



الصف التاسع

كيمياء

ورقة عمل (4)

مكونات الذرة



السؤال الأول : عرف كل مما يلي :

1 النظائر

2 النظائر المشعة

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي :-

الشحنة	الكتلة النسبية	الجسيم
1+		
	1/1840	
		النيوترون

السؤال الثالث : أوضح الفرق بين النظائر المشعة والغير مشعة :-

.....
.....

السؤال الرابع : إذا كان العدد الذري للكلور 17 واكتشف نظيران له هما $CI - 35$, $CI - 37$ فاستنتج عدد كل مما يلي في كلا النظيرين:

1 البروتونات 2 النيوترونات 3 الإلكترونات

الإجابات

السؤال الأول : عرف كل مما يلي :

1 النظائر : عناصر يكون لديها العدد الذري نفسه ، ولكنها تختلف في العدد الكتلي لإختلاف عدد النيوترونات فيها .

2 النظائر المشعة : هي نظائر لها القدرة على اطلاق الاشعة بصورة تلقائية.

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي :-

الجواب بالون الأصفر.

الشحنة	الكتلة النسبية	الجسيم
1+	1	البروتون
1-	1/1840	الالكترون
0	1	النيوترون

السؤال الثالث : أوضح الفرق بين النظائر المشعة والغير مشعة :-

ج. النظائر المشعة لها القدرة على إطلاق إشعاعات بصورة تلقائية ، ويؤدي ذلك إلى تحللها إلى عناصر جديدة أكثر إستقرارًا ، أما النظائر غير المشعة فلا تطلق إشعاعات .

السؤال الرابع : إذا كان العدد الذري للكلور 17 واكتشف نظيران له هما $Cl - 35$, $Cl - 37$ فاستنتج عدد كل مما يلي في كلا النظيرين:

1 البروتونات 2 النيوترونات 3 الإلكترونات

الحل :

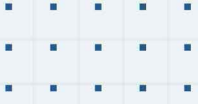
النظير	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
$^{35}_{17}Cl$	17	$35 - 17 = 18$	17
النظير	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
$^{37}_{17}Cl$	17	$37 - 17 = 20$	17



يمطيك ألف وافي يا فخم

منصة أساس التعليمية





فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس

