الفقرة لكل مما يأتم	· (خ) للإجابة الخطأ بحسب ر	صحيحة والحرف	ري على الحرف (ص) للإجابة ال	ائرة التي تحتو	ظلل في ورقة الاجابة الدا	
		للافح من التأكسد.	اب في الفرن ال	الخبث يحمي الحديد المذ			11
	ā			عل الحديد مع حمض الهيدرو	يتفا		2
				تختلف خامات الحديد ا			3
		87 A Red		يعتبر Fe من ال			4
	بَعَ	ناتجة في التفاعلات الماصأ	بر من المواد ال	ة الحرارية للمواد المتفاعلة اك			5
		WOOD 2518 W 15 3529	WANTED TO THE			ندما تكون قيمة ΔH موجبة فإن	
				للوصول إلى حالة التشبع في			7
		اوي صفر	نصر Hg تس	حرارة تكوين الع			8
						دد تأكسد الكبريت في -(HSO ₄	
		.0			بزيادة تر	قل قيمة جهد الاختزال لـ Cu ⁺²	_
				في تنقية المعادن الماد			11
			0.000.000.000.000	لخلايا الجلفانية يحدث فيها تفا			12
				تعمل القنطرة الملحية على تبا	Ô		13
				کلما زاد عدد النیوکلیونات			14
		(اس التفاعلات	No. of the state o			15
		DOS MARKOSOS LINES 2010 SO		مع حدوث الأسر الإلكتر			16
			عد عضوية ض	الاميدات هوا عد نزع جزئ ماء من الاميد			17
				عد درع جرئ ماء من الاميا هيدرات مركبات عضوية تتك	511		18
			ACCOUNT TO A STATE OF THE STATE	هيدرات مردبات عصوية للم تُعد الحموض الأمينية غير	الدريو		20
		17.00745	2000 NO 1000	تعد الحموص الا ميبية عير محيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة ا	الاحانة الص	نخا	20
	پ.			يتواجد الحديد بنسبة تص			
السيدريت	4	الليمونايت	3	الهيماتيت	2	1 الماجنيتايت	21
					CO	عند تفاعل Fe ₃ O ₄ مع CO ينت	9
							22
FeCO ₃	4	Fe ₂ O ₃	3	FeO	2	Fe 1	4
d··ti		100000000	جموعة الفرعيـ ا د ا	3500 10760			23
الزنك	4	النحاس	3	الحديد	2	1 المنجنيز	
الرابعة	4	الثالثة	3	صر اسست الإنتعاب الثانية	2	تتابع فيها امتلاء المستوى الفرعم 1	24
الرابعة	80)	1000	1000	سيد 4 محلول ثيوسيانات البوتاسيو.	357	1 الاوتى	-
أخضر	4	ليد III پندون محلون نوله. احمر دموي	م ہی معلوں عا 3	- محتون نیوسیات انبوتسیو. ازرق	2	1 بني	25
<i></i>				من التغيرات الحر من التغيرات الحر	4	<u>.</u>	+
التكوين	4	الاحتراق	3	الذوبان	2	1 التعادل	26
	زنها 190.98				0 جول /	حرارة النوعية للنحاس = 387	11
						مية الحرارة التي اكتسبها تساوي	
1659.9	4	4392.5	3	1666.9	2	1699.9	
	ارة	ن عناصره الأولية هي حر	واحد لمركب م	راري الناتج من تحضير مول	التغير الح		28
الذوبان	4	التكوين	3	التعادل	2	1 الاحتراق	20
			ىد نتائج قانون -	يعتبر قانون هس أد		ap.	29
الكتلة والطاقة	4	الطاقة	3	المادة	2	1 الكتلة	
The state of the s		\rightarrow CO ₂ +2SO ₂				حترق ثاني كبريتيد الكربون حس	
	1080	75000 100			لى الترتيد	$= (SO_2 \cdot CO_2) \perp \Delta H_f$	30
89.5 +	4	87.5-	3	75.5 +	2	84.2- 1	1.
5 1 - 1		السعة الحرارية				رمز ΔH يمثل 1 حرارة التفاعل	31
الحرارة النوعية	ان قد الاي –		3	المحتوى الحراري فتزال النيكل = -25.0 فولت	2	00-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-10-1	+
فولت . 1.11		ىرىبق = +0.86 قونت ، فإ 1.05	وجهد احدرال اا 3	عنرال النيخل = -0.25 فولت 0.61	ے ان جهد اد 2		32
1.11	4	1.03		0.01 من تطبيقات الت	4	0.6	+-
بطارية السيارة	4	انتاج مياه الشرب	عین انتہرب <u>ی ۔</u> 3	من تطبيعات الت طلاء المعادن	2	1 خلية الزئبق	33
	70	-,	1000		1955	كتلة المترسبة من (3.5 = Cu ⁺²	31
31.57	4	31.75	3	رور 1 عاراد تصوي 37.15	2	35.75	34
31.37	4	31.73	3	37.13	4	33.13	



72022-20		(القسم العلمي) للعام الا		1		التربية والتعليم	1 - During Salah
	مياء	• / //	9	المادة		مناهج والتوجية	قطاع ال
Second V. Co	1 1			خلايا لا تستهلك أقد			
الوقود	4	القاعدية	3	کربون ـ خارصین	2	الزئبق	1
		Alla Hallan Grace School Stronger		الخلايا التالية تحول الطاقة الك	أحدى		
العمود الجاف	4	المركم الرصاصي	3	خلية الوقود	2	خلية الزئبق	1
			القاعدية تتشا	خلية الوقود والخلية			
(ق د ك)	4	الأنود	3	الإلكتروليت	2	الكاثود	1
		المؤكسدة		أي من المواد التالية يعّد أة			
I	4	Cl	3	F	2	Br	1
	100	ندم قطب من	القياسية يست	لحساب جهود الاختزال			
الاوكسجين		الهيدروجين		النحاس		البلاتين	8
	100	784	لية القاعدية	مهبط الخا	-000 50		90 0
ثاني أكسيد الرصاص	4	أكسيد الزئبق	3	ثاني أكسيد المنجنيز	2	كربون	1
كتلته الذرية تساوي	ركيب، فإن	95% ، 5%) على التر	عينة من(رُج وجد أن نسبتهما في	$X^{13} - 62$	X نظیران هما X X	للعنمس
16.4	4	14.6	3	13.6	2	12.05	1
	7.0	ي من مادة	المفاعل النوو	تصنع قضبان التحكم في	***************************************		-
النيكل	4	الكوبلت	3	الكربون	2	الكروم	1
	و	ف ،فإن عدد النيوكليونات ه	طاقة 8.6 م.	له لها 335.4 م. إ.ف ومتوسط اا	: طاقة التراب	ئو اة	22
39	4	38	3	35	2	32	1
	4.5		STATE STATE	رعة الضوء	تساوي س	النووية التي سرعتها	الاشعة
+1B0	4	γ	3	α	2	-1B0	1
		==				ىعة	نواة مث
26Fe ⁵⁶	4	13Al ²⁸	3	8016	2	6C12	1
102.4		96557 K 2	1.00	الم عائلة	Rí نتم	الذي صيغته CONH ₂	الم ك
الحموض الأمينية	4	النيتريلات	3	الأميدات	2	الأمينات	1
22 0 3				*	0.000	لى المركب H ₅ -NH ₂	بطلق عا
أنيلين	4	أمينو هكسين حلقي	3	امينو هكسان حلقي	2	امينو هكسان	1
			1,000	يختلف الجلوكوز		to Suppose to Suppose the suppose to	
المجموعة الوظيفية	4	عدد ذرات الأكسجين	3	عدد ذرات الهيدروجين	2	عدد ذرات الكربون	1
		يوم يتكون	مملغم الصود	أختزال الجلوكوز بواسطة			
سوربيتول	4	جلوكونيك	3	جليسرول	2	جلايكوليك	1
	30 30	4.4	عبارة عن	الليبيدات	38 - 19	_	
أحماض كربوكسيلية	4	ایٹیر ات	3	استرات	2	كحو لات	1



جابة حيحة	ريس الا. الص
1	41
3	42
4	43
3	44
3	45
2	46
4	47
4	48
4	49
2	50
12	عدد الاستلة
\neg	50

الاجابة الصحيحة	ر.س
1	21
2	22
4	23
2	24
3	25
2	26
1	27
3	28
3	29
4	30
1	31
4	32
2	33
3	34
4	35
2	36
2	37
2	38
3	39
2	40

الاجابة الصحيحة	ڔ
1	1
2	2
1	3
1	4
2	5
2	6
2	7
1	8
2	9
2	10
1	11
1	12
1	13
2	14
2	15
2	16
1	17
1	18
2	19
1	20

سبة الاختبارات - (النظاء

2022-2م	لدر اسى 021	القسم العلمي) للعام ا	انوية العامة (ا	اختبار الشهادة الن	3	ربية والتعليم	وزارة الت	
**************************************	يمياء			لمادة	15	اهج والتوجية	قطاع المن	
ْ يِأْتِي:	قم الفقرة لكل مما	خ) للإجابة الخطأ بحسب ر	لصحيحة والحرف (على الحرف (ص) للإجابة ا	الدائرة التي تحتوي ع	طلل في ورقة الاجابة		
1440				طبقة الخبث تمنع تأ				1
	S			لحديد مع حمض الهيدرو	يتفاعل ا			2
				تتشابه خامات الحديد				3
		67 11369	لعناصر المختزلة	NOTE SECTION NO.				4
	ج.			الحراري للمتفاعلات في	المحتوى ا			5
		ى من NaOH	طاقة عند اذابة موا	يلزم مقدار محدد من ال				6
			eli i lili i s		رد للحرارة.)_NH4 في الماء ط	دوبان H(7
		medition and in	the contract of the contract o	حرارة تكوين Mg				8
			رجين في NaH ! د اختزاله أعلى يخا	عدد التأكسد للهيدرو				9
				الكانيون الذي جها وضع المادة المراد تنقيته	*			10
			با مهبط في حارب الخلايا الجافة لاس		<u> </u>		2	12
		4.3		يمص إعاده سحى القنطرة الملحية تحا				13
				طاقة الترابط النووي تنا	Card itt			14
		7		عالم التفاعلات النووية في التفاعلات النووية في				15
		OI WELLBARTON SELE	TOOL OF CHOOSE	ى مع حدوث الأسر الإلكة مع حدوث الأسر الإلكة	- 			16
				الأمينات الأولية لها قدر			2	17
				. نزع جزئ ماء من الام	ie			18
			بر بر الجلوكوز في العند		<u> 25</u>			19
		91 83		روتینات مرکبات عضو _ا	الي			20
	ي:			ة ثم ظلل في ورقة الإجابة		i .		
		خام	مل الى 70% في	يتواجد الحديد بنسبة تح			5	21
السيدريت	4	الليمونايت	3	الهيماتيت	2	الماجنيتايت	1	21
				****	ينتج CO ₂ و	CO & Fe3O4	عند تفاعل	
FeCO ₃	4	Fe ₂ O ₃	3	FeO	2	Fe	1	22
10003	1 : 1	. 0203	غالى الثمن		5		- 1 -	1540531
Ni	4	Ti	3	Sc	2	Zn	1	23
57070	11.2	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	1000	السلسلة الانتقالية الثانية				
6d	4	5d	3	4d	2	3d	1	24
				كون	طول FeCl ين	ول KSCN إلى م	إضافة محل	25
لون أحمر دموي	4	ر اسب بني	3	ر اسب أصفر	2	راسب أزرق	1	25
			100 100		فيزيائي	عن تغير حراري	رمز يعبر	
ΔH_n	4	ΔH_S	3	ΔH_{C}	2	ΔHf	1	26
23110	1		7 - 230	- د ₂ = 25 م° بلزم ح		1,444,44,44	'w -> 10	
57.69	4	69.57	3	75.96	2	96.75	1	27
			7,00	ي الناتج من تحضير مول	التغير الحرارع			V2H20000
الذوبان	4	التكوين	3	ي ع دل التعادل	2	الاحتراق	1	28
		رة يستخدم	بطريقة غير مباشر	لحساب حرارة التفاعل				20
قانون هس	4	حرارة الاحتراق	3	قانون فار اد <i>ي</i>	2	المسعر الحراري	1	29
5 كيلو جول/مول، فـإن	81-= SnO	Sn حرارة تكوين 2	O (s) + 1/2 O	$_{2(g)} \rightarrow SnO_{2(g)}$	$\Delta H = -296.1$	الاتي: KJ/mol	من التفاعل	
	70 20		769		كيلو جول/ مول	ين SnOهي	حرارة تكوي	30
877.1-	4	877.1+	3	284.9-	2	284.9+	1	
			رمز	وينها يرمز لها بال	ي المادة عند تك	رارة المخزونة فم	كمية الحر	2.1
ΔH_{S}^{0}	4	ΔH_{c}^{o}	3	Н	2	ΔΗ	1	31
M1 13				وجهد اختزال Y =			Cale 131	
		Variable.				Annual Control		32
0.45	4	0.34	3	0.79	2	0.78	1	
2/		******	حليل الكهربي			101 101		33
بطارية السيارة	4	انتاج مياه الشرب	3	طلاء المعادن	2	خلية الزئبق	1	



2022-20م	راسي 121	﴿ القسم العلمي) للعام الد	لويه العامه			ة التربية والتعليم	
	مياء	الكي		المادة		المناهج والتوجية	قطاع
لهذا الفلز تساوي	لكتلة المكافئة	ترسب منه (4.5) جم فإن ا	ي كاتيون فلز	ار ادي في محلول يحتوي علم	قدرها (0.5) ف	عند إمرار كمية من الكهرباء	13
27	4	18	3	9	2	4.5	1
		ياا	ب نستخدم خلا	لإنتاج ماء الشرب	30, 30,		
الهيدروجين	4	الوقود	3	قاعدية	2	خزن الطاقة	1
		و الأكسجين	الهيدروجين	خلايا تعتمد في عملها على			
الزئبق	4	الوقود	3	الخارصين - كربون	2	خزن الطاقة	1
		ن في مادة	ن خلية الزنبو	تختلف الخلية القاعدية ع			
الغطاء الخارجي	4	الالكتروليت	3	المهبط	2	المصعد	1
		تزاله	أقوى جهد اخ	العامل المختزل اا			
-0.14	4	0.8	3	2.87	2	1.36	1
						الذي يمثل خلية جلفانية	الرمز
M/M+//X+/X	4	M+/M//X+/X	3	M+/M//X/X+	2	M/M+//X/X+	1
M/M //X/X	4		1.55	SECOND CONTRACTOR SECTION FOR		M/M //A/A	
القاعدية والوقود	Ta T	ي حدي خزن الطاقة والزئبق		المصعد عجينة من] الخارصين-كربون	12	الزئبق والقاعدية	1
الفاعدية والوفود	4		3		2		
			ئساوي	ن الكتلة الذرية للعنصر	هي 9 : 1 ف	ے نسبه X12 : 6X ¹⁴	إذا كاند
13.8	4	12.2	3	12	2	6	1
				المهدئ في المفاعل			
البورون	4	الكادميوم		مصهور الصوديوم	2	الكربون	1
		م.أ.ف.	ري تساوي	، فإن طاقة الترابط النو	. لها 8 م. أ. ف	X ه متوسط طاقة الترابط	نواة 16
184	4	128	3	48	2	24	1
			V88 - W	رعة الضوء	تساوى سر	ة النووية التي سرعتها	الاشعا
+1B0	4	γ	3	α	2	-1B0	1
110	5.00	1	9			نوية التالية أكثر استقر	Sn d
					ارا	لويه الناليه اختر استعر	اي الا
100Fm ²⁵³	4	3Li ⁷	3	5B15	2	14Si ²⁸	1
		أمينات	، التالية لا يعد	أي من المركبات			
بيبريدين	4	يوريا	3	انيلين	2	بيريدين	1
						سرکب C ₆ H ₅ NH ₂	يسمى ا
سايكلو هكسيل أمين	4	بيبريدين	3	أنيلين	2	بيريدين	1
73000 (n77)		المجموعة الوظيفية	تركيبية على	توي الجلوكوز في الصيغة اا	بح	00 4 40 0 760 540 90	
ايٹر	4	الدهيد	3	كربونيل	2	كيتون	1
		طىط	باء البروم يعم	أكسدة الجلوكوز به		The second secon	
جلو كونيك	4	 سوربيتول	3	جليسرول	2	جلايكوليك	1
	-	ىض دهني ينتج	ث جزيئات ح	تفاعل الجلسيرول مع ثلاد			
الفيتامينات	4	الكربو هيدات	3	الليبيدات	2	البروتينات	1



الاجابة لصحيحة	ر.س
3	41
1	42
3	43
3	44
1	45
3	46
2	47
3	48
4	49
2	50
ىنئة ا	שנג וצי
	50

الاجابة الصحيحة	ر.س
1	21
2	22
3	23
2	24
4	25
3	26
1	27
3	28
4	29
2	30
2	31
2	32
2	33
2	34
3	35
3	36
2	37
4	38
4	39
1	40

الاجابة الصحيحة	ر.س
1	1
2	2
2	3
1	4
2	5
2	6
1	7
2	8
1	9
1	10
2	11
2	12
1	13
1	14
2	15
2	16
1	17
1	18
1	19
2	20

سبة الاختبارات - (النظاء

AS EXAM PAPER 17.0

T.me/Third_secondary17 T.me/kabooltep T.me/Doctor_future1

و التعالى الحديد مع محمن الهيدر وغوريك الدعلت مكونا كارور الدحيد الله المحدد المنافق المنافق العبد المحدد المنافق العبد المحدد المنافق العبد المحدد المنافق العبد المحدد المنافق العبد	2022-2م	دراسي 021	(القسم العلمي) للعام ال	ثانوية العامة	اختبار الشهادة الن	Ÿ	التربية والتعليم	وزارة	
المنافق الحيث عبد الكميار الخالج المنافق الحيث عبد الكميار المنافق الكميار الخالج الله المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق المنافق الكميار الكميار المنافق الكميار الكمي		يمياء	الك		المادة		مناهج والتوجية	قطاع الد	
كلا المعدد عمد المعدد المعدد المعدد المعدد المعدد المعدد المعدد الله المعدد المعدد الله المعدد المع	يأتي:	قم الفقرة لكل مما	- (خ) للإجابة الخطأ بحسب ر	الصحيحة والحرف	ي على الحرف (ص) للإجابة	الدائرة التي تحتو	ظلل في ورقة الاجابة		
المحتوى ال	5,400								1
			، مكوناً كلوريد الحديد III.	كلوريك المخفف	عل الحديد مع حمض الهيدرو	يتفاد			2
المستوى الخيار الوراد المستوى المستوى المستوى المستوى المرازي المتعاملات في التعامل المطارد المسرارة المعارلة المستوى المس			بيائي والمعدني.	في تركيبها الكيه	تتشابه خامات الحديد				3
 عندما تكون قيمه HΔ سالية فإن القفاعل طارد للحرارة . اخدانة القياسية للعناصر وجود عنصر عند 25,70° وشخط إ جو. عدد تكلّصد المنجينز في "(MnO₄) هو +7. إذا المستجين في السابة بزيدة الركزة المثالية المثانية بالدينة السابة بزيدة الركزة المثانية بالدينة السابة بزيدة الركزة المثانية بالدينة السابة بزيدة الركزة المثانية بالدينة المثانية بالدينة بالدينة المثانية بالدينة المثانية بالدينة بالدينة بالدينة المثانية بالدينة با			ة الجيدة .	لعناصر المختزا	یعتبر Fe من ا				4
المالة القياسية للعناصر وجود عنصر عدى كراء المالي المالة القياسية للعناصر وجود عنصر عدى كراء والمالي المالة القياسية للعناصر وجود عنصر عدى كراء المالي المالة المنافية المن		للحرارة.	نفاعلات في التفاعل الطارد	ى الحراري للما					5
المنافق القياسية المفاصر وجود علصر عند 25.0° ومشخط البور المنافق التقياسية المفاصر وجود علصر عند 25.0° ومشخط البور المنافق المفاصر المنافق المفاصر المنافق المنافق المنافق المفاصر المنافق المنافقة المنافقة المنافقة المنافق المنا					لارد للحرارة .	إن التفاعل م	رن قيمة ∆H سالبة ف	عندما تكو	6
عدد تأكسد المذجنيز في - (MnO ₄) هو +7. المسعد في خلاق الشغل الكبرين شعته سابقة المنتخف الشغل الكبرين شعته سابقة المسعد في خلاق الشغل الكبرين شعته سابقة المنتخف المنتقف المنتخف			اع درجة حرارة المحلول.	ء يؤدي إلى ارتة	ان نيتر ات الأمونيوم في الما	ذوب			7
عدد تأكسد المذجنيز في - (MnO ₄) هو +7. المسعد في خلاق الشغل الكبرين شعته سابقة المنتخف الشغل الكبرين شعته سابقة المسعد في خلاق الشغل الكبرين شعته سابقة المنتخف المنتقف المنتخف					25م° وضغط 1 جو.	عنصر عند	ياسية للعناصر وجود	الحالة القب	8
المسعد في خلال المسلم في خلال الحال الكبيري شخاه سالية المشاورة الكروبي في خلال الحال الكبيري في خلال الحال الكبيري في خلال الحال الخلال المشاورة المؤلفة المشاورة المؤلفة المشاورة المؤلفة الرابط التوري المالمان الحال المؤلفة الرابط التوري التحال الوري التحال المؤلفة الرابط التوري التحال المؤلفة الرابط التوري التحال المؤلفة الرابط التوري التحال المؤلفة المؤلفة التحال التوري المؤلفة المؤلفة التحال المؤلفة المؤلفة التحال المؤلفة المؤلف									9
المسعد في خلايا التطهال الكهريين شدته سالية المسعد في خلايا التطهال الكهريين شدته سالية المساولة المشاولة المشاول			ز يادة التركيز	لابونات السالبة ب	_	, (-47 6 55 .		10
المنافق الم									_
المستقب المستوى الم				*	*				_
1			114 1002-0010						100000
1 تقدير المنافق ا						1111			
1 يقل فويان الخيار الإلكترون ينتج بروتون من ليوترون 1 يقل فويان الأمين في الماء مع ذرات الكربون في الخيزيء. 1 يعك نومان الأمين في الماء مع ذرات الكربون في الخيزيء. 1 يعك نمان الأمين في الماء مع ذرات الكربون في الخيزيء المعاللة ا					340.000	Period Se			
المستقب الم			7.41100 n = 417. 1 17.45.15.15.15.15.15.15.15.15.15.15.15.15.15	-					
11						;			
11 الماجئوات في خلام الهيماتية الكريو هيدرات في النبات 20 % المسلوحة للطالق في وقد الإجابة السحيحة للطالق في رقة الإجابة السحيحة للطالق في حالة المسلوحة في خلاص الماجئوات في القرن العالمي مكوناً				- 10 march		70			_
2 المنابق				1100 200 1000 200	100 TO 10	پم			13-37-
المنافق الم			A44121-10000-1		Charles and the Charles of the Charl				11012
كلوب المديد في خام الهيماتيت هي		80				1151 811 5	r)		20
4 (40-35 4 (57.14 - 25.53 3 (50 - 45 2 (70-40 1) يخترل الماجنيتايت في الفرن العالي مكوناً		. ر	عليار ورقم الفقره لكل مما ياني	الدائرة بحسب الإ		The second second		ti s	_
4 (40-35) 4 (57.14 - 25.53) 3 (50 - 45) 2 (70-40) 1 يخترل الماجنيتايت في الفرن العالي مكوناً Feso4 4 FeO 3 Fe 2 Fe2O3 1					%	يت هي	حديد في حام الهيمان	سبه ال	21
FesO ₄ FeO 3 Fe 2 Fe2O ₃ 1	40-35	4	57.14 - 25.53	3	50 - 45	2	70-40	1	-1
FesO ₄ FeO 3 Fe 2 Fe2O ₃ 1	7.11.11.11.11.11.11.11.11.11.11.11.11.11		The Indiana in the In		کہ نا	ن العالي م	الماحنيتايت في الفر	بختزل	_
2 التفاعل بشدة مع الماء 2 متاومة فاتقة التأكل 3 غلاية الثمن 4 كيمياء بسيطة 2 يتم امتلاء المصتوى القرع الملاء في الدورة		1.1				Ť			22
القاعل بشدة مع الماء 2 مقارمة فائقة التأكل 3 عالية الثمن 4 كيمياء بسيطة 2 يكم امتلاء المستوى الفورعي 4 كيمياء بسيطة 2 الخامسة 3 السابسة 4 السابعة 2 عند إضافة محلول هيزر وكسيد الصوديوم إلى محلول الحديد II يتكون	Fe ₃ O ₄	4			1000	2	Fe ₂ O ₃	13	_
		1	()	لمجموعة (VIB	أي من التالي يميز ا				23
1 الرابعة 2 الخامسة 3 السابعة 1 السابعة 2 السابعة 2 السابعة 2 السابعة 2 السابعة 2 السابغة 2 السابق 3 الساب الروق 4 الون آحمر دموي 2 واحد من التغيرات الحرارية الاتية فيزياتي هي حرارة	كيمياء بسيطة	4	غالية الثمن	3			•	1	2,732
1 الرابعة 2 التكامية 3 السابعة 3 السابعة 4 السابعة 4 السابعة 2 السابعة 2 حاسانة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول الحديد II ونكون	ar saranaha	4	# 700 MI	Town I				ينم امتلاء	24
2 راسب إذي 2 راسب أخضر 3 راسب أزرق 4 اون أحمر دموي واحد من التغيرات الحرارية الاتوة فيزياتي هي حرارة	السابعة	4		1,000		-	الرابعة	1	10.75
2 راسب إذري الله التعادل 3 راسب اخضر 5 راسب اخضر 5 راسب اخضر 5 راسب اخضر 5 راسب اخس 4 التعادل 5 قطعة كتأتيا (10 جم) وحر ارتيا النوعية (1. اجول/جمم) استصت حر ارق مقدار ها 1. 6.5 4 6.5 5 8 8.5 4 8.5 8 8 8 8 8 8 8 8 8				وديوم إلى محلو			.40 97	- Y - 4	25
1 التكوين 2 الاعتراق 3 النوبان 4 التعادل 2 قطعة كتلتها (10 مج) وحر ارتها النوعية (8.1 مول/جم م°) امتصت حر ارق مقدار ها 13 والحول فارتفعت حر ارتها إلىم°. 2 5.5 3 5.5 4 5.5 5 5 5 5 5 5 5 5	لون احمر دموي	4	1,000,000	3	0.7800 or 30 months	2	راسب بني	1	5000.00
1 التكوين 2 الاحتراق 3 الدوبان 4 التعادل 2 قطعة كتلتها (10جم) وحرارتها النوعية (8.1جول/جمم°) امتصت حرارة مقدارها [5 6.5 4 6.5 5 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 8.5 1 8.5 8.5 1 8.5 8.				ية الاتية فيزيائي	واحد من التغيرات الحرار				26
ك مية الحرارة المنطقة أو الممتصة عند تكوين مول واحد من المركب من عناصره الأولية في حالتها القياسية حرارة	A	4		3		2		1	_
2 4.5 1 2 2 2 2 3 2 2 3 2 2		حرارتها إلى						قطعة كتل	27
1 النوبان 2 التعادل 3 التكوين 4 الاحتراق يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ		4				_		1	
ا الدوبان 2 التعادل 3 التكوين الكوبان 2 التعادل 3 الكوبان على العاد التكوين الكوبان على العاد الكوبان على المعتبر قانون هس أحد نثائج قانون حفظ		القياسية حرارة		من المركب من	7500	المنطلقة أو المد	CORP ORGANIE		28
1 الكتلة والطاقة من التفاعل (CO + 0.5O ₂ → CO ₂ → CO ₂) كلو جول/ مول فان حرار التفاعل (CO + 0.5O ₂ → CO ₂) كلو جول/ مول فان حرار التفاعل الكتلة على التقاعل الكتلة والمحتوى الحراري الكتلة والمحتوى الحرارة التفاعل الكتلة المحتوى الحراري الكتلة المحتوى الحرارة التوعية الحرارية التفاعل الكتلة المحتوى الحرارة التوعية الخاية تساوي الكتلة المحتوى الحرارة التوعية الكتلة الكت	الاحتراق	4	670027W	1000		2	الذوبان	1	
1 الكتّلة والطاقة من التفاعل (CO + 0.502 → CO2 → C	1477-1477 - 1471-1477 - 1477-1477			حد نتائج قانون .			231-252		20
30 التفاعل					HATELONG FLOAT	2	396939170	1	2)
1 (الرمز ΔH يمثل 3 (المحتوى الحراري (النوعية المعادن النوعية الحرارية النوعية الحرارية النوعية المعادن النوعية الخلية تساوي فولت النوعية المعادن النوعية الكهرباء تساوي فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد	لو جول/ مول فان حرارة	- 110.5) کیا) تىساوي (-393.5	O • CO ₂ ,	کانت حرارة تکوین کل من	and the same of th	The state of the s	The state of the s	
الرمز ΔH يمثل 1 حرارة التفاعل 2 المحتوى الحراري 3 السعة الحرارية 4 الحرارة النوعية الحرارة النوعية الخابة تساوي	- Acceptant			1.1				التفاعل	30
1 حرارة التفاعل 2 المحتوى الحراري 3 السعة الحرارية 4 الحرارة النوعية الحرارية الوعية الذا علمت جهود اختزال النيكل والحديد هي (-0.25 ، 0.77) فولت على الترتيب فإن القوة الدافعة للخلية تساويفولت القرارة النوعية الحرارة النوعية الخرارة	504+	4	504-	3	283+	2		1	
1 حرارة النقاعل 2 المحتوى الحراري 3 السعة الحرارية 4 الحرارة النوعية الخرارة النوعية الخرارة النوعية الخالية تساوي	5 1 1		5 1 11 5 h		t to a tr			الرمز H.	31
0.25 4 1.02 3 0.92 2 0.52 1 3. اي من التالي خلايا تحليل كهربي اي من التالي خلايا تحليل كهربي 1 الزئبق 2 الوقود 3 خزن الطاقة 4 تنقية المعادن الترسيب 24جم من II) فإن كمية الكهرباء تساوي فاراد.		4						1	
1.02 3 0.92 2 0.52 1 1.02 3 0.92 2 0.52 1 1 1.02 3 1 1 1 1 1 1 1 1 1									32
3. الزنبق 2 الوقود 3 خزن الطاقة 4 تنقية المعادن لترسيب 24جم من II) فإن كمية الكهرباء تساوي فاراد.	0.25	4	5010000000	1000	A STATE OF THE PARTY OF THE PAR	2	0.52	1	0.000
ا الزنبق 2 الوقود 3 خزن الطاقة 4 تنقية المعادن الربيب 24 من II) فإن كمية الكهرباء تساوي فاراد.	un engageneens					3329	STORY E	1 2	33
34	تنقية المعادن	4	خزن الطاقة			. 200	The state of the s	1	
2 4 1.5 3 1 2 0.5 1				اد.	ئهرباء تساوي فار	فإن كمية الدّ	24جم من II) ²⁴ Mg)	لترسيب	2/
	2	4	1.5	3	1	2	0.5	1	54



2022-20م	در اسي 21((القسم العلمي) للعام الا	نوية العامة	اختبار الشهادة الثا		لتربية والتعليم	وزارة ا
	مياء	الكي		المادة		ناهج والتوجية	قطاع الم
	30 67	خلية	ي الناتجة من	الطاقة النظيفة ه	760 650		
الخارصين - كربون	4	الوقود	3	خزن الطاقة	2	الزئبق	1
		ِ الأكسجين	الهيدروجين و	خلايا تعتمد في عملها على	30, 32		2
الزئبق	4	الوقود		الخارصين - كربون	2	خزن الطاقة	1
	200		الخلية القاعديا	تتشابه خلية الزئبق و	200 0-0		270
الكاثود	4	ق.د.ك	3	المهبط	2	المصعد	1
أقوى عامل مختزل في السلسلة الكهروكيميائية							
Li	4	O	3	Cl	2	F	1
	334 339	دم قطب من	، القياسية يستخ	لحساب جهود الاختز ال			
الاوكسجين		الهيدروجين		النحاس		البلاتين	
						في الخلية القاعدية	المصعد
Zn - KOH	4	PbO ₂	3	HgO	2	MnO ₂	1
رية للنجاس تساوي	إن الكتلة الذ	9 31% على التوالي ف	ليعة 69%	ونسبة وجودهما في الم	20Cu ⁶⁵ - 2	ور دما -Cu63	للنجاس ن
65.64	4	64.38	3	63.62	2	62.63	1
03.01				لها القدرة على امتصاص ا		02.03	1.
الدرع الواقي	4	قضبان التحكم	3 3	مهدئ	2	مبرد	1
	ات =	ا ف فان عدد النبوكانون	1,000	م. إ. ف ومتوسط الطا			
124	4	84	3	48	2	36	1
			قدرة كبيرة عا	الجسيم النووي الذي يتميز ب		30	- 1.1
البوزيترون	4	ی رق ر جاما	3	بية روي پيريو. بيتا	2	ألفا	1
033.33.	8				2288	كثر استقراراً هي	النه اة ال
₂₆ Fe ⁵⁶	4	13Al ²⁸	3	8O ¹⁶	2	6C ¹⁴	1
261 6	4	The state of the s	200	All the Control of th	4	60	1.0
1 At	4	 البيبر بدين	التالي اميد 3	اي من ا البيريدين	2	الانيلين	1
اليوريا	4	البيبربدين	3	البيريدين	5585	(0.00000)	
. 1 10 0010	1.1	. I ta i na	121	. 1 to a.s		ر کب CH ₃) ₂ NH رکب	یسمی سم
ثلاثي ميثيل أمين	4	ثنائي إيثيل أمين	3	ثنائي ميثيل أمين	2	ميثيل أمين	1
ثنائية	141	i . i ·	قية للفركتوز 3	الصيغة الحلا ثلاثية		5 1.	1.
سيته	4	خماسية	11/2000	0.640000	2	سداسية	1
جلو كو نيك	1		اء البروم يعط 3	أكسدة الجلوكوز به جليسرول	2	جلايكوليك	1
جنودونيت	4	سوربيتول		جىيسرون يُعد مركب ئلاثر	2	جديدوست	1
البروتينات	4	الليبيدات الليبيدات	ي الجلسريد مر	يعد مرحب در د الفيتامينات	2	الانزيمات	1



L

الأجابة الصحيم	ر.س		
2	41		
3	42		
3	43		
1	44		
4	45		
4	46		
2	47		
3	48		
4	49		
3	50		
سنلة	عد الا		

الاجاية الصحيحة	ر.س
2	21
3	22
2	23
2	24
2	25
3	26
4	27
3	28
3	29
1	30
1	31
3	32
4	33
4	34
3	35
3	36
1	37
4	38
3	39
4	40

الاجابة الصحيحة	ر.س
1	1
2	2
2 1	3
1	4
2	5
1	5 6 7
2 1 2 1 1 2 2 1 2 1 2 2	7
1	8
1	9
2	10
2	11 12
1	12
2	13
1	14
2	14 15 16
2	16
1	17
1 2 2	18
2	19
1	20

				2 22		1 1 1		
2-2022م	لدراسي 2021	(القسم العلمي) للعام ا	ثانوية العامة (اختبار الشهادة ال		التربية والتعليم	وزارة	
	كيمياء	الك		المادة		مناهج والتوجية	قطاع ال	
بأتى:	رقم الفقرة لكل مما ب	، (خ) للإجابة الخطأ بحسب ر	الصحيحة والحرف	، على الحرف (ص) للإجابة	الدائرة التي تحتوي	ظلل في ورقة الاجابة		
				كن استعمال الخبث الناتج				1
	8			ر الحديد مع حمض الهيدرو	-			2
						الكيميانية لأكسيد الحد	الصبغة	3
		حدأ	 حالته النقية قاسياً		, , ,		10.00 to 10.00	4
7.		38 131	A 8	ن الحراري للمتفاعلات في	المحتدى			5
-		ته تصریره انبر س انواد	2321 - C)2-421			ون قيمة ΔH موجبة ف	عندما تك	6
		5 1 581 1		10 Sec. 91 Carrie 100 Sec.		رن شد ۱۱۱ مرجد .		
-				تكثيف تغير حراري فيزيان	21		-	7
		وي صفر	عنصر Hg تسا	SWEETERS THE STATE OF THE STATE			.0	8
					ريد الماغنسيو	د الفلور في المركب فلو	عد تاكس	9
		ں تركيز المحلول.	ات الموجبة بنقص	يزداد جهد اختزال الايون			D .	10
		يا التحليل الكهربي	ها مهبطاً في خلا	توضع المادة المراد تنقيتم		20	10	11
		تفاعلات كيميائية	كهرباء لاحداث	الخلايا الجلفانية تستهلك		0	1	12
		ة الكهربية	ملحية غلق الدائر	وظيفة القنطرة ال		INC		13
				تزداد طاقة الترابط ا		01		14
			ساس التفاعلات			20		15
		(,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,		مع حدوث الأسر الإلكة		11	-	16
			روسي يسج بروم اعد عضوية ض		1	*		17
		- 10.					- 8	_
			2.400 924	عند نزع جزئ ماء من الام	0/1			18
		THE STREET		الخبز والمكرونة	(O			19
			ديد الروابط الببتي					20
	ي:			يحة ثم طلل في ورقة الإجابة	ختر الإجابة الصم	J.		
			يد توجد في خام					21
كبريتيد الحديد	4	الليمونايت	3	الماجنيزايت	2	الهيماتيت	1	21
	100	. الفرن	ماجنيتايت في	يتم اختزال ال	900 SH			22
قاع	4	أسفل	3 0	وسط	2	قمة	1	22
		ر المجموعة	مة للتأكل عناصر	العناصر الانتقالية المقاو				22
VIIB	4	IVB	3	VIB	2	VB	1	23
discount of the second		: المستوى الفرعي	و لی بتم فیجا ملے	سلسلة الانتقالية الرئيسية الا	اله	State and the Area I		- Contract
5F	4	4F 🔨	3	4d	2	3d	1	24
				عند إضافة NaOH إلى م			1-	
i a Ar	4		3	کے ہمیں اندی اندی اندی کے د آزرق	2	احمر	1	25
بني	- 4	احضير		اررى واحد من التغيرات الحرار	57.70	الحمر	11	
التعادل	Lati			1000 100 0000		. (1)		26
y saleston	4	الذوبان	3	الاحتراق	2	التكوين	1	
ه.٠.	حراريها إلى				ا النوعية (١.٨	تها (10جم) وحرارتها	فطعه كنا	27
8.5	4 6	6.5	3	5.5	2	4.5	1	13-300
	با القياسية حرارة	#	من المركب من	صة عند تكوين مول واحد	المنطلقة او الممد			28
الاحتراق	4	التكوين	3	التعادل	2	الذوبان	1	55.50
	قانون		عل في خطوة وا	مقدار ثابت سواء تم التفاء	حرارة التفاعل			29
هس ه س	4	بقاء الكتلة	3	فأرادي	2	بقاء الطاقة	1	29
(635.1- + 393.5- + 120	ى النرتيب (-17	:CaO ،CO مي علم	· CaCO ₃					
				کیلوجول / مول.	ل تساوي	/ مول فإن حرارة التفاعا	كيلوجول	30
2236+	4	178.4+	3	2236-	2	178.4-	1	
de	100		ن وحدة قياس :	الكلفر	40.			2.1
درجة الحرارة 🔪	4	الحرارة النوعية	3	السعة الحرارية	2	الحرارة	1	31
فولت فولت	ة ق <u>د ك هي</u>	(-0.45) فولت ،فإن قيما	-) فولت والثاني	جهد اختزال الأول (0.76	كونة من قطبين.	خلية جلفانية م	'	22
0.66	4	0.24	3	0.31	2	0.62	1	32
0.50		0.0000000	التحليل الكهربي	7.5		V.0-		(2004)
خلية الوقود	4	، تتقية المعادن	3	من تعبيدات خزن الطاقة	2	الخلايا الجافة	1	33
حبيه الوسود	7	سيب سدس			1,892	MISSING AND	th 5 tests	
10 West(200) HELL		\$20000000000				$5 = Cu^{+2}$) ترسبة من	الكته الما	34
31.57	4	31.75	3	37.15	2	35.75	1	:630%
		طة خلية	سفن الفضاء بواس	يتم أنتاج ماء الشرب في م				35
الخارصين - كربون	4	المزئبق	3	الوقود	2	المركم الرصاصي	1	33
No.						740940		



		(القسم العلمي) للعام الد	نويه العامه	100		التربية والتعليم		
	مياء			المادة		مناهج والتوجية	قطاع ال	
			الهيدروجين و	خلايا تعتمد في عملها على				36
الزئبق	4	الوقود	3	الخارصين - كربون	2	خزن الطاقة	1	- 5
				تتشابه الخلايا القاعديا		vparoen to	1.	3
ق.د.ك	4	الألكتروليت عمدانية	3	المهبط أقوى عامل مختزل في	2	المصعد	1	
Li	4	رو دیمیانیه O	ي السلسة الحهر	افوی عامل محدر ل فی Cl	2	F	T i	3
Li	4	U		Al/Al تحدث عملية	1000		ا ااخا	
اکسدة لـ Al	4	اکسده لـ2+Zn	3	اختزال لـ Zn	2	ب المحالي المام / Al+3	عي عـــ	3
VI = 1	4	ZII	3	211-0-0-		د في الخلية القاعدية.	- Gi	4
					$\overline{}$		1	4
Zn - KOH	4	PbO ₂	3	HgO	2	MnO ₂) 1	_
	/A //	الذرية =	ب فإن الكثلة	.7% و 25% على الترتيد	ان بنسبة 5	17X ³⁷ . 17X ³⁵ يوجد	نظيران	4
36.5	4	36	3	35.5	2	350	1	
			T 1	لها القدرة على امتصاص الن		0/1		4
قضبان التحكم	4	الدرع الواقي	3	المهدئ	2	المبرد	1 121	
للون المكثرون فولك . 6.7	ى تىساوى يالمد 4	عط طاقة اللزالط اللووي 6.8	ف فإن منود 3	36Kr تساوي 722.4 م.أ.د 7.6	ي الواة 🗝	، أن طاقة الترابط اللوق 8.6	إدا علما	4
0.7	- 14	0.6]]	مرعة الضوء	ا زند او م	7.70	i - : VI	\vdash
no.		992		-	2 6		4	4
+1B0	4	γ	3	α	2	-1B0	1	\vdash
				.01.	ا هي	نصر الأكثر استقرار	نواة الع	4
26Fe ⁵⁶	4	18Ar40	3	10K29	2	13Al ²⁷	1	
				الصوديوم يكون	بوبروميت	الأسيتاميد بواسطة هيب	اختزال	- 24
H ₂ NCO-NH ₂	3	C ₃ H ₇ NH ₂	3	CH3-CH2-NH2	2	CH ₃ NH ₂	1	4
				21		بر کب CH ₃) ₂ NH بر	يسمى ال	
ثلاثي ميثيل أمين	4	ثنائي إيثيل أمين	3	ثنائي ميثيل أمين	2	میٹیل امین	1	4
2000 199V	W - W	في	ي عن الفركلور	يختلف الجلوكوز	77 -3	To 976 - 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	- V	3
المجموعة الوظيفية	4	عدد ذرات الأكسجين	3	عدد ذرات الهيدروجين	2	عدد ذرات الكربون	1	4
- 7-10				أختزال الجلوكوز بواسطة	10 - 4	V. 200		4
سوربيتول	4	حلوكونيك	3	جليسرول	2	جلايكوليك	1	
		. 0)	عبارة عن 3	الليبيدات		كحولات		5
Land Description of the Property of the Proper				***				



الاجاباً الصحيد	ريس	الاجابة اصحيحة	ريس
2	41	. 2	21
4	42	2	22
1	43	2	23
3	44	1	24
4	45	3	25
1	46	3	26
2	47	4	27
4	48	3	28
4	49	4	29
2	50	3	30
سنلة	عدد الا	4	31
_1		2	32
		3	33
		3	34
		2	35
		3	36
		3	37
		4	38
		4	39

الإجابة الصحيحة	س.
1	1
2	2
2	3
2	4
2	5
2	6
2	7
1	8
2	9
2	10
2	11
2	12
1	13
1	14
2	15
2	16
1	17
1	18
1	19
1	20

و التعالى الحديد مع محمن الهيدر وغوريك الدعلت مكونا كارور الدحيد الله المحدد المنافق المنافق العبد المحدد المنافق العبد المحدد المنافق العبد المحدد المنافق العبد المحدد المنافق العبد	2022-2م	دراسي 021	(القسم العلمي) للعام ال	ثانوية العامة	اختبار الشهادة الن	Ÿ	التربية والتعليم	وزارة	
المنافق الحيث عبد الكميار الخالج المنافق الحيث عبد الكميار المنافق الكميار الخالج الله المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق الكميار المنافق المنافق الكميار الكميار المنافق الكميار الكمي		يمياء	الك		المادة		مناهج والتوجية	قطاع الد	
كلا المعدد عمد المعدد المعدد المعدد المعدد المعدد المعدد المعدد الله المعدد المعدد الله المعدد المع	يأتي:	قم الفقرة لكل مما	- (خ) للإجابة الخطأ بحسب ر	الصحيحة والحرف	ي على الحرف (ص) للإجابة	الدائرة التي تحتو	ظلل في ورقة الاجابة		
المحتوى ال	5,400								1
			، مكوناً كلوريد الحديد III.	كلوريك المخفف	عل الحديد مع حمض الهيدرو	يتفاد			2
المستوى الخيار الوراد المستوى المستوى المستوى المستوى المرازي المتعاملات في التعامل المطارد المسرارة المعارلة المستوى المس			بيائي والمعدني.	في تركيبها الكيه	تتشابه خامات الحديد				3
 عندما تكون قيمه HΔ سالية فإن القفاعل طارد للحرارة . اخدانة القياسية للعناصر وجود عنصر عند 25,70° وشخط إ جو. عدد تكلّصد المنجينز في "(MnO₄) هو +7. إذا المستجين في السابة بزيدة الركزة المثالية المثانية بالدينة السابة بزيدة الركزة المثانية بالدينة السابة بزيدة الركزة المثانية بالدينة السابة بزيدة الركزة المثانية بالدينة المثانية بالدينة بالدينة المثانية بالدينة المثانية بالدينة بالدينة بالدينة المثانية بالدينة با			ة الجيدة .	لعناصر المختزا	یعتبر Fe من ا				4
المالة القياسية للعناصر وجود عنصر عدى كراء المالي المالة القياسية للعناصر وجود عنصر عدى كراء والمالي المالة القياسية للعناصر وجود عنصر عدى كراء المالي المالة المنافية المن		للحرارة.	نفاعلات في التفاعل الطارد	ى الحراري للما					5
المنافق القياسية المفاصر وجود علصر عند 25.0° ومشخط البور المنافق التقياسية المفاصر وجود علصر عند 25.0° ومشخط البور المنافق المفاصر المنافق المفاصر المنافق المنافق المنافق المفاصر المنافق المنافقة المنافقة المنافقة المنافق المنا					لارد للحرارة .	إن التفاعل م	رن قيمة ∆H سالبة ف	عندما تكو	6
عدد تأكسد المذجنيز في - (MnO ₄) هو +7. المسعد في خلاق الشغل الكبرين شعته سابقة المنتخف الشغل الكبرين شعته سابقة المسعد في خلاق الشغل الكبرين شعته سابقة المنتخف المنتقف المنتخف			اع درجة حرارة المحلول.	ء يؤدي إلى ارتة	ان نيتر ات الأمونيوم في الما	ذوب			7
عدد تأكسد المذجنيز في - (MnO ₄) هو +7. المسعد في خلاق الشغل الكبرين شعته سابقة المنتخف الشغل الكبرين شعته سابقة المسعد في خلاق الشغل الكبرين شعته سابقة المنتخف المنتقف المنتخف					25م° وضغط 1 جو.	عنصر عند	ياسية للعناصر وجود	الحالة القب	8
المسعد في خلال المسلم في خلال الحال الكبيري شخاه سالية المشاورة الكروبي في خلال الحال الكبيري في خلال الحال الكبيري في خلال الحال الخلال المشاورة المؤلفة المشاورة المؤلفة المشاورة المؤلفة الرابط التوري المالمان الحال المؤلفة الرابط التوري التحال الوري التحال المؤلفة الرابط التوري التحال المؤلفة الرابط التوري التحال المؤلفة الرابط التوري التحال المؤلفة المؤلفة التحال التوري المؤلفة المؤلفة التحال المؤلفة المؤلفة التحال المؤلفة المؤلف									9
المسعد في خلايا التطهال الكهريين شدته سالية المسعد في خلايا التطهال الكهريين شدته سالية المساولة المشاولة المشاول			ز يادة التركيز	لابونات السالبة ب	_	, (-47 6 55 .		10
المنافق الم									_
المستقب المستوى الم				*	*				_
1			114 1002-0010						100000
1 تقدير المنافق ا						1111			
1 يقل فويان الخيار الإلكترون ينتج بروتون من ليوترون 1 يقل فويان الأمين في الماء مع ذرات الكربون في الخيزيء. 1 يعك نومان الأمين في الماء مع ذرات الكربون في الخيزيء. 1 يعك نمان الأمين في الماء مع ذرات الكربون في الخيزيء المعاللة ا					340.000	Period Se			
المستقب الم			7.41100 n = 417. 1 17.45.15.15.15.15.15.15.15.15.15.15.15.15.15	-					
11						;			
11 الماجئوات في خلام الهيماتية الكريو هيدرات في النبات 20 % المسلوحة للطالق في وقد الإجابة السحيحة للطالق في رقة الإجابة السحيحة للطالق في حالة المسلوحة في خلاص الماجئوات في القرن العالمي مكوناً				20,000		70			_
2 المنابق				1100 200 1000 200	100 TO 10	پم			13-37-
المنافق الم			A44121-10000-1		Charles and the Control of the Contr				11012
كلوب المديد في خام الهيماتيت هي		80				1151 811 5	r)		20
4 (40-35 4 (57.14 - 25.53 3 (50 - 45 2 (70-40 1) يخترل الماجنيتايت في الفرن العالي مكوناً		. ر	عليار ورقم الفقره لكل مما ياني	الدائرة بحسب الإ		The second second		ti s	_
4 (40-35) 4 (57.14 - 25.53) 3 (50 - 45) 2 (70-40) 1 يخترل الماجنيتايت في الفرن العالي مكوناً Feso4 4 FeO 3 Fe 2 Fe2O3 1					%	يت هي	حديد في حام الهيمان	سبه ال	21
FesO ₄ FeO 3 Fe 2 Fe2O ₃ 1	40-35	4	57.14 - 25.53	3	50 - 45	2	70-40	1	-1
FesO ₄ FeO 3 Fe 2 Fe2O ₃ 1	7.11.11.11.11.11.11.11.11.11.11.11.11.11		The Indiana in the In		کہ نا	ن العالي م	الماحنيتايت في الفر	بختزل	_
2 التفاعل بشدة مع الماء 2 متاومة فاتقة التأكل 3 غلاية الثمن 4 كيمياء بسيطة 2 يتم امتلاء المصتوى القرع الملاء في الدورة		1.1				Ť			22
القاعل بشدة مع الماء 2 مقارمة فائقة التأكل 3 عالية الثمن 4 كيمياء بسيطة 2 يكم امتلاء المستوى الفورعي 4 كيمياء بسيطة 2 الخامسة 3 السابسة 4 السابعة 2 عند إضافة محلول هيزر وكسيد الصوديوم إلى محلول الحديد II يتكون	Fe ₃ O ₄	4			1000	2	Fe ₂ O ₃	13	_
		1	()	لمجموعة (VIB	أي من التالي يميز ا				23
1 الرابعة 2 الخامسة 3 السابعة 1 السابعة 2 السابعة 2 السابعة 2 السابعة 2 السابعة 2 السابغة 2 السابق 3 الساب الروق 4 الون آحمر دموي 2 واحد من التغيرات الحرارية الاتية فيزياتي هي حرارة	كيمياء بسيطة	4	غالية الثمن	3			•	1	2,732
1 الرابعة 2 التكامية 3 السابعة 3 السابعة 4 السابعة 4 السابعة 2 السابعة 2 حاسانة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول الحديد II ونكون	ar satisfied	4	# 700 MI	Town I				ينم امتلاء	24
2 راسب إذي 2 راسب أخضر 3 راسب أزرق 4 اون أحمر دموي واحد من التغيرات الحرارية الاتوة فيزياتي هي حرارة	السابعة	4		1,000		-	الرابعة	1	10.75
2 راسب إذري الله التعادل 3 راسب اخضر 5 راسب اخضر 5 راسب اخضر 5 راسب اخضر 5 راسب اخس 4 التعادل 5 قطعة كتأتيا (10 جم) وحر ارتيا النوعية (1. اجول/جمم) استصت حر ارق مقدار ها 1. 6.5 4 6.5 5 8 8.5 4 8.5 8 8 8 8 8 8 8 8 8				وديوم إلى محلو			.40 97	- 7 - 4	25
1 التكوين 2 الاعتراق 3 النوبان 4 التعادل 2 قطعة كتلتها (10 مج) وحر ارتها النوعية (8.1 مول/جم م°) امتصت حر ارق مقدار ها 13 والحول فارتفعت حر ارتها إلىم°. 2 5.5 3 5.5 4 5.5 5 5 5 5 5 5 5 5	لون احمر دموي	4	1,000,000	3	0.7800 or 30 months	2	راسب بني	1	5000.00
1 التكوين 2 الاحتراق 3 الدوبان 4 التعادل 2 قطعة كتلتها (10جم) وحرارتها النوعية (8.1جول/جمم°) امتصت حرارة مقدارها [5 6.5 4 6.5 5 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 1 8.5 8.5 1 8.5 8.5 1 8.5 8.				ية الاتية فيزيائي	واحد من التغيرات الحرار				26
ك مية الحرارة المنطقة أو الممتصة عند تكوين مول واحد من المركب من عناصره الأولية في حالتها القياسية حرارة	A	4		3		2		1	_
2 4.5 1 2 2 2 2 3 2 2 3 2 2		حرارتها إلى						قطعة كتل	27
1 النوبان 2 التعادل 3 التكوين 4 الاحتراق يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ		4				_		1	
ا الدوبان 2 التعادل 3 التكوين الكوبان 2 التعادل 3 الكوبان على العاد التكوين الكوبان على العاد الكوبان على المعتبر قانون هس أحد نثائج قانون حفظ		القياسية حرارة		من المركب من	7500	المنطلقة أو المد	CORP ORGANIE		28
1 الكتلة والطاقة من التفاعل (CO + 0.5O ₂ → CO ₂ → CO ₂) كلو جول/ مول فان حرار التفاعل (CO + 0.5O ₂ → CO ₂) كلو جول/ مول فان حرار التفاعل الكتلة على التقاعل الكتلة والمحتوى الحراري الكتلة والمحتوى الحرارة التفاعل الكتلة المحتوى الحراري الكتلة المحتوى الحرارة التوعية الحرارية التفاعل الكتلة المحتوى الحرارة التوعية الخاية تساوي الكتلة المحتوى الحرارة التوعية الكتلة الكت	الاحتراق	4	670027W	1000		2	الذوبان	1	
1 الكتّلة والطاقة من التفاعل (CO + 0.502 → CO2 → C	1477-1477 - 1471-1477 - 1477-1477			حد نتائج قانون .			2231-252		20
30 التفاعل					HATELONG FLOAT	2	396939170	1	2)
1 (الرمز ΔH يمثل 3 (المحتوى الحراري (النوعية المعادن النوعية الحرارية النوعية الحرارية النوعية المعادن النوعية الخلية تساوي فولت النوعية المعادن النوعية الكهرباء تساوي فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد فاراد	لو جول/ مول فان حرارة	- 110.5) کیا) تىساوي (-393.5	O • CO ₂ ,	کانت حرارة تکوین کل من	and the same of th	The state of the s	The state of the s	
الرمز ΔH يمثل 1 حرارة التفاعل 2 المحتوى الحراري 3 السعة الحرارية 4 الحرارة النوعية الحرارة النوعية الخابة تساوي	- Acceptant			1.1				التفاعل	30
1 حرارة التفاعل 2 المحتوى الحراري 3 السعة الحرارية 4 الحرارة النوعية الحرارية الوعية الذا علمت جهود اختزال النيكل والحديد هي (-0.25 ، 0.77) فولت على الترتيب فإن القوة الدافعة للخلية تساويفولت القرارة النوعية الحرارة النوعية الخرارة	504+	4	504-	3	283+	2		1	
1 حرارة النقاعل 2 المحتوى الحراري 3 السعة الحرارية 4 الحرارة النوعية الخرارة النوعية الخرارة النوعية الخالية تساوي	5 1 1		5 1 11 5 h		t to a tr			الرمز H.	31
0.25 4 1.02 3 0.92 2 0.52 1 3. اي من التالي خلايا تحليل كهربي اي من التالي خلايا تحليل كهربي 1 الزئبق 2 الوقود 3 خزن الطاقة 4 تنقية المعادن الترسيب 24جم من II) فإن كمية الكهرباء تساوي فاراد.		4						1	
1.02 3 0.92 2 0.52 1 1.02 3 0.92 2 0.52 1 1 1.02 3 1 1 1 1 1 1 1 1 1									32
3. الزنبق 2 الوقود 3 خزن الطاقة 4 تنقية المعادن لترسيب 24جم من II) فإن كمية الكهرباء تساوي فاراد.	0.25	4	5010000000	1000	A STATE OF THE PARTY OF THE PAR	2	0.52	1	0.000
ا الزنبق 2 الوقود 3 خزن الطاقة 4 تنقية المعادن الربيب 24 من II) فإن كمية الكهرباء تساوي فاراد.	un engageneens					3329	STORY E	1 2	33
34	تنقية المعادن	4	خزن الطاقة			. 200	The state of the s	1	
2 4 1.5 3 1 2 0.5 1				اد.	ئهرباء تساوي فار	فإن كمية الدّ	24جم من II) ²⁴ Mg)	لترسيب	2/
	2	4	1.5	3	1	2	0.5	1	54



2022-20م	در اسي 21((القسم العلمي) للعام الا	نوية العامة	اختبار الشهادة الثا		لتربية والتعليم	وزارة ا
الكيمياء			المادة		ناهج والتوجية	قطاع الم	
	30 67	خلية	ي الناتجة من	الطاقة النظيفة ه	760 650		
الخارصين - كربون	4	الوقود	3	خزن الطاقة	2	الزئبق	1
		ِ الأكسجين	الهيدروجين و	خلايا تعتمد في عملها على	30, 32		2
الزئبق	4	الوقود		الخارصين - كربون	2	خزن الطاقة	1
	200		الخلية القاعديا	تتشابه خلية الزئبق و	200 0-0		270
الكاثود	4	ق.د.ك	3	المهبط	2	المصعد	1
		روكيميائية	ي السلسلة الكه	أقوى عامل مختزل في			
Li	4	O	3	Cl	2	F	1
	334 339	دم قطب من	، القياسية يستخ	لحساب جهود الاختز ال			
الاوكسجين		الهيدروجين		النحاس		البلاتين	
						في الخلية القاعدية	المصعد
Zn - KOH	4	PbO ₂	3	HgO	2	MnO ₂	1
رية للنجاس تساوي	إن الكتلة الذ	9 31% على التوالي ف	ليعة 69%	ونسبة وجودهما في الم	20Cu ⁶⁵ - 2	ور دما -Cu63	للنجاس ن
65.64	4	64.38	3	63.62	2	62.63	1
03.01				لها القدرة على امتصاص ا		02.03	1.
الدرع الواقي	4	قضبان التحكم	3 3	مهدئ	2	مبرد	1
	ات =	ا ف فان عدد النبوكانون	1,000	م. إ. ف ومتوسط الطا			
124	4	84	3	48	2	36	1
			قدرة كبيرة عا	الجسيم النووي الذي يتميز ب		30	- 1.1
البوزيترون	4	ی رق ر جاما	3	بية روي پيريو. بيتا	2	ألفا	1
033.33.	8				2288	كثر استقراراً هي	النه اة ال
₂₆ Fe ⁵⁶	4	13Al ²⁸	3	8O ¹⁶	2	6C ¹⁴	1
261 6	4	The state of the s	200	All the Control of th	4	60	1.0
1 At	4	 البيبر بدين	التالي اميد 3	اي من ا البيريدين	2	الانيلين	1
اليوريا	4	البيبربدين	3	البيريدين	5585	(0.00000)	
. 1 10 0010	1.1	. I ta i na	121	. 1 to a.s		ر کب CH ₃) ₂ NH رکب	یسمی سم
ثلاثي ميثيل أمين	4	ثنائي إيثيل أمين	3	ثنائي ميثيل أمين	2	ميثيل أمين	1
ثنائية	141	i . i ·	قية للفركتوز 3	الصيغة الحلا ثلاثية		5 1.	1.
سيته	4	خماسية	11/2000	0.640000	2	سداسية	1
جلو كو نيك	1		اء البروم يعط 3	أكسدة الجلوكوز به جليسرول	2	جلايكوليك	1
جنودونيت	4	سوربيتول		جىيسرون يُعد مركب ئلاثر	2	جديدوست	1
البروتينات	4	الليبيدات الليبيدات	ي الجلسريد مر	يعد مرحب در د الفيتامينات	2	الانزيمات	1



الاجاب الصحي	ريس	الصحيحة	ر.س
2	41	- 2	21
3	42	3	22
3	43	2	23
1	44	- 2	24
4	45	- 2	25
4	46	3	26
2	47	4	27
3	48	3	28
4	49	3	29
3	50	1	30
سنلة	عدد الا	1	31
J		3	32
		1 4	33
		4	34
		3	35
		3	36
		1	37
		4	38
		3	39
		+ -	

)	الصحيحة	,س
	1	1
	2	2
	2 2	3
	1	4
	2	5
	1	6
	2	7
	2	8
	1	9
	2	10
	1 2 2	1
	1	12
3	2	13
	1	14
	2	18
	2	16
	1	17
	2	18
	2	19
	1	20

2.022-2	در اسے ، 021	القسم العلمي) للعام الا	انوية العامة (ا	اختيار الشهادة الث	3	تربية والتعليم	وزارةال	
\EXEL =	مياء		,	المادة		ناهج والتوجية		
يأتي:		e.: - 500	لصحيحة و الحر ف (ا على الحرف (ص) للإجابة ا	ا الدائر ة التي تحتوي			
			في الحديد الفضى إ		ر ي رپ	55 & -		1
			и и	فاعل الحديد مع حمض اله	پن			2
				تختلف خامات الحديد				3
			<u>ي و يب</u> مالته النقية قاسياً ج					4
	لا دة		.115 pg 107	ر اري لنواتج التفاعلات الم	المحتوى الحو			5
			JJ.J.			ن قيمة ∆H سالبة ف	عندما تک	6
		لاق حدادة	Na في الماء انط	يصاحب ذوبان OH	, - 0	411 - 3 0	,	7
				ة التكوين القياسية لأي عنا	1.5			8
		میت سري سر		##55751 (CRO) 511 NEVSCOVS (1707-1703	. الكبريت في المركد	15:11	9
		5.1 3CN 1.1 1	1 . 6	حو ++ جهد اختزال الأيونات الس		. سبريت دي سر د	2020 52	10
		*			يريد			-
				المصعد في خلايا ال			, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	11
		C 200 COV	200 00 000	بنتج عن التفاعلات الكيمياة	<u> </u>		-	12
				قطبا الخلية الجلفانية				13
			26	کلما زاد عدد النیوکلیونات	i .			14
			The second secon	يصاحب التفاعلات الك				15
				مع حدوث الأسر الإلكتر				16
				ذوبان الأمين في الماء مع				17
		ة تعطي نيتريلات	بدات غير المستبدل	ند نزع جزئ ماء من الام	٤			18
		% 20	رات في النبات (نسبة الكربو هيد				19
				تتكون البروتينات من				20
	:,			حة ثم ظلل في ورقة الإجابة ا	اختر الإجابة الصحي			
		2512	كبيرة في خام	نسبة الحديد				21
السيدريت	4	الليمونايت	3	الهيماتيت	2	الماجنيتايت	1	21
				لية اختزال FeO الى Fe	عما			22
خارج	4	أسفل	3	وسط	2	قمة	1	22
	*****	ن المعدنية القوية هو	وكسدة او الاحماض	ناصر لا يتأثر بالعوامل الم	احد هذه العن			23
Hf	4	Cd	3	V	2	Sc	1	23
		وى الفرعي	يتم فيها ملء المستو	السلسلة الانتقالية الثانية إ				24
6d	4	5d	3	4d	2	3d	1	24
					حلول FeCl3	لول KSCN إلى م	إضافة مد	25
لون أحمر دموي	4	ر اسب بني	3	راسب أصفر	2	راسب أزرق	1	23
	202 007	41	ري فيزيائي	تغير حرا	XV Av		97	26
التبخير	4	التكوين	3	التعادل	2	الاحتراق	1	20
تساويجول	رارة المفقودة	20) م ⁰ فإن كمية الح	نت من (40 -	م° وكتلتها 40 جم بر	0.4 جول / جم	. حرارتها النوعية 49	قطعة حديد	27
1781	4	359.2	3	0.989	2	0.22	1	21
	10	تمناوي	دم(Al2O3) ق	حد من أكسيد الألومني	لتكوين مول و ا	ف الألومنيوم اللازمة	عدد مو لات	28
4	4	3	3	2	2	1	1	20
		ستخدم قانون	الخطرة والمعقدة يا	لحساب حرارة التفاعلات				29
هس	4	بقاء الطاقة	3	فاراداي	2	بقاء الكتلة	1	29
CS علماً بان :	S2+3O2 -	→ CO ₂ +2SO ₂	$\Delta H =$	-1077KJ/mol:	حسب المعادلة	لى كبريتيد الكربون.	يحترق ثاة	
کیلو جول/ مول	CS ₂ هي	 فإن حرارة تكوين 					The second secon	30
and the second s	V.555	87.5-	3	75.5 +	2	84.2-	1	
89.5 +	4	01.3-						
89.5 +	4	807447.03008	ة في المادة عند تكر	كمية الحرارة المخزون	***			
+ 89.5 حرارة التكوين	4	807447.03008	ة في المادة عند تكر 3	كمية الحرارة المخزون حرارة التفاعل	2	حر ارة التعادل	1	31
حرارة التكوين	4	وينها المحتوى الحراري	3	حرارة التفاعل		per varieties and a second project of	اذا علمت ا	
حرارة التكوين للخليةفولت	4 ΔE ن قیمة	وينها المحتوى الحراري • -0.45) فولت ـ فإر	3	حرارة التفاعل Fe · Sn على التر	فياسية لكل من	ان جهود الاخترال ال	1 إذا علمت ا	31
حرارة التكوين	4	وينها المحتوى الحراري • -0.45) فولت ـ فار 0.59	3 نيب (-0.14 3	حرارة التفاعل Fe · Sn على التر 0.5		per varieties and a second project of	ا إذا علمت 1	32
حرارة التكوين للخلية <u>فولت</u> 0.24	4 ن قيمة ΔΕ 4	وينها المحتوى الحراري 4 -0.45) فولت . فإر 0.59	3 را (-0.14 تيب (-0.14 3 عليل الكهربي	حرارة التفاعل Fe • Sn على التر 0.5 من تطبيقات الت	نياسية لكل من 2	ان جهود الاخترال الذ 0.31	1	
حرارة التكوين للخليةفولت	4 ΔE ن قیمة	وينها المحتوى الحراري • -0.45) فولت ـ فإ 0.59 	3 (م.14- كيب (-0.14 3 (مالكوربي 4 (عالم الكهربي	حرارة التفاعل Fe • Sn على التر 0.5 من تطبيقات الت طلاء المعادن	نياسية لكل من 2 2	ان جهود الاخترال الذ 0.31 خلية الزئيق	1	32
حرارة التكوين للخلية <u>فولت</u> 0.24	4 ن قيمة ΔΕ 4	وينها المحتوى الحراري • -0.45) فولت ـ فإ 0.59 	3 (م.14- كيب (-0.14 3 (مالكوربي 4 (عالم الكهربي	حرارة التفاعل Fe • Sn على التر 0.5 من تطبيقات الت	نياسية لكل من 2 2	ان جهود الاخترال الذ 0.31 خلية الزئيق	1	32



2022-20م	لدر اسي 21	القسم العلمي) للعام ا	تانويه العامه (اختبار الشهادة ال		تربية والتعليم	وزارة ا
الكيمياء			المادة		ناهج والتوجية	قطاع الم	
	20 87	ىمغ	مة في مقويات الم	البطارية المستخد	70 40		
الوقود	4	الزئبق	3	القاعدية	2	خارصين ـ كربون	1
		عندما تكون القراءة	ية مستهلكة تمامأ	خزن الطاقة تكون البطار	في خلايا		2
1.6	4	1.5	3	1.1	2	1	1
	100 V	ود في	دية والزئبق والوة	تتشابه الخلايا القاء	900 ma		
ق د ك	4	الألكتروليت	3	المهبط	2	المصعد	1
		.ي	بة عامل مختزل قو	أي من المواد التالي			
الفلور	4	الليثيوم	3	الكلور	2	الأكسجين	1
		فال اللكترونات تنيج طاقة	كسدة وصاحبة انتا	سال المادة المختزلة والمؤ	عند اتص		
حركية	4	ضوئية	3	حرارية	2	كهربية	1
						في الخلية القاعدية.	المهبطة
MnO ₂	4	O ₂	3	HgO	2	PbO ₂	1
2000	7.	SERVICE OF THE PROPERTY OF THE	100	1% فإن الكتلة الذرية	1873	7.500070 <u>7.5000</u>	11 200
	T. T.	Total New York		2004 2004		Contribution	الم الم
37	4	36.5	3	35.2	2	35	1 1
	1.71			لإبطاء سرعة النيوترونا		11	- 1.
اليورانيوم	4	الجرافيت	3	الكادميوم	2	الصوديوم	1
ي.	ي م.أ.ف	لترابط النووي يساوة	متوسط طاقة ا	= 4.446 م.أ.ف فإن	ري لنواة H ²	أن طاقة الترابط النوو	إذا علمت
2.223	4	8.92	3	1.25	2	6.44	1
				ق	يوترون تنطل	يل البروتون الى ن	عند تحو
γ	4	-1β0	3	₂ He ⁴	2	+1β0	1
1.0	1.1	- P	1 1	2110		صر الأكثر استقرار	1.1211.1
26Fe ⁵⁶	4	18Ar40	3	19K ³⁹	2	13Al ²⁷	1
-	- I	#11 Pgg, (c) 7 PR 2000 1 NO 2000 1 10		خسف هوفمان للاميدا	E 1		
حمض هيدروكسيلي	4	نيتريل	3	حمض اميني	2	أمين	1
			76.00		***************************************	C ₆ H ₅ NH ₂ بكي	يسمى المز
سايكلو هكسيل أمين	4	بيبريدين	3	أنيلين	2	بيريدين	1
	- W - St		حلقية للفركتوز	الصيغة الـ	W - 3		
ثنائية	4	خماسية	3	ثلاثية	2	سداسية	1
		1000 CONTRACTOR OF THE PARTY OF	ماء البروم نحصل	III SVATERASINE			
حمض	4	كحول أولي	3	ايثر	2	أستر	1
			ثي الجلسريد من				
البروتينات	4	الليبيدات	3	الفيتامينات	2	الانزيمات	1



الاجابه الصحيحة	ر.س
2	41
3	42
4	43
1	44
4	45
1	46
2	47
3	48
4	49
3	50
سئلة ا	عد الا

الاجابه الصحيحة	ر.س
1	21
3	22
2	23
2	24
4	25
4	26
3	27
2	28
4	29
4	30
3	31
1	32
2	33
2	34
3	35
1	36
3	37
3	38
2	39
4	40

الإجابه الصحيحة	.س
2	1
1	2
1	3
2	4
1	5
1	6
1	7
1	8
2	9
2	10
2	11
1	12
2	13
2	14
2	15
2	16
1	17
1	18
2 0	19
0	20

```
*#فهرس_كيمياء_3 ملخصات ونماذج*
                السلسلة المختارة كيمياء ثالث 2021.
              https://t.me/Doctor_future1/5913
                      ملخص قوانين الكيمياء.
            https://t.me/Third secondary17/553
               الأساسيات في الكيمياء عبدالله المخلافي
            https://t.me/Third secondary17/552
                 ملخص الكيمياء الثالث الثانوي.
            https://t.me/Third secondary17/551
              ملخص كيمياء ثالث ثانوى معاذ البريهي.
            https://t.me/Third_secondary17/550
               نماذج صح وخطا كيمياء كل الوحدات
            https://t.me/Third_secondary17/567
            أسئلة الطريقة الجديدة لجميع الوحدات 2020
            https://t.me/Third_secondary17/570
             بنك اسئلة كيمياء ثالث ثانوى 250سوال وجؤاب
              https://t.me/Doctor_future1/5910
                    فيديوهات التعليميه الكيمياء
             https://t.me/Third_secondary17/325
                    ملخصات ماده الكيمياء
            https://t.me/Third_secondary17/548
                    نماذج كيمياء سابقه متعدده
            https://t.me/Third_secondary17/562
                   نماذج كيمياء ثالث ثانوى 2021.
            https://t.me/Third_secondary17/780
اختبار کیمیاء ِ ثالث ِ ثانوی رائع https://t.me/Third_secondary17/732
```

https://t.me/Third_secondary17