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/10chemistry

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

https://almanahj.com/bh/10chemistry1

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

https://almanahj.com/bh/grade10

* لتحميل جميع ملفات المدرس مدرسة المعرفة الثانوية للبنات اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا https://t.me/almanahjbhbot

مملكة البحرين
وزارة التربية و التعليم
مدرسة المعرفة الثانوية للبنات
قسم العلوم

وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

مقرر كيم 102	الفصل الاول : مكونات الذرة	التاريخ:2020/10/14
درس: مكونات الذرة		
الاسم :	**الرقم الاكاديمي :**	

ورقة عمل (1) – مكونات الذرة

س1/ ماهي الذرة؟ و ما الجهاز المستخدم لرؤيتها ؟

.....

س2/ ما هي التقنية التي تستعمل لتصوير الذرات منفردة؟

.....

س3/ قام العالم طومسون بإجراء تجربة أنبوب أشعة الكاثود.

أ. ما هي أشعة الكاثود؟.....

ب. ارسمي تجربة أنبوب أشعة الكاثود مع توضيح الأجزاء عليها، ثم بيني اتجاه أشعة الكاثود على الرسم

ج .في ماذا استعمل الباحثون هذا الأنبوب؟.....

د. ما اسم الجسيم الذي تم اكتشافه بواسطة هذا الانبوب؟.....

ه-ما هي الاستنتاجات التي استنتجها العلماء من هذه التجربة؟

.....

.....

د. فسري كل مما يأتي :

1. عللي تغيير المعدن المكون للأقطاب أو تغيير الغاز في الأنبوب لا يؤثر على أشعة الكاثود.

.....

.....

2. استنتج العلماء أن الجسيمات السالبة الشحنة موجودة في جميع أشكال المادة، وتسمى "الإلكترونات".

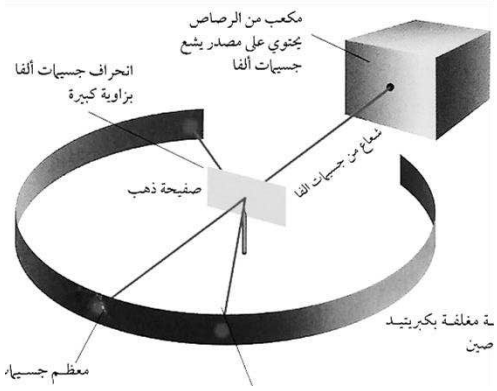
.....

ه .عرّفي الإلكترونات. .....

ج. اذكري إنجازات العالم روبرت ميليكان الخاصة بالإلكترونات.

.....

4/ ارسمي نموذج طومسون للذرة. ثم ناقشي أخطاء هذا النموذج ؟



5/ تأملي الشكل الذي أمامكِ، ثم أجيبي عن الأسئلة التي تليه:

أ. ما اسم هذه التجربة؟ .....

ب. ما اسم العالم الذي أجرى هذه التجربة؟ .....

ج. اكتبي أسماء الأجزاء المشار إليها بالحروف (أ، ب، ج، د، ه، و) على

د. عللي لما يأتي:

1-توقع العالم الذي قام بالتجربة أن جسيمات ألفا لا تنحرف

.....

2-مرور أو نفاذ معظم جسيمات ألفا خلال صفيحة الذهب دون أنحراف

.....

3- نسبة قليلة جدا من جسيمات ألفا لم تنفذ من صفيحة الذهب بل ارتدت عكس مسارها وانحرفت بزاوية صغيرة

.....

4-نسبة ضئيلة جدا من جسيمات ألفا نفذت خلال صفيحة الذهب ثم انحرفت عن مسارها بزوايا كبيرة.

.....

5-استنتج راذرفورد أن الذرة معظمها فراغ.

.....

س7/ ارسمي نموذج راذرفورد للذرة. ثم ناقشي أخطاء هذا النموذج.

س8/ من هو العالم الذي اكتشف النيوترونات؟

.....
...

س6/ قارني بين كل من خصائص الجسيمات المكونة للذرة في الجدول أدناه:

	الإلكترون	البروتون	النيوترون
الرمز			
الشحنة الكهربائية			
الموقع في الذرة			
الكتلة النسبية			
العالم الذي أكتشف الجسيم			

س9/ عللي: الذرة متعادلة كهربائياً (أو لا يتعرض الانسان للصعق عند لمس الأشياء).

.....
...

س10/ عللي: يبقى الإلكترون محيط بالنواة في الذرة.

.....
...

س11/أكملي الفراغ

-المسؤول عن معظم حجم الذرة..... و الجسيمات المسؤولة عن كتلة الذرة.....

-شحنة الذرة..... و شحنة نواة الذرة .....

-أشعة الكاثود ..... و أشعة ألفا .....

-أصغر جسيم في الذرة و هو يؤثر في السلوك الكيميائي للمادة .....

-دقائق في الذرة لها نفس الحجم و الكتلة تقريبا.....

-البروتونات و النيوترونات تتكون من جسيمات لا تؤثر في السلوك الكيميائي تدعى .....

-جميع الذرات تحتوي نيوترونات ماعدا.....