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 10/bh/com.almanahj//:https

* 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

مملكة البحرين

وزارة التربية و التعليم

مدرسة أميمة بنت النعمان الثانوية للبنات

الاسم:.....

الصف: .....

مكونات الذرة (2)

الأهداف :

1- دراسة خصائص الجسيمات الذرية.

السؤال الأول:

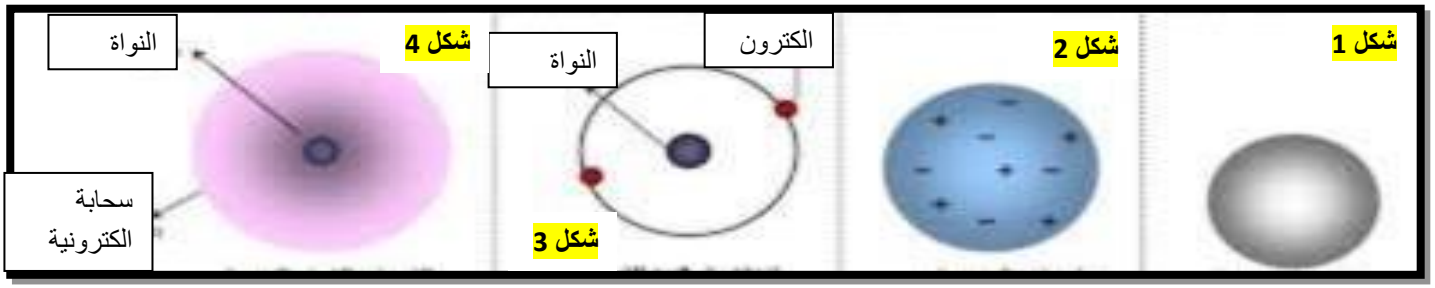
أ- أكملي الجدول التالي:

الجسيمات المكونة للذرة	الرمز	الشحنة	الموقع في الذرة	الكتلة النسبية	اسم العالم
البروتون	P^+	+1	داخل النواه	1	راذرفورد
النيوترون	n^0	صفر	داخل النواه	1	جيمس شادويك
الالكترون	e^-	-1	في الفراغ المحيط بالنواة / خارج النواة	1/1840	طومسون

ب- رتبي مكونات الذرة : النيوترون ، الالكترون ، البروتون حسب كبر كتلتها تصاعدياً.

الاصغر حجما			النيوترون	الاكبر حجما
الالكترون	البروتون			

ج- حددي اسم النموذج الذري (النموذج الذري الحديث / نموذج طومسون / نموذج راذرفورد/ نموذج دالتون).



شكل 1	نموذج دالتون
شكل 2	نموذج طومسون
شكل 3	نموذج راذارفور
شكل 4	نموذج الذري الحديث

السؤال الثاني :

أ- أكملي ما يلي :

1- يمكن رؤية الذرات بواسطة .....المجهر الانبوبي الماسح...(STM).....

2- يستخدم الباحثون أنبوب أشعة الكاثود لدراسة ..... العلاقة ببين الكتلة و الشحنة.....

3- استطاع العالم .....طومسون..... تحديد نسبة الشحنة الى الكتلة.

4- تمكن العالم .....روبرت ميليكان..... من تحديد شحنة و كتلة الالكترون.

ب- فسري ما يلي :

1- شحنة النواة موجبة.

لان النواه تتكون من بروتونات موجبة والنيوترونات ليس لها شحنة لذلك النواه موجبة الشحنة دائما.

2- كتلة الذرة تتركز في نواتها.

لان النواة تحتوي على النيوترونات و البروتونات و كتلتهما اكبر من كتلة الالكترونات الموجودة خارج النواة.

3- تنحرف جسيمات ألفا في تجربة راذرفورد.

بسبب قوة التنافر بين جسيمات ألفا الموجبة والشحنة الموجبة للنواة.

4- (التفكير الناقد) ما شحنة نواة ذرة العنصر الذي عدده الذري 89؟

89 موجبة.