

منبع: کنکور سراسری

گزینه ۱

۱

$$\frac{hc}{\lambda} = W_0 + K_{\max}$$

$$\frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{\lambda} = 2/\lambda + 4/4$$

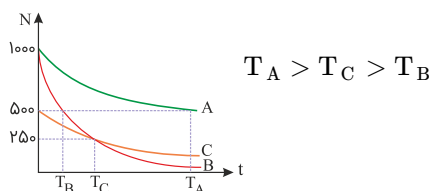
$$\lambda = \frac{1/2 \times 10^{-6}}{1/2} \text{ m} \times 10^6 = \frac{1/2}{1/2} = 1 \mu\text{m}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۹

گزینه ۴

۲

باتوجه به نمودار زیر می‌توان نتیجه گرفت:



کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۷

گزینه ۱

۳

گام اول: طول موج فوتون مورد نظر را به دست می‌آوریم. باتوجه به اینکه انرژی فوتون برحسب الکترون‌ولت داده شده از رابطه $hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}$ استفاده می‌کنیم:

$$E = hf = \frac{hc}{\lambda} \Rightarrow \lambda = \frac{hc}{E} = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{4 \times 10^{-7} \text{ eV}} \Rightarrow \lambda = 310 \times 10^7 \text{ nm} = 3/1 \text{ m}$$

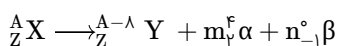
طول موج به دست آمده در ناحیه امواج رادیویی است.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۹

گزینه ۲

۴

روش تستی: اگر در یک واکنش هسته‌ای عدد اتمی هسته مادر و هسته دختر مساوی باشند، تعداد ذرات بتا دو برابر تعداد ذرات آلفا خواهد بود؛ بنابراین تنها گزینه "۲" صحیح است.
روش محاسباتی:



$$A = A - \lambda + m \times 4 + n \times 0 \Rightarrow m = 2 \text{ آلفا}$$

$$Z = Z + m \times 2 + n \times (-1) \xrightarrow{m=2} n = 4 \text{ بتا}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۸

گزینه ۱

۵

نیروی هسته‌ای بین ذرات به نوع آن‌ها (پروتون و نوترون بودن) بستگی ندارد و علت نامیدن پروتون و نوترون با نام عام نوکلئون همین است.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۸

باتوجه به رابطه زیر داریم:

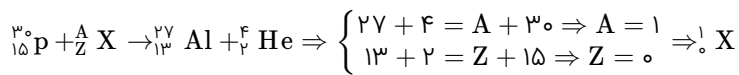
$$n_1 = 1 \Rightarrow n_2 = 5$$

واحد انرژی ریذبرگ $E_n = -\frac{E_R}{n^2}$

$$E_5 - E_1 = -\frac{E_R}{5^2} - \left(-\frac{E_R}{1^2}\right) = E_R - \frac{E_R}{25} = \frac{24}{25}E_R = 0.96E_R$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۱

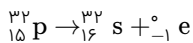
باتوجه به ${}^A_Z X$ را تعیین می‌کنیم:



باتوجه به فرمول شیمیایی فوق، می‌یابیم که X نوترون است.

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۰

واکنش هسته‌ای (مطابق زیر)، با ذره بتای منفی کامل می‌شود.



کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۸۵

جرم نوترون و پروتون $(ZM_p + NM_n)$ از جرم اتم (M_x) بیشتر است و هرچه این اختلاف جرم بیشتر باشد، طبق رابطه $\Delta E = \Delta(Mc)$ ، نشان‌دهنده بزرگی انرژی بستگی هسته است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۸۸

می‌دانیم که بسامد گستره نور مرئی حدوداً از $4 \times 10^{14} \text{ Hz}$ تا $7.5 \times 10^{14} \text{ Hz}$ است، بسامد $4/75 \times 10^{14} \text{ Hz}$ در گستره نور مرئی قرار دارد. تنها رشته‌ای که بسامد نور مرئی دارد رشته بالمر است یعنی تراز مقصد الکترون $n = 2$ است بنابراین گزینه‌های (۲) و (۴) نمی‌توانند درست باشند. حالا یکی از گزینه‌های (۱) یا (۳) را امتحان می‌کنیم، اگر پاسخ معادله درست بود، گزینه درست همان گزینه‌ای است که انتخاب کرده‌ایم در غیر این صورت گزینه درست، گزینه بعدی است. گزینه ۳ را امتحان می‌کنیم:

$$\Delta E = hf \Rightarrow |E_2| - |E_1| = hf$$

$$3/4 - 0/85 = 4 \times 10^{-15} f \Rightarrow f = 6/375 \times 10^{14} \text{ Hz}$$

بنابراین گزینه (۱) گزینه درست است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۴۰۰

تعداد هسته‌های باقی‌مانده از یک ماده پرتوزا پس از n نیمه‌عمر مطابق رابطه زیر محاسبه می‌شود:

$$N = \frac{N_0}{2^n} \xrightarrow{n=5} N = \frac{N_0}{2^5} = \frac{N_0}{32}$$

در نتیجه درصد هسته‌های واپاشیده برابر است با:

$$\text{هسته‌های باقی‌مانده} - \text{هسته‌های اولیه} = N_0 - \frac{1}{32}N_0 = \frac{31}{32}N_0 = 97\%N_0$$

$$\Rightarrow \text{درصد هسته‌های واپاشیده} = 97\% \times 100 = 97\%$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۱

شکل مربوط به پدیده فوتوالکتریک است.

پدیده فوتوالکتریک: خروج الکترون از سطح فلز توسط تاباندن نور با بسامد مناسب به آن.

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۸

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{1^2} - \frac{1}{\infty^2} \right) \Rightarrow \lambda = 100 \text{ nm}$$

این طول موج مربوط به رشته لیمان است.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۸

باتوجه به رابطه $\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$ و $\lambda = \frac{c}{f}$ خواهیم داشت:

$$\begin{aligned} \frac{f}{c} &= R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \\ \frac{f=562/5 \times 10^{12} \text{ Hz}}{R_H=0.01 \text{ nm}^{-1}, c=3 \times 10^8 \text{ m/s}} &\rightarrow \frac{562/5 \times 10^{12}}{3 \times 10^8} = 10^{-7} \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \\ \Rightarrow 0.1875 &= \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \end{aligned}$$

باتوجه به گزینه‌ها و قرار دادن آن‌ها در رابطه بالا، گزینه "۳" در آن صدق می‌کند و صحیح است یعنی:

$$n = 4 \text{ و } n' = 2$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۶

سومین خط رشته n' یعنی گذار الکترون از $n' + 3$ به n' . طول موج این رشته برابر است با:

$$\begin{aligned} \frac{1}{\lambda} &= R \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{(n'+3)^2} \right) \xrightarrow{\lambda=\frac{c}{f}} \frac{f}{c} = R \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{(n'+3)^2} \right) \\ \Rightarrow \frac{2/5 \times 10^{14}}{3 \times 10^8} &= \frac{1}{100} \times 10^9 \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{(n'+3)^2} \right) \\ \Rightarrow \frac{1}{12} &= \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{(n'+3)^2} \Rightarrow n' = 3 \end{aligned}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۴۰۰

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۶

گام اول

$$W_o = 4 \text{ eV} \leftarrow 4 \text{ eV} \text{ الف) تابع کار فلزی}$$

ب) بلندترین طول موجی که سبب گسیل فوتوالکترون می‌شود، چند میکرون است؟ $\lambda_o = ? (\mu\text{m})$ (معادل است با کمترین بسامد یا بسامد آستانه)

گام دوم

با استفاده از رابطه $W_o = hf_o = h \frac{c}{\lambda_o}$ ، بلندترین طول موجی که سبب گسیل فوتوالکترون می‌شود را برحسب میکرون محاسبه می‌کنیم:

$$W_o = h \frac{c}{\lambda_o} \Rightarrow 4 = 4 \times 10^{-15} \times \frac{3 \times 10^8}{\lambda_o} \Rightarrow \lambda_o = 3 \times 10^{-7} \text{ m} = 0.3 \mu\text{m}$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۶

گام اول

$$T_{\frac{1}{2}} = t(\text{s}) \leftarrow \text{الف) نیمه عمر ماده پرتوزا } t \text{ ثانیه}$$

ب) پس از $3t$ ثانیه، نسبت جرم واپاشیده به جرم باقی‌مانده کدام است؟ $t = 3t(\text{s}) \Rightarrow \frac{\text{جرم واپاشیده}}{\text{جرم باقی‌مانده}} = \frac{m_o - m}{m} = ?$

گام دوم

ابتدا به کمک رابطه $n = \frac{t}{T_{\frac{1}{2}}}$ ، n را حساب کرده و در معادله $2^n = \frac{N_o}{N}$ جایگذاری می‌کنیم تا در نهایت جرم باقی‌مانده را برحسب جرم اولیه به دست آوریم و نسبت جرم واپاشیده شده به جرم باقی‌مانده را تعیین می‌کنیم:

$$n = \frac{t}{T_{\frac{1}{2}}} \Rightarrow n = \frac{3t}{t} = 3$$

$$2^n = \frac{N_o}{N} \xrightarrow{\frac{N_o = m_o}{N}} 2^3 = \frac{m_o}{m} \Rightarrow m = \frac{m_o}{2^3} = \frac{m_o}{8} \quad (*)$$

$$\frac{\text{جرم واپاشیده}}{\text{جرم باقی‌مانده}} = \frac{m_o - m}{m} \stackrel{(*)}{=} \frac{m_o - \frac{m_o}{8}}{\frac{m_o}{8}} = 7$$

* نکته: نسبت تعداد هسته‌های پرتوزای یک ماده، قبل و بعد از پرتوزایی، با نسبت جرم‌های آن ماده در این حالت‌ها، برابر است: $\frac{N_o}{N} = \frac{m_o}{m}$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۸۵

گام اول

الکترون از مدار $n = 3$ به مدار $n = 4$ می‌رود. شعاع مدار و انرژی آن به ترتیب چندبرابر می‌شود؟ $n = 4$: $\frac{r_4}{r_3} = ?$ ، $\frac{E_4}{E_3} = ?$

گام دوم

با استفاده از معادله‌های $r_n = n^2 r_1$ و $E_n = -\frac{E_R}{n^2}$ نسبت شعاع مدارها و نسبت انرژی‌ها را به دست می‌آوریم:

$$\frac{r_4}{r_3} = \frac{(4)^2 r_1}{(3)^2 r_1} = \frac{16}{9}$$

$$\frac{E_4}{E_3} = \frac{-\frac{E_R}{(4)^2}}{-\frac{E_R}{(3)^2}} = \frac{9}{16}$$

با استفاده از رابطه $K_{\max} = hf - W$ داریم:

$$K_{\max} = hf - W \quad (I)$$

$$K'_{\max} = hf' - W \quad (II)$$

باتوجه به صورت سؤال، بیشینه انرژی جنبشی چهار برابر و بسامد k برابر شده؛ در نتیجه داریم:

$$\begin{cases} (II) \xrightarrow{K'_{\max}=4K_{\max}, f'=kf} 4K_{\max} = khf - W \\ \text{از طرفی (I):} \times 4 \Rightarrow 4K_{\max} = 4hf - 4W \end{cases} \Rightarrow 4hf - 4W = khf - W$$

$$\Rightarrow k = 4 - \frac{3W}{hf} \xrightarrow{W=hf_0} k = 4 - \frac{3f_0}{f} < 4$$

در ضمن k باید بزرگتر از ۱ باشد؛ زیرا با افزایش بیشینه انرژی جنبشی، فرکانس هم افزایش می‌یابد ($k > 1$). بنابراین گزینه ۱ صحیح است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۴

$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \quad n' = 3, n = 5, n = 6$$

$$\text{دومین طول موج} \quad \frac{1}{\lambda_2} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{3^2} - \frac{1}{5^2} \right) = \frac{1}{100} \left(\frac{25 - 9}{9 \times 25} \right)$$

$$\text{سومین طول موج} \quad \frac{1}{\lambda_3} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{3^2} - \frac{1}{6^2} \right) = \frac{1}{100} \left(\frac{36 - 9}{9 \times 36} \right)$$

$$\Delta\lambda = 100 \times 9 \left(\frac{25}{16} - \frac{36}{27} \right) = \frac{125}{4}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۹

الف: درست، ب: درست، پ: نادرست، ت: نادرست

نکته: در نوعی دیگر از فرایند واپاشی بتا، ذره گسیل شده توسط هسته، جرم یکسان با الکترون دارد، ولی به جای بار $-e$ حامل بار $+e$ است. به این الکترون مثبت، پوزیترون می‌گویند و با β^+ یا e^+ نمایش داده می‌شود. در واقع آنچه در این واپاشی رخ می‌دهد این است که یکی از پروتون‌های درون هسته به یک نوترون و یک پوزیترون تبدیل می‌شود و سپس این پوزیترون از هسته گسیل می‌شود. اغلب هسته‌ها پس از واپاشی آلفا یا بتا، در حالت برانگیخته قرار می‌گیرند.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۴۰۰

حالت پایه: $n = 1$ و اولین حالت: $n = 2$

$$\Delta E = E_2 - E_1 = \frac{-ER}{2^2} - \left(\frac{-ER}{1^2} \right) = \frac{-ER}{4} + ER = \frac{3}{4}ER$$

$$\Delta E = \frac{3}{4} \times 13/6 \text{ eV} \xrightarrow{\times e} \Delta E = \frac{3}{4} \times 13/6 \times 1/6 \times 10^{-19} \text{ J} = 1/632 \times 10^{-18}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۴۰۰

با استفاده از معادله واپاشی هسته ${}_{91}^{231}\text{Pa}$ و ماهیت ذره α (${}^4_2\text{He}$)، تعداد پروتون‌ها و نوترون‌های هسته حاصل را به دست می‌آوریم:

$${}_{91}^{231}\text{Pa} \rightarrow {}^4_2\text{He} + {}^A_Z\text{X} \Rightarrow \begin{cases} A + 4 = 231 \Rightarrow A = 227 \\ Z + 2 = 91 \Rightarrow Z = 89 \end{cases} \text{ (تعداد پروتون‌ها)}$$

$$\begin{cases} A = N + Z = 227 \\ Z = 89 \end{cases} \Rightarrow N + 89 = 227 \Rightarrow N = 138 \text{ (تعداد نوترون‌ها)}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۲

باتوجه به ماهیت ذره α (${}^4_2\text{He}$)، معادله واپاشی اورانیوم را نوشته و عنصر موردنظر را پیدا می‌کنیم:

$${}_{92}^{238}\text{U} \rightarrow {}^4_2\text{He} + {}^A_Z\text{X} \Rightarrow \begin{cases} A + 4 = 238 \Rightarrow A = 234 \\ Z + 2 = 92 \Rightarrow Z = 90 \end{cases} \Rightarrow {}_{90}^{234}\text{Th}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۲

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۳

گام اول

الف) تعداد هسته‌های اولیه یک ماده رادیواکتیو ۱۶۰۰ است $\leftarrow N_0 = 1600$

ب) اگر نیمه‌عمر این ماده ۶ ساعت باشد $\leftarrow T_{1/2} = 6 \text{ h}$

ج) بعد از چند ساعت ۲۰۰ هسته آن فعال باقی می‌ماند؟ $\leftarrow N = 200, t = ? (\text{h})$

گام دوم

باتوجه به رابطه $N = \frac{N_0}{2^n}$ ، n را محاسبه کرده و در رابطه $n = \frac{t}{T_{1/2}}$ جایگذاری می‌کنیم تا t را به دست آوریم:

$$N = \frac{N_0}{2^n} \Rightarrow \frac{200}{1600} = \frac{1}{2^n} \Rightarrow 2^n = 8 \Rightarrow n = 3$$

در نتیجه t برابر است با:

$$t = nT_{1/2} \Rightarrow t = 18 \text{ h}$$

باتوجه به اینکه طول موج فوتون، $112/5$ نانومتر است و این عدد، در گستره طول موج امواج فرابنفش است، مربوط به رشته لیمان است و $n' = 1$ است؛ پس:

$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$$

$$\Rightarrow \frac{1}{112/5} = 0.01 \times \left(\frac{1}{1^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{200}{224} = 1 - \frac{1}{n^2}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{n^2} = \frac{1}{9} \Rightarrow n = 3$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۵

$$1 \text{ eV} = 1/6 \times 10^{-19} \text{ J} \Rightarrow h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s} = 4 \times 10^{-15} \times 1/6 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$P = \frac{E}{t} \xrightarrow[\text{تعداد فوتون ها}]{E=nhf} P = \frac{nhf}{t} \Rightarrow n = \frac{P \cdot t}{hf}$$

بسامد

$$\Rightarrow n = \frac{\cancel{4} \times 10^6 \times 1}{(4 \times 10^{-15} \times \cancel{1/6} \times 10^{-19}) \times (75 \times 10^6)} = \frac{3 \times 10^6}{(4 \times 75) \times 10^{-34} \times 10^6} = \frac{3 \times 10^6}{3 \times 10^{-26}} = 10^{30}$$

=۳۰۰

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۶

گام اول: پنجمین خط طیف اتم هیدروژن در رشته بالمر ($n' = 2$) در گذار الکترون از $n = n' + 5 = 7$ به $n' = 2$ رخ می‌دهد. طبق رابطه $\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$ ، طول موج این خط برابر است با:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{11}{1000} \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{7^2} \right)$$

$$\Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{11}{1000} \left(\frac{45}{49 \times 4} \right) \Rightarrow \lambda \simeq 396 \text{ nm}$$

گام دوم: طول موج خطوط چهارم، پنجم و ... در رشته بالمر در ناحیه فرابنفش قرار دارند.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۹

کم انرژی‌ترین فوتون، فوتونی است که از گذار الکترون از تراز $n = 5$ به $n' = 4$ گسیل می‌شود.

$$E = E_R \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow E = 13/6 \left(\frac{1}{16} - \frac{1}{25} \right)$$

$$\Rightarrow E = \frac{13/6 \times 9}{16 \times 25} \text{ eV}$$

حال بسامد فوتون را محاسبه می‌کنیم:

$$E = hf \Rightarrow \frac{13/6 \times 9}{16 \times 25} = 4 \times 10^{-15} \times f$$

$$\Rightarrow f = 76/5 \times 10^{12} \text{ Hz} = 76/5 \text{ THz}$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۴۰۰

درستی یا نادرستی جمله‌ها را بررسی می‌کنیم:

(الف) پرتوهای α کوتاه برد هستند پس (الف) نادرست است.

(ب) درست است.

(پ) درست است.

(ت) واپاشی α فقط در هسته‌های سنگین صورت می‌گیرد پس ت نادرست است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۴۰۰

انرژی فوتون A، ν/ω برابر انرژی فوتون B است. از رابطه $E = hf$ می‌توانیم نتیجه بگیریم که بسامد فوتون A نیز ν/ω برابر انرژی فوتون B است:

$$f_A = \nu/\omega f_B$$

$$f_A - f_B = 9 \times 10^{14} \Rightarrow \frac{\nu}{\omega} f_B = 9 \times 10^{14} \Rightarrow f_B = 6 \times 10^{14} \text{ Hz}$$

$$\Rightarrow f_A = 15 \times 10^{14} \text{ Hz}$$

حالا طول موج فوتون A را از رابطه $\lambda = \frac{c}{f}$ به دست می‌آوریم:

$$\lambda = \frac{3 \times 10^8}{15 \times 10^{14}} = 0.2 \times 10^{-6} = 0.2 \mu\text{m}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۴۰۰

$$\text{بالممر } (n' = 2) \Rightarrow \begin{cases} \lambda_{\text{بلندترین}}: n = 3 \Rightarrow \frac{1}{\lambda_{\text{max}}} = R \left(\frac{1}{\nu^2} - \frac{1}{\nu'^2} \right) = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{9} \right) \\ = \frac{1}{100} \times \frac{5}{36} \\ \lambda_{\text{کوتاه‌ترین}}: n = \infty \Rightarrow \frac{1}{\lambda_{\text{min}}} = R \left(\frac{1}{\nu^2} - \frac{1}{\infty} \right) = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{4} \right) \end{cases}$$

$$\left. \begin{array}{l} \lambda_{\text{max}} = \frac{3600}{5} = 720 \text{ nm} \\ \lambda_{\text{min}} = 400 \text{ nm} \end{array} \right\} \Rightarrow \lambda_{\text{max}} - \lambda_{\text{min}} = 320 \text{ nm}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۴۰۰

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۸۸

گام اول

الف) الکترون در تراز $n = 3 \leftarrow n = 3$
 ب) اگر این اتم موجی در سری بالمر را تابش کند $n' = 2 \leftarrow$
 ج) مقدار طول موج؟ $\leftarrow \lambda = ?$

گام دوم

با استفاده از رابطه ریذبرگ، طول موج مدنظر سؤال را محاسبه می‌کنیم:

$$n = 3, \quad n' = 2, \quad R_H = 0.01 \text{ (nm)}^{-1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{9} \right) \Rightarrow \lambda = 720 \text{ nm} = 7/2 \times 10^{-7} \text{ m}$$

گام اول

الف) طول موج آستانه $\lambda_0 = 2 \mu\text{m} = 2 \times 10^{-6} \text{m}$ ← $0.2 \mu\text{m}$
 ب) اگر نوری با طول موج $0.1 \mu\text{m}$ به کار رود ← $\lambda = 0.1 \mu\text{m} = 10^{-7} \text{m}$
 ج) بیشینه انرژی جنبشی الکترون‌ها هنگام جدا شدن از فلز چند الکترون‌ولت است؟ ← $K_{\text{max}} = ? (\text{eV})$

گام دوم

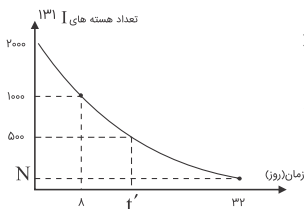
با استفاده از رابطه $K_{\text{max}} = hf - W_0 = h\frac{c}{\lambda} - h\frac{c}{\lambda_0}$ ، بیشینه انرژی جنبشی موردنظر را به دست می‌آوریم:

$$K_{\text{max}} = h\frac{c}{\lambda} - h\frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow K_{\text{max}} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{10^{-7}} - \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{2 \times 10^{-6}} \Rightarrow 12 - 6 = 6 \text{eV}$$

باتوجه به رابطه $W_0 = hf_0$ داریم:

$$\begin{cases} W_0 = hf_0 \\ h = 4 \times 10^{-15} \text{eV} \cdot \text{s} \Rightarrow 2/5 = 4 \times 10^{-15} \times f_0 \Rightarrow f_0 = 6/25 \times 10^{14} \text{Hz} = 625 \text{THz} \\ W_0 = 2/5 \text{eV} \end{cases}$$

باتوجه به نمودار زیر، پس از گذشت ۸ روز، تعداد هسته‌های یَد نصف می‌شود؛ پس نیمه‌عمر ۸ روز است: $T = 8$. مطابق نمودار با گذشت دو نیمه‌عمر تعداد هسته‌ها به ۵۰۰ عدد می‌رسد، بنابراین: روز $t' = 16$.
 حال برای تعیین تعداد هسته‌ها پس از ۳۲ روز از رابطه‌های زیر استفاده می‌کنیم:



$$n = \frac{t}{T} \xrightarrow{T=8 \text{ روز}, t=32 \text{ روز}} n = \frac{32}{8} = 4$$

$$2^n = \frac{N_0}{N} \xrightarrow{N_0=2000, N=500} N = \frac{2000}{2^4} = 125$$

گام اول

الف) پس از گذشت ۵ نیمه‌عمر ← $n = 5$

ب) چند درصد از هسته واپاشیده می‌شود؟ ← $\frac{N_0 - N}{N_0} \times 100 = ?$

گام دوم

ابتدا با استفاده از رابطه $2^n = \frac{N_0}{N}$ ، n را برحسب N_0 محاسبه کرده و در رابطه $\frac{N_0 - N}{N_0} \times 100$ جایگذاری می‌کنیم تا درصد واپاشیده شدن هسته به دست آید:

$$2^n = \frac{N_0}{N} \Rightarrow N = \frac{N_0}{2^5} = \frac{1}{32} N_0 \quad (*)$$

$$\text{درصد واپاشی هسته} : \frac{N_0 - N}{N_0} \times 100 \stackrel{(*)}{=} \frac{N_0 - \frac{1}{32} N_0}{N_0} \times 100 = \left(1 - \frac{1}{32}\right) \times 100 \approx 97\%$$

گام اول

الف) بسامد نوری که بر الکتروود فلزی می‌تابد، ۴ برابر بسامد آستانه $f = 4f_0$

ب) تابع کار این فلز 2 eV است $W_0 = 2 \text{ eV}$

ج) بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون خارج شده از فلز چند ژول است؟ $K_{\max} = ? (\text{J})$

گام دوم

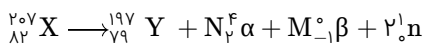
با استفاده از رابطه‌های $K_{\max} = hf - W_0$ و $W_0 = hf_0$ ، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون را برحسب ژول به دست می‌آوریم:

$$K_{\max} = hf - W_0 \Rightarrow K_{\max} = 4hf_0 - W_0$$

$$\xrightarrow{W_0 = hf_0} K_{\max} = 4W_0 - W_0 = 3W_0$$

$$K_{\max} = 3W_0 \Rightarrow K_{\max} = 3 \times 2 = 6 \text{ eV}$$

$$\Rightarrow K_{\max} = 6 \times 1/6 \times 10^{-19} \text{ J} = 1 \times 10^{-19} \text{ J}$$



$$207 = 197 + N \times 4 + M \times 0 + 2 \times 1 \Rightarrow N = 2$$

$$82 = 79 + 2 \times 11 + M(-1) + 2 \times 0 \Rightarrow M = 1$$

$$E_n = -\frac{E_R}{n^2} \Rightarrow \begin{cases} 1 \rightarrow 3 : \Delta E = E_R(1 - \frac{1}{9}) = \frac{8}{9}E_R \\ 4 \rightarrow 6 : \Delta E' = E_R(\frac{1}{16} - \frac{1}{36}) = \frac{5}{144}E_R \end{cases}$$

$$\frac{\Delta E}{\Delta E'} = \frac{\frac{8}{9}E_R}{\frac{5}{144}E_R} = 25/6$$

با تقسیم بیشینه انرژی جنبشی بر اندازه بار الکترون، انرژی جنبشی را برحسب eV (الکترون-ولت) پیدا می‌نویسیم:

$$K_{\max_1} = \frac{\lambda \times 10^{-19} \text{ J}}{1/6 \times 10^{-19} \text{ C}} = 5 \text{ eV}$$

$$K_{\max_2} = \frac{1/6 \times 10^{-19} \text{ J}}{1/6 \times 10^{-19} \text{ C}} = 1 \text{ eV}$$

قانون پایستگی انرژی در پدیده فوتوالکتریک را برای هر دو حالت می‌نویسیم:

$$hf_1 = W_0 + K_{\max_1} \Rightarrow \frac{hc}{\lambda} = W_0 + 5 \quad (1)$$

$$hf_2 = W_0 + K_{\max_2} \Rightarrow \frac{hc}{2\lambda} = W_0 + 1 \quad (2)$$

$$\xrightarrow{(2), (1)} W_0 = 3 \text{ eV}$$

گام اول

الف) تابع کار فلزی $W_0 = 6 \text{ eV}$ است \leftarrow $W_0 = 6 \text{ eV}$ است
 ب) بسامد آستانه برای این فلز چند هرتز است؟ $(h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s})$ $\leftarrow f_0 = ?$

گام دوم

باتوجه به رابطه $W_0 = hf_0$ ، بسامد آستانه فلز را محاسبه می‌کنیم:

$$W_0 = hf_0 \Rightarrow 6 = 4 \times 10^{-15} \times f_0 \Rightarrow f_0 = \frac{6}{4 \times 10^{-15}} = 1.5 \times 10^{15} \text{ Hz}$$

گزینه ۱

گام اول: طبق رابطه $K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - W_0$ ، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها را به دست می‌آوریم:

$$K_{\max(A)} = \frac{hc}{\lambda} - W_{0(A)} = \frac{12 \times 10^{-7}}{150 \times 10^{-9}} - 4/5 = 3/5 \text{ eV}$$

$$K_{\max(B)} = \frac{hc}{\lambda} - W_{0(B)} = \frac{12 \times 10^{-7}}{150 \times 10^{-9}} - 3 = 5 \text{ eV}$$

گام دوم: درصد اختلاف بیشینه انرژی جنبشی‌های به دست آمده برابر است با:

$$\frac{K_{\max(A)} - K_{\max(B)}}{K_{\max(A)}} \times 100 = \frac{3/5 - 5}{5} \times 100 = -30\%$$

گزینه ۲

گام اول

الف) تابع کار فلزی $W_0 = 4 \text{ eV}$ است \leftarrow $W_0 = 4 \text{ eV}$ است
 ب) اگر بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌های گسیل شده 8 eV باشد $\leftarrow K_{\max} = 8 \text{ eV}$
 ج) بسامد پرتو فرودی به این فلز چند برابر بسامد آستانه است؟ $\leftarrow \frac{f}{f_0} = ?$

گام دوم

باتوجه به رابطه $K_{\max} = hf - W_0$ ، hf را به دست آورده و نسبت $\frac{hf}{hf_0} = \frac{f}{f_0}$ را که همان $\frac{hf}{W_0}$ است محاسبه می‌کنیم:

$$K_{\max} = hf - W_0 \Rightarrow 8 = hf - 4 \Rightarrow hf = 12 \text{ eV}$$

$$\frac{hf}{hf_0} = \frac{hf}{W_0} = \frac{f}{f_0} \Rightarrow \frac{f}{f_0} = \frac{12}{4} = 3$$

گزینه ۴

باتوجه به اینکه فلز گداخته موج الکترومغناطیسی گسیل می‌کند، طیف نشری است نه جذبی. از طرفی طیفی که از جامدها و یا مایع‌های مذاب گسیل می‌شود، پیوسته است؛ یعنی بین طول موج‌های مختلف آن فاصله‌ای وجود ندارد؛ پس طیف فلز گداخته، طیف نشری پیوسته است.

باتوجه به رابطه زیر داریم:

$$\frac{K_1}{K_2} = \frac{E_2}{E_1} = \frac{\frac{-E_R}{n_2^2}}{\frac{-E_R}{n_1^2}} = \frac{n_1^2}{n_2^2} = \left(\frac{2}{1}\right)^2 = 4$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۴

پرتوهای فرسرخ در رشته‌های پاشن، برکت، پفوند تابش می‌شوند.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۳

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۳

گام اول

الف) انرژی الکترون در مدار اول (E_1) برابر $-۱۳/۶$ الکترون‌ولت $\leftarrow E_1 = -۱۳/۶ \text{ eV}$
 ب) انرژی الکترون در مدار دوم (E_2) چند الکترون‌ولت؟ $\leftarrow E_2 = ? \text{ eV}$

گام دوم

با استفاده از رابطه $E_n = -\frac{E_R}{n^2}$ ، نسبت $\frac{E_2}{E_1}$ را نوشته و انرژی الکترون در مدار دوم را محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{E_2}{E_1} = \frac{\frac{-E_R}{2^2}}{\frac{-E_R}{1^2}} \Rightarrow \frac{E_2}{-۱۳/۶} = \frac{1}{4} \Rightarrow E_2 = -۳/۴ \text{ eV}$$

$$n = n' + 1 = 4 \Rightarrow \lambda_{\max}$$

$$n = \infty \Rightarrow \lambda_{\min}$$

$$\frac{1}{\lambda_{\min}} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{3^2} - \frac{1}{\infty} \right) \Rightarrow \lambda_{\min} = 900 \text{ nm} \Rightarrow \lambda_{\min} = 0.9 \mu\text{m}$$

$$\frac{1}{\lambda_{\max}} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{3^2} - \frac{1}{4^2} \right) \Rightarrow \lambda_{\max} \simeq 2000 \text{ nm} \Rightarrow \lambda_{\max} \simeq 2 \mu\text{m}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۹

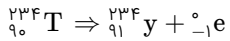
بلندترین طول موج در هر رشته مربوط به $n = n' + 1$ است.

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{E_R}{hc} \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$$

$$\text{رشته بالمر: } n' = 2, n = 3 \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{13/6}{1240} \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{3^2} \right) \Rightarrow \lambda = 656 \text{ nm}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۸

در واپاشی β^- یک نوترون داخل هسته به یک الکترون و یک پروتون تبدیل می‌شود.

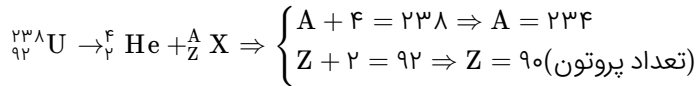


عدد اتمی هسته دختر ۹۱ و عدد نوترونی آن $N = 234 - 91 = 143$ است پس داریم:

$$\frac{Z}{N} = \frac{91}{143}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۴۰۰

معادله واپاشی اورانیوم (${}_{92}^{238}\text{U}$) را نوشته و باتوجه به ماهیت ذره α (${}_{2}^4\text{He}$)، تعداد نوترون‌ها و پروتون‌های عنصر ایجادشده را به دست می‌آوریم:



$$\begin{cases} A = N + Z = 234 \\ Z = 90 \end{cases} \Rightarrow N + 90 = 234 \Rightarrow N = 144 \text{ (تعداد نوترون‌ها)}$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۵

$$hf \geq W_0 \Rightarrow \frac{hc}{\lambda} \geq W_0 \Rightarrow \lambda \leq \frac{hc}{W_0}$$

$$\lambda_{\max} = \frac{hc}{W_0} = \frac{4/14 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{4/14} = 3 \times 10^{-7} \text{ m} = 300 \text{ nm}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۸

در رشته لیمان $n' = 1$ است.

$$\left. \begin{aligned} f &= \frac{c}{\lambda} \\ \frac{1}{\lambda} &= R \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \end{aligned} \right\} \Rightarrow f = cR \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$$

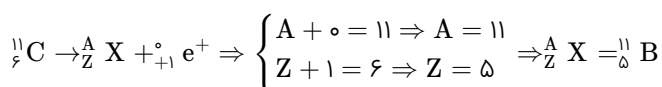
$$\Rightarrow \frac{1}{3} \times 10^{15} \text{ Hz} = (3 \times 10^{17} \text{ nm/s}) \left(\frac{1}{100 \text{ nm}} \right) \left(1 - \frac{1}{n^2} \right)$$

$$\Rightarrow \frac{1}{3} = 1 - \frac{1}{n^2} \Rightarrow \frac{1}{n^2} = \frac{1}{3} \Rightarrow n = 3$$

اولین خط برای گذار الکترون از $n = 2$ به $n' = 1$ و دومین خط برای گذار الکترون از $n = 3$ به $n' = 1$ است.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۴۰۰

معادله واپاشی عنصر ${}_{6}^{11}\text{C}$ را که از خود یک پوزیترون تابش می‌کند می‌نویسیم:



کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۲

رشته خطهای طیف بالمر به ازای گذارهای الکترون از ترازهای $n > 2$ به تراز $n' = 2$ ایجاد می‌شود. کمترین بسامد مربوط به فوتون گسیل شده با کمترین انرژی است. انرژی فوتون گسیلی برابر با اختلاف انرژی دو تراز است. کمترین انرژی این رشته مربوط به گذار الکترون از تراز $n = 3$ به تراز $n' = 2$ است. حال باتوجه به رابطه $hf = E_{n_1} - E_{n_2}$ ، کمترین بسامد مربوط به رشته بالمر را محاسبه می‌کنیم:

$$\begin{cases} hf = E_{n_1} - E_{n_2} \\ E_n = \frac{-E_R}{n^2} \end{cases} \xrightarrow[n_2=2]{n_1=3} hf = \frac{-E_R}{9} + \frac{E_R}{4}$$

$$\Rightarrow f = \frac{\Delta E_R}{36h} \Rightarrow f = \frac{5 \times 13/6}{36 \times 4 \times 10^{-15}} = \frac{7/55}{16} \times 10^{15} \text{ Hz}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۸

با واپاشی آلفا، عدد اتمی ۲ واحد کاهش می‌یابد.

$${}^A_Z X \Rightarrow {}^A-Z_{Z-2} Y$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۷

از روی نمودار می‌توان نتیجه گرفت که پس از ۱۶ روز $\frac{1}{4}$ تعداد هسته‌های اولیه ماده پرتوزا باقی مانده است؛ بنابراین می‌توان نیمه‌عمر این ماده را محاسبه نمود:

$$N = \frac{\overset{\text{تعداد هسته‌های اولیه}}{N_0}}{2^n}$$

$$\left. \begin{aligned} \frac{1}{16} N_0 = \frac{N_0}{2^n} \Rightarrow n = 4 \\ n = \frac{t}{T} \end{aligned} \right\} \Rightarrow 4 = \frac{16}{T} \Rightarrow T = 4 \text{ روز}$$

پس از گذشت ۸ روز داریم:

$$N = \frac{N_0}{2^n} \xrightarrow{n=\frac{t}{T}=2} N = \frac{N_0}{2^2} = \frac{1}{4} N_0 \times 100 = 25\% N_0$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۷

گام اول

$$T_{\frac{1}{2}} = 2h \leftarrow \text{الف) نیمه‌عمر یک ماده رادیواکتیو ۲ ساعت است}$$

$$N = \frac{1}{128} N_0, t = ? (h) \leftarrow \text{ب) پس از چند ساعت، } \frac{1}{128} \text{ هسته‌های اولیه، فعال باقی می‌ماند؟}$$

گام دوم

باتوجه به روابط $N = \frac{N_0}{2^n}$ و اینکه $n = \frac{t}{T_{\frac{1}{2}}}$ مدت t را محاسبه می‌کنیم.

$$N = \frac{N_0}{2^n} \Rightarrow \frac{1}{128} = \frac{1}{2^n} \Rightarrow n = 7$$

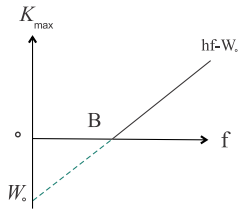
حال n و $T_{\frac{1}{2}}$ را در رابطه $n = \frac{t}{T_{\frac{1}{2}}}$ جایگذاری کرده و t را به دست می‌آوریم:

$$n = \frac{t}{T_{\frac{1}{2}}} \Rightarrow t = 7 \times 2 = 14 h$$

ایزوتوپ‌ها خواص شیمیایی یکسان و بار هسته یکسان دارند و تعداد نوکلئون‌هایشان نابرابر است. پس انرژی بستگی هسته‌شان به دلیل تفاوت در تعداد نوکلئون باهم متفاوت است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۸۹

طبق رابطه $K_{\max} = hf - W_0$ ، نمودار انرژی جنبشی برحسب فرکانس $(K_{\max} - f)$ به صورت خطی و به شکل زیر است $(W_0 > 0)$:



کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۸۵

$$K_{\max} = hf - W_0 \Rightarrow \frac{1}{2}mv_m^2 = h\frac{c}{\lambda} - W_0$$

باید دقت کنیم که در رابطه بالا انرژی‌ها برحسب eV نوشته می‌شوند؛ با توجه به $[eV] = \frac{[J]}{[e]}$ داریم:

$$\frac{\frac{1}{2} \times 9 \times 10^{-31} v_m^2}{1/6 \times 10^{-19}} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{200 \times 10^{-9}} - 4/2$$

$$\Rightarrow \frac{9 \times 10^{-31} v_m^2}{2 \times 1/6 \times 10^{-19}} = 6 - 4/2 \Rightarrow v_m^2 = 64 \times 10^{10} \Rightarrow v_m = 8 \times 10^5 \text{ m/s}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۷

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۷

گام اول

الف) پس از واپاشی در مدت ۴ نیمه‌عمر $n = 4$

ب) چند درصد از هسته به صورت فعال باقی می‌ماند؟ $\leftarrow ? = \frac{N}{N_0} \times 100$

گام دوم

به کمک رابطه $N = \frac{N_0}{2^n}$ ، مقدار درصد هسته فعال باقی‌مانده را به دست می‌آوریم:

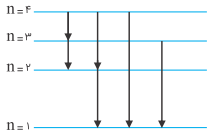
$$N = \frac{N_0}{2^n} \Rightarrow \frac{N}{N_0} = \frac{1}{2^4} = \frac{1}{16} \quad (*)$$

درصد هسته فعال باقی‌مانده: $\frac{N}{N_0} \times 100 \stackrel{(*)}{=} \frac{1}{16} \times 100 = 6/25\%$

با استفاده از رابطه ریاضی: $\frac{n(n-1)}{2}$ = تعداد گذارها و شکل زیر تعداد گذارهای ممکن را به دست می‌آوریم:

$n = ۴$ = شماره ترازهای که الکترون در آن قرار دارد

$$\text{تعداد گذارها} = \frac{n(n-1)}{2} = \frac{4(4-1)}{2} = ۶$$



کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۶

حداقل انرژی لازم برای اینکه پدیده فوتوالکتریک رخ دهد باید بیشتر از تابع کار باشد:

$$hf_{\min} > W_0$$

پس هنگامی که انرژی فوتون برای انجام این پدیده کافی نیست، باید از فوتون‌های با انرژی بیشتر و طول موج کمتر و یا از فلزی که تابع کار کمتری دارد، استفاده کنیم.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۹

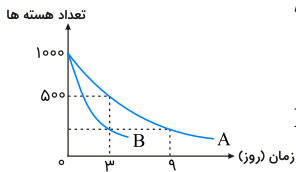
اندازه‌گیری‌های دقیق نشان می‌دهد که مجموع جرم پروتون‌ها و نوترون‌های هسته (نوکلئون‌ها) از جرم هسته اندکی بزرگ‌تر است و این اختلاف جرم در موقع تشکیل هسته ایجاد می‌شود.

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۱

مطابق نمودار مشاهده می‌شود تعداد هسته‌های ماده A پس از ۳ روز از ۱۰۰۰ هسته به ۵۰۰ هسته می‌رسد و این یعنی نیمه‌عمر ماده پرتوزای A، ۳ روز است. حال با استفاده از رابطه نیمه‌عمر، تعداد هسته‌های ماده A را پس از ۹ روز محاسبه می‌کنیم:

$$N = \frac{N_0}{2^{\frac{t}{T}}} = \frac{1000}{2^{\frac{9}{3}}} = 125$$

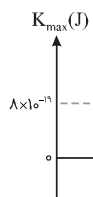
به این ترتیب باتوجه به نمودار مشاهده می‌شود تعداد هسته‌های ماده پرتوزای B، پس از ۳ روز از ۱۰۰۰ هسته به ۱۲۵ هسته رسیده است:



$$N = \frac{N_0}{2^{\frac{t}{T}}} \Rightarrow 125 = \frac{1000}{2^{\frac{9}{T}}} \Rightarrow 2^{\frac{9}{T}} = 8 \Rightarrow 2^{\frac{9}{T}} = 2^3 \Rightarrow \frac{9}{T} = 3 \Rightarrow T = 3$$

$$N = \frac{N_0}{2^{\frac{t}{T}}} \Rightarrow \frac{1}{32} N_0 = \frac{N_0}{2^t} \Rightarrow t = 5 \text{ روز}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۵



$$K_{\max} = hf - W_0$$

$$\Rightarrow \frac{\lambda \times 10^{-19}}{1/6 \times 10^{-16}} = 4 \times 10^{-15} \times 2 \times 10^{16} - W_0 \Rightarrow W_0 = 3 \text{ eV}$$

$$K_{\max} = h \frac{c}{\lambda} - W_0 = 4 \times 10^{-15} \frac{3 \times 10^8}{300 \times 10^{-9}} - 3 = 1 \text{ eV} = 1/6 \times 10^{-19} \text{ J}$$

مطابق نمودار:

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۷

گزینه ۳

۶۹

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۲

گام اول

بلندترین طول موجی که جذب اتم هیدروژن در حالت پایه می‌شود، چند نانومتر؟ $\leftarrow \lambda_{\max} = ? \text{ (nm)}$ (زیرا باید کمترین انرژی ممکن را داشته باشد)

گام دوم

با استفاده از رابطهٔ ریذبرگ، طول موج موردنظر را محاسبه می‌کنیم:

$$n' = 1, \quad n = 2, \quad R_H = 1.097 \times 10^7 \text{ (nm)}^{-1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda_{\max}} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{1} - \frac{1}{4} \right) \Rightarrow \lambda_{\max} = \frac{400}{3} \text{ nm}$$

گزینه ۴

۷۰

باتوجه به اینکه α هستهٔ اتم هلیوم است $\alpha \equiv {}_2^4\text{He}^{2+}$: وقتی از یک هسته، ذرهٔ α گسیل می‌شود عدد جرمی هسته به اندازهٔ عدد جرمی هلیوم کاهش می‌یابد.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۸۶

گام اول

الف) نیمه عمر ماده پرتوزا ۵ شبانه روز $T_{\frac{1}{2}} = 5$ ← شبانه روز ۵
 ب) اگر پس از ۲۰ شبانه روز مقدار ۷۵ گرم آن واپاشیده شود ← $m_0 - m_1 = 75 \text{ g}$ ، شبانه روز ۲۰ $t_1 = 20$
 ج) پس از چند شبانه روز تنها ۲/۵ گرم از آن باقی می ماند؟ ← $t_2 = ?$ ، $m_2 = 2/5 \text{ g}$

گام دوم

* نکته: نسبت تعداد هسته های پرتوزای یک ماده، قبل و بعد از پرتوزایی، با نسبت جرم های آن ماده در این حالت ها، برابر است: $\frac{N_0}{N} = \frac{m_0}{m}$
 باتوجه به این نکته به حل سؤال می پردازیم:

ابتدا به کمک رابطه $t = nT_{\frac{1}{2}}$ (برای ۲۰ شبانه روز مقدار)، مقدار n را محاسبه کرده و در رابطه $\frac{N_0}{N} = \frac{m_0}{m}$ قرار می دهیم تا جرم اولیه عنصر پرتوزا به دست آید:

$$t_1 = n_1 T_{\frac{1}{2}} \Rightarrow n_1 = \frac{20}{5} = 4$$

$$m_0 - m_1 = 75 \text{ g} \Rightarrow m_1 = m_0 - 75$$

$$\frac{m_0}{m_1} = \frac{m_0}{m_0 - 75} \Rightarrow \frac{m_0}{m_0 - 75} = 2^4 \Rightarrow m_0 = 80 \text{ g}$$

حال دوباره با استفاده از رابطه $\frac{N_0}{N} = \frac{m_0}{m}$ زمان سپری شده تا ۲/۵ گرم از عنصر باقی بماند را به دست می آوریم:

$$\frac{m_0}{m_2} = \frac{m_0}{2/5} \Rightarrow \frac{80}{2/5} = 2^{n_2} \Rightarrow 200 = 2^{n_2} \Rightarrow n_2 = 5$$

$$t_2 = n_2 T_{\frac{1}{2}} \Rightarrow t_2 = 5 \times 5 = 25 \text{ شبانه روز}$$

باتوجه به رابطه انیشتین در پدیده فوتوالکتریک $K_{\max} = hf - W_0 = \frac{hc}{\lambda} - W_0$ درمی یابیم که برای افزایش بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکتریک ها می توان بسامد نور فرودی را افزایش یا معادلش طول موج این نور را کاهش داد و یا تابع کار فلز را کاهش داد (دقت شود منظور از شدت نور فرودی، تعداد فوتون های نور است که با افزایش یا کاهش آن بیشینه انرژی جنبشی تغییری نمی کند).

اگر از سبک ترین آنها به سنگین ترین آنها برویم، عدد اتمی (تعداد پروتون ها) افزایش می یابد و با افزایش عدد اتمی نیروی رانشی الکتریکی بین آنها افزایش یافته و سبب ناپایداری هسته می شود. پس به تعداد نوترون های بیشتری نیاز است تا نیروی ربایش هسته ای را افزایش دهند، بنابراین نسبت $\frac{N}{Z}$ افزایش می یابد.

در واپاشی β^- یک نوترون به یک الکترون و یک پروتون تبدیل می شود که الکترون از هسته خارج می شود ولی پروتون در هسته باقی می ماند:
 عدد اتمی (تعداد پروتون ها) یک واحد افزایش می یابد $\Rightarrow Z' = Z + 1$: عدد اتمی
 عدد جرمی (مجموع نوکلئون ها) ثابت می ماند $\Rightarrow A' = A \Rightarrow A' = Z + 1 + N - 1 = Z + N \Rightarrow A' = A$: عدد جرمی

$$n = \frac{t}{T} = \frac{22920}{5730} = 4 \Rightarrow \text{کسر باقی مانده} = \frac{1}{2^4} = \frac{1}{16} = 6.25\%$$

ابتدا به کمک رابطه $E = \frac{hc}{\lambda}$ ، انرژی طول موج مطرح شده را به دست می آوریم (این انرژی معادل اختلاف انرژی دو تراز خواهد بود)، سپس گذار مربوط به این انرژی را مشخص می کنیم. ($\lambda = 660 \text{ nm}$, $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$, $h = 4/136 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}$)

$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{4/136 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{660 \times 10^{-9}} \approx 1/11 \text{ eV}$$

باتوجه به گزینه ها، تنها اختلاف ترازهای ۳ و ۲ می تواند فوتونی با این طول موج را گسیل کند.

$$E_3 - E_2 = (-1/51) - (-3/39) = 1/11 \text{ eV}$$

نکته: باتوجه به طول موج ذکر شده $\lambda = 660 \text{ nm}$ مشخص می شود که در محدوده طول موج های مرئی است پس تراز مقصد رشته بالمر یعنی $n = 2$ می باشد.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۹

$$\left. \begin{array}{l} E = nhf \\ P = \frac{E}{t} \end{array} \right\} \Rightarrow P \cdot t = nhf$$

$$33 \times 60 = n \times 6/6 \times 10^{-34} \times 6 \times 10^{14} \Rightarrow n = 5 \times 10^{21}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۹

$$hf = W_0 + K_{\max} \Rightarrow K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - W_0$$

$$\frac{v_{\max B}}{v_{\max A}} = \sqrt{\frac{K_{\max B}}{K_{\max A}}} = \sqrt{\frac{\frac{hc}{\lambda} - W_{0B}}{\frac{hc}{\lambda} - W_{0A}}} = \sqrt{\frac{6-2}{6-4}} = \sqrt{2}$$

$$\frac{hc}{\lambda} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{200 \times 10^{-9}} = 6$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۷

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۰

گام اول

الف) نیمه عمر Sr برابر ۲۸ سال ← $T_{\frac{1}{2}} = 28$ سال
 ب) چند سال طول می کشد تا ۲ میلی گرم از این عنصر به ۱۲۵ میکروگرم کاهش یابد؟
 ← (سال) $t = ?$, $m = 125 \text{ mg} = 125 \times 10^{-6} \text{ kg}$, $m_0 = 2 \text{ mg} = 2 \times 10^{-3} \text{ kg}$

گام دوم

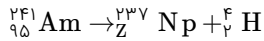
ابتدا تعداد نیمه عمرهای سپری شده را با استفاده از رابطه $N = \frac{N_0}{2^n}$ به دست می آوریم و در رابطه $t = nT_{\frac{1}{2}}$ جایگذاری کرده تا زمان مورد نظر را تعیین کنیم.

$$N = \frac{N_0}{2^n} \xrightarrow{\frac{N_0}{N} = \frac{m_0}{m}} 2^n = \frac{2 \times 10^{-3}}{125 \times 10^{-6}} \Rightarrow 2^n = 16 \Rightarrow n = 4$$

$$t = nT_{\frac{1}{2}} \Rightarrow t = 4 \times 28 = 112 \text{ سال}$$

*نکته: نسبت تعداد هسته های پرتوزای یک ماده، قبل و بعد از پرتوزایی، با نسبت جرم های آن ماده در این حالتها، برابر است: $\frac{N_0}{N} = \frac{m_0}{m}$

باتوجه به ماهیت ذره آلفا، معادله واپاشی هسته آمرسیم را نوشته و تعداد نوترون‌های آن را می‌یابیم:



از معادله واپاشی فوق نتیجه می‌گیریم:

$$Z + 2 = 95 \Rightarrow Z = 93$$

در نهایت تعداد نوترون‌های پنتونیم را به دست می‌آوریم:

$$\text{Np} : \begin{cases} N + Z = 237 \\ Z = 93 \end{cases} \Rightarrow N = 144$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۱

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۸

گام اول

الف) در هسته‌های اولیه ماده پرتوزا پس از ۹ سال ۱۲/۵ درصد باقی می‌ماند $\leftarrow \frac{N}{N_0} = 0/125$ ، سال $t = 9$
 ب) نیمه‌عمر ماده چند سال؟ $\leftarrow T_{\frac{1}{2}} = ?$

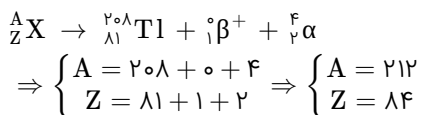
گام دوم

ابتدا به کمک رابطه $\lambda = \frac{\ln 2}{T_{\frac{1}{2}}}$ ، n را محاسبه کرده و در رابطه $t = nT_{\frac{1}{2}}$ قرار می‌دهیم تا نیمه‌عمر به دست آید:

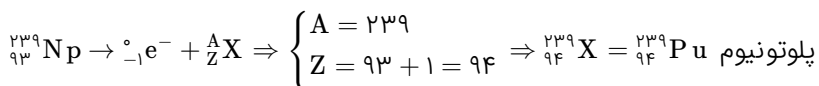
$$\lambda^n = \frac{N}{N_0} \Rightarrow \lambda^n = \frac{1}{0/125} = \lambda \Rightarrow n = 3$$

$$t = nT_{\frac{1}{2}} \Rightarrow 9 = 3 \times T_{\frac{1}{2}} \Rightarrow T_{\frac{1}{2}} = 3 \text{ سال (نیمه‌عمر)}$$

واپاشی به صورت زیر انجام می‌گیرد:



کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۵



کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۵

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۰

گام اول

الف) بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها $۲ eV$ است $K_{max} = ۲ eV$
 ب) اگر از چشمه نوری با بسامد دو برابر حالت قبل استفاده کنیم $f' = ۲f$
 ج) بیشینه انرژی جنبشی $۶ eV$ الکترون‌ولت خواهد شد $K'_{max} = ۶ eV$
 د) تابع کار فلز چند الکترون‌ولت است؟ $W_0 = ?$

گام دوم

رابطه $K_{max} = hf - W_0$ را برای هر دو حالت نوشته و به کمک دستگاه دو معادله، دو مجهول تابع کار فلز را به دست می‌آوریم:

$$K_{max} = hf - W_0 \Rightarrow ۲ = hf - W_0 \quad \text{حالت اول}$$

$$K'_{max} = hf' - W_0 \Rightarrow ۶ = ۲hf - W_0 \quad \text{حالت دوم}$$

$$\begin{cases} ۲ = hf - W_0 \\ ۶ = ۲hf - W_0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} -۴ = -۲hf + ۲W_0 \\ ۶ = ۲hf - W_0 \end{cases} \xrightarrow{\text{این دو رابطه را باهم جمع می‌کنیم}} W_0 = ۲ eV$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۳

گام اول

الف) انرژی الکترون در تراز $n = ۲$ برابر $E_۲$ است $E_۲ = ?$
 ب) انرژی الکترون در تراز $n = ۳$ برابر $E_۳$ است $E_۳ = ?$

گام دوم

انرژی الکترون در تراز n ام از رابطه $E_n = \frac{-E_R}{n^۲}$ به دست می‌آید (E_R یک ریذبرگ). بنابراین به ترتیب $E_۲$ و $E_۳$ برابرند با:

$$n = ۲ \Rightarrow E_۲ = -\frac{1}{۴}(E_R)$$

$$n = ۳ \Rightarrow E_۳ = -\frac{1}{۹}(E_R)$$

وقتی ۷۵ درصد هسته‌های اولیه ماده رادیواکتیو واپاشیده شوند، ۲۵ درصد این هسته‌ها به صورت فعال باقی می‌ماند.

$$N = \frac{N_0}{۲^n} \Rightarrow \frac{۲۵}{۱۰۰} N_0 = \frac{N_0}{۲^n} \Rightarrow ۲^n = ۴ \Rightarrow n = ۲$$

$$n = \frac{t}{T_{\frac{1}{۲}}} \Rightarrow ۲ = \frac{t}{\lambda} \Rightarrow t = ۱۶ \text{ روز}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۸

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۵

گام اول

الف) آزمایش فوتوالکتریکی با نوری با بسامد f_1 انجام می‌شود، اگر به جای آن از نوری با بسامد $2f_1$ استفاده شود، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون سه برابر می‌شود
 $f_2 = 2f_1$, $K_{\max_2} = 3K_{\max_1}$ ←

ب) بسامد آستانه برای فلز این آزمایش، چند f_1 است؟ ← $\frac{f_0}{f_1} = ?$

گام دوم

با استفاده از رابطه $K_{\max} = hf - W_0$ داریم:

$$\begin{cases} K_{\max_1} = hf_1 - W_0 \\ K_{\max_2} = hf_2 - W_0 = 2hf_1 - W_0 \Rightarrow K_{\max_2} = 3K_{\max_1} \Rightarrow 2hf_1 - W_0 = 3hf_1 - 3W_0 \Rightarrow hf_1 = 2W_0 \xrightarrow{W_0 = hf_0} hf_1 = 2hf_0 \Rightarrow \frac{f_0}{f_1} = \frac{1}{2} \end{cases}$$

با استفاده از رابطه ریدبرگ طول موج موردنظر را می‌یابیم:

$$n = 3, \quad n' = 2, \quad R_H = 1.097 \times 10^7 \text{ (nm)}^{-1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda_{\max}} = \frac{1}{100} \times \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{9} \right) \Rightarrow \lambda_{\max} = 720 \text{ nm}$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۲

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۰

گام اول

هنگام گذار الکترون از مدار n_2 به n_1 فوتونی با انرژی $12/75$ الکترون‌ولت تابش می‌شود، n_1 و n_2 کدام‌اند؟ ← $n_2 = ?$, $n_1 = ?$

گام دوم

به کمک رابطه $\Delta E = -\frac{E_R}{n_2^2} - \left(-\frac{E_R}{n_1^2}\right)$ ، ΔE ، n_1 و n_2 را تعیین می‌کنیم:

$$\Delta E = \frac{-E_R}{n_2^2} - \frac{E_R}{n_1^2} \Rightarrow 12/75 = -13/6 \left(\frac{1}{n_2^2} - \frac{1}{n_1^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} = \frac{15}{16} \Rightarrow \begin{cases} n_1 = 1 \\ n_2 = 4 \end{cases}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۰

گام اول

کوتاهترین و بلندترین طول موجی که در رشته پاشن گسیل می‌شوند، چند نانومتر؟ و در چه ناحیه‌ای از طیف موج الکترومغناطیسی؟

$$\begin{cases} \lambda_{\min} = ? \text{ (nm)} : n' = 3, n = \infty \\ \lambda_{\max} = ? \text{ (nm)} : n' = 3, n = 4 \end{cases}$$

گام دوم

در رشته پاشن گستره طول موج‌ها در ناحیه فرورخ است. با استفاده از رابطه ریذبرگ طول موج‌های خواسته شده را محاسبه می‌کنیم:
کوتاهترین طول موج:

$$n = \infty, n' = 3, R_H = 0.01 \text{ (nm)}^{-1}$$

$$\frac{1}{\lambda_{\min}} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda_{\min}} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{9} - 0 \right) \Rightarrow \lambda_{\min} = 900 \text{ nm}$$

بلندترین طول موج:

$$n = 4, n' = 3, R_H = 0.01 \text{ (nm)}^{-1}$$

$$\frac{1}{\lambda_{\max}} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda_{\max}} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{9} - \frac{1}{16} \right) \Rightarrow \lambda_{\max} \approx 2057 \text{ nm}$$

گزینه ۳

۹۱

با استفاده از معادله $E_n = -\frac{E_R}{n^2}$ نسبت انرژی $\frac{E_3}{E_2}$ را به دست می‌آوریم:

$$\frac{E_3}{E_2} = \frac{-\frac{E_R}{3^2}}{-\frac{E_R}{2^2}} = \frac{4}{9}$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۵

گزینه ۲

۹۲

$$\begin{cases} f_0 = \frac{5}{\lambda} \times 10^{15} \text{ Hz} \\ hf = 4/125 \times 10^{-19} \text{ J} \\ v_{\max} = ? \end{cases}$$

$$K_{\max} = hf - hf_0 = 4/125 \times 10^{-19} - 4 \times 10^{-15} \times \frac{5}{\lambda} \times 10^{15} \times 1/6 \times 10^{-19} = 0/125 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$K = \frac{1}{2}mv^2 \Rightarrow 0/125 \times 10^{-19} = \frac{1}{2} \times 9 \times 10^{-31} \times v^2$$

$$\Rightarrow v^2 = \frac{0/25}{9} \times 10^{12} \xrightarrow{\text{چذر}} v = \frac{0/5}{3} \times 10^6 = \frac{1}{6} \times 10^6$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۴۰۰

گام اول

الف) بسامد آستانه برای فلزی 10^{15} هرتز $f_0 = 10^{15} \text{ Hz}$
 ب) تابع کار فلز چند الکترون ولت است؟ $W_0 = ? (\text{eV})$

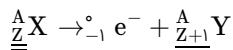
گام دوم

با استفاده از معادله $W_0 = hf_0$ تابع کار فلز را برحسب الکترون ولت می‌یابیم:

$$W_0 = hf_0 \Rightarrow W_0 = 4 \times 10^{-15} \times 10^{15} = 4 \text{ eV}$$

گزینه ۱

باتوجه به شکل مسئله، واپاشی بتا را داریم که طی آن در هسته، یک نوترون با گسیل الکترون به پروتون تبدیل می‌شود:



پس تعداد پروتون‌های هسته یک واحد افزایش می‌یابد و تعداد نوترون‌های آن یک واحد کاهش می‌یابد.

$$\begin{cases} Z_2 = Z_1 + 1 \\ A_2 = A_1 \Rightarrow Z_2 + N_2 = Z_1 + N_1 \Rightarrow Z_1 + 1 + N_2 = Z_1 + N_1 \Rightarrow N_2 = N_1 - 1 \end{cases}$$

گزینه ۴

گام اول: از رابطه $E_n = -\frac{E_R}{n^2}$ شماره ترازها را به دست می‌آوریم:

$$\begin{aligned} -0.85 &= -\frac{13.6}{n_1^2} \Rightarrow n_1 = 4 \\ -0.544 &= -\frac{13.6}{n_2^2} \Rightarrow n_2 = 5 \end{aligned}$$

گام دوم: K آمین حالت برانگیخته را می‌توانیم از رابطه $K = n - 1$ به دست آوریم:

$$\begin{aligned} K_1 &= n_1 - 1 = 4 - 1 = 3 \Rightarrow K = 3 \\ K_2 &= n_2 - 1 = 5 - 1 = 4 \Rightarrow L = 4 \end{aligned}$$

گزینه ۴

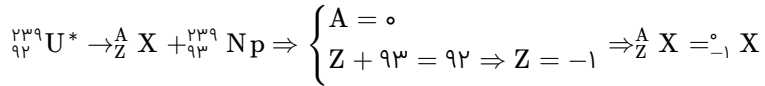
با استفاده از رابطه $E = hf = h\frac{c}{\lambda}$ ، طول موج این فوتون را به دست می‌آوریم:

$$\begin{cases} E = h\frac{c}{\lambda} \\ E = 2 \text{ keV} = 2000 \text{ eV} \\ h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s} \\ c = 3 \times 10^8 \text{ km/s} = 3 \times 10^8 \text{ m/s} \end{cases} \Rightarrow 2000 = 4 \times 10^{-15} \times \frac{3 \times 10^8}{\lambda} \Rightarrow \lambda = 6 \times 10^{-10} \text{ m} = 0.6 \text{ nm}$$

گزینه ۲: نیروی کولنی گرچه دارای شدت کمتری است اما بلندتر است.
گزینه ۳: جرم هسته از مجموع جرم پروتون‌ها و نوترون‌های تشکیل‌دهنده‌اش اندکی کمتر است.
گزینه ۴: نسبت تعداد نوترون به پروتون، از ۱ تا ۱ به ۱/۳ است؛ بنابراین دقیقاً یکسان نیست.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۴

واکنش مسئله را کامل کرده و X را مشخص می‌کنیم:



در نتیجه ${}_{-1}^0\text{X}$ ، الکترون است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۸۹

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۱

گام اول

الف) طول موج آستانه، 0.5 میکرون $\leftarrow \lambda_0 = 0.5 \mu\text{m} = 5 \times 10^{-7} \text{m}$
ب) اگر به آن فلز نور تک‌رنگی با بسامد $5 \times 10^{14} \text{Hz}$ بتابانیم $\leftarrow f = 5 \times 10^{14} \text{Hz}$
ج) تابع کار فلز چند ژول است و آیا پدیده فوتوالکتریک رخ می‌دهد یا خیر؟ $\leftarrow \lambda_0 ? \lambda$ ، $W_0 = ? (\text{J})$

گام دوم

با استفاده از معادله $W_0 = hf_0 = h \frac{c}{\lambda_0}$ ، تابع کار را محاسبه می‌کنیم. برای اینکه متوجه شویم پدیده فوتوالکتریک رخ می‌دهد یا خیر، ابتدا به کمک معادله $\lambda = \frac{c}{f}$ طول موج را به دست آورده و با طول موج آستانه (λ_0) مقایسه می‌کنیم:

$$W_0 = h \frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow W_0 = \frac{6.6 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{5 \times 10^{-7}} = 3.96 \times 10^{-19} \text{J}$$

$$\lambda = \frac{c}{f} \Rightarrow \lambda = \frac{3 \times 10^8}{5 \times 10^{14}} = 0.6 \times 10^{-6} \text{m} = 0.6 \mu\text{m}$$

باتوجه به اینکه $\lambda > \lambda_0$ است، پدیده فوتوالکتریک رخ نمی‌دهد.

مدل بور به‌رغم موفقیت‌هایی که اشاره شد، نارسایی‌هایی نیز دارد که تنها به دو مورد از آن‌ها اشاره می‌کنیم. این مدل برای وقتی که بیش از یک الکترون به دور هسته می‌گردد به کار نمی‌رود، زیرا در مدل بور، نیروی الکتریکی که یک الکترون بر الکترون دیگر وارد می‌کند به حساب نیامده است. همچنین این مدل نمی‌تواند متفاوت بودن شدت خط‌های طیف گسیلی را توضیح دهد. برای مثال مدل بور نمی‌تواند توضیح دهد که چرا شدت خط قرمز با شدت خط آبی در طیف گسیلی گاز هیدروژن اتمی با یکدیگر متفاوت است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۴۰۰

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۵

گام اول

الف) فوتوالکترون‌هایی با بیشینه انرژی جنبشی $K_{\max} = 4 \times 10^{-19} \text{ J} \leftarrow 4 \times 10^{-19} \text{ J}$
 ب) تابع کار فلز $W_0 = 2/5 \text{ eV} \leftarrow 2/5 \text{ eV}$

گام دوم

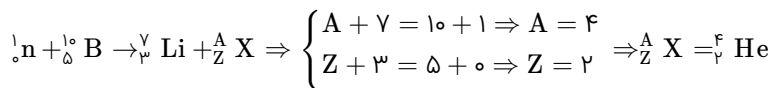
ابتدا انرژی جنبشی بیشینه را برحسب الکترون‌ولت محاسبه کرده و سپس طبق رابطه $K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - W_0$ ، طول موج λ را به دست می‌آوریم:

$$K_{\max} = 4 \times 10^{-19} \text{ J} = 4 \times 10^{-19} \times \frac{1}{1/6 \times 10^{-19}} \text{ eV} = 2/5 \text{ eV}$$

$$K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - W_0 \Rightarrow 2/5 = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{\lambda} - 2/5$$

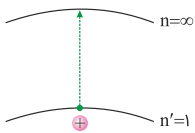
$$\Rightarrow 5 = \frac{12 \times 10^{-7}}{\lambda} \Rightarrow \lambda = 2/4 \times 10^{-7} \text{ m} = 240 \text{ nm}$$

معادله واکنش هسته‌ای را کامل کرده و X را تعیین می‌کنیم:



باتوجه به اینکه ${}_2^4 \text{He}$ همان ذره α است، گزینه "۱" صحیح است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۹



$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{1^2} - \frac{1}{\infty} \right) \Rightarrow \lambda = 100 \text{ nm}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۷

گزینه "۲" صحیح است.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۸

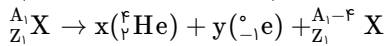
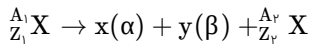
کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۳

گام اول

الف) بدون تغییر عدد اتمی $Z_1 = Z_2 \leftarrow$
 ب) عدد جرمی آن ۴ واحد کم شود $A_2 = A_1 - 4 \leftarrow$

گام دوم

معادله واپاشی عنصر فرضی را نوشته و تعداد ذره‌های گسیلی را مطابق شرایط خواسته شده به دست می‌آوریم: (ذره آلفا: ${}^4_2\text{He}$ و ذره بتا: ${}^0_{-1}e$)



$$\Rightarrow \begin{cases} A_1 = 4(x) + (-1 \times y) + A_1 - 4 \Rightarrow x = 1 \quad (*) \\ Z_1 = (2x) + (-1 \times y) + Z_1 \Rightarrow 2x - y = 0 \xrightarrow{(*)} y = 2 \quad (تعداد ذرات بتا) \end{cases}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۸۷

گام اول

الکترون روی تراز $n = 4$ ، پرنرزی‌ترین فوتونی که می‌تواند تابش کند چند ریدبرگ است؟ \leftarrow (ریدبرگ) $\frac{\Delta E}{E_R} = ?$: $n = 4 \Rightarrow n' = 1$

گام دوم

باتوجه به اینکه پرنرزی‌ترین فوتونی که می‌تواند تابش کند در حالتی است که به مدار $n' = 1$ برود و با استفاده از معادله $E_n = -\frac{E_R}{n^2}$ ، انرژی موردنظر سؤال را محاسبه می‌کنیم: $(\frac{\Delta E}{E_R})$:

$$\Delta E = E_4 - E_1 \Rightarrow \Delta E = \left(-\frac{E_R}{16}\right) - \left(-\frac{E_R}{1}\right) = \frac{15}{16}E_R \Rightarrow \frac{\Delta E}{E_R} = \frac{15}{16}$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۰

گام اول

الف) تابش الکترومغناطیسی با بسامد $8/5 \times 10^{14}$ هرتز $\leftarrow f = 8/5 \times 10^{14} \text{ Hz}$

ب) سطح فلزی که تابع کار آن $2/5 \text{ eV}$ الکترون‌ولت $\leftarrow W_0 = 2/5 \text{ eV}$

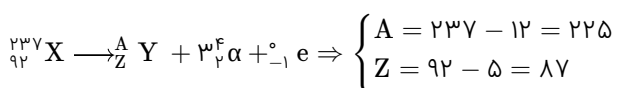
ج) اگر ثابت پلانک $4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}$ باشد $\leftarrow h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}$

د) بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها چند الکترون‌ولت است؟ $\leftarrow K_{\max} = ? \text{ (eV)}$

گام دوم

با استفاده از معادله $K_{\max} = hf - W_0$ ، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها را برحسب الکترون‌ولت محاسبه می‌کنیم:

$$K_{\max} = hf - W_0 \Rightarrow K_{\max} = 4 \times 10^{-15} \times 8/5 \times 10^{14} - 2/5 = 3/4 - 2/5 = 0/9 \text{ eV}$$



تعداد نوکلئون‌ها همان عدد جرمی (A) است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۸

راه حل اول:

اگر مقدار اولیه ماده را ۱۰۰٪ فرض کنیم، خواهیم داشت:

$$100\% \xrightarrow{T} 50\% \xrightarrow{T} 25\% \xrightarrow{T} 12.5\%$$

یعنی بعد از گذشت ۳ نیمه عمر ۱۲/۵٪ از ماده اولیه باقی مانده و ۸۷/۵٪ متلاشی شده است.

$$t = nT \Rightarrow 24 = 3T \Rightarrow T = 8 \text{ ساعت}$$

راه حل دوم:

۸۷/۵٪ از هسته‌های ماده رادیواکتیو واپاشیده شده است یعنی هنوز ۱۲/۵٪ از این ماده باقی مانده است. باتوجه به رابطه بین تعداد هسته‌های اولیه (N_0) و تعداد هسته‌های سالم (N) بعد از مدت زمان t ، داریم:

$$N = \frac{N_0}{2^{\frac{t}{T}}} \Rightarrow \frac{N}{N_0} = \frac{1}{2^{\frac{t}{T}}} \Rightarrow \frac{12.5}{100} = \frac{1}{2^{\frac{24}{T}}}$$

$$\Rightarrow 2^{\frac{24}{T}} = 8 = 2^3 \Rightarrow \frac{24}{T} = 3 \Rightarrow T = 8 \text{ ساعت}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۶

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۱

گام اول

الف) بسامد آستانه فلزی $1/2 \times 10^{15} \text{ Hz}$ هرتز ← $f_0 = 1/2 \times 10^{15} \text{ Hz}$
 ب) تابع کار این فلز چند الکترون‌ولت است؟ ← $W_0 = ? \text{ (eV)}$

گام دوم

به کمک معادله $W_0 = hf_0$ تابع کار فلز را برحسب الکترون‌ولت به دست می‌آوریم:

$$W_0 = hf_0 \Rightarrow W_0 = 4 \times 10^{-15} \times 1/2 \times 10^{15} = 4/8 \text{ eV}$$

$$K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - W_0$$

$$\left. \begin{aligned} \frac{1}{2}mv'^2 &= \frac{1200}{300} - 3 = 1 \\ \frac{1}{2}mv^2 &= \frac{1200}{200} - 3 = 3 \end{aligned} \right\} \Rightarrow \left(\frac{v'}{v}\right)^2 = \frac{1}{3} \Rightarrow \frac{v'}{v} = \frac{\sqrt{3}}{3}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۸

ابتدا با استفاده از رابطه $E_n = \frac{-E_R}{n^2}$ شماره تراز n و در ادامه انرژی لازم برای آنکه الکترون از تراز n به تراز $n+1$ برود را محاسبه می‌کنیم:

$$E_n = \frac{-E_R}{n^2} \Rightarrow -0.85 = \frac{-13.6}{n^2} \Rightarrow n^2 = 16 \Rightarrow n = 4, n+1 = 5$$

$$\frac{E_5}{E_4} = \left(\frac{4}{5}\right)^2 \Rightarrow E_5 = -0.85 \times \frac{16}{25}$$

$$\Delta E = E_5 - E_4 = \left(-0.85 \times \frac{16}{25}\right) - (-0.85) = 0.85 \left(\frac{-16}{25} + 1\right) = 0.85 \times \frac{9}{25} = 0.306 \text{ eV}$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۴

ابتدا بیشینه انرژی جنبشی‌ها را بر حسب eV محاسبه می‌کنیم:

$$K_{\max 1} = \epsilon / 4 \times 10^{-19} \text{ J} = 4 \text{ eV}$$

$$K_{\max 2} = K_{\max 1} - \frac{75}{100} K_{\max 1} = 1 \text{ eV}$$

سپس رابطه $K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - hf_0$ را به دست می‌آوریم:

$$\left. \begin{aligned} K_{\max 1} &= \frac{hc}{\lambda_1} - hf_0 \Rightarrow 4 = \frac{1200}{\lambda} - \frac{hc}{\lambda_0} \\ K_{\max 2} &= \frac{hc}{\lambda_2} - hf_0 \Rightarrow 1 = \frac{1200}{2\lambda} - \frac{hc}{\lambda_0} \end{aligned} \right\} \Rightarrow 3 = \frac{1200}{2\lambda} \Rightarrow \lambda = 200 \text{ nm}$$

λ را در یکی از معادله‌ها قرار می‌دهیم λ_0 را محاسبه می‌کنیم:

$$4 = \frac{1200}{\lambda} - \frac{1200}{\lambda_0} \Rightarrow 4 = \epsilon - \frac{1200}{\lambda_0} \Rightarrow \lambda_0 = 600 \text{ nm}$$

حالا بسامد آستانه را از رابطه $f_0 = \frac{c}{\lambda_0}$ به دست می‌آوریم:

$$f_0 = \frac{3 \times 10^8}{600 \times 10^{-9}} = 5 \times 10^{14} \text{ Hz} = 500 \text{ THz}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۴۰۰

طبق رابطه انرژی الکترون در هر لایه، انرژی الکترون در لایه‌های مختلف را به دست می‌آوریم.

$$E_n = -\frac{E_R}{n^2} \Rightarrow \begin{cases} E_1 = \frac{-13/6}{1^2} = -13/6 \text{ eV} \\ E_2 = \frac{-13/6}{2^2} = -13/4 \text{ eV} \\ E_3 = \frac{-13/6}{3^2} = -1/51 \text{ eV} \\ E_4 = \frac{-13/6}{4^2} = -5/18 \text{ eV} \end{cases}$$

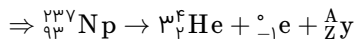
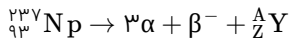
باتوجه به اعداد به دست آمده و این که انرژی فوتون گسیل شده برابر اختلاف انرژی دو تراز است، الکترون از تراز ۴ به تراز ۲ آمده است. شعاع مدار n ام از رابطه $r = a_0 n^2$ به دست می‌آید. پس:

$$r = a_0 n^2 = a_0 (4)^2 = 16a_0, \quad r' = a_0 n'^2 = a_0 (2)^2 = 4a_0$$

پس خواسته سؤال برابر است با:

$$r - r' = 16a_0 - 4a_0 = 12a_0$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۴۰۰



مجموع نوکلئون‌ها و بار الکتریکی هر دو سمت واکنش باید یکسان باشد:

$$237 = 3 \times 4 + A \Rightarrow A = 225$$

$$93 = 6 - 1 + Z \Rightarrow Z = 88$$

از رابطه $A = N + Z$ تعداد نوترون‌ها را هم محاسبه می‌کنیم:

$$A = Z + N \Rightarrow N = 225 - 88 = 137$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۴۰۰

ایزوتوپ‌های یک عنصر دارای عدد اتمی یکسان (تعداد پروتون) و جرم‌های متفاوت‌اند.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۸۵

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۵

گام اول

الف) نیمه‌عمر یک ماده پرتوزا ۸ روز است ← روز $T = 8$

ب) پس از ۳۲ روز ← روز $t = 32$

ج) چند درصد از هسته‌های آن ماده دچار واپاشی می‌شوند؟ ← = درصد واپاشی

گام دوم

با استفاده از رابطه $\frac{N_0}{N} = 2^n$ داریم:

$$\frac{N_0}{N} = 2^n \Rightarrow \text{درصد واپاشی} = \frac{N_0 - N}{N_0} \times 100 = \left(1 - \frac{1}{2^n}\right) \times 100$$

با استفاده از رابطه $n = \frac{t}{T}$ و $n = \frac{1}{16}$ درصد واپاشی، داریم:

$$\text{درصد واپاشی} = \left(1 - \frac{1}{2^{\frac{t}{T}}}\right) \times 100 = \left(1 - \frac{1}{2^{\frac{32}{8}}}\right) \times 100 = \left(1 - \frac{1}{16}\right) \times 100 = \frac{15}{16} \times 100 = 93.75\%$$

در اتم هیدروژن تابش‌های رشته‌های پاشن، براکت و پفوند در ناحیه فرسرخ قرار دارند.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۸

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۸۶

گام اول

الف) نیمه عمر ماده پرتوزا ۱۰ ساعت ← $T_{\frac{1}{2}} = 10 \text{ h}$
 ب) پس از ۴۰ ساعت، ۱۵ گرم از این ماده واپاشیده شود ← $t = 40 \text{ h}$, $m_0 - m = 15 \text{ g}$
 ج) جرم اولیه آن چند گرم؟ ← $m_0 = ? \text{ (g)}$

گام دوم

ابتدا به کمک رابطه $t = nT_{\frac{1}{2}}$ ، n را محاسبه کرده و در رابطه $N = \frac{N_0}{2^n}$ قرار داده و با استفاده از داده‌های مسئله، جرم اولیه را به دست می‌آوریم:

$$t = nT_{\frac{1}{2}} \Rightarrow 40 = n \times 10 \Rightarrow n = 4$$

$$m_0 - m = 15 \text{ g} \Rightarrow m = m_0 - 15$$

$$N = \frac{N_0}{2^n} \Rightarrow \frac{m}{m_0} = \frac{1}{2^n} \Rightarrow \frac{m_0 - 15}{m_0} = \frac{1}{2^4} \Rightarrow 16m_0 - 240 = m_0 \Rightarrow m_0 = 16 \text{ g}$$

* نکته: نسبت تعداد هسته‌های پرتوزای یک ماده، قبل و بعد از پرتوزایی، با نسبت جرم‌های آن ماده در این حالت‌ها، برابر است: $\frac{N}{N_0} = \frac{m}{m_0}$

گزینه ۴

۱۲۰

نیروی هسته‌ای گرچه بسیار قوی است اما کوتاه‌بُرد است؛ بنابراین هر نوکلئون فقط به نوکلئون‌های مجاور خود نیروی هسته‌ای وارد می‌کند. نیروی کولنی در مقایسه با نیروی هسته‌ای، گرچه دارای شدت کمتری است اما بلندبُرد است و هر پروتون به تمام پروتون‌های موجود در هسته نیروی رانشی وارد می‌سازد.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۷

گزینه ۲

۱۲۱

چون در آزمایش فوتوالکتریک، فلز تغییر نکرده است پس تابع کار در دو حالت برابر است:

ثابت است $W_0 =$ تابع کار فلز

$$\begin{cases} K_{\max 1} = hf_1 - W_0 = \frac{hc}{\lambda_1} \\ K_{\max 2} = hf_2 - W_0 = \frac{hc}{\lambda_2} \end{cases} \Rightarrow hf_2 - K_{\max 2} = hf_1 - K_{\max 1} \Rightarrow hf_2 - hf_1 = K_{\max 2} - K_{\max 1}$$

$$\frac{f_2 - f_1}{\lambda_2} \times hc \left(\frac{1}{\lambda_2} - \frac{1}{\lambda_1} \right) = 1/\omega - 0/\omega$$

$$\Rightarrow 4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8 \left(\frac{1}{\lambda_2} - \frac{1}{3000} \right) \times 10^9 = 1$$

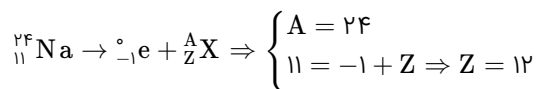
$$1200 \left(\frac{1}{\lambda_2} - \frac{1}{3000} \right) = 1 \Rightarrow \frac{1200}{\lambda_2} - 4 = 1$$

$$\Rightarrow \lambda_2 = \frac{1200}{5} = 240 \text{ nm}$$

تغییر طول موج: $300 - 240 = 60 \text{ nm}$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۶

معادله واپاشی را می‌نویسیم تا عدد اتمی و عدد جرمی هسته جدید به دست بیاید.



پس هسته جدید $Z = 12$ پروتون و $N = A - Z = 12$ نوترون دارد.

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۴۰۰

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۳

گام اول

الف) الکترون از تراز $n = 1$ به تراز $n = 3$ می‌رود $\leftarrow n_1 = 1 \Rightarrow n_2 = 3$

ب) شعاع مدار و انرژی الکترون نسبت به حالت قبل به ترتیب چندبرابر می‌شوند؟ $\leftarrow \frac{r_{n_2}}{r_{n_1}} = ?$, $\frac{E_{n_2}}{E_{n_1}} = ?$

گام دوم

شعاع مدار پایه را a_0 در نظر می‌گیریم و طبق رابطه $r_n = n^2 a_0$ نسبت $\frac{r_{n_2}}{r_{n_1}}$ را محاسبه می‌کنیم:

$$r_n = n^2 a_0 \Rightarrow \begin{cases} n_1 = 1 \Rightarrow r_{n_1} = a_0 \\ n_2 = 3 \Rightarrow r_{n_2} = 9a_0 \end{cases} \Rightarrow \frac{r_{n_2}}{r_{n_1}} = 9$$

برای به دست آوردن نسبت $\frac{E_{n_2}}{E_{n_1}}$ از رابطه $E_n = -\frac{E_R}{n^2}$ استفاده می‌کنیم:

$$E_n = -\frac{E_R}{n^2} \Rightarrow \begin{cases} n_1 = 1 \Rightarrow E_1 = -E_R \\ n_2 = 3 \Rightarrow E_2 = -\frac{E_R}{9} \end{cases} \Rightarrow \frac{E_{n_2}}{E_{n_1}} = \frac{1}{9}$$

راه حل اول:

باتوجه به رابطه زیر داریم:

$$m = \frac{m_0}{\gamma^{\frac{1}{2}}} = \frac{m_0}{\gamma^n}$$

$$\frac{m_A}{m_B} = \frac{\frac{m_0}{\gamma^{n_A}}}{\frac{m_0}{\gamma^{n_B}}} = \gamma \Rightarrow \gamma^{n_B - n_A} = \gamma = \gamma^2 \Rightarrow n_B - n_A = 2$$

راه حل دوم:

باتوجه به مدت زمان یکسان Δt ، داریم:

$$A \rightarrow \frac{A}{\gamma} \rightarrow \frac{A}{\gamma^2} : n_A = 2$$

$$B \rightarrow \frac{B}{\gamma} \rightarrow \frac{B}{\gamma^2} \rightarrow \frac{B}{\gamma^3} \rightarrow \frac{B}{\gamma^4} : n_B = 4$$

$$n_B - n_A = 4 - 2 = 2$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۶

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۳

گام اول

الف) تابع کار فلز $W_0 = 4 \text{ eV}$ است ←

ب) بلندترین طول موج الکترومغناطیسی که می‌تواند سبب گسیل فوتوالکترون شود، چند نانومتر است؟ ← بلندترین طول موج همان طول موج آستانه است:
 $\lambda_0 = ? \text{ nm}$

گام دوم

با استفاده از رابطه $W_0 = hf_0 = \frac{hc}{\lambda_0}$ ، بلندترین طول آستانه را می‌یابیم:

$$W_0 = \frac{hc}{\lambda_0} \Rightarrow \lambda_0 = \frac{hc}{W_0} = \frac{h=4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot s}{c=3 \times 10^8 \text{ m/s}} \lambda_0 = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{4} = 3 \times 10^{-7} \text{ m} = 300 \text{ nm}$$

گزینه ۴

از روی شکل می‌توان متوجه شد که روی محور x عدد $50 \mu\text{m}$ برابر با 2λ است:

$$\lambda = 25 \mu\text{m} = 25 \times 10^{-6} \text{ m}$$

$$E \text{ فوتون} = \frac{hc}{\lambda} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{25 \times 10^{-6}} = 4/25 \times 10^{-2} \text{ eV}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۹

گزینه ۲

$$\text{جرم باقی‌مانده} = \frac{1}{33} N_0 \Rightarrow \text{جرم واپاشی شده} = \frac{32}{33} N_0$$

$$N = \frac{N_0}{3^n} \Rightarrow \frac{1}{33} N_0 = \frac{N_0}{3^n} \Rightarrow n = 5$$

$$n = \frac{t}{T_{\frac{1}{2}}} \Rightarrow 5 = \frac{125}{T_{\frac{1}{2}}} \Rightarrow T_{\frac{1}{2}} = 25 \text{ روز}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۸

گزینه ۳

معادله واپاشی هسته عنصر ${}^6_3\text{Li}$ که از خود ذره آلفا (${}^4_2\text{He}$) و ذره بتا (${}^0_{-1}\text{e}$) گسیل می‌کند، نوشته و عنصر تشکیل‌شده را مشخص می‌کنیم:

$${}^6_3\text{Li} \rightarrow {}^4_2\text{He} + {}^0_{-1}\text{e} + {}^A_Z\text{X} \Rightarrow \begin{cases} A + 0 + 4 = 6 \Rightarrow A = 2 \\ Z - 1 + 2 = 3 \Rightarrow Z = 2 \end{cases} \Rightarrow {}^A_Z\text{X} = {}^2_2\text{He}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۰

گزینه ۲

$${}^1_0\text{n} + {}^{235}_{92}\text{u} \Rightarrow {}^{141}_{56}\text{Ba} + {}^A_Z\text{X} + 3({}^1_0\text{n})$$

$$1 + 235 = 141 + A + 3 \Rightarrow A = 92 \quad \text{عدد جرمی}$$

$$0 + 92 = 56 + Z + 0 \Rightarrow Z = 36 \quad \text{عدد اتمی (تعداد پروتون‌ها)}$$

$$\text{تعداد نوترون‌ها} = \text{عدد جرمی} - \text{عدد اتمی} = 92 - 36 = 56$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۶

در اتم هیدروژن، انرژی الکترون در تراز n م برابر است با:

$$E_n = \frac{-E_R}{n^2}$$

بنابراین در حالت اولیه داریم:

$$-\frac{E_R}{n^2} = -\frac{E_R}{16} \Rightarrow n^2 = 16 \Rightarrow n = 4$$

طبق رابطه ریدبرگ برای فوتون تابش شده، خواهیم داشت:

$$\begin{aligned} \frac{1}{\lambda} &= R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \\ \Rightarrow \frac{1}{\frac{1600}{15}} &= \frac{1}{100} \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{16} \right) \Rightarrow \frac{15}{1600} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{16} \right) \\ \Rightarrow \frac{15}{16} &= \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{16} \right) \Rightarrow \frac{15}{16} + \frac{1}{16} = \frac{1}{n'^2} \Rightarrow \frac{16}{16} = \frac{1}{n'^2} \Rightarrow n'^2 = 1 \Rightarrow n' = 1 \end{aligned}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۹۶

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۳

گام اول

الف) بعد از مدتی معادل ۳ نیمه عمر $\leftarrow n = 3$

ب) چند درصد از هسته واپاشی نشده باقی می ماند؟ $\leftarrow \frac{N}{N_0} \times 100 = ?$

گام دوم

به کمک رابطه $\frac{N}{N_0} = \frac{1}{2^n}$ ، درصدی از هسته که واپاشی نشده را محاسبه می کنیم:

$$\frac{1}{2^n} = \frac{N}{N_0} \Rightarrow \frac{N}{N_0} = \frac{1}{2^3} = \frac{1}{8} \quad (*)$$

$$\text{درصد واپاشی نشده هسته} : \frac{N}{N_0} \times 100 \stackrel{(*)}{=} \frac{1}{8} \times 100 = 12.5\%$$

در هسته یک اتم، نیروی هسته ای قوی، نیروی جاذبه ای (ریایش) است که بین نوکلئون ها وجود دارد و هر نوکلئون فقط به نوکلئون های مجاور خود وارد می کند.

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۸۹

در واپاشی گاما تعداد نوکلئون ها ثابت می ماند. عدد اتمی و عدد جرمی تغییر نمی کند و هسته که در حالت برانگیخته است، با گسیل پرتو گاما به حالت پایه می رسد.

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۴

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۷

گام اول

الف) فلز با نوری به طول موج ۶۰۰ nm روشن شود ← $\lambda_0 = 600 \text{ nm}$ ب) تابع کار سه فلز A، B و C به ترتیب ۲/۲۶ eV، ۴/۲۴ eV و ۴/۳۷ eV الکترون ولت ← $W_{0A} = 2/26 \text{ eV}$ ، $W_{0B} = 4/24 \text{ eV}$ ، $W_{0C} = 4/37 \text{ eV}$

گام دوم

ابتدا با استفاده از رابطه $W_0 = hf_0 = h \frac{c}{\lambda_0}$ ، تابع کار مربوط به طول موج داده شده را محاسبه کرده و در نهایت فلزی که تابع کارش از مقدار تابع کار مربوط به طول موج داده شده کمتر باشد، تا بتواند فوتوالکترون گسیل کند، را تعیین می‌کنیم:

$$W_0 = h \frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow W_0 = 6.63 \times 10^{-34} \times \frac{3 \times 10^8}{6 \times 10^{-7}} = 3.315 \times 10^{-19} \text{ J} = 2.07 \text{ eV}$$

باتوجه به اینکه تابع کار فوق از تابع کار هر سه فلز کمتر است، طول موج مورد نظر نمی‌تواند فوتوالکترون از سطح فلزها گسیل کند.

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۸۶

گام اول

طول موج پارانرژی‌ترین فوتون مربوط به رشته بالمر تقریباً چند نانومتر؟ ← $n' = 2$ ، $n = \infty$ ، $\lambda = ?$

گام دوم

با استفاده از رابطه ریدبرگ، طول موج مورد نظر را به دست می‌آوریم:

$$n = \infty \quad , \quad n' = 2 \quad , \quad R_H = 1.097 \times 10^7 \text{ (nm)}^{-1}$$

$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{4} - 0 \right) \Rightarrow \lambda = 400 \text{ nm}$$

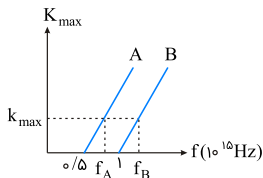
با گسیل ذره بتا (${}_{-1}^0e$)، عدد جرمی ثابت و عدد اتمی یک واحد افزایش می‌یابد، پس گزینه ۲ صحیح است.

رد گزینه "۱": نیمه عمر عنصر پرتوزا همواره ثابت است.

رد گزینه "۳": هرچه انرژی بستگی هسته بیشتر باشد، هسته پایدارتر است.

رد گزینه "۴": باتوجه به ماهیت ذره آلفا (${}_{2}^4\text{He}$)، هنگامی که از هسته‌ای فقط ذره آلفا گسیل می‌شود، عدد جرمی آن چهار واحد کاهش می‌یابد.

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۸۴

باتوجه به اینکه سرعت سریع‌ترین الکترون‌های خارج شده از دو فلز باهم برابر است، یعنی بیشینه انرژی جنبشی آن‌ها باهم برابر می‌باشد، با استفاده از شکل به سادگی می‌توان فهمید برای یکسان شدن K_{\max} باید $f_B > f_A$ باشد.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۶

طبق رابطه $\Delta E = \Delta M c^2$ هرچه اختلاف جرم مجموع نوترون‌ها و پروتون‌ها (نوکلئون‌ها) از هسته بیشتر باشد، انرژی بستگی هسته بیشتر است و آن هسته پایدارتر است.

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۸

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۳

گام اول

الف) اگر ضریب ثابت پلانک $6/6 \times 10^{-34} \text{ J.s}$ ژول ثانیه باشد $h = 6/6 \times 10^{-34} \text{ J.s}$
 ب) این ضریب چند الکترون‌ولت‌ثانیه است؟ $(e = 1/6 \times 10^{-19} \text{ C})$ $h = ? (\text{eV.s})$

گام دوم

برای تبدیل ژول‌ثانیه به الکترون‌ولت‌ثانیه به ترتیب زیر عمل می‌کنیم:

$$h = 6/6 \times 10^{-34} \text{ J.s} \xrightarrow{(1\text{J} = \frac{1}{1/6 \times 10^{-19}} \text{eV})} h = 6/6 \times 10^{-34} \times \frac{1}{1/6 \times 10^{-19}} = \frac{33}{8} \times 10^{-15} \text{ eV.s}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۸۸

گام اول

الف) نیمه‌عمر ماده پرتوزایی ۵ روز $T = 5$ روز

ب) بعد از چند روز تعداد هسته‌های واپاشیده شده $\frac{Y}{\lambda}$ تعداد هسته‌های اولیه خواهد بود؟
 $\frac{N_0 - N}{N_0} = \frac{Y}{\lambda}$ ، $t = ?$ (روز) ← تعداد هسته‌های اولیه

گام دوم

ابتدا به کمک رابطه $N^n = \frac{N_0}{2}$ و $\frac{N_0 - N}{N_0} = \frac{Y}{\lambda}$ ، مقدار n را محاسبه کرده و در رابطه $t = nT$ قرار می‌دهیم تا مدت‌زمان خواسته‌شده به دست آید:

$$\frac{N_0 - N}{N_0} = \frac{Y}{\lambda} \Rightarrow 1 - \frac{N}{N_0} = \frac{Y}{\lambda} \Rightarrow \frac{N}{N_0} = \frac{1}{\lambda} \Rightarrow \frac{N_0}{N} = \lambda \quad (*)$$

$$2^n = \frac{N_0}{N} \xrightarrow{(*)} 2^n = \lambda \Rightarrow n = 3$$

$$t = nT \Rightarrow t = 3 \times 5 = 15 \text{ روز}$$

در واکنش‌های هسته‌ای دو اصل برقرار است:

۱- مجموع عدد جرمی ذرات و هسته‌های موجود در دو طرف واکنش برابر است.

۲- مجموع عدد اتمی ذرات و هسته‌های موجود در دو طرف واکنش برابر است.



$$\begin{cases} 4 + 27 = A + 1 \Rightarrow A = 31 - 1 = 30 \Rightarrow A = 30 \\ 2 + 13 = Z \Rightarrow Z = 15 \end{cases}$$

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۶

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک خارج از کشور ۱۳۸۷

گام اول

الف) تابع کار فلزی $W_0 = 4 \text{ eV} \leftarrow 4 \text{ eV}$ ب) هنگامی که طول موج نور به کاررفته 200 nm است $\lambda = 200 \text{ nm} = 2 \times 10^{-7} \text{ m}$ ج) بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها چند eV است؟ $K_{\max} = ? (\text{eV})$

گام دوم

به کمک رابطه $K_{\max} = hf - W_0 = h\frac{c}{\lambda} - W_0$ ، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها را بر حسب الکترون‌ولت می‌یابیم:

$$K_{\max} = h\frac{c}{\lambda} - W_0 \Rightarrow K_{\max} = 4 \times 10^{-15} \times \frac{3 \times 10^8}{2 \times 10^{-7}} - 4 = 6 - 4 = 2 \text{ eV}$$

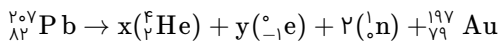
باتوجه به اینکه n شماره تراز مبدأ و n' شماره تراز مقصد الکترون است، از رابطه بالا داریم:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$$

$$\frac{1}{1200} = \frac{1}{100} \left(\frac{1}{9} - \frac{1}{n^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{12} = \frac{1}{9} - \frac{1}{n^2} \Rightarrow \frac{1}{n^2} = \frac{3}{9 \times 12}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{n^2} = \frac{1}{9 \times 4} \Rightarrow n = 6$$

کنکور سراسری علوم تجربی داخل ۱۳۹۹

معادله واپاشی عنصر سرب را که به عنصر طلا تبدیل می‌شود نوشته و باتوجه به ماهیت ذره‌های آلفا (${}^4_2\text{He}$) و بتا (${}^0_{-1}\text{e}$) و دو نوترون (${}^1_0\text{n}$)، تعداد ذرات α و β گسیلی را می‌یابیم:

$$\Rightarrow \begin{cases} 207 = (4x) + \cancel{(y)} + (2 \times 1) + 197 \Rightarrow 4x = 8 \Rightarrow x = 2 \quad (*) \text{ (تعداد ذرات آلفا)} \\ 82 = (2x) + (-1 \times y) + \cancel{(2 \times 0)} + 79 \Rightarrow 2x - y = 3 \xrightarrow{(*)} y = 1 \text{ (تعداد ذرات بتا)} \end{cases}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۴

گسیل القایی هنگامی رخ می‌دهد که یک فوتون، اتم برانگیخته را وادار می‌کند تا با گسیل یک فوتون دیگر با همین بسامد به حالت پایین‌تر یا حالت پایه برود.

۲ فوتون + اتم \Rightarrow فوتون* + اتم

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۸۸

باتوجه به شکل و اینکه در رشته طیف اتمی هیدروژن، الکترون بین دو مدار متوالی و دورتر از هسته، انرژی کمتر (طول موج بلندتر) دارد، گسیل D دارای طول موج بلندتری است.

کنکور سراسری علوم تجربی خارج از کشور ۱۳۹۴

$$\frac{P_{\text{زرد}}}{P_{\text{بنفش}}} = \frac{\frac{E_{\text{زرد}}}{\cancel{h\nu}}}{\frac{E_{\text{بنفش}}}{\cancel{h\nu}}} = \frac{n_{\text{زرد}} h \nu_{\text{زرد}}}{n_{\text{بنفش}} h \nu_{\text{بنفش}}} = \frac{n_{\text{زرد}}}{n_{\text{بنفش}}} \times \frac{\lambda_{\text{بنفش}}}{\lambda_{\text{زرد}}}$$

$$\Rightarrow \frac{200}{200} = \frac{n_{\text{زرد}}}{n_{\text{بنفش}}} \times \frac{400 \text{ nm}}{600 \text{ nm}} \Rightarrow \frac{n_{\text{زرد}}}{n_{\text{بنفش}}} = \frac{3}{2}$$

کنکور سراسری ریاضی و فیزیک داخل ۱۳۹۸