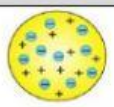
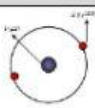
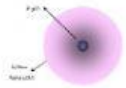
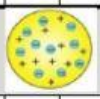
الفصل الأول تركيب الذرة

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

١	أول من اقترح ان المادة غير قابلة للانقسام الى ما لانهاية 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	جـ	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 الألكترونات والبروتونات في الذرة امامك Na_{11}^{23}						
أ	١١	ب	٢٣	ج	٣٤	د	١٢
١٢	عدد النيوترونات في ذرة المغنيسيوم هي : Mg_{12}^{24}						
أ	١٤	ب	٢٤	جـ	١٢	د	٣٦
١٣	يرمز لجسيمات بيتا بالرمز.....وتحمل شحنة.....						
أ	α , +٢	ب	β , -١	جـ	π , ٠	د	γ , 1+
١٤	يرمز لجسيمات الفا بالرمز.....وتحمل شحنة.....						
أ	α , +٢	ب	β , -١	جـ	π , ٠	د	γ , 1+
١٥	التفاعل الذي يغير نواة ذرة العنصر هو						
أ	تفاعل كيميائي	ب	تفاعل نووي	جـ	تغير كيميائي	د	تغير حالة
١٦	عناصر عنصر لها نفس عدد البروتونات والالكترونات ولكنها تختلف في عدد النيوترونات						
أ	غازات	ب	نظائر	جـ	كتلة ذرية	د	هالوجينات

عللي الذرة متعادلة كهربائيا .

معلمة المادة: أمين قيري

LIVEWORKSHEETS