

النموذج الذري الحديث	نموذج بور	المادة	الذرة	نموذج دالتون
----------------------	-----------	--------	-------	--------------

نموذج رادرفورد	نموذج تومسون
----------------	--------------

كرة منسجمة تتكون من نوع واحد من الذرات.	
كرة موجبة تتوزع عليها شحنات إلكترونية سالبة. (اكتشف الإلكترونات)	
معظم حجم الذرة فراغ تنتشر فيه الإلكترونات عشوائيا واكتشف النواة و البروتونات.	
الإلكترونات تدور حول النواة في مدارات في مستويات طاقة مختلفة.	
الإلكترونات تدور حول النواة وتشكل سحابة الكترونية و الكترونات لها خواص موجية وخواص جسيمية.	
كل شي له كتلة و يشغل حيزا من الفراغ	
هي جسيم صغير جدا يتكون منها أغلب أنواع المادة.	