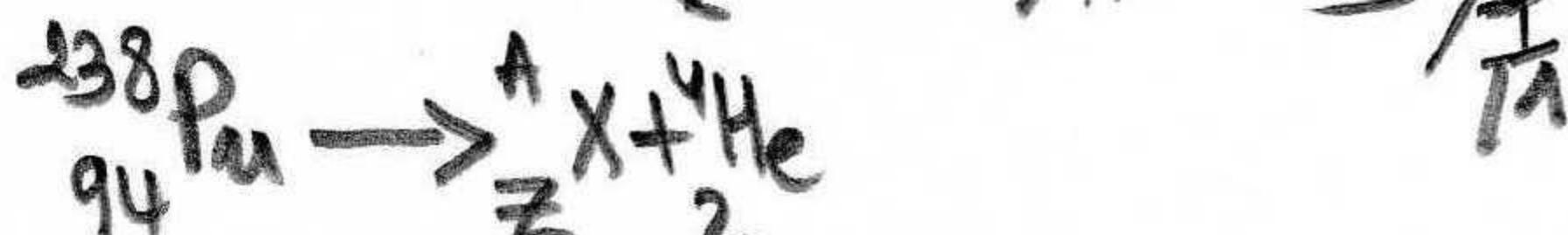
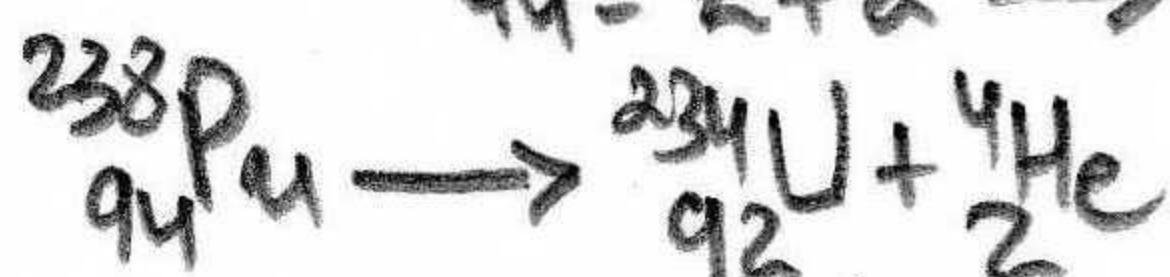


الخبرين الثاني (٥٨ نقطه)



$$238 = A + u \rightarrow A = 234$$

$$94 = z + 2 \rightarrow z = 92$$



الطاقة المحررّة من ذلك تواه البلوبيوم

$$E = \Delta m c^2$$

$$\Delta m = m_i - m_f$$

$$m_i = m(^{238}_{94}\text{Pu}) = 238,076685 \text{ g}$$

$$m_f = m(^{234}_{92}\text{U}) + m(^4_2\text{He})$$

$$m_f = 234,06795 + 4,0028265 = 238,07 \text{ g}$$

$$\Delta m = 5,9085 \times 10^{-3} \text{ g}$$

$$E_L = 5,9085 \times 10^{-3} \times 931,5 = 5,5 \text{ MeV}$$

$$E_L = 5,5 \times 1,6 \times 10^{-13} = 8,8 \times 10^{-13} \text{ J}$$

٤- استطاعة المولود

$$A_0 = 6,34 \times 10^{10} \text{ Poq}$$

$$P = \frac{E}{\Delta t} = 6,34 \times 10 \times 8,8 \times 10^{-13}$$

$$P = 0,056 \text{ W}$$

٥- سطأط العينة بعد مرور ٥٠ سنة

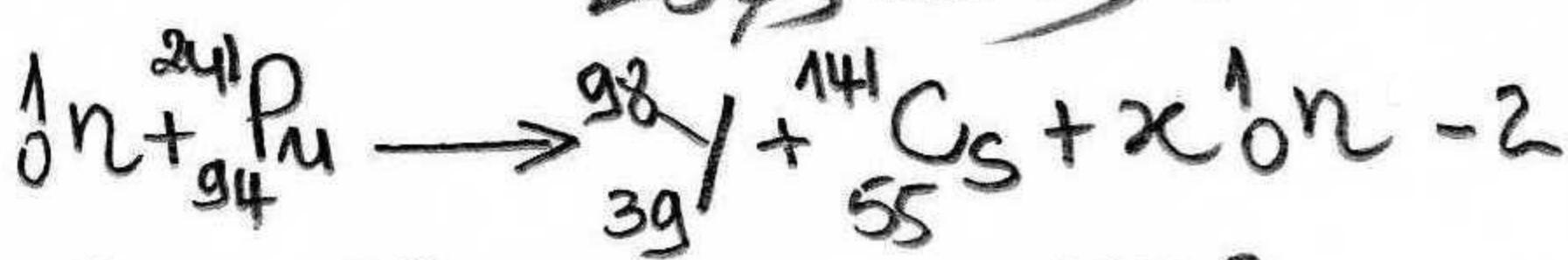
$$A(t) = A_0 e^{-\lambda t} = A_0 e^{-\frac{\ln 2}{T_{1/2}} \times t}$$

$$A(t=50 \text{ yrs}) = 6,34 \times 10^{10} \times 2,51 \times 10^{-10} \times 1,5763,1$$

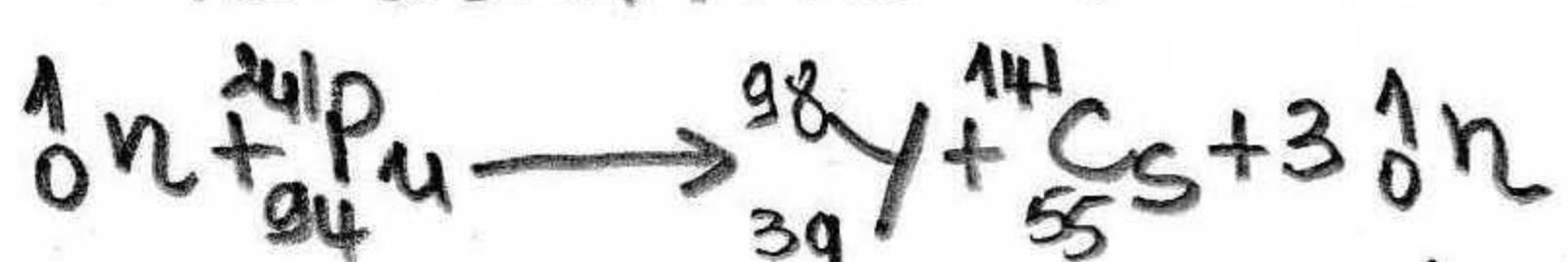
$$A(t=50 \text{ yrs}) = 4,27 \times 10^{10} \text{ Poq}$$

٦- نستنتج أن عمر هذا المولود هو مئات السنين

٧- الأدشطار: هو تفاعل حفظ انتشار قدر نواه تقليلية بسيط لتخليص تواهين تخفف مع تحرير لبيتونات وطاقة



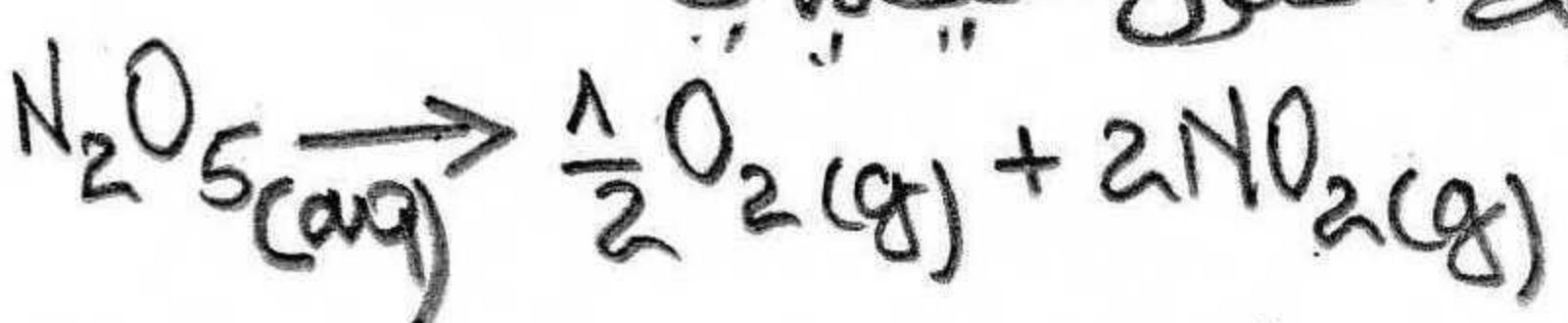
$$242 = 98 + 141 + x \rightarrow x = 3$$



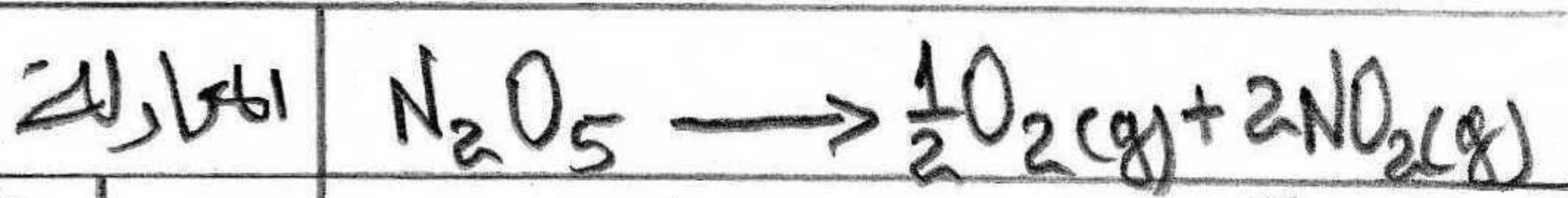
٨- نسمى هذه التحليمة بالتفاعل النسلطي

الخبرين الأول (٥٦ نقطه)

١/ احتمال التحلل الكيحيائي



٩/ حرف التفرّق



كميات امارة (mmol)

| المقادير | نقطة التقدم (%) | كميات امارة (mmol) | كميات امارة (mmol) |
|-------------|-----------------|--|--------------------|
| C ابتدائية | x = 0 | n ₀ (N ₂ O ₅) | 0 |
| C التقابلية | x(t) | n ₀ (N ₂ O ₅) - x | 1/2x |
| C النهاية | x _f | n ₀ (N ₂ O ₅) - x _f | 1/2x _f |

١٠/ عبارة التقدم (X(t)) بدلالة (t) :

$$n(N_2O_5)(t) = n_0(N_2O_5) - x(t)$$

$$[N_2O_5](t) \times V = [N_2O_5](0) \times V - x(t)$$

$$x(t) = ([N_2O_5](0) - [N_2O_5](t)) \times V$$

١١/ تعرّف السرعة الحجمية للتفاعل: في سرعة التفاعل في وحدة المجموع

$$\text{rVol} = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$$

$$\text{rVol} = \frac{1}{V} \frac{d}{dt} ([N_2O_5](0) - [N_2O_5](t)) \times V$$

$$\text{rVol} = - \frac{d[N_2O_5](t)}{dt} = - \frac{-4,5 \times 40}{3,5 \times 10} = \frac{18}{3,5}$$

$$\text{rVol} = 5,14 \text{ mmol/L} \times \text{min}$$

١٢/ زمن نصف التفاعل

هي امدة التي يبلغ فيها التفاعل نصف لغزمه

$$x_{1/2} = \frac{x_f}{2}$$

$$t_{1/2} = 20 \text{ min}$$

$$t_{7/8} = 60 \text{ min} ; t_{3/4} = 40 \text{ min}$$

$$t_{7/8} = 3t_{1/2} ; t_{3/4} = 2t_{1/2}$$

الظاهر الغيريات المواقف في ظل التناقض الاستثنائي