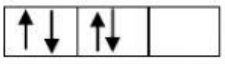
اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (١) : الالكترونات في الذرات

تدريبات التحصيلي في مادة الكيمياء ٢ للصف الثاني ثانوي

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	**شكل من اشكال الطاقة الذي يسلك السلوك الموجي في أثناء انتقاله في الفضاء :**			
	أ- الموجات الميكانيكية	ب- الصوت	ج- الاشعاع الكهرومغناطيسي	د- موجات الماء
٢	أقصر مسافة بين قمتين متتاليتين أو قاعين متتاليين :			
	أ- التردد	ب- سعة الموجة	ج- الزمن الدوري	د- الطول الموجي
٣	عدد الموجات التي تعبر نقطة محددة خلال ثانية :			
	أ- التردد	ب- سعة الموجة	ج- الزمن الدوري	د- الطول الموجي
٤	كلما ازداد الطول الموجي ، فان التردد :			
	أ- يقل	ب- يزداد	ج- لا يتغير	د- يتضاعف
٥	اذا كان تردد موجات الميكروويف $3.44x10^{9}Hz$ وسرعة الضوء $3x10^{8}\ m/s$. فان الطول الموجي لموجات الميكروويف يساوي :			
	أ- $7x10^{-5}\ m$	ب- $8.7x10^{-2}\ m$	ج- $11.5\ m$	د- $7.5x10^{2}\ m$
٦	أقل كمية من الطاقة يمكن أن تكتسبها الذرة أو تفقدها :			
	أ- الجول	ب- السعر	ج- الالكترون فولت	د- الكم
٧	يحدث ..... عندما يصطدم ضوء بتردد معين بسطح فلز فيطلق الكترونات :			
	أ- التأثير الكهروضوئي	ب- التحلل الاشعاعي	ج- طيف الانبعاث	د- طيف الامتصاص
٨	جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة :			
	أ- البروتون	ب- النيوترون	ج- الفوتون	د- الالكترون
٩	اذا كان تردد اشعاع كهرومغناطيسي $7.2x10^{14}\ Hz$ وثابت بلانك $6.626x10^{-34}\ J.s$. فان طاقة الفوتون الواحد يساوي :			
	أ- $4.8x10^{-20}\ J$	ب- $4.8x10^{-19}\ J$	ج- $8x10^{-18}\ J$	د- $4.4x10^{-16}\ J$
١٠	الحالة التي تكون الكترونات الذرة فيها في أدنى طاقة :			
	أ- حالة الاثارة	ب- حالة الاستقرار	ج- حالة التأين	د- حالة التفكك
١١	انتقال الالكترون من مستوى الطاقة (4) الى مستوى الطاقة (2) ينتج :			
	أ- السلاسل تحت الحمراء(باشن)	ب-السلاسل فوق البنفسجية(ليمان)	ج-سلاسل الضوء(بالمر)	د- طيف الامتصاص
١٢	السلسل فوق البنفسجية لطيف الهيدروجين تسمى سلسلة :			
	أ- بالمر	ب- ليمان	ج- باشن	د- براكت
١٣	لا يمكن معرفة مكان الجسيم و سرعته في الوقت نفسه بدقة" مبدأ ".			
	أ- دي برولي	ب- باولي	ج- هايزنبرج	د- أفباو
١٤	النموذج الذري الذي يعامل الالكترونات على انها موجات :			
	أ- نوذج بور	ب- نموذج دالتون	ج- نموذج رذرفورد	د- النموذج الميكانيكي الكمي
١٥	يشير الى الحجم النسبي و طاقة المجالات الذرية على عدد :			
	أ- الكم الرئيسي	ب- الكم الثانوي	ج- الكم المغناطيسي	د- الكم المغزلي
١٦	يحتوي مجال الطاقة الرئيسي الثالث على :			
	أ- مجال ثانوي واحد	ب- مجالين ثانويين	ج- ثلاث مجالات ثانوية	د- اربع مجالات ثانوية
١٧	"كل الكترون يشغل المجال الأقل طاقة " يسمى :			
	أ- مبدأ دي برولي	ب- مبدأ باولي	ج- قاعدة هند	د- مبدأ أفباو
١٨	عدد الكترونات المجال الفرعي الواحد لا يزيد على الكترونين فقط اذا كان الالكترونان يدوران في اتجاهين متعاكسين :			
	أ- مبدأ دي برولي	ب- مبدأ باولي	ج- قاعدة هند	د- مبدأ أفباو
١٩	التوزيع الالكتروني للمستوى $3p^{4}$ حسب قاعدة هند :			
	أ-	ب-	ج- 	د-
٢٠	عدد المجالات الفرعية في المستوى الطاقة الرئيسي الرابع n=4			
	أ- ٤	ب- ١٦	ج- ٣٢	د- ١٨

اعداد : أ/ حسين الهاجري