## Física del siglo XX

## MÉTODO Y RECOMENDACIONES

## MÉTODO

 En los problemas de efecto fotoeléctrico se aplica la ecuación de Einstein:
En la ecuación de Einstein del efecto fotoeléctrico se sustituye la energía del fotón por su equivalente en la ecuación de Planck:

$$E_f = W_e + E_c E_f = h \cdot f$$
  $h \cdot f = W_e + E_c$ 

La radiación que tenga la frecuencia umbral tendrá la energía estrictamente necesaria para arrancar el electrón, pero no sobrará nada para comunicarle energía cinética.

$$h \cdot f_0 = W_e + 0$$

La relación entre la frecuencia umbral y el trabajo de extracción es:

$$W_{\rm e} = h \cdot f_0$$

La frecuencia del fotón está relacionada con su longitud de onda y con la velocidad de la luz por:

$$c = \lambda \cdot f$$

La energía cinética máxima de los electrones se escribe en función del potencial de frenado:

$$E_c = \frac{1}{2} m \cdot v^2 = |e| \cdot V$$

La ecuación de Einstein queda:

$$\frac{h \cdot c}{\lambda} = \frac{h \cdot c}{\lambda_0} + |e| \cdot V$$

2. En los problemas de desintegración radioactiva, la ecuación de partida es:

$$N = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

En los casos en los que los datos sean la masa m u la actividad A, solo hay que poner la magnitud en función del número de núclidos N y quedarán ecuaciones similares:

$$N = m \cdot N_{A/M} \implies m \frac{N_{\overline{A}}}{M} = m_0 \frac{N_{\overline{A}}}{M} e^{-\lambda t} \implies m = m_0 e^{-\lambda t}$$

$$A = \lambda \cdot N \Rightarrow N = \frac{A}{\lambda} \Rightarrow \frac{A}{\lambda} = \frac{A_0}{\lambda} \cdot e^{-\lambda \cdot t} \Rightarrow A = A_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

En algunos casos es más fácil usar la expresión anterior en forma logarítmica.

$$-\ln (N/N_0) = \ln (N_0/N) = \lambda \cdot t$$

La relación entre el período de semidesintegración y la constante de desintegración se obtiene substituyendo en la ecuación anterior  $t = T_{\frac{1}{2}}$  y  $N = N_0 / 2$ 

$$-\ln (1/2) = \ln (2) = \lambda \cdot T_{\frac{1}{2}} \implies \lambda = \frac{\ln 2}{T_{\frac{1}{2}}}$$

La vida media es la «esperanza de vida» de un núcleo. Es un término estadístico igual a la suma de los productos del tiempo de vida de cada núcleo por el número de núcleos que tienen ese tiempo dividido por el total de núcleos.

$$\tau = \frac{\int_{0}^{N_0} t \, \mathrm{d} N}{N_0} = \frac{1}{\lambda}$$

La relación entre la vida media  $\tau$  y el período de semidesintegración  $T_{2}$ , es:

$$\tau = \frac{T_{1/2}}{\ln 2}$$

## RECOMENDACIONES

- 1. Se hará una lista con los datos, pasándolos al Sistema Internacional si no lo estuviesen.
- 2. Se hará otra lista con las incógnitas.
- 3. Se hará una lista de las ecuaciones que contengan las incógnitas y alguno de los datos, mencionando a la ley o principio al que se refieren.
- 4. En caso de tener alguna referencia, al terminar los cálculos se hará un análisis del resultado para ver si es el esperado.
- 5. En muchos problemas las cifras significativas de los datos son incoherentes. Se resolverá el problema suponiendo que los datos que aparecen con una o dos cifras significativas tienen la misma precisión que el resto de los datos (por lo general tres cifras significativas), y al final se hará un comentario sobre el las cifras significativas del resultado.

Cuestiones y problemas de las <u>Pruebas de evaluación de Bachillerato para el acceso a la Universidad</u> (A.B.A.U. y P.A.U.) en Galicia.

Respuestas y composición de Alfonso J. Barbadillo Marán.