

## الوحدة الأولى كيمياء للصف الحادي عشر

## تدريبات على الدرس الأول:

		أي من الاتي صحيح عن بنية الذرة ؟	1				
النواة مشحونة بشحنة سالبة	С	كتلة الالكترون أكبر من كتلة البروتون	а				
يقع االلكترون في النواة	d	شحنة البروتون موجبة	b				
	N	ما العدد الذي يحدد هوية العنصر ؟	2				
العدد الكتلي	С	العدد الذري	а				
عدد النيوترونات	d	عدد الالكترونات	b				
	\/						
وجود الالكترون فيها ؟	يحتمل	ما المقصود بالمنطقة الفراغية حول النواة والتي	3				
الجزيء	С	الذرة	а				
الفاك	d	المركب	b				
- : lo::II	**	15:14:5					
طاقة فرعي؟	مستوى	ما عدد الكم الذي يشير الى عدد الافلاك في كل ،	4				
عدد الكم الثانوي	С	عدد الكم الرئيس أساؤكم أما	а				
عدد الكم المغزلي	d	عدد الكم المغناطيسي	b				
ة الذرة ؟	عن نواذ	ما عدد الكم الذي يمثل المسافة النسبية للمستوى	5				
عدد الكم الثانوي	С	عدد الكم الرئيس	а				
عدد الكم المغزلي	d	عدد الكم المغناطيسي	b				

	مركـز رعـــاية التعليــمي Reaya Educational Center أبنــاؤكم أمــانة نحــن نرعاها			
4	Your Kids are but a Probity		أيّ العبار ات الآتية صحيحة ؟	6
	لا يوجد الكترونان في الذَّرّة نفسها تكون لهما	С	عدد الإلكترونات الكلّي في أي مستوى طاقة	a
	قيم أعداد الكمّ الأربعة نفسها.		هو ثمانية.	
	أعداد الكمّ الأربعة لإلكترون في المستوى	d	عدد الأفلاك في مستوى الطّاقة الرّئيس n	b
	الفرعيّ 1s <sup>1</sup> هي (2.0.0.1/2 )		يساوي $2n^2$ .	

		أيّ العبارات الآتية غير صحيحة؟	7
شحنة البروتون الكهربائيّة تساوي شحنة	С	كتل البروتون والنّيوترون والإلكترون هي	а
الإلكترون باستثناء أن إشارتيهما مختلفتان.		نفسها تقريبًا.	
يحدد حجم الذّرة بواسطة الإلكترونات، ولكنّ ت	d	ذرات العنصر الواحد يمكن أن تحتوي على المناطقة على المناطقة على المناطقة على المناطقة على المناطقة المناطقة على	b
تُحدد النواة كتالتها بالكامل تقريبًا.		أعداد مختلفة من النيوترونات.	

أي من الاتي صحيح عن ما يمثله عدد الكم الثانوي؟ 1 -الاتجاه الفراغي للفلك حول النواة. 2 -شكل كل الفلك,	8
3 -أ عداد مستويات الطاقة الفرعية في كل مستوى رئيس	
2 ا و 2	а
2 و 3 d d علام الله على الله	b

أي من المستويات الفرعية الاتية تحتوي الالكترون الذي له أعداد الكم ( n=3 . l=1 )؟					
		المالم < قائيا			
<b>2</b> p	С	3p	a		
3s	d	1s	b		

ما عدد المستويات الفرعية في مستوى الطاقة الرئيس الثاني ؟					
2	С	1	а		
4	d	3	b		



ما عدد الافلاك الموجودة في مستوى الطاقة الرئيس الثالث ؟					
6	С	3	а		
12	d	9	b		

رئيس الثالث ؟	لطاقة ال	ما السعة القصوى من الالكترونات في مستوى ا	12
9	С	3	а
27	d	18	b

					<u> </u>	
حد أقصى	2يتسع ل 5 الكترونات ك	5 أفلاك	وي على	1 ? d - يحت	أي من الاتي صحيح عن المستوى الفرعي	13
					l=2 -3	
		2ر 3	С		2	а
		1 و 2	d		1و 3	b

Gulotil		derisia	
التعليلي	عي p ؟	ما عدد الالكترونات التي يتسع لها المستوى الفر	14
. فحن ترعاها	C	2 أبناؤكم أما	а
14	d	10	b

ما أعداد الكم الأربعة ( $n.l.m.s$ ) لالكترون يقع في الفلك $3s^1$				
( 3.0.0.1/2 )	С	( 3.1.0.1/2 )	a	
( 2.1.1.1/2 )	d	( 1.0,0,1/2 )	b	



		أي المستويات الفرعية الاتية هو الاعلى طاقة ؟	16
3s	С	2s	а
3р	d	2р	b

أي المستويات الفرعية الاتية تملا أولا بالالكترونات ؟			
4р	С	4d	а
3d	d	4s	b

	è.	اي من الاتي غير صحيح عن حالة الاثارة للذرة	18
تكون الالكترونات في المستويات الاعتيادية	C	تكون الذرة غير مستقرة	а
تحدث بسبب امتصاص الذرة للضوء أو من	d	ينتقل الإلكترون الى مستوى أعلى في الطاقة	b
خلال التصادم مع ذرات أخرى		15.:2.	
التعلييان	$\mathbf{q}$	مردر رعایا	

ها لهما نفس قيم أعداد الكم الأربعة )؟	ذرة نفس	أي مما يلي يعبر عن ( لا يوجد إلكترونات في ال	19
السحابة الإلكترونية	C	الطبيعة المزدوجة	а
		,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	<u>.</u>
مبدأ الاستبعاد	d	مبدأ البناء التصاعدي	b

		مستوي الطاقة الفرعي الأول ( S ) يحتوي على	
ثلاث أفلاك لكل واحد منهم شكل كمثري.		فلك واحد له شكل كمثري.	a
ثلاث أفلاك لكل واحد منهم شكل كروي	d	فلك واحد له شكل كروي.	b





مركز رعاية التعليمي

