

ESTRUCTURA DE LA MATERIA 4
SEGUNDO CUATRIMESTRE DE 2014
PRÁCTICA 1: NÚCLEOS

1. Usando la tabla: [http : //www.nndc.bnl.gov/wallet/wallet05.pdf](http://www.nndc.bnl.gov/wallet/wallet05.pdf) , verifique que la partícula (núcleo de ${}_2\text{He}^4$) es estable y que no existe ningún núcleo estable con $A = 5$. Diga de qué modo decaen estos últimos.¹
2. Considere la fusión de los distintos isótopos del hidrógeno en núcleos de ${}_2\text{He}^4$:
 - (a) ${}_1\text{H}^2 + {}_1\text{H}^3 \rightarrow {}_2\text{He}^4 + n$
 - (b) ${}_1\text{H}^2 + {}_1\text{H}^1 + n \rightarrow {}_2\text{He}^4$
 - (c) ${}_1\text{H}^1 + {}_1\text{H}^1 + n + n \rightarrow {}_2\text{He}^4$
 - (d) ${}_1\text{H}^1 + {}_1\text{H}^2 \rightarrow {}_2\text{He}^4$

Calcule las energías liberadas por reacción (Q) y determine cuáles son posibles. Ordene las reacciones en función de valores crecientes de Q e indique con qué propiedad de los núcleos intervinientes está relacionado tal ordenamiento.

3. ¿Cuál es la masa atómica del elemento con mayor energía de ligadura por nucleón ?
4. Muestre analíticamente cuál es la predicción de la fórmula semiempírica de masas para el $Z_{estable}$ que da núcleos estables con A fijo.
 - (a) Encuentre el/los núcleos estables para el caso $A = 92$ y justifique. Haga un gráfico cualitativo de las predicciones para las masas en función de Z en un entorno de $Z_{estable}$ para el caso $A = 92$.
 - (b) Calcule la masa, la energía de ligadura B, la energía de ligadura por nucleón B/A (en MeV) y las energías de separación de un neutrón y de un protón para el ${}_{92}^{41}\text{Nb}$ usando las masas experimentales. Vuelva a calcular la masa usando ahora la fórmula semiempírica, así como también la energía liberada en los decaimientos $\beta^{(+,-)}$ del ${}_{92}^{41}\text{Nb}$.
5. Utilizando la página: [http : //www.nndc.bnl.gov/nudat2](http://www.nndc.bnl.gov/nudat2) , encuentre cuál es la energía y los números cuánticos del quinto estado excitado del ${}_{92}\text{U}^{236}$. Encuentre qué núcleos decaen por β^- o por captura electrónica al ${}_{92}\text{U}^{236}$ y cuáles son las energías (Q) liberadas para estos decaimientos.

¹Existe un app con esta información para sistemas portátiles con Android que puede encontrarse en el Google Store llamada “Nuclear Wallet Cards”.

Datos nucleares

<http://www.nndc.bnl.gov>

Números para agendar

$$1 \text{ uma} = 931.5 \text{ MeV} \quad \hbar c = 197.3 \text{ MeV fm} \quad \alpha = \frac{e^2}{4\pi\hbar c} = \frac{1}{137.0}$$
$$M_p c^2 = 938.3 \text{ MeV} \quad M_n c^2 = 939.6 \text{ MeV} \quad M_e c^2 = 511 \text{ keV}$$

Fórmula semiempírica para la energía de ligadura

$$B(A, Z) = a_v A - a_s A^{2/3} - a_c Z^2 A^{-1/3} - a_a \frac{(2Z - A)^2}{A} + \delta A^{-1/2}$$

con

$$\delta = \begin{cases} \Delta & \text{par - par} \\ 0 & \text{par - impar} \\ -\Delta & \text{impar - impar} \end{cases}$$

$a_v = 15.56 \text{ MeV}$, $a_s = 17.23 \text{ MeV}$, $a_c = 0.697 \text{ MeV}$, $a_a = 23.285 \text{ MeV}$ y $\Delta = 12.0 \text{ MeV}$.