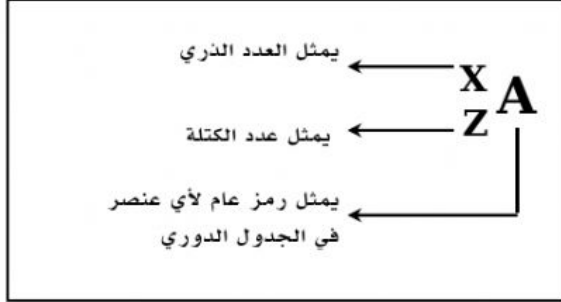


□ مقدمة :-



١. العدد الذري = عدد البروتونات
٢. عدد البروتونات = عدد الالكترونات
٣. عدد الكتلة = عدد البروتونات + عدد النيوترونات
٤. عدد النيوترونات = عدد الكتلة - العدد الذري

□ مستعينا بما ذكر في المقدمة أعلاه - أكمل ما هو مطلوب منك بالجدول التالي ؟

النظير	العدد الذري	عدد النيوترونات	عدد الكتلة	عدد الالكترونات
$^{12}_6\text{C}$				
$^{13}_6\text{C}$				
$^{14}_6\text{C}$				
^1_1H				
^2_1H				
^3_1H				
$^{12}_7\text{N}$				
$^{13}_7\text{N}$				

□ من الجدول السابق وضح وجه الشبه والاختلاف بين ($^{12}_6\text{C}$ و $^{13}_6\text{C}$ و $^{14}_6\text{C}$) وكذلك بين ($^{12}_7\text{N}$ و $^{13}_7\text{N}$) ؟

.....

.....

.....

.....

.....

.....

□ ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة :-

١. تعرف النظائر بأنها ذرات لنفس العنصر لها نفس عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات ()
٢. تعرف النظائر بأنها ذرات لنفس العنصر لها نفس العدد الذري وتختلف في عدد النيوترونات ()
٣. تعرف النظائر بأنها ذرات لنفس العنصر لها نفس العدد الذري وتختلف في عدد الكتلة ()
٤. تعرف النظائر بأنها ذرات لنفس العنصر لها نفس عدد البروتونات وتختلف في عدد الكتلة ()
٥. تعرف النظائر بأنها ذرات لعناصر مختلفة لها نفس عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات ()