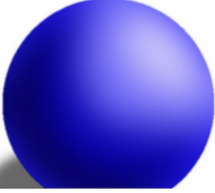

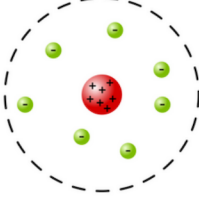
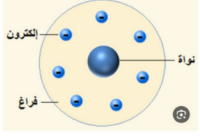
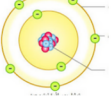



النماذج الذرية



الذرة: هي جزيئات صغيرة جداً لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر.
تتكون المواد من الذرات.

العلماء	الوصف	النموذج الذري
جون دالتون	نموذجه عبارة عن أفكار فقط وليس نموذج مادي. الذرة عبارة عن كرة مصمته صلبة. اعتمد نموذجه كنظرية ذرية للمادة.	
طومسون	الذرة عبارة عن كرة موجبة الشحنة تنتشر فيها جسيمات سالبة الشحنة تسمى الالكترونات.	
رذرفورد	معظم الذرة فراغ ، وتحتوي على نواة ، وتتركز كتلة الذرة في النواة. يوجد في النواة جسيمات موجبة الشحنة تسمى بروتونات.	
شادويك	اكتشف جسيمات متعادلة الشحنة في داخل النواة تسمى النيوترونات.	
بور	الالكترونات تدور حول النواة في مستويات طاقة مختلفة.	
النموذج الحديث	الالكترونات خصائص مادية وموجية. الالكترونات توجد حول النواة على شكل سحابة الكترونية.	

إعداد وتنفيذ:
أ.عبير الصاعدي
ما بخبير