رمز النواة والجسيمات الأولية

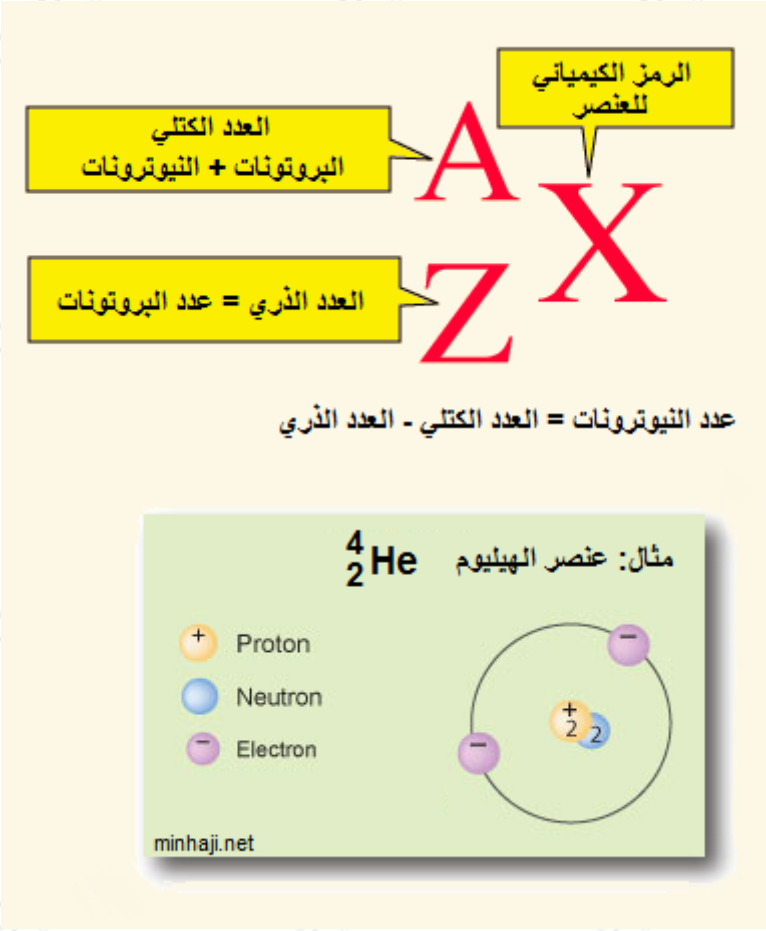
تعلم بأن المادة تتكوّن من دقائق صغيرة متناهية الصغر وهي الذرات.
تتكون الذرات من إلكترونات سالبة الشحنة تدور حول النواة.

مكونات النواة

تتكون النواة من جسيمين رئيسين هما:

1- البروتونات: وهي جسيمات موجبة الشحنة ويرمز لها بالرمز (P)، ويمثل عددها العدد الذري للعنصر (Z)، وتساوى عدد البروتونات الموجبة عدد الإلكترونات السالبة في الذرة معتدلة الشحنة.

2- النيوترونات: وهي جسيمات معتدلة الشحنة ويرمز لها بالرمز (n)، ويمثل مجموع البروتونات والنيوترونات العدد الكتلي للذرة (A).



تُسمى البروتونات والنيوتورنات داخل النواة بالنكليونات.

الجسيمات الأولية

تُصدر أنوية بعض الذرات جسيمات أثناء التفاعلات والتحولات النووية تُعرف بالجسيمات الأولية.
الجدول التالي يمثل بعضاً منها:

الجسيم الأولي	الرمز	
جسيم ألفا	α	$^{4}_{2}\mathrm{He}$ or $^{4}_{2}\alpha$
جسيم بيتا	β^-	$^{0}_{-1}\mathrm{e}$ or $^{0}_{-1}\beta$
النيوترون	n	$^{1}_{0}\mathrm{n}$
البروتون	p	$^{1}_{1}\mathrm{H}$ or $^{1}_{1}\mathrm{p}$
البوزيترون	β^+	$^{0}_{+1}\mathrm{e}$ or $^{0}_{+1}\beta$

minhaji.net