

سلسلة رقم 5

التمرين الأول:

يتحول عنصر مشع (X) زمن نصف عمره ساعتان الى عنصر (Y) و المطلوب :

- ماهو الزمن الذي يستغرقه هذا التحول لتصبح نسبة عدد ذرات العنصر (X) الى عدد ذرات (Y) مساوية الربع من بين الأزمنة التالية

- ساعتان
- 4 ساعات
- بين 4 و 6 ساعات
- 6 ساعات

ملاحظة اعط الإجابة الصحيحة مع التعليل

التمرين الثاني:

لدينا ذرة الكربون $^{12}_6C$

- 1- حدد عدد كل من الكتروناتها و بروتوناتها و نيوتروناتها.
- 2- بفرض ان النواة كروية و نصف قطرها يعطى بالعلاقة التجريبية $R_0 = \sqrt{2} \text{ fermi}$, $R = R_0 \times A^{1/3}$ احسب نصف قطر النواة في ذرة $^{12}_6C$
- 3- احسب الكتلة الحجمية لنواة هذا النكليد.

التمرين الثالث:

يستخدم النحاس بشكل واسع في الصناعة نظرا لخواصه الهامة (سهل الطرق و السحب ، شديد المقاومة للتآكل و ناقل جيد للكهرباء و الحرارة) و له عدة نظائر منها $^{63}_{29}Cu$, $^{65}_{29}Cu$ المستقران و كذا $^{64}_{29}Cu$ المشع ، و هذا الأخير يستخدم في الكشف عن الأورام السرطانية و في مجالات أخرى من الطب.

- 1- احسب طاقة الربط للنكليون الواحد في النظير $^{64}_{29}Cu$ مقدرة بالجول (j) و الميغا إلكترون فولط (Mev).
- 2- رتب هذه الانوية ترتيبا تصاعديا حسب استقرارها باستخدام الجدول التالي

noy	النواة	$^{60}_{27}Co$	$^{56}_{26}Fe$	$^{238}_{92}U$	$^{64}_{30}Zn$	$^{64}_{28}Ni$	$^{16}_8O$
		524.8	492.2	1801	559.3	561.7	127.6

- 3- يمكن ان يتهاافت النحاس $^{64}_{29}Cu$ حسب ثلاثة اشعاعات β^- او β^+ او اسر الالكترون.
- اكتب معادلات التفاعل النووي في كل حالة من هذه الحالات.
- 4- احسب ثابت النشاط الاشعاعي (λ) للنظير $^{64}_{29}Cu$ اذا علمت ان دوره T يساوي 12.8 ساعة.
- 5- احسب الجرعة المتبقية من النظير $^{64}_{29}Cu$ بعد مضي 64 ساعة.

6- احسب الزمن اللازم ليبقى الكسر المتبقي من جرعة النظير $^{64}_{29}Cu$ القيمة 0.10% و ذلك باليوم او الأيام.
المعطيات

$$C = 2.99 \times 10^8 \text{ m/s}$$

$$1\text{ev} = 1.6 \times 10^{-19} \text{ j}$$

$$m_n = 1.0086 \text{ uma}$$

$$m_p = 1.0078 \text{ uma}$$

$$1\text{uma} = 1.66 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

$$M(^{64}_{29}Cu) = 63.91391 \text{ uma}$$

التمرين الرابع:

يعطي اشعاع نظير اليورانيوم $^{238}_{92}U$ احد نظائر الثوريوم $^{234}_{90}Th$ و ذلك في المرحلة الاولى.

1- اكتب معادلة هذا التفاعل.

2- احسب بالجول (j) و بالالكترون فولط (ev) الطاقة الناتجة عن هذا التفاعل النووي.

3- احسب النشاط (A) مقدرا بالتهافت في الثانية (dps) و بالكوري (Ci) لعينة من اليورانيوم $^{238}_{92}U$ تزن (1 g).

المعطيات

$$M(^{238}_{92}U) = 238.508 \text{ uma}$$

$$M(^{234}_{90}Th) = 234.0437 \text{ uma}$$

$$M(^4_2He) = 4.0026 \text{ uma}$$

$$T = 4.5 \times 10^9 \text{ ans} \text{ يساوي } ^{238}_{92}U \text{ نظير اليورانيوم}$$

$$N_A = 6.023 \times 10^{23}$$

$$C = 2.99 \times 10^8 \text{ m/s}$$

التمرين الخامس:

1- يتهاقت النظير $^{226}_{88}Ra$ من نظائر عنصر الراديوم مصدرا اشعاعات ($^4_2He \equiv \alpha$).

- اكتب معادلة هذا التفاعل النووي.

- احسب في الشروط النظامية من الضغط و درجة الحرارة حجم الغاز الناتج عن تفكك (2g) من النظير السابق

لراديوم خلال مدة زمنية قدرها 4 سنوات مع العلم ان دوره يبلغ ($T = 1622\text{ans}$) و ان الكتلة الذرية له هي

$$M(^{226}_{88}Ra) = 225.997 \text{ uma}$$

2- يبلغ النشاط (A) لتهافت $1.06 \times 10^{-15} \text{ kg}$ من النظير الثاني $^{220}_{88}Ra$ (1 mCi) أي 1 ميلي كوري و ان الكتلة

$$M(^{220}_{88}Ra) = 220.01139 \text{ uma} \text{ الذرية}$$

احسب الزمن اللازم لتهافت 75% من هذه الكتلة.