

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/10>

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/10>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر في مادة كيمياء الخاصة بـ اضغط هنا <https://almanahj.com/bh/10>

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

<https://almanahj.com/bh/grade10>

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا [almanahjbhbot/me.t//:https](https://t.me/almanahjbhbot)



حب العلم لا يوقفه حاجز ..
 يستمر التعلم بإرادة حب المعرفة

الاسم :
 الرقم الأكاديمي :

النشاط (2) في مقرر كيم 102

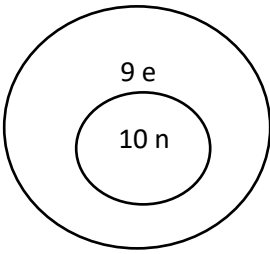
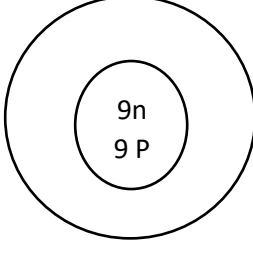
الدرس : كيف تختلف الذرات ؟؟ الجزء الأول

الكفايات المرجوة

- 1- حل المشكلات المتعلقة بالذرة ومكوناتها والاختلاف بين ذرات العناصر .
- 2- إيجاد الكتلة الذرية المتوسطة للعنصر من خلال معلومات عن نظيره .

أولاً : العدد الذري والعدد الكتلي :

*- لديك نموذج لذرتين أجيبني عما يلي :

	
عدد p = 9 عدد e = 9 عدد n = 10	عدد p = 9 عدد e = 9 عدد n = 9

*- **تحذ:** هل الذرتان لهما نفس العدد الذري ؟

* هل الذرتان ترجعان لنفس العنصر ؟ وما هو أسم العنصر ؟

* ماذا يسمى العدد المختلف بين الذرتين ؟ وما هي شحنة هذه الجسيمات ؟

*- السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي :

العناصر	$^{132}_{55}\text{Cs}$	$^{59}_{27}\text{Co}$	$^{46}_{20}\text{Ca}$	$^{22}_{10}\text{Ne}$	$^{204}_{80}\text{Hg}$
العدد الذري					
العدد الكتلي					
عدد البروتونات (P)					
عدد الإلكترونات (e)					
عدد النيوترونات (n)					



التحدي هو مواجهه الصعاب
وليس الهروب من معالجة
الصعاب

النشاط (2) في مقرر كيم 102

كيف تختلف الذرات؟؟ الجزء الثاني

*- ثانياً : النظائر والكتلة الذرية المتوسطة :

1- مالمقصود بوحدة الكتلة الذرية ؟

2- لا تكون الكتلة الذرية المتوسطة دائماً عدد صحيح ؟

3- للروبيديوم (Rb) نظيران هما الروبيديوم- 85 والروبيديوم – 87 ، أكمل الجدول التالي :

رمز النظير	عدد الألكترونات	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	اسم النظير	رمز النظير	الكتلة الذرية المتوسطة	نسبة وجوده في الطبيعة
Rb_{37}^{85}		37	48			84.91	80.2%
Rb_{37}^{87}	37					86.91	19.8

4- مستعيناً بالجدول السابق ، أحسبي الكتلة الذرية المتوسطة للروبيديوم .

5- أحسبي الكتلة الذرية المتوسطة للأكسجين مستعيناً بالجدول التالي :

رمز النظير	نسبة وجوده
الأكسجين - 16	99.8 %
الأكسجين – 17	0.2 %
الأكسجين – 18	0.6 %

استخدمي العدد الكتلي للنظير معتبرة إياه كتلة النظير بوحدة amu