

Aula 06 - Exercícios de Apoio e Atividade Avaliativa

Exercícios de Apoio

1. Considere a reação nuclear do tipo alvo fixo representada por $a+A \rightarrow b+B$. Usando os princípios de conservação de energia e de momento linear, deduza a expressão para a energia cinética do núcleo b a partir das massas dos núcleos envolvidos, da energia cinética do núcleo a , do valor de Q dessa reação e do ângulo de espalhamento do próprio núcleo b (que são parâmetros conhecidos do arranjo experimental).

Resolução:

A partir da conservação de energia, tem-se:

$$E_a + E_A = E_b + E_B \quad (1)$$

e, a partir da conservação do momento, tem-se:

$$\vec{p}_a + \vec{p}_A = \vec{p}_b + \vec{p}_B$$

que, no caso de uma colisão de alvo fixo (A em repouso), resulta em:

$$\begin{aligned} p_a &= p_b \cos q + p_B \cos j \\ 0 &= p_b \sin q - p_B \sin j \end{aligned} \quad (2)$$

De (1), tem-se:

$$\begin{aligned} m_a c^2 + K_a + m_A c^2 + K_A &= m_b c^2 + K_b + m_B c^2 + K_B \\ m_a c^2 + m_A c^2 - m_b c^2 - m_B c^2 &= K_b + K_B - K_a \end{aligned}$$

Sendo,

$$Q = K_b + K_B - K_a \quad \Rightarrow \quad K_b = Q - K_B + K_a \quad (3)$$

podemos eliminar K_B e φ dessa equação, usando (2):

$$\begin{aligned} p_B \cos j &= p_a - p_b \cos q \quad \Rightarrow \quad p_B^2 \cos^2 j = p_a^2 + p_b^2 \cos^2 q - 2 p_a p_b \cos q \\ 0 &= p_b \sin q - p_B \sin j \quad \Rightarrow \quad p_B^2 \sin^2 j = p_b^2 \sin^2 q \end{aligned}$$

Somando essas duas expressões, temos:

$$p_B^2 = p_a^2 + p_b^2 - 2 p_a p_b \cos q$$

Como, $K_B = \frac{p_B^2}{2m_B}$, a equação (3) resulta em:

$$K_b = Q - \left(\frac{p_a^2 + p_b^2 - 2p_a p_b \cos q}{2m_B} \right) + K_a$$

e como $K_a = \frac{p_a^2}{2m_a}$ e $K_b = \frac{p_b^2}{2m_b}$, tem-se:

$$K_b = Q - \left(\frac{2m_a K_a + 2m_b K_b - 2\sqrt{4m_a K_a m_b K_b} \cos q}{2m_B} \right) + K_a$$

$$m_B K_b = m_B Q - m_a K_a - m_b K_b + 2\sqrt{m_a K_a m_b K_b} \cos q + m_B K_a$$

$$(m_b + m_B) K_b - 2\sqrt{m_a K_a m_b} \cos q \cdot \sqrt{K_b} + (m_a - m_B) K_a - m_B Q = 0$$

$$\sqrt{K_b} = \frac{\sqrt{m_a K_a m_b} \cos q \pm \sqrt{m_a K_a m_b \cos^2 q - (m_b + m_B)[(m_a - m_B) K_a - m_B Q]}}{(m_b + m_B)}$$

2. Sabendo que:

$$S = \int \frac{dS}{dW} dW = 2\rho \int |f(q)|^2 \sin q dq$$

e que para o espalhamento elástico,

$$f(q) = \frac{1}{2ik} \sum_{l=0}^{\infty} (2l+1) (e^{2id_l} - 1) P_l(\cos q)$$

mostre que:

$$S = \frac{4\rho}{k^2} \sum_{l=0}^{\infty} (2l+1) \sin^2 d_l$$

Resolução:

Basta substituir a expressão para $f(\theta)$ na fórmula de σ , ou seja:

$$S = \frac{2\rho}{4k^2} \int_0^\pi \sum_{l=0}^{\infty} (2l+1)^2 (2 - 2\cos 2d_l) [P_l(\cos q)]^2 \sin q dq = \frac{4\rho}{k^2} \sum_{l=0}^{\infty} (2l+1) \sin^2 d_l$$

pois:

$$\int_0^{\rho} [P_l(\cos q)]^2 \sin q \, dq = \int_{-1}^1 [P_l(x)]^2 dx = \frac{2}{2l+1}$$

3. Mostre como é possível calcular o Q de uma reação a partir das energias de ligação dos núcleos envolvidos. Usando essa expressão, discuta porque reações envolvendo núcleos muito ligados envolvem o consumo de energia (reações endotérmicas)

Resolução:

Sabendo que:

$$Q = m_{inicial} - m_{final}$$

e,

$$m(Z, N) c^2 = Z \times m_p c^2 + N \times m_n c^2 - B$$

considerando uma reação $A+B \rightarrow C+D$, onde:

$$m_A(Z, N) c^2 = Z_A \times m_p c^2 + N_A \times m_n c^2 - B_A$$

$$m_B(Z, N) c^2 = Z_B \times m_p c^2 + N_B \times m_n c^2 - B_B$$

$$m_C(Z, N) c^2 = Z_C \times m_p c^2 + N_C \times m_n c^2 - B_C$$

$$m_D(Z, N) c^2 = Z_D \times m_p c^2 + N_D \times m_n c^2 - B_D$$

e que por conservação do número de prótons e nêutrons (em colisões de baixas energias), temos:

$$Z_A + Z_B = Z_C + Z_D$$

$$N_A + N_B = N_C + N_D$$

pode-se escrever Q como:

$$Q = m_A(Z, N) c^2 + m_B(Z, N) c^2 - m_C(Z, N) c^2 - m_D(Z, N) c^2$$

$$Q = Z_A \times m_p c^2 + N_A \times m_n c^2 - B_A + Z_B \times m_p c^2 + N_B \times m_n c^2 - B_B \\ - Z_C \times m_p c^2 - N_C \times m_n c^2 + B_C - Z_D \times m_p c^2 - N_D \times m_n c^2 + B_D$$

$$Q = (Z_A + Z_B - Z_C - Z_D) \times m_p c^2 + (N_A + N_B - N_C - N_D) \times m_n c^2 + B_C + B_D - B_A - B_B$$

$$Q = B_C + B_D - B_A - B_B$$

Portanto, se os produtos da reação forem menos ligados (menor valor de B) do que os núcleos reagentes, teremos $Q < 0$ e a reação será endotérmica. Por essa razão que reações envolvendo o núcleo de ^{56}Fe (como núcleo interagente) normalmente consomem energia.

4. Mostre que, a partir do Modelo da Gota Líquida, a fissão espontânea só pode ocorrer em núcleos com uma razão Z^2/A acima de, aproximadamente, 65. Considere que a fissão levará um núcleo de massa atômica A e número atômico Z para dois núcleos de massa $A/2$ e número atômico $Z/2$. Também considere que para ocorrer a fissão, a diferença de massa entre o núcleo original e os dois núcleos resultantes deve ser maior do que a energia Coulombiana entre os dois núcleos resultantes, quando os mesmos estão a uma distância $2R$ entre eles, onde R é o raio de cada núcleo ($R = r_0 A^{1/3}$, onde $r_0 = 1,2 \text{ fm}$).

Resolução:

De maneira simplificada, podemos dizer que um núcleo com número atômico Z e número de massa A irá fissionar se a diferença entre a sua massa e dos núcleos resultantes do processo de fissão, que podemos simplificar para dois núcleos com número atômico $Z/2$ e número de massa $A/2$, for maior do que a energia eletrostática desses dois fragmentos que estão a uma distância próxima um do outro, dada por $2R$, onde R é o raio desses núcleos. Portanto, a fissão ocorrerá se:

$$\Delta M c^2 - E_C > 0$$

onde,

$$\Delta M c^2 = [M(Z, A) - 2M(Z/2, A/2)] c^2 = -0,26 a_s A^{2/3} + 0,37 a_c \frac{Z^2}{A^{1/3}}$$

considerando-se a fórmula semi-empírica de massa do Modelo da Gota-Líquida, expressão (18) do texto base da aula 4, e

$$E_C = \frac{(Ze/2)^2}{2R} = \frac{0,227}{r_0} \frac{Z^2}{A^{1/3}}$$

sendo $R = r_0 A^{1/3}$. Portanto, a fissão nuclear ocorrerá de forma espontânea quando:

$$\frac{Z^2}{A} > \frac{0,26 a_s}{0,37 a_c - 0,227/r_0}$$

Usando os valores da expressão (18) do texto base da aula 4 e $r_0=1,2 \text{ fm}$, tem-se que:

$$\frac{Z^2}{A} > 65$$

ou seja, apenas núcleos pesados devem sofrer a fissão espontânea, como observado experimentalmente.

Atividade Avaliativa

5. Calcule o Q da reação ${}^2\text{H} + {}^3\text{H} \rightarrow {}^4\text{He} + \text{n}$, sabendo que $m_{{}^2\text{H}}=1876,12 \text{ MeV}/c^2$, $m_{{}^3\text{H}}=2809,43 \text{ MeV}/c^2$, $m_{\text{n}}=939,56 \text{ MeV}/c^2$, $m_{{}^4\text{He}}=3728,40 \text{ MeV}/c^2$. Essa reação seria uma boa opção para um reator de fusão nuclear? Por quê?

Resolução:

Sendo,

$$Q = m_{\text{inicial}} - m_{\text{final}}$$

neste caso, teremos:

$$Q = 1876,12 + 2809,43 - 939,56 - 3728,40 = 17,56 \text{ MeV}$$

Portanto o Q da reação será positivo, indicando que haverá liberação de energia nessa reação, o que a torna uma boa opção para um reator de fusão.