أسئلة تحصيلي الفصل الثالث

١ ـ تتكون المادة من أجزاء صغيرة جدا تسمى :			
أ ـ عنصر	ب ـ جزيء	ج ـ ذرة	د ـ مركب
٢ـ توضح نظرية دالتون قانون :			
أ ـ النسب الثابتة	ب ـ حفظ الكتلة	ج ـ النسب المتضاعفة	د ـ النسب المئوية
٣ـ أي من الاشعاعات التالية ساهم اكتشافها إلى اختراع التلفاز :			
أ ـ المهبط	ب ـ ألفا	ج ـ بيتا	د ـ جاما
٤ـ العالم الذي تمكن من حساب كتلة الالكترون :			
أ ـ كروكس	ب ـ مليكان	ج ـ طومسون	د ـ رذرفود
٥- اذا سخن 10 g من أكسيد الزئبق حتى تفكك ونتج 9.26 g من الزئبق السائل والاكسجين فإن كتلة الاكسجين الناتجة تساوي			
أ -0.74 g	ب- 18g	ج- 39	د - 12
٦ ـ ذرة تحتوي على 50 بروتون و 50 إلكترون و 69 نيوترون (العدد الكتلي لهذه الذرة) :			
أ - 50	ب - 69	ج - 19	د - 119
٧- عدد الالكترونات في العنصر $Na\ ^{23}_{11}$ يساوي :			
أ- ١١	ب- ٢٣	ج ـ ١٢	د- ٤٤
٨ ـ أنكر وجود الذرات :			
أ ـ ديموقريطوس	ب ـ جون دالتون	ج ـ طومسون	د ـ أرسطو
٩ـ مكتشف الالكترون هو العالم			
أ – دالتون	ب- طومسون	ج- شادويك	د- دزرفورد
١٠ـ من الأمثلة على قانون النسب المتضاعفة :			
أ ـ $CuCl_2$- CuCl	ب ـ H_2O	ج ـ CaCl	د ـ HO
١١ ـ عند تحول الراديوم إلى الرادون كما في المعادلة التالية تنتج أشعة : $^{226}_{88}Ra \rightarrow {}^{222}_{86}Rn$			
أ ـ أكس	ب ـ بيتا	ج ـ ألفا	د ـ جاما
١٢ – مركب كتلته 78 g يحتوي على 12 g من الهيدروجين فإن النسبة المئوية للهيدروجين			
أ- 15.38 %	ب- 12.3	ج- 23	د- 25
١٣- أي من العناصر التالية يعتبر نظيران			
أ- $^{14}_{6}C$ - $^{35.5}_{17}Cl$	ب- $^{14}_{6}C$ - $^{14}_{7}N$	ج- $^{23}_{11}Na$ - $^{40}_{20}Ca$	د- $^{13}_{6}C$ - $^{12}_{6}C$
١٤- العدد الكتلي للعنصر $Ar\ ^{40}_{18}$ يساوي			
أ - 14	ب - 18	ج - 8	د - 40
١٥- ما الذي يشغل معظم حجم الذرة ؟			
أ ـ البروتونات	ب ـ النيوترونات	ج ـ الالكترونات	د ـ الفراغ
١٦ـ يرمز للبروتونات بالرمز :			
أ - p	ب - n	ج - e	د - b
١٧- يرمز للنيترونات بالرمز			

أ - n	ب - p	ج- e	د- b
١٨- أول من أقترح وجود الذرات العالم :			
أ - ديموقريطوس	ب - جون دالتون	ج - طومسون	د - أرسطو
١٩- العدد الكتلي لذرة الكربون 12 والعدد الذري لها 6 ، ما عدد النيوترونات :			
أ - 12	ب - 18	ج - 6	د - 10
٢٠- أكملي المعادلة النووية التالية : ..... + $^{237}_{93}Np$ ⟵ $^{241}_{95}Am$			
أ - α	ب - β	ج - γ	د - اشعة X