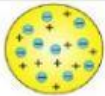
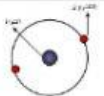
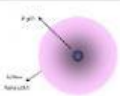


الفصل الأول تركيب الذرة

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

١	أول من اقترح ان المادة غير قابلة للانقسام الى مالا نهاية وانها تتكون من ذرات هو	أ	ديموقريطوس	ب	ارسطو	ج	دالتون	د	طومسون
٢	تعود النظرية الذرية الحديثة لـ	أ	ديموقريطوس	ب	ارسطو	ج	دالتون	د	طومسون
٣	أصغر جزء في العنصر ويحتفظ بخواص العنصر هو :	أ	العنصر	ب	المركب	ج	الذرة	د	المخلوط
٤	الجسيم الذي اكتشف في تجربة اشعة المهبط هو	أ	الالكترون	ب	البروتون	ج	النيوترون	د	النواة
٥	مكتشف النواة والبروتون هو	أ	رذرفورد	ب	طومسون	ج	جيمس شادويك	د	ارسطو
٦	مكتشف الالكترون هو	أ	رذرفورد	ب	دالتون	ج	طومسون	د	شادويك
٧	مكتشف النيوترون هو	أ	طومسون	ب	ديموقريطوس	ج	رذرفورد	د	جيمس شادويك
٨	نموذج الذرة الذي يمثل نموذج طومسون هو :	أ		ب		ج		د	
٩	النموذج الذي امامك هو نموذج الذرة لـ	أ	رذرفورد	ب	دالتون	ج	طومسون	د	النموذج الحديث
١٠	جسيم من جسيمات الذرة يوجد حول النواة ويحمل شحنه سالبه هو	أ	الالكترون	أ	البروتون	أ	النيوترون	أ	النظير
١١	عدد الالكترونات والبروتونات في الذرة امامك ${}_{11}^{23}\text{Na}$	أ	١١	ب	٢٣	ج	٣٤	د	١٢
١٢	عدد النيوترونات في ذرة المغنيسيوم هي : ${}_{12}^{24}\text{Mg}$	أ	١٤	ب	٢٤	ج	١٢	د	٣٦
١٣	يرمز لجسيمات بيتا بالرمز.....وتحمل شحنة.....	أ	α , $2+$	ب	β , $1-$	ج	π , 0	د	γ , $1+$
١٤	يرمز لجسيمات الفا بالرمز.....وتحمل شحنة.....	أ	α , $2+$	ب	β , $1-$	ج	π , 0	د	γ , $1+$
١٥	التفاعل الذي يغير نواة ذرة العنصر هو	أ	تفاعل كيميائي	ب	تفاعل نووي	ج	تغير كيميائي	د	تغير حالة
١٦	عناصر لها نفس عدد البروتونات والالكترونات ولكنها تختلف في عدد النيوترونات	أ	غازات	ب	نظائر	ج	كتلة ذرية	د	هالوجينات

علي الذرة متعادلة كهربائيا .

معلمة المادة : م. أمين قري