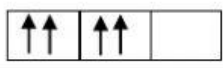
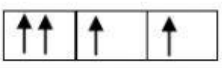
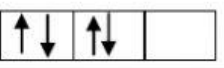
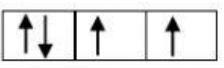


اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (١) : الالكترونات في الذرات
تدريبات التحصيلي في مادة الكيمياء ٢ للصف الثاني ثانوي		

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 متتالين :	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- ينضاعف
٥	إذا كان تردد موجات الميكرويف $3.44 \times 10^9 \text{ Hz}$ وسرعة الضوء $3 \times 10^8 \text{ m/s}$. فان الطول الموجي لموجات الميكرويف يساوي :	أ- $7 \times 10^{-5} \text{ m}$	ب- $8.7 \times 10^{-2} \text{ m}$	ج- 11.5 m	د- $7.5 \times 10^2 \text{ m}$
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	إذا كان تردد اشعاع كهرومغناطيسي $7.2 \times 10^{14} \text{ Hz}$ وثابت بلانك $6.626 \times 10^{-34} \text{ J.s}$. فان طاقة الفوتون الواحد يساوي :	أ- $4.8 \times 10^{-20} \text{ J}$	ب- $4.8 \times 10^{-19} \text{ J}$	ج- $8 \times 10^{-18} \text{ J}$	د- $4.4 \times 10^{-16} \text{ J}$
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 (٤) الى مستوى الطاقة (٢) ينتج :	أ- السلاسل تحت الحمراء(بالشم)	ب- السلاسل فوق البنفسجية(ليمان)	ج- سلاسل الضوء(بالمر)	د- طيف الامتصاص
١٢	السلاسل 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- نموذج 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 الالكترونات 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