تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

الملف تقرير عن الذرة

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن

روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

1	مسودة كتاب الطالب لعام 2018
2	النسخةالمعتمدة لكتاب العلوم لعام 2018
3	تلخيص الوحدة الأولى في مادة العلوم منهج جديد
4	بنك أسئلة الوحدة الاولى في مادة العلوم
5	نموذج اجابة بنك أسئلة الوحدة الاولى في مادة العلوم

تقرير عن: .....

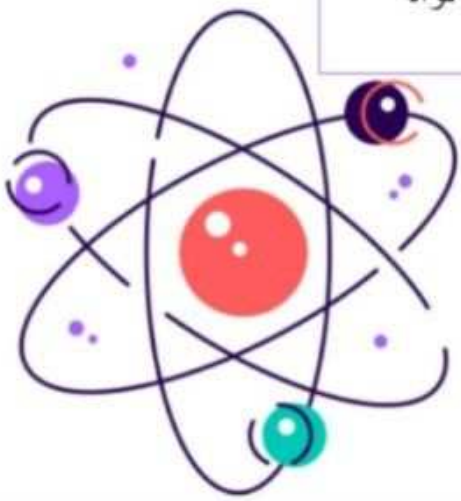
اسم الطالب: .....

الصف: .....

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

الذرة

الذرة أصغر وحدة بنائية في العنصر، وتتكون من قسمين أساسيين: القسم الأول هو النواة وهي عبارة عن جسيم صغير الحجم، شحنتها موجبة، موجودة في مركز الذرة، وتحتوي على البروتونات موجبة الشحنة والنيوترونات عديمة الشحنة، أما القسم الثاني فهو الإلكترونات التي تتحرك بسرعة عالية جدا في مستويات محددة حول نواة الذرة تعرف بالمدارات (مستويات الطاقة) وشحنتها سالبة .



تتركز كتلة الذرة في النواة لأنها تضم البروتونات والنيوترونات وكتلتاهما متقاربتان، فكتلة البروتون تساوي 1840 ضعفا من كتلة الإلكترون ونظرا لعدم قدرتنا على قياس كتلة الذرة مباشرة، فقد لجأ العلماء إلى مقارنة كتل الذرات، ووجدوا أن كتلة ذرة الليثيوم مثلا تساوي 7 أضعاف كتلة ذرة الهيدروجين.

العدد الذري: **وهو عدد البروتونات التي توجد داخل نواة ذرة العنصر.**

العدد الكتلي: **وهو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات داخل نواة ذرة العنصر.**

تتوزع الإلكترونات **حول أنوية العناصر بحيث يتسع المدار الأول لإلكترونين كحد أقصى، والمدار الثاني لثمانية إلكترونات، وما زاد عن ذلك يدخل في المدار الثالث.** وهناك سعة خاصة بكل مدار ستتعرف عليها في المستقبل.