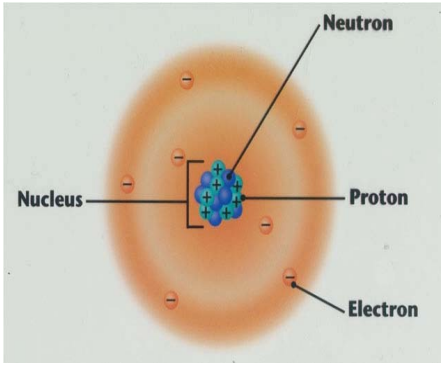
التركيب الإلكتروني للذرات

حاول الإنسان كثيراً إن يستكشف هذا الكون الذي يعيش فيه ولقد بذل مجهودات كثيرة وسوف يستمر في بذل هذه المجهودات للدراسة والوصول إلى معنى الظواهر في العالم المحيط به وعليه بحث الإنسان في طبيعة الكهرباء وأصبح يدرك تمام الإدراك مفهوم التيار الكهربائي كجوهر كهربائي حتى أصبح هذا المعنى معروفاً وواضحاً بدرجة كبيرة وباستخدام النماذج كطرق عملية أمكن معرفة كل ما يتعلق بالكهرباء وعلى الأخص عند تفسير الظواهر التي تنقصها المشاهدات المباشر فبداء بدراسة المواد والمركبات التي وجدت في الطبيعة . ويتكون كل عنصر من عدة جزيئآت من نفس النوع يطلق عليها(ذرات) ويسمى أصغر جزء من العنصر له نفس خواص العنصر مثل(الرائحة والقوة ونقل الكهرباء) ذرة وعلى هذا فإن أصغر جزء من قطعة من عنصر النحاس هي (ذرة النحاس)

التركيب الذري :

تتكون الذرة من : -



شكل (1 -1) التركيب الذري

1 - نواة تحتوي على :

أ -نيوترونات متعادلة الشحنة

ب -بروتونات موجبة الشحنة

بذلك شحنة النواة موجبة وتتركز فيها أغلب الكتلة الذرية.