



اسم الطالب/ الطالبة: .....

الصف: التاسع ، الشعبة ( )

التاريخ:

المادة: الكيمياء

الوحدة: بنية الذرة

الدرس الأول: مكونات الذرة .

ورقة عمل ( 1 )

مدارس الكلية العلمية الاسلامية

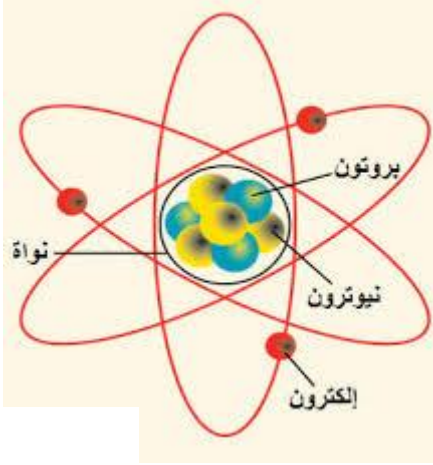
### النتائج التعليمية المتوقعة :

- يتوقع من الطالب بعد تنفيذ ورقة العمل هذه، أن يكون قادراً على أن:
- ✓ يحدد مكونات الذرة
  - ✓ يتعرف العدد الذري والعدد الكتلي .
  - ✓ يعرف النظائر

### سؤال (1):

أدرس الشكل (1)، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

- ماذا يمثل هذا الشكل؟ .....
- ماذا يوجد في مركز الشكل؟ .....
- ماذا تحوي النواة؟ .....
- ما شحنة كل مكون من مكونات النواة؟ .....
- ماذا يحيط بالنواة؟ .....
- ماذا يوجد في المدارات، ما شحنتها؟ .....



شكل 1

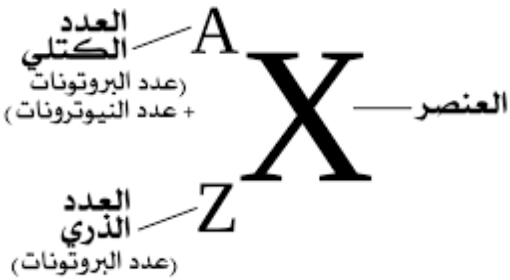
سؤال (2): بناءً على ما توصلت إليه سابقاً، أكمل الجدول الآتي :

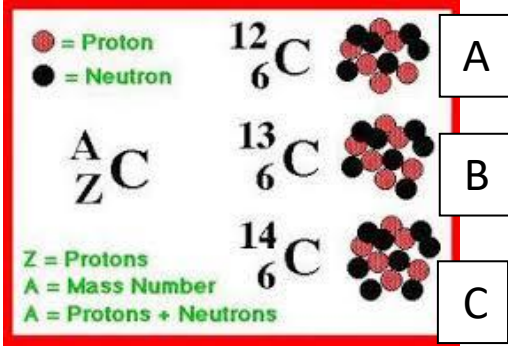
الجسيم	الرمز	الشحنة	مكان وجودها
البروتون			
النيوترون			
الإلكترون			

سؤال (3): بالاستعانة بالشكل المجاور، أجب عن الأسئلة الآتية:

- إلى ماذا يشير الرمز X؟ .....
- إلى ماذا يشير الرمز A؟ .....
- إلى ماذا يشير الرمز Z؟ .....
- ماذا يمثل العدد الكتلي؟ .....
- ماذا يمثل العدد الذري؟ .....

### رمز العنصر الكيميائي





سؤال (3): بالاستعانة بالشكل المجاور، أجب عن الأسئلة الآتية :

➤ هل يمثل الشكل ذرات لعناصر مختلفة أم لنفس العنصر؟ .....

➤ استنتج عدد الإلكترونات والبروتونات والنيوترونات لكل منها؟

.....

➤ لماذا اختلف العدد الكتلي لهذه الذرات؟ .....

➤ ماذا تسمى هذه الذرات، وماذا تعني؟ .....

انتهت الأسئلة