مدارس الكلية العلمية الاسلامية جبل عمان/ الجبيهة	**مهمة رقم (4)** المبحث : العلوم العامة الصـــــف: الثامن	

اسم الطالب :	الوحدة : الذرة والجدول الذري	الشعبة : ( )
اليوم/ التاريخ : ..... / / 2025	الدرس : تركيب الذرة	

النتاجات التعليمية المتوقعة :

يتوقع من الطالب بعد تنفيذ المهمة ، أن يكون قادراً على أن:

1) تحدد عدد الالكترونات والبروتونات والنيوترونات في ذرة العنصر .

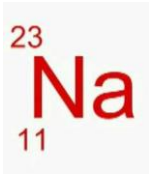
2) توضح المقصود بالنظائر.

*** العدد الذري: هو عدد البروتونات في نواة الذرة .**

*** العدد الكتلي: هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة .**

***عدد النيوترونات = العدد الكتلي – العدد الذري**

*** في الذرة المتعادلة : عدد الالكترونات = عدد البروتونات**



1) بالاعتماد على الشكل التالي اوجد ما يلي :

أ) العدد الذري : .....

ب) العدد الكتلي :.....

ج) عدد البروتونات :.....

د) عدد النيوترونات:.....

هـ) عدد الالكترونات : .....

---

2) تحتوي نواة أحد العناصر على 7 بروتونات، و 7 نيوترونات ،احسب العدد الكتلي لهذا العنصر.

.....

.....

---

3) العدد الكتلي لذرة متعادلة لأحد العناصر يساوي ،27 علمًا أنَّ نواتها تحتوي على 14نيوترونا. احسبُ عددَ إلكتروناتها.

.....

.....

*** النظائر: هي ذرات للعنصر نفسه لها العدد الذري نفسه (عدد البروتونات) ، لكنَّها تختلف في عدد النيوتروناتِ .**

*** ضع دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة :**

1) أحد الرموز الآتية يعد نظيراً للعنصر ($^{234}_{92}X$) :

أ) $^{234}_{90}A$ **ب)** $^{235}_{92}B$ **ج)** $^{192}_{90}C$ **د)** $^{192}_{91}D$

2) (X ، Y) نواتان لنظيري عنصر ما ، إذا كان العدد الكتلي للنظير(X) يساوي مثلي العدد الكتلي للنظير(Y) ،فإن نسبة العدد الذري للنظير(X) إلى العدد الذري للنظير(Y) يساوي :

أ) 2:1 ب) 1:2 ج) 1:1 د) 4:1