

الفصل 2	الدرس	2-2	صفحات الكتاب	التاريخ
تركيب الذرة	النواة		49 - 48	/ /

تعرف مكونات النواة والفرق بين العدد الذري والعدد الكتلي

خطوات العمل :

1- أدخل على الرابط التالي :

https://phet.colorado.edu/sims/html/build-an-atom/latest/build-an-atom_ar.html

ثم اختر (الرمز)

تعرف مكونات الذرة الرئيسية :

2- حدد المكونات التي تكوّن الذرة :

a.

b.

c.

3- جرب وضع الكترون الى نموذج الذرة الفارغ، هل تحصل على عنصر جديد؟

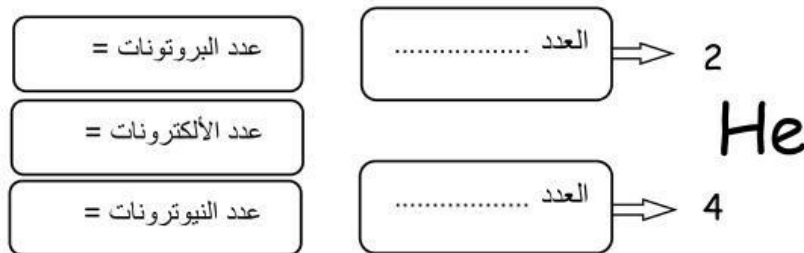
4- جرب وضع نيوترون الى نموذج الذرة الفارغ، هل تحصل على عنصر جديد؟

5- جرب وضع بروتون الى نموذج الذرة الفارغ، هل تحصل على عنصر جديد؟

6- الاستنتاج : أهم المكونات التي تكون الذرة هو :

العدد الذري والعدد الكتلي :

7- لكل عنصر عدنان يميزانه، هما العدد الذري والعدد الكتلي، حدد موقعها في المخطط التالي، ثم وضع مقدار كل من المكونات المحددة:



الذرة المستقرة والذرة غير المستقرة:

8- كون ذرة من 6 بروتونات، ما اسم العنصر ؟

9- هل العنصر مستقر الآن؟

10- جرب وحاول اضافة مكونات للذرة لمعرفة كيفية جعل العنصر السابق مستقرا .

11- الاستنتاج :

يمكن جعل العنصر مستقرا عندما يكون :