

2-10 معادلات الاضمحلال
الاشعاعي

اعداد:أ.مراد علي البلوشي

التمهيد

أنواع الإشعاعات

أشعة جاما

γ

الإشعاع الكهرومغناطيسي المنبعث من نواة ذرة أثناء الاضمحلال الإشعاعي.

موجات ذات طول موجي قصير جدًا وتحمل طاقة كبيرة

ليس لها شحنة

جسيم بيتا

β

إلكترون ينبعث من نواة ذرة أثناء الاضمحلال الإشعاعي

ليس أحد الإلكترونات التي تدور حول النواة وإنما ينبعث من داخل النواة (نيوترون يتحول لبروتون وإلكترون)

شحنته سالبة وكتلته أقل بكثير من جسيم ألفا

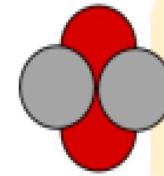
جسيم ألفا

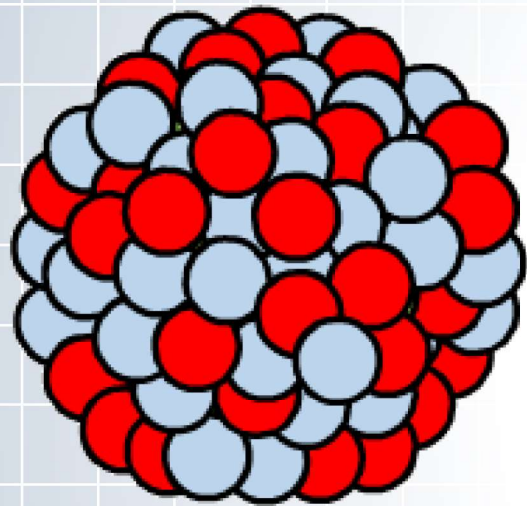
α

جسيم مكون من بروتونين ونيوترونين ينبعث من نواة ذرة أثناء الاضمحلال الإشعاعي.

عبارة عن نواة ذرة الهيليوم

شحنته موجبة





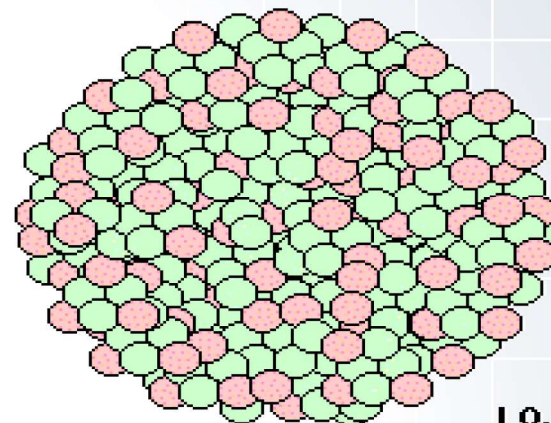
$^{226}_{88}\text{Ra}$

انبعاث جسيم الفا

● Proton

● Neutron

Alpha Particle Emission



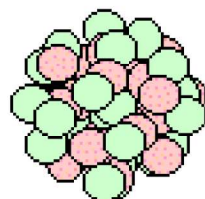
LOJ/12/2000

● Proton

● Neutron

● Electron

Beta Particle Emission



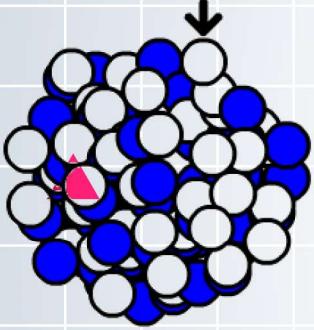
LOJ (02/ 2001)

انبعاث جسيم بيتا

معادلات الاضمحلال الاشعاعي

Beta Decay of Th-234

Neutron becomes a proton



$^{234}_{90}\text{Th}$



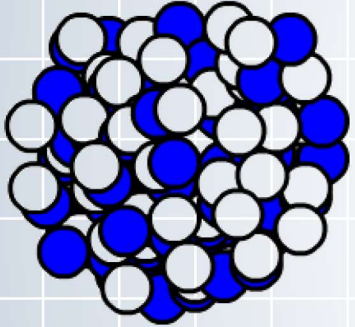
يستخدم المعادلات اللفظية لتمثيل التغيرات التي تحدث في تكوين النواة عند انبعاث الجسيمات، ويستخدم صيغة النويدية في (α) المعادلات لتوضيح اضمحلال ألفا (β) وبيتا.

01

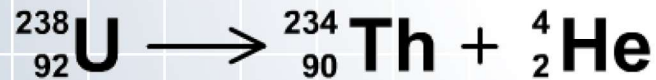
معادلة اتبعات جسيم الفا

أ. معادلة انبعاث جسيم ألفا Alpha decay:

Alpha Decay of U-238



$^{238}_{92}\text{U}$

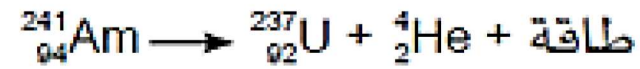


طاقة + اشعاع + نواة → نويدة

يجب ان تكون معادلة الاضمحلال
موزونة بمعنى

العدد الكتلي → العدد الكتلي

العدد الذري → العدد الذري



طاقة + ألفا + يورانيوم-237 → أميريسيوم-241

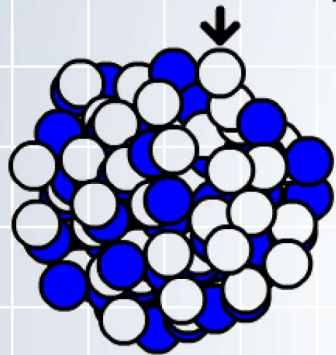
02

معادلة اتبعات جسيم بيتا

معادلة انبعاث جسيم بيتا Beta decay :

Beta Decay of Th-234

Neutron becomes a proton



$^{234}_{90}\text{Th}$

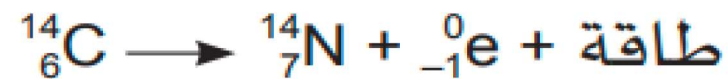


طاقة + اشعاع + نواة → نويدة

يجب ان تكون معادلة الاضمحلال
موزونة بمعنى

العدد الكتلي → العدد الكتلي

العدد الذري → العدد الذري



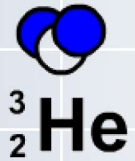
طاقة + بيتا + نيتروجين-14 → كربون-14

03

معادلة انبعاث اشعاع جاما

ج. معادلة انبعاث إشعاع جاما : Gamma decay

Gama Decay of He-3



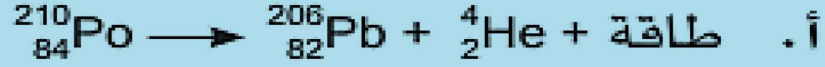
لاحظ أن انبعاث إشعاع جاما هو بعكس انبعاث جسيمَي ألفا وبيتا، ذلك أن حدوثه لا يؤدي إلى أي تغيير في اسم العنصر. فعلى سبيل المثال، يضمحل الباريوم-137 بواسطة انبعاث جاما.

طاقة + جاما + باريوم-137 → باريوم-137





نشاط



ب. العدد الذري (عدد البروتونات):

في الطرف الأيسر للمعادلة:

84 بروتوناً، أي العدد الذري: $Z = 84$

في الطرف الأيمن للمعادلة:

$84 = 82 + 2$ ، أي 84 بروتوناً، أي العدد الذري: $Z = 84$

إذن الطرف الأيمن = الطرف الأيسر.

ج. العدد الكتلي (عدد النيوكليونات):

في الطرف الأيسر للمعادلة:

210 نيوكليونات، أي العدد الكتلي: $A = 210$

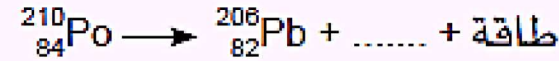
في الطرف الأيمن للمعادلة:

$210 = 206 + 4$ ، أي 210 نيوكليونات، أي العدد الكتلي: $A = 210$

إذن الطرف الأيمن = الطرف الأيسر.

سؤال

١٠-١ تمثّل المعادلة أدناه اضمحلال نواة البولونيوم لتشكل نواة الرصاص.



أ. أكمل المعادلة السابقة.

ب. بيّن أن العدد الذري متساوٍ في كلّ من طرفي المعادلة.

ج. بيّن أن العدد الكتلي متساوٍ في كلّ من طرفي المعادلة.

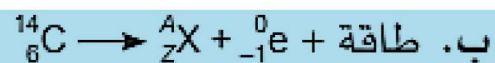
نشاط ختامي

أسئلة نهاية الوحدة كتاب الطالب صـ (١٠٧) -

٣ اكتب معادلات موزونة باستخدام الرموز (مستعيناً بالجدول الدوري) لتوضِّح الأمرين الآتيين:

أ. يضمحلّ ${}_{92}^{233}\text{U}$ بانبعاث جسيم ألفا واحد.

ب. يضمحلّ ${}_{6}^{14}\text{C}$ بانبعاث جسيم بيتا واحد.



العدد الذري:

$$6 = Z - 1$$

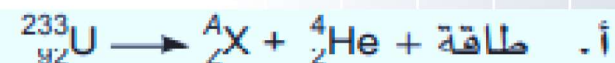
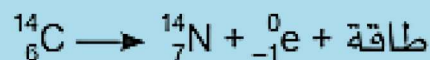
$Z = 7$, (أي، من الجدول الدوري، ذرة النيتروجين N)

العدد الكتلي:

$$14 = A + 0$$

$A = 14$, (أي النظير نيتروجين-14)

تصبح المعادلة:



العدد الذري:

$$92 = Z + 2$$

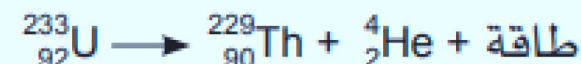
$Z = 90$, (أي، من الجدول الدوري، ذرة الثوريوم Th)

العدد الكتلي:

$$233 = A + 4$$

$A = 229$, (أي النظير ثوريوم-229)

تصبح المعادلة:



شكرا لكم

نهاية العرض