

امتحان مادة: الكيمياء للصف: التاسع للعام الدراسي1445هـ - 2024/2023م الدور الأول - الفصل الدراسي الأول – الفترة المسائية

زمن الاختبار: ساعة ونصف. عدد الصفحات: 6. الإجابة في الدفتر نفسه

اسم الطالب	
المدرسة	الصف

بالاسم	التوقيع	الدرجة		ري
	المصحح الأول	بالحروف	بالأرقام	السؤال
				1
				2
				3
				4
				5
				6
				7
				8
				9
				10
				11
				12
				المجموع

	(4		مرفق في تهاي	(الجدول الدوري م	مين رويي	عن جندی رحد
				شر بسرعة أكبر.	، الغازين ينت	حدد أي من
	بد الكربون	🗖 ثاني أكسي		يد النيتروجين	C أحادي أكس	\supset
					ڪ.	اشرح إجابتا
[1]			H. I	·		
بعض، ونتحرك	ن بعضها الب	ال متباعده ع	فيها الجسيه	المادة التي تكون عضا.	۷) علی اسم ناوز بعضها ب	
الماء [1]		بت المائدة	□ زي	🗖 الهواء	د	🗀 الجلي
				ىك 118°C.	, حمض الخلب	درجة غليان
					الماء C و100	درجة غليان
				فيهما كليا.	يد الصوديوم	يذوب كلور
لصوديوم،	^ئ ، وكلوريد ا	حمض الخلييك	ي على الماء،	فيهما كليا. نات مخلوط يحتو	1	
,			**		، ت فصل مکو	صف خطواه
صل. [4]	ِ، وطرقة الف 	فصلها في الأخير	التي يمكن ه	نات مخلوط يحتو: فصلها أولا، والمادة	ت فصل مكو ة التي يمكن	صف خطواه محدداً الماده
صل. [4]	ِ، وطرقة الف 	فصلها في الأخير	التي يمكن ه	نات مخلوط يحتو: فصلها أولا، والمادة سلمانين أرب	ت فصل مكو ة التي يمكن 	صف خطواه محدداً الماده
صل. [4]	ِ، وطرقة الف	فصلها في الأخير	التي يمكن ه	نات مخلوط يحتو فصلها أولا، والمادة متسابقين (أ)، (ب ج الفحص.	ت فصل مكو ة التي يمكن 	صف خطواه محدداً الماده فُحِصَتْ عينا
صل. [4]	ِ، وطرقة الف 	فصلها في الأخير	التي يمكن ه	نات مخلوط يحتو فصلها أولا، والمادة متسابقين (أ)، (ب ج الفحص.	ت فصل مكو ة التي يمكن ت البول لـِ 4 (1) التالي نتاة	صف خطواه محدداً الماده فُحِصَتْ عينا ضح الجدول (
صل. [4] (A) و (B).	ِ، وطرقة الف	فصلها في الأخير 	التي يمكن ه 	نات مخلوط يحتو: فصلها أولا، والمادة متسابقين (أ)، (ب ج الفحص.	ت فصل مكو ة التي يمكن ت البول لـِ 4 (1) التالي نتائ	صف خطواه محدداً الماده فُحِصَتْ عينا ضح الجدول (البقعة
صل. [4] (A) و (B). ما 6	ِ، وطرقة الف	فصلها في الأخير 	التي يمكن ه	نات مخلوط يحتو: فصلها أولا، والمادة متسابقين (أ)، (ب ج الفحص. ف	ت فصل مكو ة التي يمكن ت البول لـِ 4 (1) التالي نتائ الوص إريثروبويتير	صف خطواه محدداً الماده فُحِصَتْ عينا ضح الجدول (البقعة م
صل. [4] (B) و (A). و أواري	ر، وطرقة الف المنشطات (ا	فصلها في الأخير 	التي يمكن ه 	نات مخلوط يحتو: فصلها أولا، والمادة متسابقين (أ)، (ب ج الفحص. ف يون بون	ت فصل مكو ة التي يمكن ت البول لـِ 4 (1) التالي نتائ الوص اريثروبويتير فلوكسمست	صف خطواه محدداً الماده فُحِصَتْ عينا ضح الجدول (البقعة م
صل. [4] (A) و (B) و أ أ أ	ر، وطرقة الف المنشطات (ا	فصلها في الأخير 	التي يمكن ه 	نات مخلوط يحتوا فصلها أولا، والمادة متسابقين (أ)، (ب ج الفحص. ف يق بون بق الأول بق الثاني	ت فصل مكو ة التي يمكن ت البول لـِ 4 (1) التالي نتاة إريثروبويتير فلوكسمست عينة المتسا	صف خطواه محدداً الماده فُحِصَتْ عينا ضح الجدول (البقعة A B
(B) g (A)	ر، وطرقة الف المنشطات (فصلها في الأخير). للكشف عن الكشف عن	التي يمكن ه 	نات مخلوط يحتوا فصلها أولا، والمادة متسابقين (أ)، (ب ج الفحص. ف يف بق الأول بق الثاني ق الثالث	ت فصل مكو ة التي يمكن ت البول لـِ 4 (1) التالي نتاة إريثروبويتير فلوكسمست عينة المتسا عينة المتسا	صف خطواه محدداً الماده فُحِصَتْ عينا ضح الجدول (م البقعة م ا
(B) g (A A B A B	ر، وطرقة الف المنشطات (فصلها في الأخير). للكشف عن الكشف عن	التي يمكن ه 	نات مخلوط يحتوا فصلها أولا، والمادة متسابقين (أ)، (ب ج الفحص. ف يف بق الأول بق الثاني ق الثالث	ت فصل مكو ة التي يمكن ت البول لـ 4 (1) التالي نتائ إريثروبويتير فلوكسمست فلوكسمست عينة المتسا عينة المتسا عنة المتسا	صف خطواه محدداً الماده فُحِصَتْ عينا ضح الجدول (م البقعة م ا ب ب ب

92093052

	عة 2	الصفح	
، على الإجابة الصحيحة).	مة $()$ على المستطيل الداا	اده من المتسابقين. (ضع علاه	ب- حدد مَنْ سيتم استبعا
ب) و (د)	□ ((ج) و(د)	□ (ب) و(ج)	🗖 (أ) و(ب)
		.B مادة	احسب قيمة Rf لله
	[2]		
		نظائر لعنصر النيتروجين.	5- فيما يلي رموز ثلاثة
	. ¹⁵ ₇ N 15 -	، نيتروجين- 14 N $_{7}^{14}$ ، نيتروجين	نيتروجين- 13 N ¹³ :
[1]	.15	ونات الموجودة في نيتروجين- 5	أ- اكتب عدد البروت
[1]		الكتروني للنيتروجين-13.	
[3]		ص الكيميائية والفيزيائية لنظاة	
[1]	+1 🗆	0 -1 -	-2 🗀
	وري موضحة برموز افتراضية	اه مواقع عناصر في الجدول الد	6- يُظهر الشكل(2) أدن
1 2 A J		3 4 5 6 7	X
تابع الصفحة 3	الشكل (2) ا كاديمية سديم	تم التحميل من أ	

[1]		اضية لما يأتي:	َ) أعط الرموز الافتر بر فلزية	
		ة، والمجموعة الساد،		
[1]				الرمز:
[1]		::(س له نشاط کیمیاؤ	ج- عنصر ليس
يل الصحيح)) (ضع علامة (√) في المستط	بين عناصر الشكل(2	صر الأكبر كتلة من	د- حدد العنا
[1]	z	A 🗀	E	$x \square$
مي.	2.8.1 2.8.7 (1) معاً نَتَجَ عنهما مركب تساهم	\$ T جدول (ين اللذين إذا اتحدا	^) على رمز العنصر	ضع علامة (√
[1]	T _e R	R ₉ S □	Q TC	T Se T
		غنسبوم.	(3) بنية كلوريد الما	8- يمثل الشكل(
		15		
	Mg^{+2}	13		مرک MgCl ₂
	$\mathbf{M}\mathrm{g}^{+2}$ $\mathbf{C}\mathrm{l}^-$, 5		
			ب أيوني.	درجة انصها
الشكل(3)			ب أيوني. ره: 714 ⁰ C.	درجة انصها
الشكل(3) [3]			ب أيوني. ره: 714 ⁰ C.	درجة انصها
			ب أيوني. ره: 714ºC. ، انصهار كلوريد الما	درجة انصها اشرح لماذا درجة

[3] تابع الصفحة 4 الصفحة 4

н-с≡с-н

10- يبين الشكل التالي الصيغة الشائعة لمركب الايثاين

	أرسم مخطط للروابط التساهمية في جزيء الايثاين.
	مبيناً فقط الالكترونات الخارجية للذرات.
[3]	
[3]	
مض الهيدروكلوريك المخفف.	11- درس طالب تأثير درجة الحرارة على معدل التفاعل بين كربونات الكالسيوم وح
	هذه هي الخطوات التي قام بها الطالب.
	الخطوة1 : قياس كتلة الدورق الفارغ.
	الخطوة 2: تسخين $^{\circ}$ من محلول حمض الهيدروكلوريك إلى $^{\circ}$ 40.
	الخطوة 3: إضافة g 5 من مسحوق كربونات الكالسيوم إلى محلول الحمض.
ب الكتلة المفقودة.	الخطوة 4: قياس كتلة الدورق ومحتوياته كل 20 ثانية لمدة 140 ثانية. وحسا
	الخطوة 5: تكرار الخطوات 1-3 مع تسخين حمض الهيدروكلوريك إلى $^{0}\mathrm{C}$.
	أ- اشرح ماذا يحدث لكتلة محتويات الدورق المخروطي.
[1]	
	ب- سم جميع الأدوات التي استخدمها الطالب بعد التجميع.
[2]	
	ج- حدد طبيعة العوامل الآتية:
	وظف هذه المفاهيم: (عامل مستقل – عامل ثابت – عامل تابع)
	كتلة مسحوق كربونات الكالسيوم:
	درجة الحرارة:
[1]	الكتلة المفقودة:
تابع الصفحة 5	
Ç.	
	تم التحميل من أكاديمية سديم

92093052

الصفحة 5 والصفحة 5 يوضح الجدول (2) نتائج الطالب حين كانت درجة الحرارة لحمض الهيدروكلوريك 0° C يوضح الجدول (2)

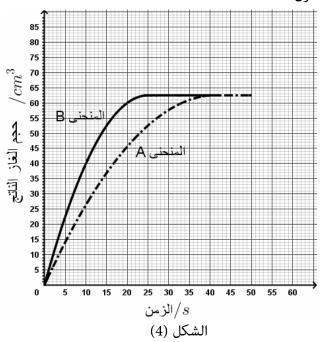
	•••••
0	0.00
20	0.26
40	0.48
60	0.67
80	0.82
100	0.91
120	0.96
140	0.99

الجدول (2)

د- أكتب العنوان المناسب أعلى كل عمود في الجدول.

[2]

12- الشكل(4) عِثل تأثير تغيير تركيز الحمض في التفاعل الآتي: غاز الهيدروجين + كلوريد الماغنيسيوم \leftarrow محلول حمض الهيدروكلوريك + ماغنيسيوم تم تثبيت جميع العوامل الأخرى.



تابع الصفحة 6

تم التحميل من أكاديمية سديم 92093052

	الصفحة 6
	من الشكل (4) صف تأثير تركيز المتفاعلات على معدل سرعة التفاعل.
	استخدم أفكارا حول ميل المنحنى، زمن نهاية التفاعل.
[3]	
	انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.
[3]	انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.

تم التحميل من أكاديمية سديم 92093052

الجدول الدوري للعناصر الكيميائية

												1								1
2	He	4.0	10	Ne	20.2	18	Ā	39.9	36	Ā	83.8	54	Xe	131.3	98	R	[222]	118	Og	[294]
			6	щ	19.0	17	$\overline{\mathbf{o}}$	35.5	32	Ā	79.9	53	-	126.9	82	¥	[210]	117	Ľ	[294]
			8	0	16.0	16	တ	32.1	34	Se	79.0	52	Te	127.6	84	Ро	[210]	116	^	[293]
			7	z	14.0	15	۵	31.0	33	As	74.9	51	Sb	121.8	83	Ξ	209.0	115	Mc	[288]
			9	ပ	12.0	14	<u>s</u>	28.1	32	Ge	72.6	20	Sn	118.7	82	Pb	207.2	114	FI	[289]
			2	m	10.8	13	₹	27.0	31	Ga	69.7	49	드	114.8	81	F			٦ ۲	[286]
		!							30	Zn	65.4	48	ပ္ပ	112.4	80	Hg	200.6	112	ت ت	[285]
									29	Cn	63.5	47	Ag	107.9	62	Αu	197.0	111	Rg	[281]
									28	Ż	58.7	46	Pd	106.4	78	₹	195.1	110	Ds	[281]
									27	ပိ	58.9	45	Rh	102.9	2.2	<u>-</u>	192.2	109	Ĭ	[278]
									97	Fe	55.8	44	Ru	101.1	92	Os	190.2	108	Hs	[269]
العدد الذري	رمز العنصر	الكتلة الذرية							25	Mn	54.9	43	ဍ	[98]	75	Re	186.2	107	Bh	[270]
_	I	1.0							24	ပ်	52.0	42	Мо	96.0	74	>	183.8	106	Sg	[269]
			•						23	>	50.9	41	Q Q	92.9	73	Та	180.9	105	Op	[268]
									22	F	47.9	40	Zr	91.2	72	Ξ̈́	178.5	104	ጟ	[267]
									21	Sc	45.0	39	>	88.9		*			*	
			4	Be	9.0	12	Mg	24.3	20	Ca	40.1	38	Sr	87.6	99	Ba	137.3	88	Ra	[226]
_	I	1.0	3	ב	6.9	11	Na	23.0	<u>و</u> ت	يم	39.1	<u>537</u>	AR db	85.5	252	ęs	4 32.9	87	ቷ	[223]
										92	U	13	U5	2						

LaCePrNdPmSmEuGdTbDyHoErTmYb138.9140.1140.9144.2[145]150.4152.0157.3158.9162.5164.9167.3168.9173.18990919293949596979899100101102AcThPaUNpPuAmCmBkCfEsFmMdNo[227]232.0238.0[237][243][247][247][247][257][257][258][258]	22	28	29	09	61	62	63	64	65	99	29	89	69	20	71
140.1140.9144.2[145]150.4152.0157.3158.9162.5164.9167.3168.9790919293949596979899100101ThPaNpPuAmCmBkCfEsFmMd232.0231.0238.0[237][244][243][247][247][251][252][257][258]	La	Ce	P	P	Pm	Sm	Eu	gq	q	Dy	유	ш	E	Υp	Γn
90 91 92 93 94 95 96 97 98 99 100 101 Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md 232.0 233.0 [237] [244] [243] [247] [247] [251] [252] [252] [258]	138.9	140.1	140.9	144.2	[145]	150.4	152.0	157.3	158.9	162.5	164.9	167.3	168.9	173.1	175.0
Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md 232.0 233.0 238.0 [237] [244] [243] [243] [247] [247] [251] [252] [253]	88		91	92	93	94	92	96	26	86	66	100	101	102	103
232.0 231.0 238.0 [237] [244] [243] [247] [247] [251] [252] [255] [258]	Ac	_	Pa	<u></u>		Pu	Am	Cm	ᄶ	ర	Es	Fm	Μd	٥ ۷	בֿ
	[227]	23	231.0	238.0		[244]	[243]	[247]	[247]	[251]	[252]	[257]	[258]	[259]	[262]

*



غوذج إجابة امتحان الكيمياء للصف التاسع للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م الدور الأول - الفصل الدراسي الأول – الفترة المسائية

المادة: الكيمياء المرجة الكلية: (40) درجة. تنبياه غوذج الإجابة في (3) صفحات.

معلومات إضافية	الدرجات	الإجابة	رقم المفردة
أقبل لأن جزيء ثاني أكسيد	1	أكسيد النيتروجين	1
الكربون أثقل	[1]	لأنها تمتلك كتلة جزيئية أصغر	
	1	الهواء	2
	[1]		
درجة لكل عملية.	1	باستخدام التقطير التجزيئي للمخلوط نحصل على الماء أولا.	3
درجة الحصول على الماء أولا.	1	باستخدام التقطير نحصل على حمض الخلييك ثانيا.	
درجة الحصول على الملح في	1	يتبقى كلوريد الصوديوم الصلب في أسفل الدورق.	
الأخير.	1		
	[4]		
	1	كروماتوجرافيا	i 4
	[1]		
	1	(أ) و (ج)	4 ب
	[1]		
	2	$R_f = \frac{6}{8}$	4 ج
	[2]	- 1	
		$R_{\rm f} = 0.75$	

يتبع/2

تابع نموذج إجابة امتحان الصف التاسع للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م الدور الأول – الفصل الدراسي الأول – الفترة المسائية

المادة : الكيمياء

معلومات إضافية	الدرجة	الإجابة	رقم
			المفردة
	1	7	5 أ
	[1]		
	2		ر 5
	[2]	(N) }	
اقبل أعداد كتلية مختلفة	1	تمتلك نفس الخصائص الكيميائية لأن لها نفس	
أقبل أعداد نيوترونات	1	العدد الذري ونفس ترتيب الإلكترونات.	5 ج
مختلفة	1	 تمتلك خصائص فيزيائية مختلفة، لأنها تمتلك كتلا	
	[3]	مختلفة.	
	1	0	ა 5
	[1]		
	1	A, J, Z	اً 6
	[1]		
	1	G	6 ب
	[1]		
	1	X	6 ج
	[1]		
	1	Z	ა 6
	[1]		
	1	Pو Q	7
	[1]		
ذكر الطالب 2 يمنح 2	1	- قوی کهروستاتیکیة شدیدة	8
ذكر واحد يمنح 1	1	- ترکیب ضخم	
	1	- الحاجة إلى طاقة كبيرة لفصل الأيونات	
	[3]		
درجة لكل مركب	1		
	1	OH	9
	1	Al(OH) ₃ FeO AgCl المركب	
	[3]		

تابع الصفحة 3

تم التحميل من أكاديمية سديم 92093052 تابع نموذج إجابة امتحان الصف التاسع

للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - الفترة المسائية المادة : الكيمياء

			1
درجة لست الكترونات	1		10
الرابطة الثلاثية.	1		
درجة للرابطة التساهمية	1	(н) с()с (н)	
الأحادية.	[3]		
درجة لتسمية الذرات.			
أقبل بسبب فقد كتلة الغاز.	1	تتناقص بسبب تكون غاز الهيدروجين الذي	أ 11
	[1]	يتصاعد ويُفْقَدُ من الدورق.	
4 أو 3 أدوات درجتين.	1	- ميزان الكتروني	11 ب
أداتان درجة واحدة.	1	- دورق	
أداة واحدة لا شيء.	[2]	ميزان حرارة	
·		- ساعة إيقاف	
		- مصدر الحرارة	
الخطأ في واحدة لا يمنح		كتلة مسحوق كربونات الكالسيوم: عامل ثابت	11 ج
الدرجة.	1	درجة الحرارة: عامل مستقل	
		الكتلة المفقودة: عامل تابع	
أقبل التسمية دون ذكر	2	عنوان العمود الأيمن: الكتلة المفقودة (g)	ა 11
الوحدة.		عنوان العمود الأيسر: الزمن (s)	
لا أقبل عكس التسميات.			
تسمية واحدة درجة واحدة			
أقبل	1	المنحنى A أقل ميلا، محلول الحمض أقل تركيز.	12
المنحنى B أكبر ميلا، محلول	1	زمن نهاية التفاعل أطول 40s.	
الحمض أكبر تركيز، زمن	1	05	
نهاية التفاعل أقل 25s.	[3]	75 © 75 ≈ 75	
إذا ذكر الطالب أي وصفين		55 B المناهني B	
ينح درجتين.		表 50 現 45 限 55	
إذا ذكر وصف واحد يمنح		限, 35 25	
درجة.		20 15 10	
		5 10 15 20 25 30 35 40 45 50 55 60	
		الزمن s	