

النموذج الذري الحديث	نموذج بور	المادة	الذرة	نموذج دالتون
	نموذج تومسون		نموذج رادرفورد	

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.	