

الشعبة : ()

الوحدة : الذرة والجدول الدوري

اسم الطالب :

الدرس : تركيب الذرة

اليوم/ التاريخ : / 11 / 2025

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

- (أ) ما شحنة النيوترون؟ متعادل (ب) كم كتلة البروتون؟ 1.673×10^{-24}
(ج) ما شحنة النواة؟ $1 +$ (د) أين توجد الإلكترونات في الذرة؟ **حول النواة**
(ح) أين تتركز معظم كتلة الذرة؟ **في النواة**

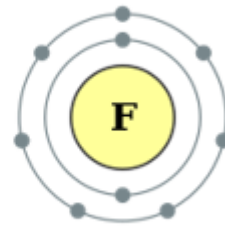
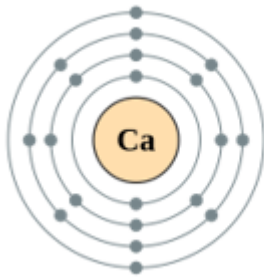
النشاط الثاني: من خلال دراستك للعدد الذري والعدد الكتلي، أكمل الجدول الآتي:

ذرة أم أيون	الشحنة	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	عدد النيوترونات
ذرة	0	12	25	12	12	13
أيون	1-	9	18	9	10	9
أيون	2+	20	42	20	18	22

النشاط الثالث: مثلي بالرسم تركيب كل من الذرات الآتية:

(ب) Ca^{20}

(أ) F^9



النشاط الرابع: أكتبني التوزيع الإلكتروني لكل من الذرات الآتية:

(ب) B^5 →
2,3

(أ) Si^{14} →
2,8,4

النشاط الخامس: حدد العدد الذري للذرة ذات التوزيع الإلكتروني: 2, 8, 8, 3

العدد الذري = 21