

# القصير (۱)





### كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الأول

		:	بة الصحيحة	ابل للإجا	لمربع المق	) في ا	لامة (✔	: ضع ء	ل الأول	السؤا
					ثمسية :	وعة الن	ة بالمجم	به الذرة	ىوذج ش	1- نو
			ىون	طومى				ورد	رذرفو	
			Ċ	دالتور					بور	
			بع هو :	طاقة الرا	مستوى ال	قة في	بات الطا	مستوي	دد تحت	عد -2
	4		3			2			1	
			ساوي :	الثاني يى	الرئيسي	الطاقة	مستوى	لك في	دد الأفلا	ىد −3
8			6		4			/ 2	2	
					: (	ل التالي	ل الجدوا	ى : أكما	ل الثان	السؤا
						1		••		
		f				d				وجه الد
		f				d			مقارنة	
		f				d			مقارنة نفلاك	وجه الر
		f		: للوب 1 <sub>7</sub> Cl	يان والمط 29Cu		ئ العنص		مقارنة نفلاك تترونات	وجه الر عدد الأ

3- قيمة عدد الكم الرئيسي لمستوى ا<mark>ل</mark>طاقة الأخير في ذرة الكلور

2- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة الكلور



## كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الثاني

		:	ىدىدة:	إجابة الد	نابل للإ	ع المق	في المرب	مة (✔)	, : ضع علا	ل الأول	السؤاا
		دروجين :	رة الهيد	خطي لذ	عاث ال	ى الانب	علی طیخ	دراسته :	ىتمد في	وذج اء	1- نم
				ەمسون	طو				ورد	رذرفر	
				تون	دالـ	П				بور	
					بز :	ئ بالرم	ىي الثالن	قة الرئيى	توى الطاة	ىز لمسا	2- يره
	N			M			L			K	
				ساوي :	وی p یا	لمستو	ا تحت در	لازمة لمر	ترونات الا	د الإلك	3- عد
8				6			4		2	2	
					سباً :	ياً منا	ملد علم	ما يلي ته	ي : علل ه	ل الثان	السؤاا
								قبل 3d	ستوی 4s	عت الما	يملأ ت
					للوب :	والمط	) التاليان	العنصرار	ث : لديك	ل الثالا	السؤاا
					<sub>13</sub> Al	, 1					
							للكبريت	ې الکامل	لإلكتروني	رتیب ا	1– الت
					_	منيوم	ي ذرة الأا	مفردة ف	ترونات ال	د الإلك	7ح –5
				4							
			ا مم	ذية الألمة	oğ u d	مَّةً الأَّذَ	يتمى الطا	رسم، امیر	ـ الكم الرئـ	))C äa	ıö <b>-</b> 3
			<del></del>		ـــر ـــي		1	ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ـــم .ـر-		<del></del> 0
			<b>~</b>		6		100				
		1	7	No.	gU	16	<b>(4)</b>	00	D		
3			0000	W	/ww.	. Т М К	N K W.C	ОМ			



# كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الثالث

		;	لصحيحة :	لإجابة ا	قابل لا	بع المذ	فى المرب	ـة(✔) ــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	علاه	ى : ضع	ى الأول	السؤار
							". لإلكترون			_		
				ومسون	طر					ورد	رذرف	
				رودنغر	ů ·						بور	
			ى ھو :	لمستوء	تحت ا	ى أن	ا يدل علا	:ا فهذا	= 2 , r	n = 3	کانت	2- إذا
3:	S			3d			3р				4s	
				ل هو :	ن فقط	ترونان	عشر إلك	يتسع ل	، الذي	ستوى	ت الما	3- تحا
f			d				р			S		
					سبا:	ياً منا	ىلىلاً علم	يلي تع	لل ما	ي : ع	ر الثان	السؤال
								نواة	ىي الن	لذرة ف	كتلة ا	تترکز ۲
					المدي	!! .	21.020		اء. اا	<del>.</del> .	nėn	11811
						) والمد	، التاليان Sc	ععنظران	یت ۱۱	u : c	ے انتاد	انسوار
				1.	21418		ىمۇنسى لمۇنسى	الكامل ل	روني	الإلكتر	رتیب	1– التر
									11	1	- 1511	2
				0	<del>.</del> وم	TIII 18	ي ذرة اله	عرده مم	ت الم	خىرون	7 الأُل	7C -5
				$\dashv$					_			
			ئانديوم	ذرة الإسك	ر في ذ	ى الأخي	المستوي	،ي لتحت	الثانو	د الکم	مة عد	3- قیر
							12	A				
			0.0		6		10		>			



## كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الرابع

		بة الصحيحة :	فابل للإجا	المربع المة	ة (✔) في	: ضع علامة	ل الأول	السؤا
		ي :	ئات يساو:	ن الإلكتروi	ی f بعدد ه	ئت المستو:	شبع تد	1- يت
			10 14				2 6	
	بساوي :	، المستويات ي	د من تحت	خامس عدد	لرئيسي ال	المستوى ا	جد في	2- يو
	5 🗆	4	E		3 <b></b>		2	
		، M يساوي :	الذي رمزه	ا المستوى	، يتسع لها	نرونات التي	دد الإلك	3- عد
18		10		8			2	
			ىباً:	انم أيملد	بلي تعليلاً	ي : علل ما <u>ب</u>	ل الثانم	السؤا
			. öle	لا على النو	۔ ـه لا يسقد	 لإلكترون فإن	ا يدور الإ	عندم
			للوب :	اليان والمح	عنصران التا	تُ : لديك الد	ل الثالث	السؤا
			<sub>14</sub> Si	, <sub>18</sub> Ar				
				بليكون	لكامل للسب	لإلكتروني اا	نرتيب الإ	1– ال
		4		ة الآيجون	ىردة في ذر	ترونات المف	בב וצוצו	.c -2
			_	09-,5-10	,- Q= 0-,-		<u> </u>	
			OA.	9/1	0			
		ة الآرجون	فير في ذرا	، الطاقة الأذ	ىي لمستوى	الكم الرئيس	ِمة عدد	3– قی
				Vr.				
				/ L	Z.A			
		<b>♦</b> ♦	[]	15	00	· /		
		TIME	99	16	D 0	967		



#### كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الخامس

		:	الصحيحة	جابة	غابل للإ	ربع المذ	) في الم	لامة (✔	، الأول : ضع عـ	السؤال
							: جين	الهيدرو	وخج درس خرة	1- نمو
			(	مسون	طو				رذرفورد	
				ُون	دالت				بور	
					ھو :	رمزه M	نوى الذي	ي للمسن	د الكم الرئيس	2- عد
	4			3			2		1	
	:	3P <sup>1</sup> هو	تويات بــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	المسا	ق تحت	وني وف	ـه الإلكتر	ني ترتيب	نصر الذي ينتم	3- العن
كلور			ألمنيوم	į		ىيوم	بوتاس		صوديوم	
					سباً:	مياً منا	تعليلاً عا	ما يلي	) الثاني : علل	السؤال
						ت فقط	، إلكترونا	سع لست	مستوی p یتى	تحت ال
					المريد	ن مالم	1.11711 .51	بالمنص	ر الثالث : لديك	11811
						ن وانمد ا <sub>15</sub>		ع العليظر	، ست . سير	انسوار
					10140			ي الكامر	ِتيب الإلكترون	1- التر
				4				F:		
						اهٔ سمهٔ ا	وم، ذية ا	المفدة	د الإلكترونات	)c -2
					DA.			V-)——.	<del>_</del>	
				7						
			ەن	ِة النيو	<b>ر ف</b> ي ذر	وى الاخي	نت المستر	ئانوي لتد	بة عدد الكم الث	3- قيه
							101	,		
			00		6	1 1		0	A	
		6	Tev es	Jan Jan	94/	16	B	201		
			W	₩ . ¬	ГМКИ	KW.CC	м 🦁 🦼	7		6