

$$\begin{array}{r} 46.5 \\ 50 \end{array}$$

امتحان كيمياء

فيس عجيبة

1.	9	8	7	6	5	4	3	2	1	الفرق	سأ
ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج	ج	الجواب	

سأ (1) عمر النصف : هو الزمن الذي يستغرقه العنصر المشع حتى تصبح كتلته نصف الكتلة الأصلية

(2) الظاهرة الفلورية : هي ظاهرة انبعاث الأشعة من بعض المواد عند تعرضها لأشعة عالية الطاقة مثل الأشعة

خوفاً البنفسجية

(3) الانحلال : هي ظاهرة انبعاث الإشعاعات النووية من نوى العناصر غير المستقرة لتكوين نواة عنصر

هيدروجين أكثر استقراراً بينما يتلاشى العنصر المشع الأصلي

(4) طاقة الربط النووية : هي الطاقة المكافئة لفوتون الأشعة بين النواة النشطة والحقيرة وهي تعادل على مكونات النواة

ب (1) الاندفاعات الفلورية : هي تتركب فيه كتلة الذرة وهو النواة

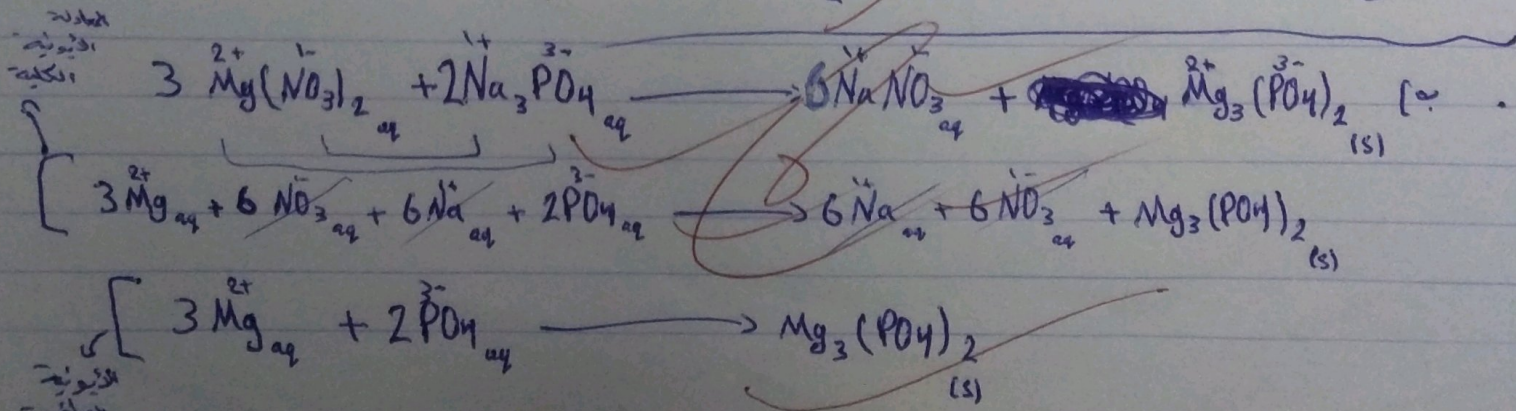
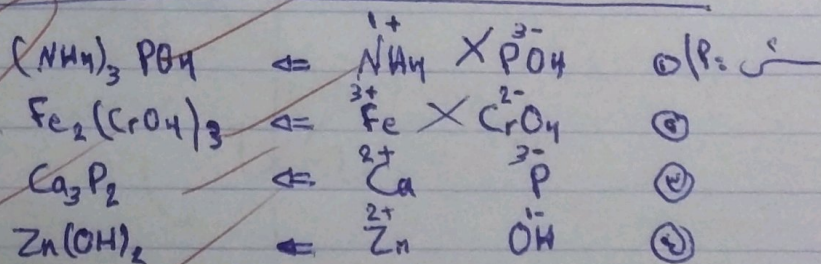
(2) بسبب وجود النظائر

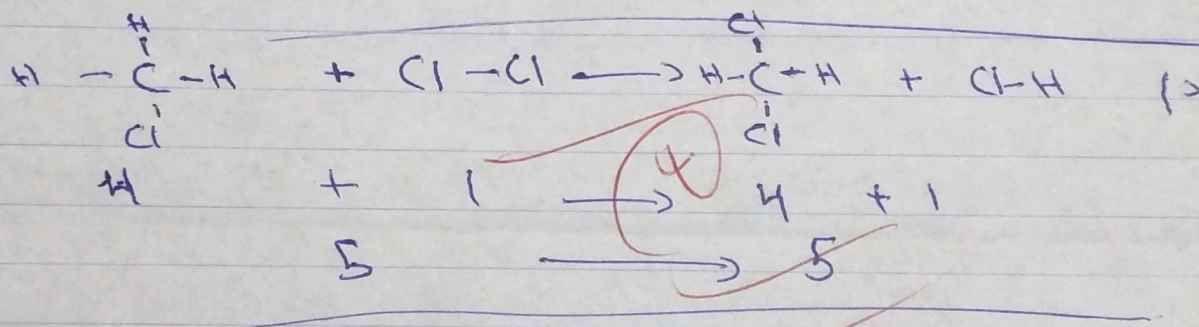
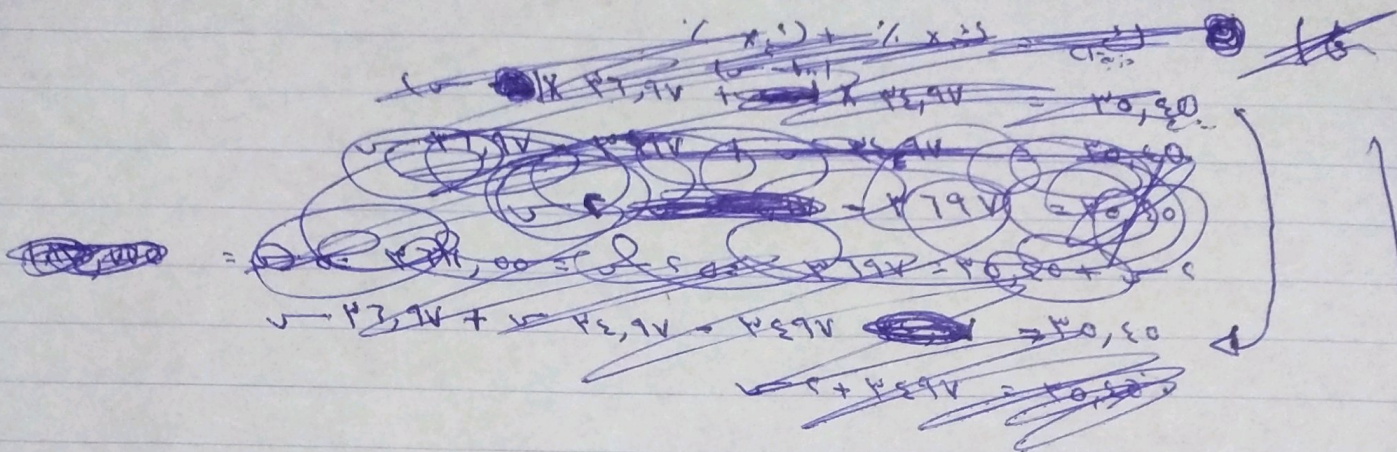
$$(3) \quad n = \frac{\text{فترة الإشعاع}}{\text{عمر النصف}} = \frac{00}{11} = 0.909$$

الكمية الأصلية بالذرات = $10 \times 7.07 \times 10^{11} = 7.07 \times 10^{12}$

الكمية المتبقية = $\frac{1}{n} \times \text{الكمية الأصلية} = \frac{1}{0.909} \times 7.07 \times 10^{12} = 7.78 \times 10^{12}$

الذرة = $10 \times 9.99 \times 10^{12} = 9.99 \times 10^{13}$





~~1/2 x 10 + 1/2 x 10 = 10~~

~~$$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}_2 + \text{HCl}$$~~

~~$$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2 + \text{HCl}$$~~

~~2/2~~