



## ورقة عمل رقم ( )

المبحث : العلوم  
الصف: الثامن



مدارس الكلية العلمية الإسلامية  
جبل عمان / الجبيهة

الشعبة : ( )

الوحدة : الذرة والجدول الدوري

اسم الطالب :

الدرس : تركيب الذرة

اليوم/التاريخ : 2025 / 11 / .....

**النشاط الأول:** من خلال دراستك لمكونات الذرة، أجبني عن الأسئلة الآتية:

- أ) ما شحنة النيوترون؟ ..... **1.673 X 10<sup>-24</sup>** ..... متعادل ..... ب) كم كتلة البروتون؟ ..... متعادل ..... ج) ما شحنة النواة؟ ..... **1 +** ..... د) أين توجد الالكترونات في الذرة؟  **حول النواة** ..... ح) أين تتركز معظم كتلة الذرة؟ ..... **في النواة** .....

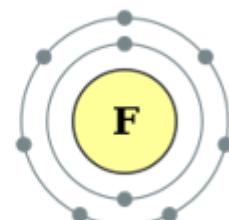
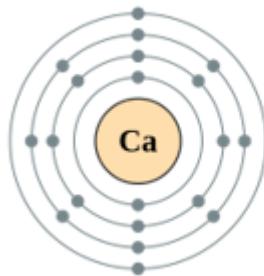
**النشاط الثاني:** من خلال دراستك للعدد الذري والعدد الكتلي، أكمل الجدول الآتي:

ذرة أم أيون	الشحنة	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات	العدد الذري
ذرة	0	12	25	12	12	13	13
أيون	1-	9	18	9	9	9	9
أيون	2+	20	42	18	18	22	22

**النشاط الثالث:** مثلي بالرسم تركيب كل من الذرات الآتية:

Ca <sup>20</sup> ب)

F <sup>9</sup> ( )



**النشاط الرابع:** أكتب التوزيع الالكتروني لكل من الذرات الآتية:

→ 2,3

B <sup>5</sup> ب)

→ 2,8,4 Si <sup>14</sup> ( )

**النشاط الخامس:** حدد العدد الذري للذرة ذات التوزيع الالكتروني: 2 , 8 , 8 , 3  
العدد الذري = **21**