

_____ الفصل الثالث : تركيب الذره _____

الشعبة :

اسم الطالبة :

س/١:- يسمى أصغر جزء يحتفظ بخواص العنصر ؟			
أ : النواة	ب : الذرة	ج : البروتونات	د : النيوترونات
س/٢:- من أفكار العالم أن المادة تتكون من ذرات تتحرك في الفراغ			
أ : أرسطو	ب : ديموقريطوس	ج : دالتون	د : رذرفورد
س/٣:- استطاع العالم من تحديد النسب الكتلية للعناصر الداخلة في التفاعلات			
أ : أرسطو	ب : ديموقريطوس	ج : دالتون	د : رذرفورد
س/٤:- العالم الذي قام باكتشاف الإلكترونات			
أ : أرسطو	ب : طومسون	ج : دالتون	د : رذرفورد
س/٥:- معظم أشعة ألفا نفذت خلال تجربة رذرفورد تفسير			
أ : دليل على أن معظم حجم الذرة فراغ	ب : وجود جسيم عالي الكتلة يسمى النواة	ج : وجود جسيمات موجبة الشحنة داخل النواة (البروتونات)	د : وجود جسيمات سالبة الشحنة (الإلكترونات) حول النواة
س/٦:- العالم الذي قام باكتشاف النيوترونات			
أ : أرسطو	ب : شادويك	ج : دالتون	د : رذرفورد
س/٧:- معظم الشحنة الموجبة للذرة وكتلتها تتركز في جزء صغير وكثيف يسمى :			
أ : النواة	ب : الذرة	ج : البروتونات	د : النيوترونات

س/٨:- الجهاز الذي يسمح لنا برؤية الذرات			
أ: المجهر البسيط	ب: المجهر الترشيحي	ج: المجهر الأنبوبي الماسح	د: المجهر الضوئي المركب
س/٩:- عدد البروتونات = عدد الإلكترونات =			
أ: العدد الكتلي	ب: العدد الذري	ج: عدد النيوترونات	د: النظائر
س/١٠:- النظائر : الذرات التي لها عدد البروتونات نفسه وتختلف في عدد :			
أ: العدد الكتلي والنيوترونات	ب: الإلكترونات والنيوترونات	ج: النيوترونات والبروتونات	د: البروتونات والعدد الكتلي
س/١١:- العدد الكتلي =			
أ: العدد الكتلي - العدد الذري	ب: العدد الكتلي + العدد الذري	ج: العدد الذري + عدد النيوترونات	د: العدد الذري - عدد النيوترونات
س/١٢:- للبورون B نظيران في الطبيعة هما البورون - 10 نسبة وجوده (19.8 %) وكتلته 10.013 والبورون - 11 نسبة وجوده (80.2 %) وكتلته 11.009 احسب الكتلة الذرية للبورون :			
أ: 13.64	ب: 19.46	ج: 10.81	د: 12.43
س/١٣: التفاعل الذي يؤدي إلى تغير نواة الذرة يسمى ؟			
: تفاعل نووي	ب: تفاعل كيميائي	ج: تفاعل فيزيائي	د: تفاعل التعادل
س/١٤:- في المعادلة التالية ينتج جسيم ؟ ${}_{88}^{226}\text{Ra} \rightarrow {}_{86}^{222}\text{Rn}$ الرادون - 222 الراديوم - 226			
أ: جسيم ألفا	ب : جسيم جاما	ج: جسيم بيتا	د: بروتون
س/١٥:- تفقد الأنوية غير مستقرة الطاقة بإصدار إشعاعات في عملية تلقائية تسمى :			
أ: تحلل حيوي	ب: تحلل الإشعاعي	ج: تحلل نوعي	د: تحلل حراري

س/١٦:- عدد النيوترونات يساوي ؟ $^{24}_{12}\text{Mg}$			
أ : 24	ب : 12	ج : 36	د : 19
س/١٧:- في المعادلة التالية ينتج جسيم ؟ $^{14}_6\text{C} \rightarrow ^{14}_7\text{N}$ كربون-14 نيتروجين-14			
أ: جسيم ألفا	ب : جسيم جاما	ج: جسيم بيتا	د: بروتون
س/١٨:- تنحرف أشعة في اتجاه الصفحة الموجبة			
أ : أشعة الفا	ب: أشعة بيتا	ج: أشعة جاما	د : أشعة الكترونية
س/١٩:- تنحرف أشعة في اتجاه الصفحة السالبة			
أ : أشعة الفا	ب: أشعة بيتا	ج: أشعة جاما	د : أشعة الكترونية
س/٢٠:- أشعة متعادلة الشحنة بحيث أنها لا تنحرف في المجال المغناطيسي أو الكهربائي			
أ : أشعة الفا	ب: أشعة بيتا	ج: أشعة جاما	د : أشعة الكترونية