

السؤال الأول: املأ الفراغات التالية بما يناسبها
تتكون نواة ذرة الكربون من :

1. ----- وتحمل شحنة موجبة
2. ----- معتدلة الشحنة
3. وتكون شحنة النواة ----- وتساوي شحنة -----
4. عدد البروتونات في النواة يحدد -----
5. النظائر:
ذرات للعنصر ----- تحتوي نواة كل منها على العدد نفسه من ----- وتختلف بعدد -----
6. تم اكتشاف النشاط الإشعاعي على يد العالم ----- أثناء جمعه لعينات من الصخور وضع لوح تصوير ---- مع عينة من ----- في درج مكتبه
المظلم وبعد فترة من الزمن وجد أن لوح التصوير ----- قد تضرر
وفسر العالم ماسبق
من خلال أبحاثه وجد أن ----- يطلق أشعة ----- أثرت على لوح التصوير
7. العالمان ----- و----- تابعوا البحث في طبيعة وخصائص الإشعاعات النووية
8. النشاط الإشعاعي: هو ----- نوى بعض العناصر لإشعاعات نووية -----
9. بعض أنواع الجسيمات والإشعاعات التي تطلقها نواة عنصر المشع: 1----- و----- و-----
10. تنحرف جسيمات ألفا نحو اللبوس ----- لأنها تحمل شحنة -----
تنحرف جسيمات ألفا نحو اللبوس ----- لأنها تحمل شحنة -----
أشعة غاما هي أمواج -----
11. يرمز لنظير اليورانيوم ب----- ويستخدم في -----
12. نظير الكربون ب----- ويستخدم في -----
13. مصدر الطاقة المتحررة من الشمس أو من القنبلة النووية هو نتيجة تحول ----- إلى ----- وهذا ما أثبتته
العالم ----- أن ----- صغيرة تنتج كمية كبيرة من -----
14. تستخدم الطاقة النووية في توليد ----- و في المجال -----
15. يتم توليد الطاقة من التفاعلات النووية عن طريق تفاعل ----- مسيطر عليه من قبل -----
حيث يحرر كمية هائلة من ----- يستفاد منها في توليد -----
16. يستخدم الإشعاع بالمجال الطبي ----- عن طريق حقن المرضى بمحاليل مشعة لتتبع الخلل
في بعض الأجهزة أو ----- من خلال نظائر مشعة (العلاج الإشعاعي)

السؤال الثاني:

قارن بين نظائر الهيدروجين مع تسميتها من حيث -الرمز- العدد الذري - العدد الكتلي - عدد البروتونات - عدد النوترونات- عدد الإلكترونات

نظائر الهيدروجين	الهيدروجين العادي	الدوتريوم	التريوم
الرمز			
العدد الذري			
العدد الكتلي			
عدد البروتونات			
عدد النوترونات			
عدد الإلكترونات			

إذا علمت أن نظائر الكلور هما $^{35}_{17}\text{Cl}$ - $^{37}_{17}\text{Cl}$ أكمل الجدول الآتي:

الكلور	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد النوترونات
$^{35}_{17}\text{Cl}$			
$^{37}_{17}\text{Cl}$			

قارن بين جسيمات ألفا وبيتا وإشعاعات غاما من حيث: الرمز- الشحنة- الطبيعة -النفوذية -السرعة

إشعاعات غاما	جسيم بيتا	جسيم ألفا	بعض أنواع الجسيمات والإشعاعات
			الرمز
			الشحنة
			الطبيعة
			النفوذية
			السرعة

السؤال الثالث: اعط تفسيراً علمياً لكل مما يأتي:

1. تتشابه النظائر بالخصائص الكيميائية وتختلف بالخصائص الفيزيائية
 2. جسيم ألفا اكبر حجماً من جسيم بيتا
 3. لا تتأثر أشعة غاما بالحقلين المغناطيسي والكهربائي
 4. يحمل جسيم ألفا شحنة موجبة
 5. يحمل جسيم بيتا شحنة سالبة
- انتهت ورقة العمل في وحدة الكيمياء الإشعاعيةأدعاء بازرياشي