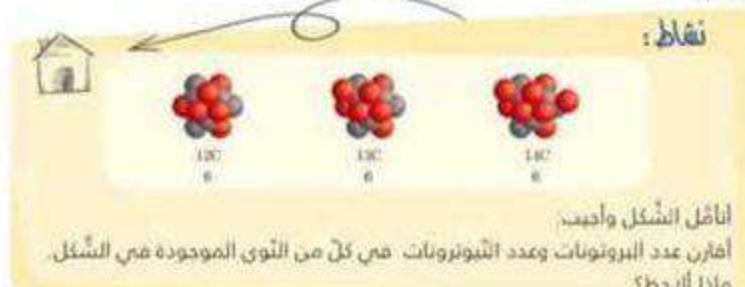


تتكون نواة ذرة الكربون من :

1. بروتونات وتحمل شحنة موجبة
 2. نوترونات معتدلة الشحنة
 3. وتكون شحنة النواة موجبة وتساوي عدد البروتونات
- ملاحظة : عدد البروتونات في النواة يحدد رقم شحنتها النظير :



أناقل الشكل وأجيب:

أقارن عدد البروتونات وعدد النيوترونات في كل من النوى الموجودة في الشكل.

ماذا لاحظت؟

رمز العنصر	$^{12}_6C$	$^{13}_6C$	$^{14}_6C$
عدد البروتونات	6	6	6
عدد النوترونات	12-6=6	13-6=7	14-6=8

عرف النظير؟ ذرات للعنصر نفسه تحتوي نواة كل منها على العدد نفسه من البروتونات وتختلف بعدد النيوترونات

تختلف النظائر بالخصائص الفيزيائية النووية وتشابه بالخصائص الكيميائية

تختلف النظائر بالخصائص الفيزيائية لأنها تختلف بالعدد الكتلي وعددها

وتتمثل النظائر بالخصائص الكيميائية لأنها تتماثل بالعدد الذري

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

النوترونات- عدد الإلكترونات

نظائر الهيدروجين	الهيدروجين العادي	الديتريوم	التريوم
الرمز	1_1H	2_1H	3_1H
العدد الذري	1	1	1
العدد الكتلي	1	2	3
عدد البروتونات	1	1	1
عدد النوترونات	1-1=0	2-1=1	3-1=2
عدد الإلكترونات	1	1	1

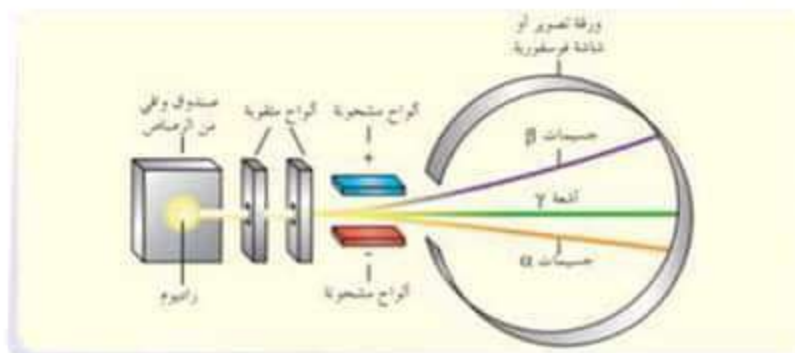
إذا علمت أن نظائر الكلور هما $^{35}_{17}Cl$ - $^{37}_{17}Cl$ أكمل الجدول الآتي:

الكلور	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد النوترونات
$^{35}_{17}Cl$	17	35	35-17=18
$^{37}_{17}Cl$	17	37	37-17=20

النشاط الإشعاعي:

كيف تم اكتشاف النشاط الإشعاعي؟

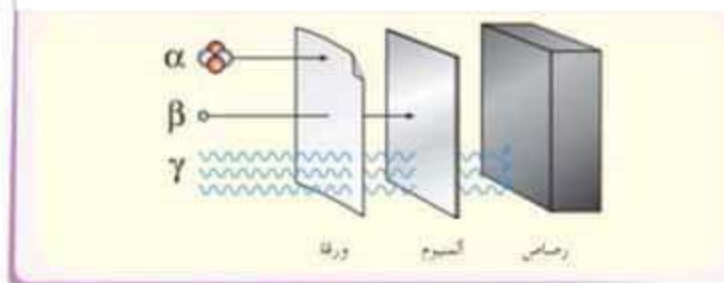
على يد العالم بيكرل أثناء جمعه لعينات من الصخور وضع لوح تصوير فوتوغرافي مع عينة من اليورانيوم في درج مكتبه المظلم وبعد فترة من الزمن وجد أن لوح التصوير الفوتوغرافي قد تضرر كيف فسر العالم بيكرل تضرر لوح التصوير الفوتوغرافي ؟
من خلال أبحاثه وجد أن اليورانيوم يطلق أشعة غير مرئية أثرت على لوح التصوير
أذكر علماء تابعو البحث في طبيعة وخصائص الإشعاعات النووية ؟ العالمان بيبير وماري كوري
الإشعاعات النووية :



194

تصنف الأشعة النووية إلى جسيمات ألفا وجسيمات بيتا وأشعة غاما
تتحرف جسيمات ألفا نحو اللبوس السالب لأنها تحمل شحنة موجبة
تتحرف جسيمات ألفا نحو اللبوس الموجب لأنها تحمل شحنة سالبة
أشعة غاما هي أمواج كهرومغناطيسية غير مستقرة
عرف النشاط الإشعاعي وعد بعض أنواع الجسيمات والإشعاعات التي تطلقها نواة عنصر المشع ؟
النشاط الإشعاعي: هو إصدار نوى بعض العناصر الغير مستقرة لإشعاعات نووية غير مرئية
بعض أنواع الجسيمات والإشعاعات التي تطلقها نواة عنصر المشع: 1-جسيمات ألفا وبيتا وإشعاعات غاما
قارن بين جسيمات ألفا وبيتا وإشعاعات غاما من حيث: الرمز- الشحنة- الطبيعة- النفوذ- السرعة

بعض أنواع الجسيمات والإشعاعات	جسيم ألفا	جسيم بيتا	إشعاعات غاما
الرمز	α	β	γ
الشحنة	موجبة الشحنة	سالبة الشحنة	لا تحمل شحنة
الطبيعة	جسيمات تطابق نواة ذرة الهيليوم	الكثرونات	أمواج كهرومغناطيسية
النفوذ	ضعيفة النفوذ يمكن إيقافها بطبق ورق مقوى	أكثر نفوذ من ألفا يمكن إيقافها برقاقة من المنيوم أو قصدير	شديدة النفوذ يستخدم حاجز سميك من الرصاص لإيقافها
السرعة	بطيئة	أسرع من ألفا أبطىء من غاما	سريعة سرعة الضوء



تحفظ عينات المواد المشعة في أوعية الرصاص ؟

لأن الرصاص يمنع المواد المشعة من النفوذ
أهمية بعض النظائر المشعة:

نظير الكربون:

$^{14}_6C$ تحتوي الكائنات الحية على نسبة ثابتة منه تحصل عليها من الهواء والغذاء وعند موتها تبدأ هذه النسبة بالتناقص
نظير اليورانيوم:

$^{235}_{92}U$ تستخدم لتحديد عمر الأرض
الكتلة والطاقة:

تطلق الشمس في الفضاء كمية هائلة من الطاقة وبالمقابل تخسر جزء من كتلتها ونفس الأمر بالنسبة لقنبلة النووية
مصدر الطاقة المتحررة من الشمس أو من القنبلة النووية؟ نتيجة تحول الكتلة إلى طاقة وهذا ما أثبتته أينشتاين أن كتلة
صغيرة تنتج كمية كبيرة من الطاقة
استخدام الطاقة النووية:

ما استخدام الطاقة النووية؟ في توليد الطاقة الكهربائية وفي المجال الطبي
كيف يتم توليد الطاقة من التفاعلات النووية؟ عن طريق تفاعل انشطار نووي مسيطر عليه من قبل مفاعل حيث يحرر كمية
هائلة من الطاقة يستفاد منها في توليد طاقة كهربائية
مستخدامات الإشعاع في المجال الطبي؟ لتشخيص بعض الأمراض عن طريق حقن المرضى بمحاليل مشعة لتتبع الخلل في
بعض الأجهزة أو معالجة الأورام السرطانية من خلال نظائر مشعة (العلاج الإشعاعي)
علل ضرر الأشعة النووية على أنسجة الكائن الحي؟ تسبب إتلافها مما يسبب أمراض خطيرة
حل اختبر نفسي ص 198-199:

السؤال الأول:

1. صح
2. غلط تتماثل بالعدد الذري وتختلف بالعدد الكتلي
3. غلط من الكتلة إلى طاقة
4. صح
5. غلط شحنة سالبة

السؤال الثاني:

1. $^{235}_{92}U$
2. النواة
3. الهيليوم

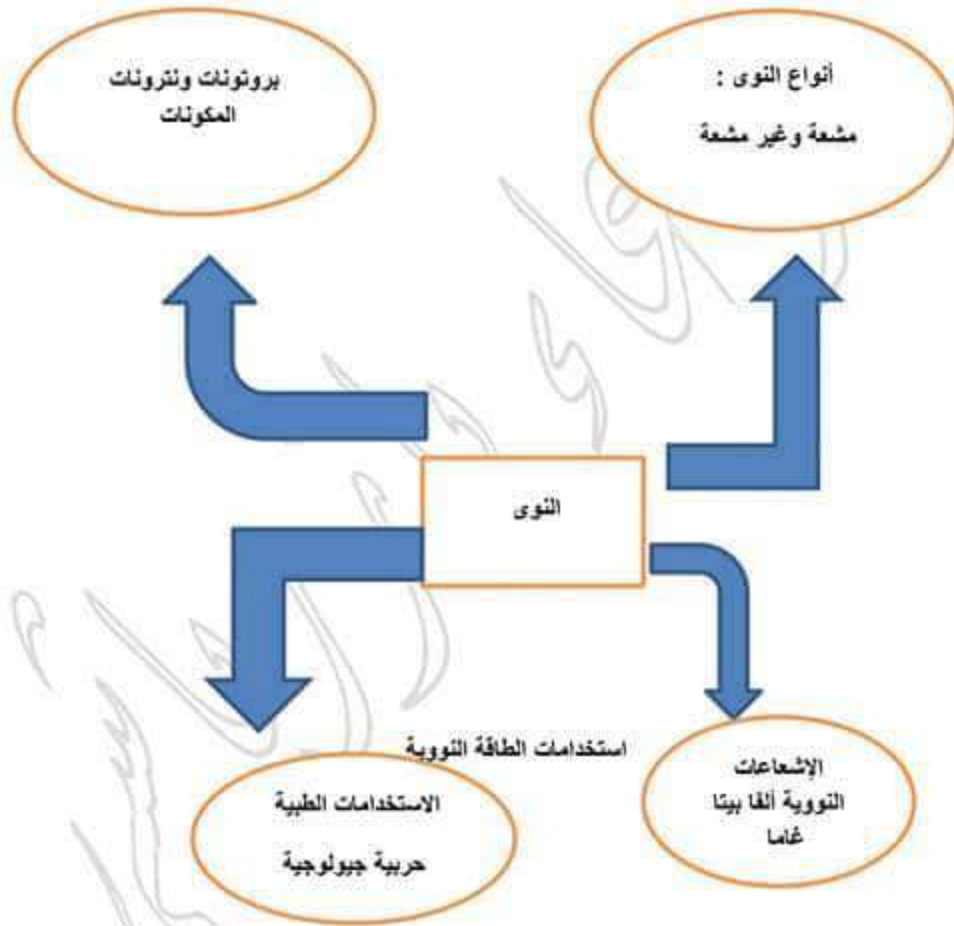
السؤال الثالث:

1. لأن جسيم ألفا عبارة عن نواة ذرة الهيليوم التي تحتوي بروتونين ونيوترونين أما جسيم بيتا فهو عبارة عن إلكترون
2. لأنها لا تملك شحنة كهربائية
3. لأنه يمثل نواة ذرة الهيليوم التي تحتوي بروتونين ونيوترونين والبروتون موجب الشحنة
4. لأنه يمثل إلكترون سالب

السؤال الرابع:

بعض أنواع الجسيمات والإشعاعات	جسيم ألفا	جسيم بيتا	إشعاعات غاما
المشحنة	موجبة الشحنة	سالبة الشحنة	لا تحمل شحنة
الطبيعة	جسيمات تطابق نواة ذرة الهيليوم	الكترونات	أمواج كهرومغناطيسية
النفوذية	ضعيفة النفوذ يمكن إيقافها بطبق ورق مقوى	أكثر نفوذية من ألفا يمكن إيقافها برقاقة من المنيوم أو قصدير	شديدة النفوذية يستخدم حاجز سميك من الرصاص لإيقافها

خامساً:



انتهى درس الكيمياء الإشعاعيةأدعاء بازرباشي