تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا com.kwedufiles.www//:https

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا

https://kwedufiles.com/8

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://kwedufiles.com/8science

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://www.kwedufiles.com/8science1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا

https://www.kwedufiles.com/grade8

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا bot_kwlinks/me.t//:https

الروابط التالية هي روابط الصف الثامن على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

تقرير عن
طبيعة المادة وتركيبها

اسم الطالب :

.....

الصف : الثامن

طبيعة المادة وتركيبها

حاول الانسان منذ القدم تعرف تركيب المادة ، وقد بذل جهوداً كبيرة حتى وصل إلى فهم تركيبها .

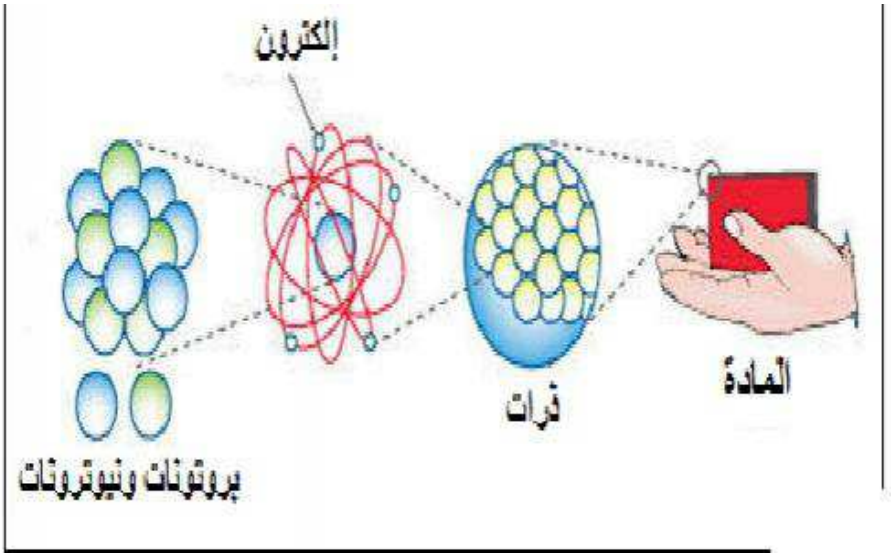
تركيب المادة :

تعتبر المادة أساس تكوين أي عنصر ، كما أن المادة بطبيعتها تتكون من وحدات بناء صغيرة جداً لا يكمن رؤيتها بالعين المجردة ، وهي الجزيئات ، والجزيئات تتكون من الذرات ، وسنناقش كل واحدة على حدى :

- الجزيء : يتكون الجزيء من ذرتين على الأقل من نفس المادة ، أو من مواد أخرى في بعض الأحيان .

- الذرة : وهي أصغر جزء في المادة ، وهي الجزء الذي لا يتجزأ

تكون الجزيئات في حالة نشاط دائم ، حيث أنها تمتاز بـ: خصائص الجزيئات الحركة المستمرة ، وتكون في المواد الصلبة ذات حركة محدودة جداً أو كما يعرف بالحركة الاهتزازية ، أما في المواد السائلة فتكون أكثر نشاطاً وأكثر حركة ، أما في الغازات فتكون حرة بشكل كامل ، حيث أن المسافة بين الجزيئات في الغازات أكبر منها في السوائل ، وتكاد تكون معدومة في المواد الصلبة



مكونات الذرة :

خلافاً للمعتقدات السابقة ، تتكوّن الذّرة من أجزاء أصغر، وهي :

النواة: النّوَاة هي الجزء المركزيّ للذرّة، والذي يُشكّل معظم كتلتها، اكتشف رذرفورد عام 1911 وجود النّواة ، وتتكون النّواة من البروتونات، والنّيوترونات، وتتماسك مكونات النّواة بفضل قوى التّرابط النّووي

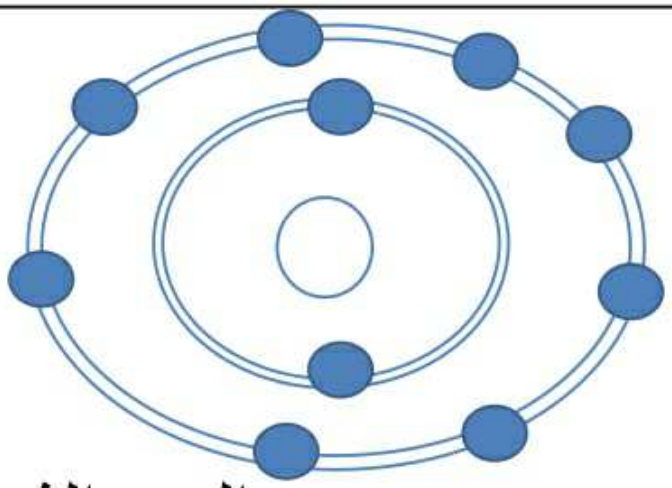
البروتونات : اكتشف رذرفورد وجود جسيمات مشحونة بشحنة موجبة داخل النّواة، وأسماها البروتونات، وهي مكوّنة بدورها من ثلاثة جسيمات أوليّة

وتترتب الكواركات المكوّنة للبروتونات اثنان في الأعلى ، تُسمى كواركات . وواحد للأسفل

النّيوترونات : جسيمات متعادلة (غير مشحونة) توجد داخل النّواة افترض وجودها فعلياً عام ، م، واكتشف العالم تشادويك1920رذرفورد وجودها عام وهي مكوتة ، م ، كتلة النّيوترونات أكبر قليلا ً من كتلة البروتونات1932 أيضاً من ثلاثة كواركات، ولكنّها ذات ترتيب مختلف، واحد في الأعلى واثنان .في الأسفل

الإلكترونات : وهي جسيمات مشحونة بشحنة سالبة وتنجذب كهربائياً للبروتونات موجبة الشّحنة، اكتشف وجودها العالم البريطاني جوزيف جون م، تدور الإلكترونات وفقاً لنموذج وضعه العالم 1897 في عام ، طومسون إروين شرودنجر في مدارات محددّة حول النّواة، وهي أصغر من البروتونات، و يمكن من خلال دراسة ترتيب الإ، مرة1800النّيوترونات بما يزيد عن لكترونات حول النّواة التنبؤ ببعض خصائص الذّرّة الفيزيائيّة، مثل: درجة الا ستقرار، ودرجة الغليان، والموصليّة

توزيع الالكترونات في ذرة النيون



2-8

العدد الذري: 10

الرمز: (Ne)

العدد الكتلي: 20