

نرسل سيلا من النوترونات البطيئة على عينة من الفضة تحتوي فقط على ذرات الفضة (النظير 107). عندما تلتقف نواة الفضة ^{107}Ag نوترونا ، تتكون نواة الفضة ^{108}Ag . نواة الفضة ^{108}Ag نظير مشع، يتفكك تلقائيا حسب عدة تحولات نووية، بانبعث دقائق β^- و β^+ معطيات:

In	Cd	Ag	Pd	Rh
Z = 49	z= 48	Z=47	Z =46	Z =45

1- التفاعلات نووترون

1-1- ذكر بقانوني الانحفاظ اللذين يمكنان من كتابة معادلة التفاعل النووي

2-1- اكتب معادلة التفاعل النووي لالتفاف نواة الفضة 107 لنوترون.

2- تفككت نوى الفضة

1-2- ذكر بطبيعة الدقائق المنبعثة خلال الأنشطة الإشعاعية β^- و β^+ مع كتابة رمزيهما .

2-2- اكتب معادلتى التفككت النووي الموافقة لهذه التحولات النووية.

3- نشاط عينة مشعة لنوى الفضة 108.

نعتبر عينة مشعة تحتوي على N_0 من نويدات الفضة 108 عند اللحظة $t=0$ s . و N عدد النويدات المتبقية عند اللحظة t .

1-3- ذكر قانون التناقص الإشعاعي

2-3- أعط تعريف عمر النصف $t_{1/2}$.

3-3- أعط العلاقة بين λ الثابتة الإشعاعية و عمر النصف $t_{1/2}$ وما وحدة λ

4-3- نعرف نشاط عينة مشعة العلاقة $A = -dN/dt$ الذي يمثل عدد التفككتات في الثانية .

ونحدد نشاط العينة المشعة بقياس العدد n_1 للتفككتات خلال مدة زمنية Δt صغيرة جدا بالنسبة ل $t_{1/2}$.

ولدينا إذن: $A = n_1 / \Delta t$.

1-4-3- بين أنه يمكن التعبير عن نشاط عينة مشعة بالعلاقة : $A = \lambda N$

2-4-3- عبر عن n_1 بدلالة Δt و N_0 و λ .

3-4-3- استنتج تعبير $\ln(n_1)$ اللوغاريتم النيبيري بدلالة Δt و N_0 و λ .

4- عمر النصف لنواة الفضة 108

نريد تحديد عمر النصف لنواة الفضة 108 تجريبيا . اعتمادا على النتائج النظرية للسؤال 3 وقياس العدد n_1 للتفككتات المحصل

عليها خلال المدة الزمنية $\Delta t = 0.5$ s . نعيد هذه القياسات كل 20 s .

يلخص الجدول التالي النتائج المحصل عليها.

t ب s	20	40	60	80	100	120	140	160	180	200	220	240
n_1	542	498	462	419	390	353	327	301	273	256	230	216

بواسطة جدول يمكن تمثيل منحنى تطور $\ln(n_1)$ بدلالة الزمن ، كالتالي:

1-4- هل التمثيل المياني يوافق الصيغة الرياضية لسؤال 2-4-3

2-4- حدد مبيانيا λ و N_0 .

3-4- استنتج $t_{1/2}$.



