المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

إدارة التعليم بمنطقة مكة المكرمة

مكتب تعليم وسط مكة

الثانوية الثانية مقررات

الفصل الثالث : تركيب الذره

اسم الطالبة : الشعبة :

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 : رذرفود
س/٣:- استطاع العالم ..... من تحديد النسب الكتلية للعناصر الداخلة في التفاعلات			
أ : أرسطو	ب : ديموقريطوس	ج : دالتون	د : رذرفود
س/٤:- العالم الذي قام بإكتشاف الألكترونات			
أ : أرسطو	ب : طومسون	ج : دالتون	د : رذرفود
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 (الالكترونات) حول النواة
س/٦:- العالم الذي قام بإكتشاف النيوترونات			
أ : أرسطو	ب : شادويك	ج : دالتون	د : رذرفود
س/٧:- معظم الشحنة الموجبة للذرة وكتلتها تتركز في جزء صغير وكثيف يسمى :			
أ : النواة	ب : الذرة	ج : البروتونات	د :النيوترونات

LIVEWORKSHEETS

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 الالكترونات =			
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: الالكترونات 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 ؟ $^{226}_{88}Ra \rightarrow ^{222}_{86}Rn$ الراديوم – 226 الرادون– 222			
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 الاشعاعي	ج: تحلل نوعي	د: تحلل حراري

LIVEWORKSHEETS

س/١٦:- عدد النيوترونات يساوي ؟ $_{12}Mg^{24}$			
أ : 24	ب: 12	ج : 36	د : 19
س/١٧:- في المعادلة التالية ينتج جسيم ؟ $^{14}_{6}C \rightarrow {}^{14}_{7}N$ كربون-14 نيتروجين-14			
أ: جسيم ألفا	ب : جسيم جاما	ج: جسيم بيتا	د: بروتون
س/١٨:- تنحرف أشعة ..... في اتجاه الصفيحة الموجبة			
أ : أشعة الفا	ب: أشعة بيتا	ج: أشعة جاما	د : أشعة الكترونية
س١٩:- تنحرف أشعة ..... في اتجاه الصفيحة 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 الكهربائية			
أ : أشعة الفا	ب: أشعة بيتا	ج: أشعة جاما	د : أشعة الكترونية

LIVEWORKSHEETS