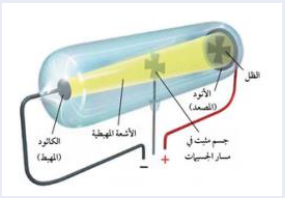
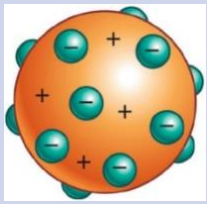
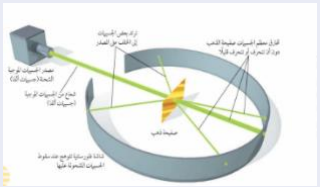
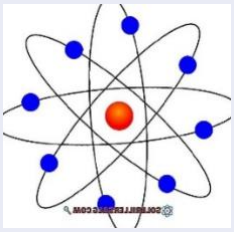
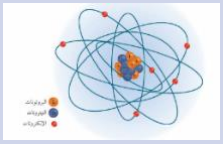
ملخص نماذج الذرة

أفكار قدماء الفلاسفة حول الذرة: افترضوا انه عند تقسيم المادة سنصل في النهاية الى جسيم غير قابل للتقسيم اطلقوا عليه الذرة لكن أفكارهم لم يتم اثباتها لأنها تعتمد على التفكير المجرد والجدل والمناقشات ولم تخضع للتجريب.

اسم العالم/ النموذج	التجربة	النموذج	الشكل
دالتون	لايوجد وضع مجموعة من الأفكار ص87	الذرة كرة مصمتة متجانسة	
ويليام كروكس	تجربة الأشعة المهبطية 	لايوجد	
طومسون	أعاد تجربة كروكس ولكن استخدم المغناطيس	اثبت ان الاشعة المهبطية جسيمات سالبة الشحنة اطلق عليها اسم الالكترونات	
رذرفورد	قام بتجربة صفيحة الذهب 	اكتشف ان الذرة مكونة من نواة تحمل جسيمات موجبة اطلق عليها اسم البروتونات واكتشف بعد مرور20 عاماً ان النواة تحتوي أيضا على جسيمات لها نفس كتلة البروتونات لكنها متعادلة اطلق عليها اسم النيترونات	
نيلز بور	لايوجد	حسب طاقة المستويات التي تتحرك فيها الالكترونات (ذرة الهيدروجين) قام الفيزيائيون بعده بدراسة سلوك الالكترونات واعتبروها موجات وليست	

ملخص نماذج الذرة

		جسيمات واستخدموا معادلات رياضية	
نموذج السحابة الالكترونية	مجموعة من التجارب	تتحرك الالكترونات حول النواة في منطقة تسمى السحابة الالكترونية يحتمل ان توجد الالكترونات في أي منطقة فيها	