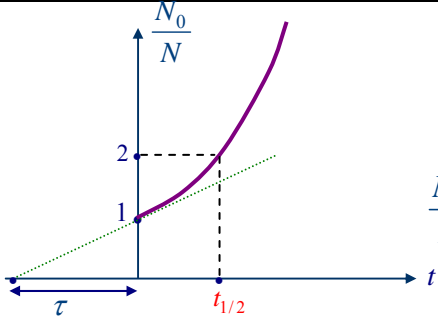
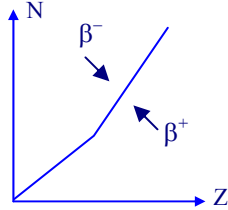
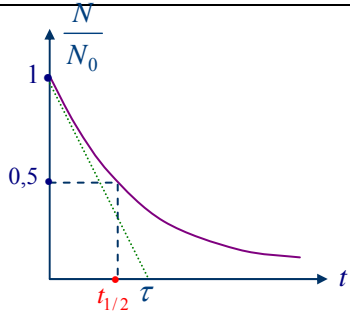
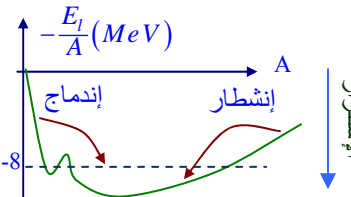
 <p>العلاقة النظرية :</p> $\ln A = -\lambda t + \ln A_0$ <p>ميل المستقيم هو $-\lambda$</p>	<p>معادلات التفكك الإشعاعي</p> ${}^A_Z X \rightarrow {}^{A-4}_{Z-2} Y + {}^4_2 He$ ${}^A_Z X \rightarrow {}^A_{Z-1} Y + {}^0_1 e$ ${}^A_Z X \rightarrow {}^A_{Z+1} Y + {}^0_{-1} e$ ${}^A_Z X^* \rightarrow {}^A_Z X + \gamma$
 <p>فقط لشعبي الرياضيات والتقني رياضي .</p> <p>العلاقة الرياضية $\frac{N_0}{N} = e^{\lambda t}$</p>	<p>مخطط سوقري :</p> <p>لا توجد نواة مستقرة بعد $Z = 82$</p> 
 <p>العلاقة النظرية :</p> $\frac{N}{N_0} = e^{-\lambda t}$	<p>التناقص الإشعاعي</p> $N = N_0 e^{-\lambda t}$ $A = A_0 e^{-\lambda t}$ $m = m_0 e^{-\lambda t}$ <p>النشاط الإشعاعي : $A = \lambda N$ (A : Bq , λ : s^{-1})</p>
<p>طاقة التماسك (الربط) :</p> $E_l = [Z \times m_p + (A - Z) \times m_n - m_x] c^2$ <p>Joule : E_l ، الكتلة (kg) ، c : m/s</p> $E_l = [Z \times m_p + (A - Z) \times m_n - m_x] 931,5$ <p>MeV : E_l ، الكتلة u</p>	<p>زمن نصف العمر : $t_{1/2} = \frac{0,69}{\lambda}$</p> <p>ثابت الزمن : $\tau = \frac{1}{\lambda} = 1,45 \times t_{1/2}$</p>
<p>طاقة التماسك لكل نوكلين (نوية) هي $\frac{E_l}{A}$ ، كلما كانت كبيرة تكون النواة أكثر استقرارا . النواة الابن أكثر استقرار من النواة المتفككة .</p>	<p>التوازن القرني : تتفكك A وفي نفس الوقت تتفكك B</p> $\lambda_A N_A = \lambda_B N_B \quad , \quad A \rightarrow B \rightarrow C$
<p>- يشمل الأنوية الطبيعية</p> <p>- يقارن الإستقرار فيما بين الأنوية</p>	<p>منحني أستون :</p>  <p>إندماج</p> <p>إنتشار</p> <p>الإستقرار</p>
<p>أو $E_{lib} = E_{lf} - E_{li}$</p> <p>إذا كانت معادلة التحول لا تحتوي على الجسيمات β</p>	<p>البيانات التي نصادفها في هذه الوحدة</p> <p>العلاقة النظرية :</p> $-\ln \frac{A}{A_0} = \ln \frac{A_0}{A} = \lambda t$ <p>ميل المستقيم : λ</p> 