



المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بالمنطقة الشرقية مدرسة سعد بن الحارث المتوسطة

		٦- ، ١١١	1440 /1439ھ	العام الدراسي	علوم	المادة			
10		الدرجه		توقيع ولي الأمر	الأول المتوسط	الصف			
اختبار الفصل الرابع (الذرات و العناصر و الجدول الدوري)									
()		الصف الأول				اسم الطالب			

أولاً ظلّل حرف الاجابة الصحيحة من العمود (ب) بما يناسبها من العمود (أ) لكل سؤال في النموذج المرفق:

العمود (ب)	حرف الإجابة
النظائر	Α
العدد الذري	В
المادة	С
العدد الكتلي	D
الجدول الدوري	E
العنصر	F
المُركّب	G
المخلوط	Н

العمود (أ)	رقم السؤال
مادة مكونة من نوع واحد من الذرات	1
كل ما له كـتلة و يشغل حيز من الفراغ	2
عدد البروتونات المـوجودة في نواة الذرة	3
مخطط لتنظيم و عرض العناصر وضعه و طوَره علماء الكيمياء	4
ذرات العنصر نفسه التي لها نفس عدد البروتونات و تختلف في عدد النيوترونات	5
مادة تنتج من اتحاد عنصرين أو أكثر مع بعض و يختلف في خواصه عن العناصر المكونة له	6

أى العبارات التالية صحيحة بالنسبة للذرة المجاورة:

11

A) رقم (1) يُمثل البروتون و رقم (2) يُمثل الإلكترون

B) رقم(1) يُمثل الإلكترون و رقم (2) يُمثل النواة C) رقم(1) يُمثل النواة و رقم (2) يُمثل الإلكترون

رقم (1) يُمثل الإلكترون و رقم (2) يُمثل النيوترون

ظلل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق: ثانيأ أحد الخيارات التالية لا يعتبر مادة: A) الماء 7 الحجر (B الصف الأول C) الأكسجين ZIPGRADE.COM D) الحرارة أي مما يلى ليس من خصائص اللافلزات: A) رديئة التوصيل الكهريائي 1 (A (B) (C) (D) (E) (F) (G) (H) 12 (A (B) (C) (D) 8 غير قابلة للطرق و السحب $2\; \hbox{$\mathbb{A}$}\; \hbox{$\mathbb{B}$}\; \hbox{$\mathbb{C}$}\; \hbox{$\mathbb{D}$}\; \hbox{$\mathbb{E}$}\; \hbox{$\mathbb{F}$}\; \hbox{$\mathbb{G}$}\; \hbox{$\mathbb{H}$}\; 13\; \hbox{$\mathbb{A}$}\; \hbox{$\mathbb{B}$}\; \hbox{$\mathbb{C}$}\; \hbox{$\mathbb{D}$}$ C) جيدة التوصيل الحراري 3 (A) B) C) D) E) F) G) H) 14 (A) B) C) D D) أغلبها معتم المظهر 4 (A) (B) (C) (D) (E) (F) (G) (H) 15 (A) (B) (C) (D) 5 A B C D E F G H 16 A B C D يتكون الجدول الدوري من 6 A B C D E F G H 17 T F A) 7 دورات و 18 مجموعة 7 (A) (B) (C) (D) 18 (T) (F) 9 8 دورات و 17 مجموعة 8 (A) (B) (C) (D) 19 (T) (F) 7 مجموعات و 18 دورة 9 (A) (B) (C) (D) 20 (T) (F) D دورات و 10 مجموعات 10 (A) (B) (C) (D) 11 (A) (B) (C) (D) أي مما يلي ليس عنصر: A) الهيدروجين 10 B) الأكسجين (C الماء (D

الم الذي اقترح أن الذرة تتكون من كرة متجانسة موجبة الشحنة تتوزع فيها إلكترونات سالبة الشحنة : A) بور B) دالتون C) رذر فورد C) .							12	
					طومسون	(D		
اوى :	إن عدد النيترونات فيها يس	كتلتها الذرية 39 ، فإ	°9 19	ليوم K عددها الذري 9	ت أن نواة اليوتاس	إذا علمن		
	. 0. 55 . 5		J	- 43				
						(A	13	
					39 20	(B		
						•		
					58	(D		
		نواة العنصر هو :	ة في	و النيوترونات الموجودة	عدد البروتونات	مجموع		
	مجموع عدد البروتونات و النيوترونات الموجودة في نواة العنصر هو :							
					العدد الكتلي		14	
					العدد الذري	-		
				. : : : : : :	عدد الإلكترونات	-		
				لدريه في الدره	عدد الجسيمات ا	(D		
	ة في مستويات طاقة مختلف	، تدور حول نواة الذرة	ونات	 الى أن الإلكترو	لعالم	توصل اا		
					طومسون	(A		
					دالتون		15	
					رذر فورد	=		
					_	(D		
			س :	بنّف مخلوطاً غير متجا	مواد التالية ، يُص	احدی ال		
					الهواء	(A	4.6	
					الحليب	(B	16	
					طبق البيتزا	(C		
					شراب الفاكهة	(D		
النموذج المرفق:	الخاطئة لكل سؤال في ا	ف (F) للاجابة ا	حرا	(جابة الصحيحة ، و	حرف (T) للا	ظلل	ثالثا	
				سان من مواد فلزية		1	17	
				** -	<u> </u>		18	
		1: • :	• tı					
	نها مع اللافلزات			مترك في بعض صفاتها م			19	
		في الحالة الصلبة .	صر (بدول الدوري إلى أن العنا	رمز 🗇 في الج	يشير الر	20	
(خاص بالطالب)					تامة عما يأتي:			
O ضعیف	O جید	O جیدجدا		O ممتاز	نعدادك للاختبار ٥ م		اں	
O سهل	O متوسط	0 صعب		O صعب جدا	مستوى الاختبار			
O أكثر من ساعتين O أكثر من ثلاث ساعات		O أكثر من ساعة		للاختبار ٥ أقل من ساعة		ساعات المذاكرة		
0 ضعیف								
		I						
🗆 جید 🛚 ضعیف	🗆 ممتاز 🗆 جيدجداً	سلوك الطالب	ڣ	يدجداً 🛘 جيد 🗎 ضعي	🗆 ممتاز 🛮 ج	الطالب		
							مشاركة	
لة على الب								
هزاع	معلم المادة : عبدالجليل قاسم					م (1)		

