



اسم الطالب/ الطالبة: .....  
 الصف : التاسع ، الشعبة ( )  
 التاريخ:  
 المادة: الكيمياء  
 الدرس الأول: مكونات الذرة .

ورقة عمل ( 1 )

مدارس الكلية العلمية الاسلامية

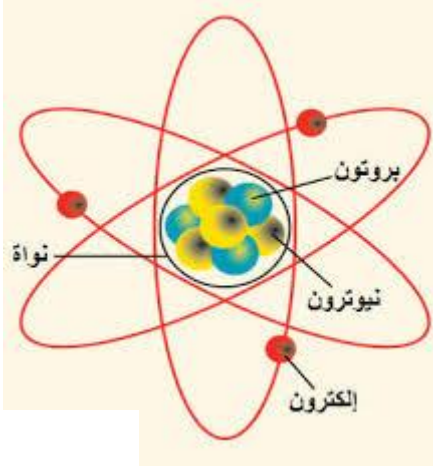
### النتائج التعليمية المتوقعة :

- 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:



شكل 1

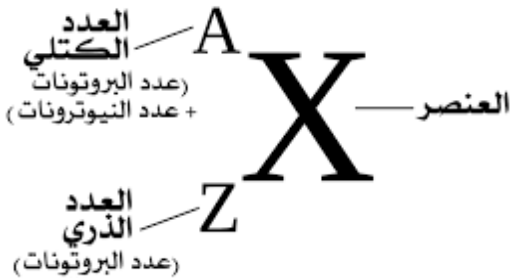
- ماذا يمثل هذا الشكل؟ .....
- ماذا يوجد في مركز الشكل؟ .....
- ماذا تحوي النواة؟ .....
- ما شحنة كل مكون من مكونات النواة؟ .....
- ماذا يحيط بالنواة؟ .....
- ماذا يوجد في المدارات، ما شحنتها ؟ .....

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

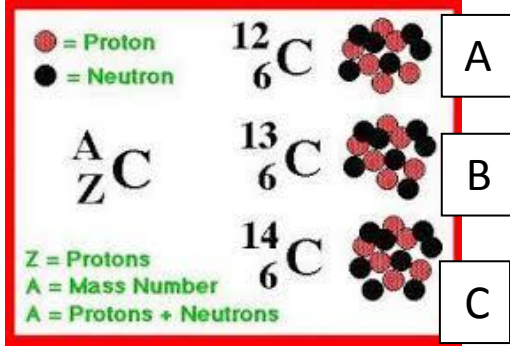
الجسيم	الرمز	الشحنة	مكان وجودها
البروتون			
النيوترون			
الإلكترون			

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

### رمز العنصر الكيميائي



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



**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