

الأهداف التعليمية :

- يعرف النموذج المبسط للذرة
- يوظف نموذج الذرة لتفسير ظواهر التكهرب

الميدان : الظواهر الكهربائية

المستوى : رابعة متوسط

الوضعية 02 : النموذج المبسط للذرة

التاريخ : / /

الحصة التعليمية 01 : بنية الذرة

المدة : ساعة

الكفاءة الختامية المستهدفة : يحلّ مشكلات من الحياة اليومية متعلقة باستغلال التيار الكهربائي المنزلي موظفا النماذج المتعلقة بالشحنة الكهربائية و خصائص التيار الكهربائي في النظام المتناوب .

السندات التعليمية المستعملة : نموذج الذرة ، الكتاب المدرسي

المراجع المعتمدة : المنهاج ص 6 . الكتاب المدرسي ص 9 ، 10 . دليل الأستاذ ص 15

التمهيد

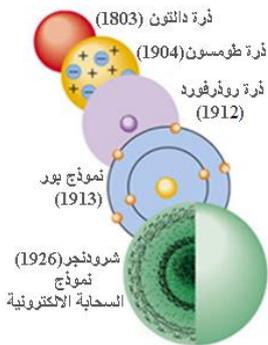
تقويم تشخيصي للمكتسبات القبليّة (حول الحصة السابقة)

الوضعية الجزئية

قالت أية أن الذرة كالبيضة أما سمية قالت إن الذرة كالنظام المجموعة الشمسية .
أيهما اقرب إلى الوصف الصحيح ؟

4 - بنية الذرة:

النشاط 1 : تطور نموذج الذرة: (نماذج مرت بها الذرة عبر التاريخ): تاريخ تطور نموذج الذرة (ص 9 - 10)



دالتون : المادة تتكون من جسيمات دقيقة تدعى الذرات
طومسون : الذرة كرة صغيرة شحنتها موجبة محشوة بالإلكترونات
رودرفورد : تحتوي الذرة على نواة موجبة تدور حولها إلكترونات و تتكون النواة من بروتونات .
بور : الذرة تشبه النظام الشمسي تدور الالكترونات حول النواة في مدارات كما تدور الكواكب حول الشمس
شادويك : النواة تتكون من بروتونات نيوترونات .

النشاطات التعليمية

1 - بنية الذرة : تتكون الذرة من :

- **النواة :** مركزية تحتوي على دقائق موجبة الشحنة تدعى بروتونات و دقائق غير مشحونة تدعى نيوترونات .

- **الالكترونات (e⁻) :** دقائق سالبة الشحنة تدور حول النواة .

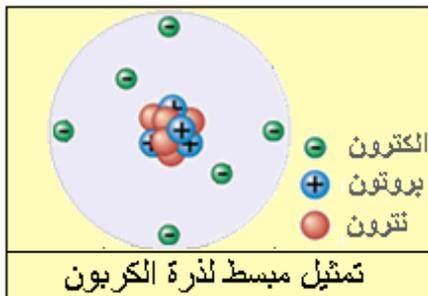
ملاحظة : تكون الذرة في حالتها الطبيعية متعادلة كهربائياً أي عدد الشحنات الموجبة = عدد الشحنات السالبة.

- * إذا فقدت الذرة إلكترون أو أكثر تصبح ذات شحنة كهربائية موجبة (موجبة التكهرب)
- * إذا اكتسبت الذرة إلكترون أو أكثر تصبح ذات شحنة كهربائية سالبة (سالبة التكهرب)

الشحنة العنصرية : هي أصغر شحنة كهربائية يمكن اكتسابها أو فقدها.

رمزها e شحنتها $\pm 1.6 \times 10^{-19} C$

إرساء الموارد



تقويم الموارد

- تعرّف على بنية ذرتي **الصوديوم** و **الكلور** علما أنهما تحتويان على 11 و 17 الكترون على التوالي.