

خرید کتاب های کنکور

با تخفیف ویژه

و  
ارال رایگان

Medabook.com



مدابوک



پک جامه ناس تلفنی، رایگان

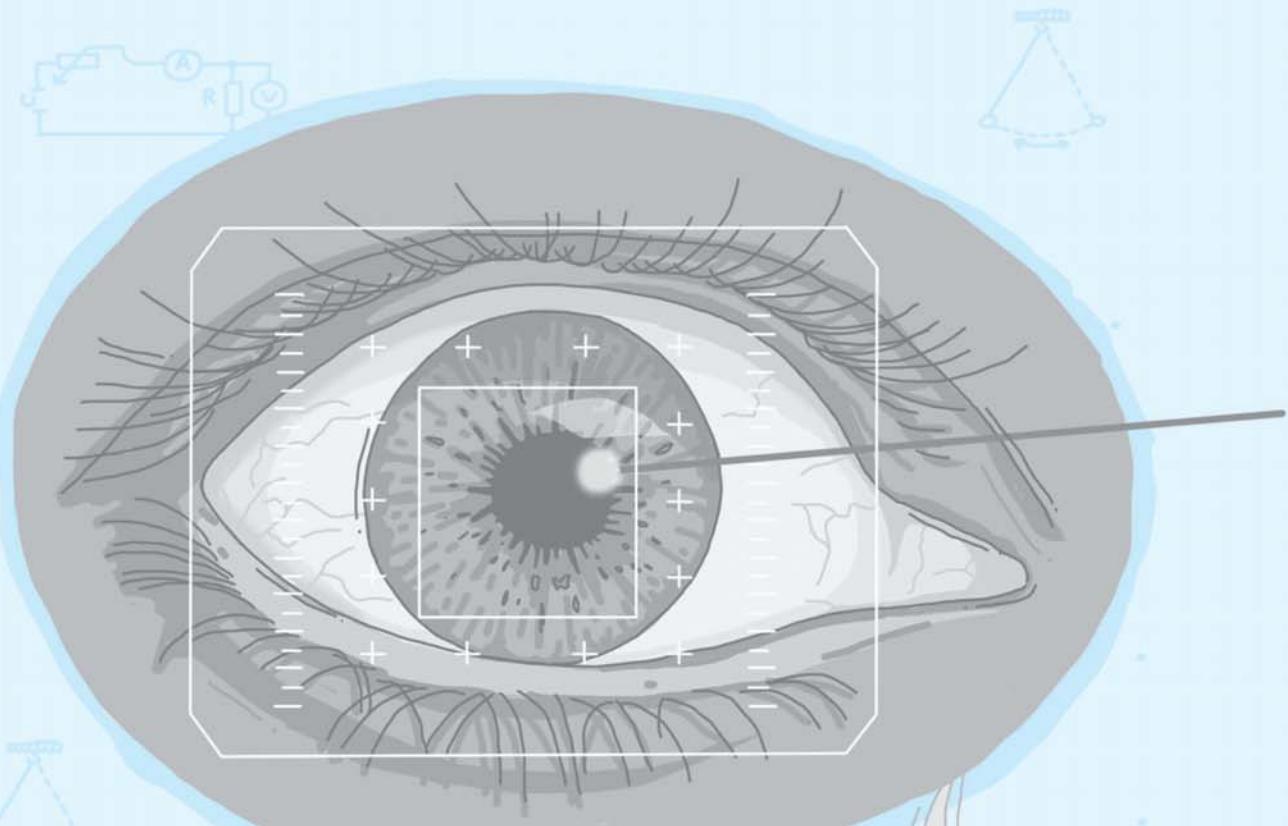
با مشاوران رتبه برتر

برای انتخاب بهترین منابع

دبیرستان و کنکور

۰۲۱ ۳۸۴۳۵۲۱۰





# آشنایی با فیزیک انمی

## خلاصه نکات عنوان

صفحه	
۵۰۷	انرژی امواج الکترومغناطیسی
۵۱۰	آشنایی بالکترون ولت
۵۱۲	فوتوالکتریک
۵۲۴	تابش گرمایی و بررسی طیف اجسام
۵۲۷	رایتلریدبرگ
۵۳۳	آشنایی بالگوهای انمی تامسون و رادرفورد
۵۳۴	مدل بور
۵۴۲	لیزر



## فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۰۷

برای پاسخ دادن به این سؤال، ابتدا به خلاصه نکات زیر توجه کنید: ۴۲۰۸۹

( تست‌های ۲۰۸۹ تا ۲۱۰۴ )

## انرژی امواج الکترومغناطیسی

## خلاصه نکات ۱

تو شروع این فصل، می‌فوایم بینیم انرژی یه موج الکترومغناطیسی هساب و کتابش چه بوریه ... در این فصل، نیاز به محاسبه انرژی امواج الکترومغناطیسی داریم، اینشتین در تحقیقاتش، بر مبنای کارهای پلانک، فرض کرد که نور با بسامد  $f$  را می‌توان به صورت مجموعه‌ای از بسته‌های انرژی (با نام فوتون) در نظر گرفت که انرژی هر فوتون و انرژی کل یک موج الکترومغناطیسی با  $n$  فوتون برابر است با:

$$E_t = n \cdot hf \quad E_t = \text{انرژی کل یک موج الکترومغناطیسی با } n \text{ فوتون} \quad E = hf \quad E = h \frac{c}{\lambda} \quad \text{مقدار پایه انرژی}$$

$E$ : انرژی کل موج الکترومغناطیسی  $E$  : تعداد فوتون  $n$

$h$ : ثابت پلانک ( $J.s = 6.63 \times 10^{-34}$ )  $f$ : بسامد موج

**نتیجه** انرژی هر فوتون در خلاصه نکات زیر با بسامد آن رابطه مستقیم و با طول موج آن رابطه معکوس دارد.

$$E \propto f \quad E \propto \frac{1}{\lambda}$$

از طرفی معمولاً در حل مسائل، مقدار  $h$  در صورت مسئله داده می‌شود.

**تمرین ۱** در امواج الکترومغناطیسی، از اشعه گاما تا امواج رادیویی، انرژی وابسته به فوتون‌ها (کوانتم انرژی) چگونه تغییر می‌کند؟

**پاسخ** از اشعه گاما تا امواج رادیویی، بسامد کاهش یافته و انرژی وابسته به فوتون‌ها نیز کاهش می‌یابد.

کاهش بسامد و کاهش انرژی فوتون‌ها



## بررسی تغییر انرژی فوتون‌ها با تغییر محیط

انرژی هر فوتون از رابطه  $E = hf$  به دست می‌آید و می‌دانیم که با تغییر محیط، بسامد ( $f$ ) تغییر نمی‌کند، زیرا بسامد از ویژگی‌های منبع موج است و در نتیجه انرژی فوتون‌ها نیز با تغییر محیط ثابت می‌ماند.

**تمرین ۲** اگر نور از هوا وارد شیشه شود، طول موج و انرژی وابسته به هر فوتون آن چگونه تغییر می‌کند؟

**پاسخ** با توجه به رابطه  $\frac{c}{n} = v$ ، چون شیشه غلیظتر از هوا است، سرعت نور و طول موج در آن کاهش می‌یابد.

$$\downarrow v = \frac{c}{n} \quad , \quad \downarrow \lambda = \frac{\lambda_0}{n}$$

با ثابت ماندن بسامد، انرژی وابسته به هر فوتون نیز ثابت می‌ماند.

$$E = h(f) \xrightarrow[\text{ عددی ثابت است}]{\text{ ثابت بماند}} \text{ انرژی هر فوتون ثابت می‌ماند.}$$

**سؤال بعدی** ایده فیلی موم و پر تکراری رو توی دل فورش داره ...

**تمرین ۳** تعداد فوتون‌هایی که در یک ثانیه از یک لامپ  $60$  واتی با نور قرمز گسیل می‌شود، کدام است؟ ( $\lambda = 660 \text{ Å}$ )

$$(h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J.s}) \quad c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$$

$$3 \times 10^{21} \text{ (۴)}$$

$$\frac{3}{4} \times 10^{20} \text{ (۳)}$$

$$\frac{4}{3} \times 10^{20} \text{ (۲)}$$

$$2 \times 10^{20} \text{ (۱)}$$

**پاسخ** می‌دانیم یک لامپ  $60$  واتی در هر ثانیه  $60$  ژول انرژی تابش می‌کند، در این صورت تعداد فوتون‌های تابش شده در یک ثانیه برابر است با:

$$E_t = nhf = \frac{nhc}{\lambda}, \quad E = 60 \text{ J}, \quad h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J.s}, \quad c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}, \quad \lambda = 660 \text{ Å} = 6.6 \times 10^{-7} \text{ m}$$

$$\Rightarrow 60 = \frac{n(6.6 \times 10^{-34}) \times (3 \times 10^8)}{6.6 \times 10^{-7}} \Rightarrow n = 2 \times 10^{20} \quad (\text{گزینه ۱})$$

$$\begin{cases} E_t = Pt \\ E_t = nhf = nh \frac{c}{\lambda} \end{cases} \Rightarrow Pt = nh \frac{c}{\lambda} \Rightarrow n = \frac{\lambda Pt}{hc}$$

یه جور دیگه فکر کنیم: تعداد فوتون های تابیده شده از لامپ در مدت زمان  $t$  برابر است با:

$$\lambda = 6600 \text{ Å} = 6600 \times 10^{-10} \text{ m}, c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}, P = 60 \text{ W}, t = 1 \text{ s}, h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J.s}$$

$$n = \frac{(6600 \times 10^{-10}) \times 60 \times 1}{6.6 \times 10^{-34} \times (3 \times 10^8)} = 2 \times 10^{20}$$

: جای گذاری اعداد

با توجه به رابطه  $E = hf$ ، انرژی هر فوتون متناسب با بسامد ( $f$ ) آن است.

$$E = hf \xrightarrow{f=\frac{1}{T}} E \propto \frac{1}{T}$$

رابطه معکوس رابطه انرژی فوتون با دوره  $\Leftarrow$

$$E = hf \xrightarrow{\lambda=\frac{c}{f}} E \propto \frac{1}{\lambda}$$

رابطه انرژی فوتون با طول موج در یک محیط مشخص  $\Leftarrow$

### تذکر

هنگامی که نور از یک محیط مانند هوا وارد شیشه می شود، سرعت آن تغییر می کند ولی بسامد آن ثابت مانده و در نتیجه انرژی فوتون های آن نیز ثابت می ماند، بنابراین نمی توان گفت انرژی فوتون با سرعت انتشار در محیط رابطه مستقیم دارد.

**۲۲۰۹۰** می دایم در طیف امواج الکترومغناطیسی، از فرابنفش تا موج های رادیویی طول موج افزایش و بسامد کاهش می یابد و از آنجایی که انرژی هر فوتون با بسامد آن رابطه مستقیم دارد، می توان گفت انرژی وابسته به فوتون ها نیز همراه با بسامد کاهش می یابد.

کاهش بسامد، افزایش طول موج، کاهش انرژی فوتون ها



**۲۲۰۹۱** اشعه گاما در مقایسه با سایر امواج الکترومغناطیسی از جمله فرابنفش، دارای کوتانوم انرژی (انرژی هر فوتون) بزرگتر و طول موج کوتاه تر است. در طیف امواج الکترومغناطیسی، بیشترین بسامد و کمترین طول موج، مربوط به اشعه گاما است.

**۲۲۰۹۲** (۱) با توجه به خلاصه نکات ارائه شده، میکروموج ها دارای طول موج کمتری نسبت به امواج رادیویی می باشند.

(۲) از سوی دیگر بسامد میکروموج ها بیشتر از امواج رادیویی بوده و کوتانوم انرژی آن ها نیز بیشتر از امواج رادیویی می باشد.

(۳) تندی انتشار تمام امواج الکترومغناطیسی در خلاً یکسان و برابر  $3 \times 10^8 \text{ m/s}$  می باشد.

**۲۲۰۹۳** با توجه به شکل زیر، تنها گزینه (۴) ترتیب افزایش انرژی فوتون را درست نشان می دهد.

دقت شود که فرابنفش (بالاتر از پنهان) انرژی اش از پنهان بیشتر است و فروسرخ (پایین تر از سرخ) انرژی اش از قرمز کمتر است.

کاهش بسامد، افزایش طول موج، کاهش انرژی فوتون ها



**۳۲۰۹۴** با ورود نور از هوا به شیشه، با توجه به این که تندی نور در شیشه کمتر از هوا است، طول موج آن نیز کوتاه تر می شود، اما توجه داشته باشید بسامد هر فوتون و در نتیجه انرژی آن همواره ثابت است و با تغییر محیط نیز ثابت می ماند، زیرا بسامد از ویژگی های منبع موج محسوب می شود.

$$\lambda = \frac{\lambda_0}{n} \xrightarrow{n \uparrow} \lambda \downarrow$$

**۴۲۰۹۵** انرژی وابسته به هر فوتون تنها به بسامد آن بستگی دارد. با عوض شدن محیط، بسامد تغییر نمی کند (بسامد از ویژگی های منبع است) و در نتیجه انرژی هر یک از فوتون ها نیز ثابت می ماند.

**۴۲۰۹۶** برای محاسبه انرژی هر فوتون، با توجه به رابطه  $E = hf$ ، ابتدا بسامد نور مورد نظر را به دست می آوریم:

$$\lambda = 0.3 \text{ Å} \xrightarrow{1 \text{ Å} = 10^{-10} \text{ m}} \lambda = 3 \times 10^{-12} \text{ m} \quad \text{and} \quad c = 3 \times 10^8 \text{ m/s} \xrightarrow{f = \frac{c}{\lambda}} f = \frac{3 \times 10^8}{3 \times 10^{-12}} \text{ Hz} = 10^{20} \text{ Hz}$$

$$E = hf = 6.6 \times 10^{-34} \times 10^{20} = 6.6 \times 10^{-14} \text{ J} \quad : \text{انرژی فوتون} \quad h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J.s} \quad : \text{ثابت بلانک}$$

### فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۰۹

$$eV \text{ انرژی بر حسب} \\ E = hf = h \frac{c}{\lambda} \Rightarrow \frac{c}{2 \times 10^{-3}} = 4 \times 10^{-15} \times \frac{3 \times 10^8}{\lambda} \Rightarrow \lambda = 6 \times 10^{-7} m = 66 nm$$

به صورت زیر عمل می‌کنیم: ۴۲۰۹۷

$$\text{می‌دانیم انرژی هر فوتون به محیط انتشار آن وابستگی نداشته و از رابطه } E = hf \text{ به دست می‌آید. برای محاسبه } E, \text{ ابتدا بسامد نور مورد نظر را به دست می‌آوریم:} \\ \lambda = 66 \mu m = 66 \times 10^{-7} m, c = 3 \times 10^8 m/s \xrightarrow{f = \frac{c}{\lambda}} f = \frac{3 \times 10^8}{66 \times 10^{-7}} Hz \\ E = hf = 66 \times 10^{-7} \times \left( \frac{3 \times 10^8}{66 \times 10^{-7}} \right) = 3 \times 10^{19} J \quad (h: \text{ثابت پلانک})$$

**تذکر**

برای سرعت در محاسبات، از این به بعد با داشتن طول موج، انرژی هر فوتون را از رابطه  $E = \frac{hc}{\lambda}$  محاسبه می‌کنیم.

برای مقایسه انرژی دو فوتون می‌توانیم از یکی از رابطه‌های  $E = hf$  یا  $E = \frac{hc}{\lambda}$  استفاده کنیم. با توجه به مطرح شدن طول موج در این مسئله، از رابطه دوم استفاده کرده و داریم:

$$E = \frac{hc}{\lambda} \Rightarrow E \propto \frac{1}{\lambda} \Rightarrow \frac{E_\gamma}{E'} = \frac{\lambda'}{\lambda_\gamma}$$

$$\lambda_\gamma = 5 \text{ Å} = 5 \times 10^{-10} m, \lambda' = 12 \mu m = 12 \times 10^{-6} m \Rightarrow \frac{E_\gamma}{E'} = \frac{12 \times 10^{-6}}{5 \times 10^{-10}} = 2400$$

کوانتوم انرژی پرتوی B سه برابر کوانتوم انرژی پرتوی A است ( $E_B = 3E_A$ )، بنابراین طول موج پرتوی B کوتاه‌تر از A است. از طرفی اختلاف طول موج پرتوهای A و B برابر ۴ نانومتر است و می‌توان نوشت:

$$\lambda_A - \lambda_B = 4 \text{ nm} \rightarrow \lambda_A = \lambda_B + 4 \quad (1)$$

$$E_B = 3E_A \xrightarrow{E \propto \frac{1}{\lambda}} \frac{E_B}{E_A} = \frac{\lambda_A}{\lambda_B} = 3 \Rightarrow \lambda_A = 3\lambda_B \quad (2)$$

در ادامه با جایگذاری رابطه (2) در (1) داریم:

$$\lambda_A = \lambda_B + 4 \Rightarrow 3\lambda_B = \lambda_B + 4 \Rightarrow \lambda_B = 2 \text{ nm}$$

$$\lambda_A = \lambda_B + 4 = 2 + 4 = 6 \text{ nm}$$

با توجه به این‌که کوانتوم انرژی پرتوی B، ۳ برابر A است، بنابراین بسامد پرتوی B، ۳ برابر A و طول موج B  $\frac{1}{3}$  برابر A است. این موضوع فقط در گزینه (2) صدق می‌کند.



می‌دانیم موج الکترومغناطیسی با طول موج بیشتر (موج A)، بسامد و کوانتوم انرژی کمتری دارد ( $f_B > f_A$ ). با توجه به سؤال می‌توان نوشت:

$$\left\{ \begin{array}{l} f_B - f_A = 2 \times 10^{15} \text{ Hz} \\ E_B = 3E_A \end{array} \right. \quad (1)$$

$$\left\{ \begin{array}{l} f_B = 3f_A \\ hf_B = 3hf_A \end{array} \right. \quad (2)$$

$$(1) \Rightarrow (3f_A) - f_A = 2 \times 10^{15} \text{ Hz} \Rightarrow f_A = 10^{15} \text{ Hz}, f_B = 3 \times 10^{15} \text{ Hz}$$

موج با بسامد کمتر، طول موج بزرگ‌تری دارد و طول موج آن برابر است با:

$$f_A = 10^{15} \text{ Hz} \xrightarrow{\lambda = \frac{c}{f}} \lambda_A = \frac{3 \times 10^8}{10^{15}} = 3 \times 10^{-7} m = 300 \text{ nm}$$

$$n_B = 10^5, \lambda_B = 2\lambda_A, n_A = ?$$

با توجه به تساوی انرژی دو دسته پرتوی A و B داریم: ۱۲۱۰۲

$$(E_t)_A = (E_t)_B \rightarrow n_A \times \cancel{h} \times \frac{c}{\lambda_A} = n_B \times \cancel{h} \times \frac{c}{\lambda_B} \Rightarrow n_A \times \frac{1}{\lambda_A} = 10^5 \times \frac{1}{(2\lambda_A)} \Rightarrow n_A = \frac{10^5}{2} = \frac{10^4}{2} \times 10^4 = 5 \times 10^4$$

می‌دانیم انرژی هر فوتون با طول موج آن رابطه معکوس دارد، بنابراین می‌توان گفت انرژی هر فوتون از پرتوی B

است و در صورتی که انرژی یک دسته پرتو از دو نور برابر باشد، آن‌گاه تعداد فوتون‌های A (که قوی‌تر هستند) نصف تعداد فوتون‌های B است،

$$\text{یعنی } \frac{10^5}{2} = 5 \times 10^4.$$



در صورتی که تعداد فوتون‌های جذب شده برابر  $n$  باشد، می‌توان گفت انرژی  $n$  فوتون جذب شده توسط محیط با طول موج  $\lambda = 6 \times 10^{-7} \text{ m}$ ،  $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$ ،  $h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J.s}$ ،  $E = 1/32 \text{ J}$  برابر  $1/32$  ژول است. در این صورت داریم:

$$E_t = nhf = \frac{nhc}{\lambda} \Rightarrow \frac{n}{1/32} = \frac{n \times (6.6 \times 10^{-34}) \times (3 \times 10^8)}{6 \times 10^{-7}} \Rightarrow n = \frac{1/32 \times 6 \times 10^{-7}}{10^{-34} \times (3 \times 10^8)} = 4 \times 10^{18}$$

با توجه به تمرین (۳) در خلاصه نکات (۱)، گزینه (۱) صحیح است.

برای پاسخ دادن به این سؤال، ابتدا به خلاصه نکات زیر توجه کنید:

( تست‌های ۲۱۰۵ تا ۲۱۱۱ )

### آشنایی با الکترون‌ولت

### خلاصه نکات ۲

$$q = ne$$

مقدار پایه  $\downarrow$  مضرب صحیح

همان‌طور که می‌دانید، بار الکتریکی کمیتی کوانتومی بوده و مقدار آن مضرب صحیحی از بار یک الکترون است.

**پ**: بار یک جسم  $n$  : تعداد الکترون‌های یک جسم  $e$  : اندازه بار الکترون.  $C = 1/6 \times 10^{-19}$  یا همان کوانتوم بار (مقدار پایه)

**تذکرہ** با توجه به رابطه  $\Delta U = q \cdot \Delta V$ ، یک ژول ( $J = 1 \text{ J}$ ) برابر با تغییر انرژی پتانسیل الکتریکی یک کولن بار الکتریکی ( $C = 1 \text{ C}$ ) در جایه‌جایی بین دو نقطه با اختلاف پتانسیل یک ولت (ولت  $V = 1 \text{ V}$ ) است.

$\Delta U = q \cdot \Delta V = 1 \text{ ژول} \rightarrow 1 \text{ کولن} = 1 \text{ ژول} \rightarrow 1 \text{ ولت} = 1 \text{ ژول} \rightarrow 1 \text{ ژول} = 1 \text{ ولت}$

**تذکرہ** یک الکترون‌ولت برابر با تغییر انرژی یک الکترون در جایه‌جایی بین دو نقطه با اختلاف پتانسیل یک ولت است.

$eV = \text{یک ولت} \times (\text{یک الکترون})$

**تذکرہ** یک الکترون‌ولت برابر  $1/6 \times 10^{-19}$  ژول می‌باشد.

$$J = 1/6 \times 10^{-19} \equiv 1 \text{ ژول} \equiv \frac{1}{1/6 \times 10^{-19}} \text{ eV}$$

**تذکرہ** واحد  $h$  (ثابت پلانک) در SI برابر (ژول . ثانیه) است. اگر  $h$  را بر حسب (الکترون‌ولت . ثانیه) بنویسیم، انرژی فوتون بر حسب الکترون‌ولت به دست می‌آید.

$$h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s} \Rightarrow h = 6.63 \times 10^{-34} \left( \frac{1}{1/6 \times 10^{-19}} \text{ eV} \right) s = 4.14 \times 10^{-15} \text{ eV.s}$$

**تذکرہ** مقدار  $hc$  در حل مسائل کاربرد بسیار زیادی دارد و برابر است با:

$$hc = (6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s})(3 \times 10^8 \text{ m/s}) = 1.99 \times 10^{-26} \text{ J.m}$$

اگر  $J$  را بر حسب  $eV$  و  $m$  را بر حسب  $nm$  بنویسیم، خواهیم داشت:

$$hc = (1.99 \times 10^{-26} \text{ J.m}) \left( \frac{1 \text{ eV}}{1/6 \times 10^{-19} \text{ J}} \right) \left( \frac{1 \text{ nm}}{10^{-9} \text{ m}} \right) = 1.24 \times 10^3 \text{ eV.nm}$$

**نتیجه** در حل مسائل می‌توانیم مقدار  $hc$  را برابر  $1.24 \times 10^3 \text{ eV.nm}$  اختیار کنیم.

با توجه به خلاصه نکات فوق، درستی گزینه‌های (۱)، (۲) و (۴) به وضوح مشخص است. از طرفی یک ژول برابر تغییر انرژی یک کولن الکتریسیته بین دو نقطه با اختلاف پتانسیل یک ولت است و یک کولن الکتریسیته، معادل  $\frac{1}{1/6} = 6$  الکترون است.

بنابراین، یک ژول برابر با تغییر انرژی تعداد  $\frac{1}{1/6} = 6$  الکترون (معادل یک کولن) در جایه‌جایی بین دو نقطه با اختلاف پتانسیل یک ولت است. با توجه به این موضوع، گزینه (۲) عبارت نادرستی است.

**۳ ۲۱۰۶** می‌دانیم هر الکترون‌ولت برابر  $1/6 \times 10^{-19}$  ژول است ( $J = 1/6 \times 10^{-19} \text{ J} = 1 \text{ eV} = 1.24 \times 10^3 \text{ eV.nm}$ ). در این صورت هر ژول معادل  $\frac{1}{1/6 \times 10^{-19}}$  الکترون‌ولت می‌باشد. با در نظر گرفتن این موضوع برای تبدیل ثابت پلانک به  $eV.s$  داریم:

$$h = 6.64 \times 10^{-34} \text{ J.s} = 6.64 \times 10^{-34} \times \left( \frac{1}{1/6 \times 10^{-19}} \text{ eV} \right) . s = \frac{6.64 \times 10^{-34}}{1/6 \times 10^{-19}} \text{ eV.s} = 4.15 \times 10^{-15} \text{ eV.s}$$

معادل با  $1 \text{ J}$  است.

فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۱۱

برای یافتن انرژی یک فوتون برحسب الکترون ولت، کافی است در رابطه  $E = hf$  ثابت پلانک ( $h$ ) برحسب  $eV.s$  باشد:

$$\lambda = 0.5\mu m = 0 \times 10^{-7} m, c = 3 \times 10^8 m/s, h = 4.14 \times 10^{-15} eV.s$$

$$E = hf = \frac{hc}{\lambda} = \frac{4.14 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{0.5 \times 10^{-7}} = 2.48 \times 10^4 eV$$

می‌دانیم که هر الکترون ولت برابر  $1.6 \times 10^{-19}$  ژول می‌باشد. بنابراین انرژی هر فوتون نور زرد برابر است با:

$$E = 2eV = 2 \times 1.6 \times 10^{-19} J = 3.2 \times 10^{-19} J$$

از طرفی می‌دانیم که یک لامپ ۱۰۰ واتی در هر ثانیه ۱۰۰ ژول انرژی تابش می‌کند. بنابراین انرژی تابشی توسط این لامپ در مدت ۱۶ ثانیه برابر  $E = P \times t = 100 \times 16 = 1600 J$  می‌باشد. اکنون برای محاسبه تعداد فوتون‌های تابش شده می‌توان نوشت:

$$n = \text{تعداد فوتون}, E_t = 1600 J, E = 3.2 \times 10^{-19} J: \text{کل انرژی تابش شده}$$

$$E_t = nE \Rightarrow 1600 = n \times 3.2 \times 10^{-19} \Rightarrow n = \frac{1600}{3.2 \times 10^{-19}} = 5 \times 10^{21}$$

**گام اول:** انرژی گسیل شده از این آنتن را در مدت زمان یک ثانیه به دست می‌آوریم:

$$P = \frac{E_t}{t} \Rightarrow 4.8 \times 10^4 = \frac{E_t}{1} \Rightarrow E_t = 4.8 \times 10^4 J$$

**گام دوم:** انرژی به دست آمده را برحسب الکترون ولت به دست می‌آوریم:

$$E_t = \frac{4.8 \times 10^4}{1.6 \times 10^{-19}} = 3 \times 10^{23} eV$$

**گام سوم:** تعداد فوتون‌های گسیل شده را به دست می‌آوریم:

$$n = \frac{E_t}{hf} = \frac{3 \times 10^{23}}{4 \times 10^{-15} \times 75 \times 10^{-6}} = 10^{30}$$

**گام اول:** طبق صورت سؤال توان تابشی متوسط خورشید در سطح زمین به ازای هر متر مربع  $S/300 J$  است. از آن جایی که سطح مقطع استخر  $16 m^2$  است، بنابراین توان متوسط  $S/4800 J$  می‌شود، به عبارت دیگر به سطح استخر که  $16 m^2$  است در هر ثانیه  $4800 J$ ، انرژی می‌رسد.

$$P = \frac{E_t}{t} \Rightarrow 4800 = \frac{E_t}{60} \Rightarrow E_t = 48 \times 6 \times 10^3 J$$

**گام دوم:** انرژی که در مدت یک دقیقه به سطح استخر می‌رسد را به دست می‌آوریم:

$$n = \frac{E_t}{hf} = \frac{E_t}{hc} = \frac{E_t \lambda}{hc}$$

**گام سوم:** تعداد فوتون‌های مورد نظر را به دست می‌آوریم:

دقت کنید که در رابطه بالا  $hc/eV.nm$  برحسب  $eV$  داده شده. بنابراین باید مقدار  $E_t$  را برحسب  $nm$  جایگذاری کنیم و داریم:

$$n = \frac{E_t \lambda}{hc} = \frac{48 \times 6 \times 10^3 \times 600}{1.6 \times 10^{-19} \times 1200} = 9 \times 10^{22}$$

**گام اول:** ابتدا با توجه به بازده لامپ، مقدار انرژی نوری ایجاد شده را به دست می‌آوریم:

$$P_{نوری} = \frac{P_{بازده}}{\eta} \Rightarrow \frac{16}{100} = \frac{P_{نوری}}{100} \Rightarrow P_{نوری} = 16 W$$

به عبارت دیگر لامپ  $16 W$  توان مرئی تولید می‌کند.

$$P = \frac{E_t}{t} \Rightarrow 16 = \frac{E_t}{1} \Rightarrow E_t = 16 J$$

**گام دوم:** انرژی که توسط لامپ در مدت ۱ ثانیه منتشر می‌شود را به دست می‌آوریم:

**گام سوم:** در فاصله یک کیلومتری از لامپ این انرژی بر سطح کره‌ای به شعاع یک کیلومتر تقسیم می‌شود. در ادامه با یک تناسب ساده قسمتی از این انرژی را که به مردمک چشمان شخص می‌رسد به دست می‌آوریم (برای کوتاه‌تر شدن، اندیس  $t$  را نگذاشته‌ایم):

$$\frac{E_t}{E} = \frac{A_{مردمک}}{A_{کل}} \Rightarrow \frac{E_t}{16} = \frac{A_{مردمک}}{4\pi R^2} = \frac{2\pi r^2}{4\pi R^2}$$

دقت کنید که چون انرژی رسیده به هر دو چشم را می‌خواهیم مردمک  $A$  دو برابر سطح مقطع مردمک هر چشم است و کل  $A$  مساحت کره‌ای به شعاع  $1 km$  می‌باشد.

$$\frac{E_t}{16} = \frac{2 \times \pi (10^{-3})^2}{4 \times \pi (10^3)^2} \Rightarrow E_t = 8 \times 10^{-12} J$$

**گام چهارم:** در ادامه تعداد فوتون‌های مورد نظر را به دست می‌آوریم:

$$n = \frac{E_t}{hf} = \frac{8 \times 10^{-12}}{4 \times 10^{-15} \times 1.6 \times 10^{-19} \times 10^{15}} = 125 \times 10^5$$

برای پاسخ دادن به این سؤال، ابتدا به خلاصه نکات زیر توجه کنید:

( تست‌های ۲۱۶۹ تا ۲۱۱۲ )

## فوتوالکتریک

خلاصه نکات ۳



UV  
لامپ فرابنفش

جدا کردن الکترون از سطح یک فلز به کمک تابش فوتون‌های نور بر سطح آن، **فوتوالکتریک** نام دارد. به طور مثال در شکل مقابل با تاباندن نور بر سطح کلاهک برق‌نما، الکترون از آن جدا می‌شود.

## نکات مهم و کاربردی

۱ الکترون‌های گسیل شده از سطح فلز در آزمایش فتوالکتریک را **فوتوالکترون** می‌گوییم. فتوالکترون‌ها دارای بار الکتریکی منفی بوده و در نتیجه در میدان‌های الکتریکی و مغناطیسی منحرف می‌شوند.

۲ فتوالکترون‌ها جزء امواج الکترومغناطیسی محسوب نمی‌شوند زیرا دارای بار الکتریکی هستند.

۳ برای جدا کردن الکترون‌ها باید انرژی مصرف کنیم ولی باید دقت کنیم که انرژی لازم برای جدا کردن آن‌ها با یکدیگر یکسان نمی‌باشد، زیرا فاصله الکترون‌ها از سطح فلز با یکدیگر متفاوت است و الکترون‌های سطحی‌تر، راحت‌تر جدا می‌شوند.

۴ مطابق شکل بالا اگر به کلاهک برق‌نما بار منفی پرتوهایی با انرژی زیاد مانند فرابنفش بتابد، الکترون‌ها از برق‌نما جدا شده و در نتیجه بار تیغه‌ها کم شده و فاصله آن‌ها کاهش می‌باید. اما اگر پرتوی تابیده شده به اندازه کافی انرژی نداشته باشد (مانند نور مرئی) الکترون‌ها از سطح کلاهک جدا نمی‌شوند. در نتیجه تغییری در وضعیت قرارگیری تیغه‌ها مشاهده نمی‌شود.

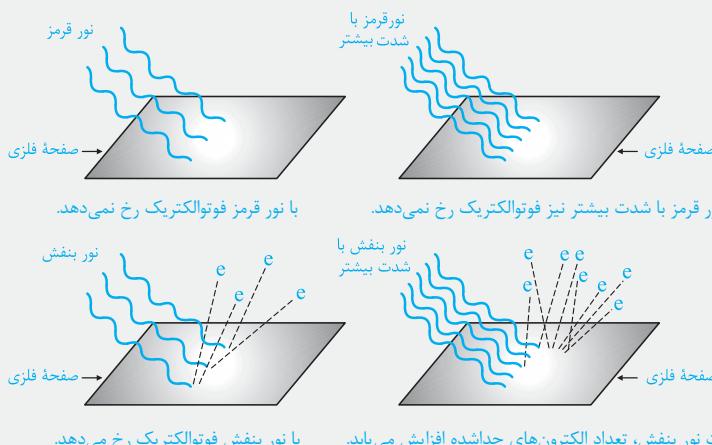
۵ جدا شدن الکترون از سطح فلز، در هر بسامدی رخ نمی‌دهد. برای رخ دادن این موضوع، بسامد هر فوتون باید از بسامد آستانه ( $f_0$ ) بیشتر باشد (در این حالت فوتون حداقل انرژی لازم برای جدا کردن الکترون را دارد).

۶ متناظر با بسامد آستانه، می‌توان پارامتری به نام **طول موج آستانه** نیز تعریف کرد و داریم:

$$f \geq f_0 : \text{شرط رخ دادن پدیده فتوالکتریک}$$

$$\begin{cases} f = \frac{c}{\lambda} \\ f_0 = \frac{c}{\lambda_0} \end{cases} \xrightarrow{\text{شرط رخ دادن}} f \geq f_0 \Rightarrow \frac{c}{\lambda} \geq \frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow \lambda \leq \lambda_0$$

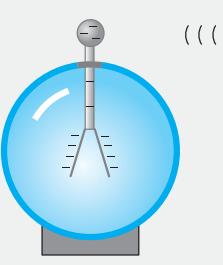
اگر بسامد نور تابشی کمتر از بسامد آستانه باشد، فتوالکتریک به ازاء هیچ شدت نوری رخ نمی‌دهد.



با نور بنفش شدت بیشتر نیز فتوالکتریک رخ نمی‌دهد.

برای نوری که فوتون‌های آن دارای حداقل انرژی لازم برای وقوف پدیده فتوالکتریک هستند، افزایش شدت نور (با ثابت ماندن بسامد) فقط سبب افزایش تعداد فوتون‌ها و در نتیجه افزایش تعداد فتوالکترون‌ها می‌شود، در حالی که انرژی جنبشی فتوالکترون‌ها بدون تغییر می‌ماند.

حالا برایم با پندتا سوال فوک، این مفاهیم رو بعتر درک کنیم ...



UV  
لامپ

۷ مطابق شکل نشان داده شده به کلاهک یک برق‌نما با بار منفی، پرتوهایی تابانده می‌شود. کدامیک از گزینه‌های زیر در مورد این شکل درست است؟ (بسامد آستانه فلز کلاهک، در محدوده فرابنفش است).

۱ اگر نور مرئی تابانده شود، انحراف ورقه‌ها بیشتر می‌شود.

۲ اگر اشعه ایکس تابانده شود، انحراف ورقه‌ها بیشتر می‌شود.

۳ اگر نور مرئی تابانده شود، انحراف ورقه‌ها کمتر می‌شود.

۴ اگر اشعه ایکس تابانده شود، انحراف ورقه‌ها کمتر می‌شود.

### فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۱۳

**پاسخ** هنگامی که نور مرنی به کلاهک برق نما تابانده می‌شود، چون بسامد آن کمتر از بسامد آستانه است، هیچ الکترونی از کلاهک برق نما جدا نمی‌شود. بنابراین تغییری در انحراف ورقه‌ها دیده نمی‌شود و گرینه‌های (۱) و (۳) نادرست هستند. اما با تاباندن اشعه ایکس، چون بسامد آن بیشتر از بسامد آستانه بوده و انرژی پرتو به اندازه کافی زیاد است، الکترون‌ها از صفحه فلزی جدا می‌شوند و بار منفی ورقه‌ها کاهش یافته و ورقه‌ها به یکدیگر نزدیک‌تر می‌شوند. بنابراین پاسخ گزینه (۴) می‌شود.

**تمرین ۲** در تمرین قبل اگر بار اولیه برق نما مثبت بود، کدام گزینه درست است؟

- ۱) اگر اشعه ایکس تابانده شود، انحراف ورقه‌ها بیشتر می‌شود.
- ۲) اگر نور مرنی تابانده شود، انحراف ورقه‌ها کمتر می‌شود.
- ۳) اگر نور مرنی تابانده شود، انحراف ورقه‌ها کمتر می‌شود.

**پاسخ** همان‌طور که در سؤال قبل مشاهده کردیم، هنگام تاباندن نور مرنی تغییر در فاصله ورقه‌ها به وجود نمی‌آید. اما با تاباندن اشعه ایکس، تعدادی الکترون از کلاهک برق نما جدا می‌شوند، در نتیجه بار مثبت کلاهک و ورقه‌ها افزایش یافته و به دنبال آن فاصله ورقه‌ها نیز افزایش می‌باید. در نتیجه جواب این سؤال گزینه (۲) می‌شود.

**تمرین ۳** باریکه نوری به صفحه فلزی هدف تابانده می‌شود، اما فتوالکترونی از سطح فلز جدا نمی‌شود. کدامیک از اقدامات زیر باعث می‌شود که پدیده فتوالکترونی رخ دهد؟

- ۱) افزایش بسامد باریکه نور
- ۲) کاهش بسامد باریکه نور
- ۳) افزایش شدت باریکه نور با ثابت ماندن بسامد
- ۴) کاهش شدت باریکه نور با ثابت ماندن بسامد

**پاسخ** همان‌طور که گفتیم اگر بسامد پرتوی فروودی به اندازه کافی زیاد نباشد، فوتون الکترون‌ها از سطح فلز جدا نمی‌شوند و در این حالت افزایش یا کاهش شدت پرتوی فروودی تغییری ایجاد نمی‌کند و برای رخ دادن پدیده فتوالکترونی کاریک، باید بسامد پرتوی فروودی را افزایش دهیم و گزینه (۱) صحیح است.

**سلول فتوالکترونی:** برای بررسی اثر فتوالکترونیک طرح آزمایش ساده‌ای در شکل مقابل نشان داده شده است. در این دستگاه صفحه فلزی هدف T و جمع‌کننده فلزی C درون یک محفظه خلاً شیشه‌ای قرار دارند که از بیرون به یک گالوانومتر (آمپرسنج حساس) متصل شده‌اند. نور تک بسامد به صفحه T می‌تابد و فتوالکترون‌ها را آزاد می‌کند و این فتوالکترون‌ها به جمع‌کننده C می‌رسند و در نتیجه گالوانومتر عبور جریان را نشان می‌دهد.

#### نکات مهم و کاربردی

۱) اگر بسامد تابیده شده به صفحه فلزی T از حد معینی بیشتر باشد، فتوالکترون‌ها از صفحه فلزی جدا می‌شوند و گالوانومتر عبور جریان الکترونی را نشان می‌دهد. در این حالت با افزایش شدت تابش پرتوی فروودی تعداد فوتون الکترون‌ها افزایش یافته و گالوانومتر عدد بزرگ‌تری را نشان می‌دهد.

۲) اگر بسامد تابیده شده به صفحه فلزی T از حد معینی کمتر باشد، فتوالکترون‌ها از صفحه فلزی جدا نمی‌شوند و در مدار جریان الکترونیکی به وجود نمی‌آید و گالوانومتر عدد صفر را نشان می‌دهد. وقتی که در این حالت افزایش یا کاهش شدت تابش پرتوی فروودی تغییری در عدد نشان داده شده توسط گالوانومتر ایجاد نمی‌کند.

**تمرین ۴** مطابق شکل، باریکه نوری به صفحه فلزی هدف تابانده می‌شود اما گالوانومتر جریانی را نشان نمی‌دهد. کدامیک از اقدامات زیر باعث می‌شود که گالوانومتر عبور جریان را نشان دهد؟

- ۱) افزایش بسامد باریکه نور
- ۲) کاهش بسامد باریکه نور
- ۳) افزایش شدت باریکه نور تابیده شده
- ۴) کاهش شدت باریکه نور تابیده شده

**پاسخ** همان‌طور که گفتیم اگر بسامد پرتوی فروودی به اندازه کافی زیاد نباشد، فوتون الکترون‌ها از سطح فلز جدا نمی‌شوند و در این حالت افزایش یا کاهش شدت پرتوی فروودی تغییری ایجاد نمی‌کند و برای ایجاد جریان، باید بسامد پرتوی فروودی را افزایش دهیم. بنابراین گزینه (۱) صحیح است.

#### بررسی انرژی جنبشی فتوالکترون‌های جدا شده

طبق نظریه فتوالکترونیک اینشتین، وقتی نوری تکفام بر سطح فلزی می‌تابد، هر فوتون صرفاً با یکی از الکترون‌های فلز بر هم کنش می‌کند. اگر فوتون انرژی کافی داشته باشد تا فرایند خارج کردن الکtron از فلز را انجام دهد، الکترون به طور آنسی از آن گسیل می‌شود. در این صورت بخشی از انرژی فوتون صرفاً جدای کردن الکترون از فلز می‌شود که آن را با W نشان می‌دهیم و مابقی آن به انرژی جنبشی الکترون خارج شده تبدیل می‌شود. به عبارت دیگر داریم:

$$hf = W + K$$

hf: انرژی فوتون

W: انرژی مورد نیاز برای جدا کردن الکترون از فلز

K: انرژی جنبشی باقی‌مانده برای الکترون

**تمرین ۵** فوتونی با انرژی  $4/5\text{eV}$  بر سطح فلزی می‌تابد و فتووالکترونی با انرژی جنبشی  $1\text{eV}$  از آن خارج می‌شود. انرژی صرف شده برای جدا کردن این الکترون از سطح فلز چند الکترون‌ولت است؟

۳/۵ (۴)

۲/۵ (۳)

۱ (۲)

 $\frac{1}{3}$ 

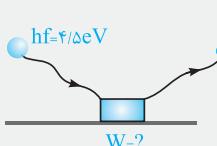
$$\left\{ \begin{array}{l} \text{انرژی جنبشی: } K = 1\text{eV} \\ \text{انرژی فوتون: } hf = 4/5\text{eV} \\ W = ? \end{array} \right.$$

$$\Rightarrow K = hf - W \Rightarrow 1\text{eV} = 4/5\text{eV} - W \Rightarrow W = 3/5\text{eV}$$

**پاسخ** با توجه به رابطه زیر داریم:

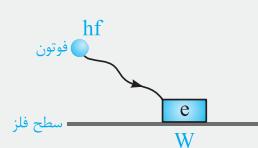
(گزینه ۴)

نگاه مفهومی تر: فوتونی با انرژی  $4/5\text{eV}$  به سطح فلز بخورد کرده است و فتووالکترونی با انرژی  $1\text{eV}$  از سطح فلز جدا شده است. پس چند الکترون‌ولت انرژی صرف جدا شدن الکترون از سطح فلز شده  $K = 1\text{eV}$  است؟  $\Leftarrow$  پاسخ:  $4/5\text{eV} - 1\text{eV} = 3/5\text{eV}$



#### تحلیل دقیق‌تر اثر فتووالکتریک

به طور کلی برخی از الکترون‌ها در فلز کمتر مقیداند و برای خارج کردن آن‌ها از فلز کار کمتری لازم است. در این حالت مقدار کمی از انرژی فوتون صرف جدا شدن الکترون از فلز می‌شود و در نتیجه انرژی جنبشی بیشتری برای الکترون باقی می‌ماند. اگر حداقل کار لازم برای جدا کردن سست‌ترین الکترون از سطح فلز را با  $W_*$  نشان دهیم، این الکترون با بیشترین انرژی جنبشی از سطح فلز جدا می‌شود و داریم:



$$hf = W_* + K_{\max} \Rightarrow K_{\max} = hf - W_*$$

انرژی فوتون

$W_*$ : کم‌ترین انرژی مورد نیاز برای جدا کردن الکترون از فلز (تابع کار فلز)

$K_{\max}$ : بیشترین انرژی جنبشی باقی‌مانده برای الکترون

**تمرین ۶** فوتونی با انرژی  $4/5\text{eV}$  بر سطح فلزی می‌تابد و فتووالکترونی با حداقل انرژی جنبشی  $1\text{eV}$  خارج می‌شود. در این صورت تابع کار فلز چند الکترون‌ولت است؟

(منتقب سراسری قبل از ۸۰)

۱ (۲)

 $\frac{1}{3}$ 

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{حداقل انرژی جنبشی: } K_{\max} = 1\text{eV} \\ \text{انرژی فوتون: } hf = 4/5\text{eV} \\ W_* = ? \end{array} \right.$$

$$\Rightarrow K_{\max} = hf - W_* \Rightarrow 1\text{eV} = 4/5\text{eV} - W_* \Rightarrow W_* = 3/5\text{eV}$$

**پاسخ** با توجه به رابطه مقابل، داریم:

(گزینه ۴)

نگاه مفهومی تر: فوتونی با انرژی  $4/5\text{eV}$  به سطح فلز بخورد کرده است. فتووالکترونی با انرژی  $1\text{eV}$  از سطح فلز جدا شده است. چند الکترون‌ولت انرژی صرف جدا شدن الکترون از سطح فلز شده است؟  $\Leftarrow$  پاسخ:  $4/5\text{eV} - 1\text{eV} = 3/5\text{eV}$

#### روابط مربوط به بسامد آستانه و طول موج آستانه

در شکل‌های زیر می‌خواهیم الکترون را از سطح فلز با تابع کار  $W_*$  جدا کنیم، اگر انرژی فوتون را  $E_0 = hf$  در نظر بگیریم، سه حالت زیر رخ می‌دهد:

حالات		در این حالت فوتون ضعیف بوده و نمی‌تواند الکترون را جدا کند.
۱		در این حالت الکترون در آستانه جدا شدن است. * این موضوع یعنی اگر بسامد اندکی بیشتر از $W_*$ باشد الکترون جدا شده و اگر بسامد اندکی کمتر از $W_*$ باشد الکترون جدا نمی‌شود.
۲		در این حالت الکترون از سطح فلز جدا می‌شود. * در این حالت الکترون از سطح فلز جدا می‌شود و انرژی جنبشی آن برابر است با: انرژی که صرف جدا شدن الکترون شده است.
۳		

## فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۱۵

**تذکر** در حالت ۳، چون  $W_0$  مربوط به سستترین الکترون‌ها می‌باشد، در نتیجه انرژی جنبشی این الکترون‌ها در بین الکترون‌های جداسده، بیشتر از باقی الکترون‌ها می‌باشد، زیرا انرژی کمتری برای جدا کردن آن‌ها نیاز بود و باقی انرژی به صورت انرژی جنبشی ظاهر می‌شود.

**رابطه بسامد آستانه:** همان‌طور که می‌دانید، بسامد آستانه بسامدی است که برای بسامدهای کمتر از آن، فتووالکتریک رخ نمی‌دهد. در این بسامد، الکترون در آستانه جدا شدن از سطح فلز است و انرژی فوتون با تابع کار فلز برابر است.

$$E_0 = hf \quad e \quad W_0$$

$$hf_0 = W_0 \Rightarrow f_0 = \frac{W_0}{h}$$

**رابطه طول موج آستانه:** طول موج متناظر با بسامد آستانه را طول موج آستانه می‌نامند و رابطه مربوط به آن برابر است با:

$$\lambda_0 = \frac{c}{f_0} \Rightarrow \lambda_0 = \frac{W_0}{hc}$$

**توجه** به بسامد آستانه و طول موج آستانه، به ترتیب بسامد قطع و طول موج قطع نیز گفته می‌شود.

$$\left. \begin{array}{l} f > f_0 \Rightarrow f > \frac{c}{\lambda_0} \\ \text{شرط رخ دادن فتووالکتریک:} \\ \text{طول موج از طول موج آستانه کمتر باشد: } \lambda < \lambda_0 \end{array} \right\}$$

**شیوه** به طور کلی هر چه بسامد فوتون شلیک شده نیز در این حالت بیشتر است) و تابع کار فلز کمتر باشد، (الکترون راحت‌تر جدا شود) احتمال رخ دادن پدیده فتووالکتریک بیشتر است.

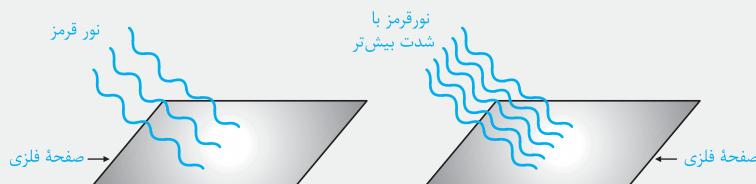
(تأثیری)

**تمرین ۷** کدام عبارت در مورد پدیده فتووالکتریک صحیح نیست؟

- ۱) در صورتی که انرژی فوتون‌های فرودی بر سطح فلز کمتر از تابع کار فلز باشد، پدیده فتووالکتریک رخ نمی‌دهد.
- ۲) در صورتی که بسامد نور تابشی از بسامد آستانه فلز کمتر باشد، پدیده فتووالکتریک رخ نمی‌دهد.
- ۳) در صورتی که طول موج نور تابشی از طول موج آستانه فلز کمتر باشد، پدیده فتووالکتریک رخ نمی‌دهد.
- ۴) تعداد فوتون‌های تابشی، در رخ دادن یا ندادن پدیده فتووالکتریک بی‌تأثیر است.

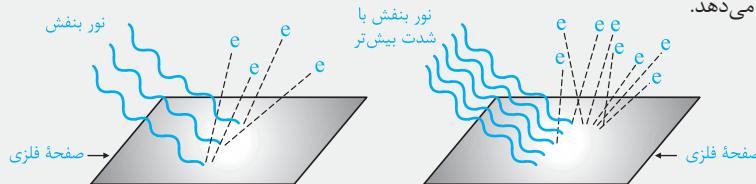
**پاسخ** برای پاسخ به این سؤال، به نکات زیر توجه کنید:

- ۱) پدیده فتووالکتریک هنگامی رخ می‌دهد که انرژی فوتون‌های فرودی بر فلز بیشتر از تابع کار فلز باشد، به عبارت دیگر باید بسامد نور تابشی از بسامد آستانه فلز بیشتر و طول موج تابشی از طول موج آستانه فلز کمتر باشد. بنابراین گزینه (۳) پاسخ این تمرین است.
- ۲) تعداد فوتون‌های تابشی در رخ دادن و یا ندادن پدیده فتووالکتریک بی‌تأثیر است، رخ دادن پدیده فتووالکتریک به انرژی هر فوتون بستگی دارد، یعنی اگر برای یک نور مشخص مانند قرمز، فتووالکتریک رخ ندهد، با افزایش شدت همین نور قرمز نیز فتووالکتریک رخ نمی‌دهد.



با نور قرمي با شدت بيشتر نيز فتووالکتریک رخ نمی‌دهد.

- ۳) اگر با تاباندن پرتوهایی به سطح یک فلز پدیده فتووالکتریک روی دهد، افزایش تعداد فوتون‌های تابشی با افزایش شدت نور، تعداد الکترون‌های جدا شده از سطح جسم را افزایش می‌دهد.



با افزایش شدت نور بنشش، تعداد الکترون‌های جدا شده افزایش می‌لاید. با نور بنشش فتووالکتریک رخ می‌دهد.

**تمرین ۸** طول موج قطع در یک آزمایش فوتوالکتریک،  $5 \times 10^{-14} \text{ Hz}$  میکرون است. اگر بر فلز آن، نور تکرنگی با بسامد  $5 \times 10^{14} \text{ Hz}$  بتابانیم، تابع کار فلز چند ژول است و آیا با این نور پدیده فوتوالکتریک رخ می‌دهد یا خیر؟ ( $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$  و  $h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J.s}$ ) (یافته دافل ۹۱)

۱)  $10^{-19} \text{ جول}$  و رخ می‌دهد. ۲)  $3/96 \times 10^{-19} \text{ جول}$  و رخ نمی‌دهد. ۳)  $3/3 \times 10^{-19} \text{ جول}$  و رخ نمی‌دهد. ۴)  $3/3 \times 10^{-19} \text{ جول}$  و رخ نمی‌دهد.

**پاسخ** برای پاسخ دادن به این سؤال، گام‌های زیر را طی می‌کنیم:

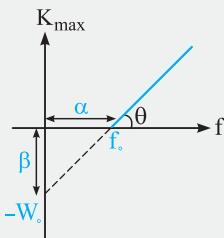
گام اول: برای محاسبه تابع کار این فلز داریم:

$$f_0 = \frac{W_0}{h} \Rightarrow W_0 = hf_0 = \frac{hc}{\lambda_0} = \frac{6.6 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{5 \times 10^{-6}} \Rightarrow W_0 = 3/96 \times 10^{-19} \text{ J}$$

گام دوم: محاسبه انرژی فوتون فروودی بر فلز:

$$hf = 6.6 \times 10^{-34} \times 5 \times 10^{14} = 33 \times 10^{-20} \text{ J} = 3/3 \times 10^{-19} \text{ J}$$

با توجه به این‌که انرژی هر فوتون از  $W_0$  کمتر است، بنابراین اثر فوتوالکتریک رخ نمی‌دهد. بنابراین گزینه (۳) صحیح است



با توجه به رابطه  $K_{max} = hf - W_0$ ، نمودار بیشینه انرژی جنبشی بر حسب بسامد در SI به صورت شکل مقابل است:

#### نکات مهم و کاربردی

۱) محل برخورد نمودار با محور افقی (طول از مبدأ) بسامد آستانه ( $\alpha = f_0 = \frac{W_0}{h}$ ) را نشان می‌دهد.

۲) محل برخورد نمودار با محور قائم (عرض از مبدأ)  $-W_0 = \beta$  را نشان می‌دهد.

۳) شیب نمودار برابر است با:

$$K_{max} = hf - W_0 \Rightarrow \text{شیب نمودار} = \tan \theta = h$$

مقدار شیب این نمودار، یک عدد ثابت بوده و برای انواع فلزها یکسان است.

۴) تو تمرين بعد، يه کم روی نمودار مسلط‌تر می‌شیم ...

**تمرین ۹** در پدیده فوتوالکتریک، نمودار بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها بر حسب بسامد پرتوی نور فروودی برای دو فلز A و B مطابق شکل است. فلز A در مقایسه با B دارای تابع کار ..... و طول موج آستانه ..... است.

(تجربی فارج ۸۶) ۱) کمتر - بیشتر ۲) بیشتر - کمتر ۳) کمتر - بیشتر

**پاسخ** با توجه به این‌که محل قطع نمودار  $f = K_{max}$  با افق، معادل بسامد آستانه می‌باشد و بسامد آستانه نیز برابر  $f_0 = \frac{W_0}{h}$  است، می‌توان گفت:

$$f_0 = \frac{W_0}{h} \Rightarrow \frac{W_0}{h_A} < \frac{W_0}{h_B} \Rightarrow \frac{W_0}{h_A} < \frac{W_0}{h_B} \Rightarrow W_0/A < W_0/B \Rightarrow W_0/A < W_0/B$$

در ادامه با توجه به رابطه  $\lambda = \frac{hc}{W_0}$ ، چون طول موج آستانه و تابع کار با هم رابطه عکس دارند، داریم:

$$W_0/A < W_0/B \Rightarrow \lambda_A > \lambda_B$$

بنابراین گزینه (۱) صحیح است.

#### نارسایی فیزیک کلاسیک در توجیه اثر فوتوالکتریک

طبق نظریه الکترومغناطیس کلاسیک نور یک موج الکترومغناطیس است و هنگامی که با سطح فلز برخورد می‌کند، میدان الکتریکی این موج  $\vec{E} = -c\vec{E}_0$  به الکترون‌های فلز وارد می‌کند و آن‌ها را به نوسان وامی دارد. به این ترتیب هنگامی که دامنه نوسان برخی از الکترون‌ها به قدر کافی بزرگ شود، انرژی جنبشی لازم را برای جدا شدن از سطح فلز پیدا می‌کنند. بنا به این دیدگاه کلاسیکی، این پدیده باید با هر بسامدی رخ دهد، در حالی که این نتیجه با تجربه سازگار نیست.

از طرفی، یکی دیگر از پیامدهای نظریه الکترومغناطیسی ماکسول این است که، شدت نور با مربع دامنه میدان الکتریکی موج الکترومغناطیسی متناسب است ( $I \propto E^2$ ). به این ترتیب انتظار می‌رود به ازای یک بسامد معین، اگر شدت نور فروودی بر سطح فلز را افزایش دهیم باید الکترون‌ها با انرژی جنبشی بیشتری از فلز خارج شوند، نتیجه‌ای که تجربه آن را تأیید نمی‌کند.

## فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۱۷

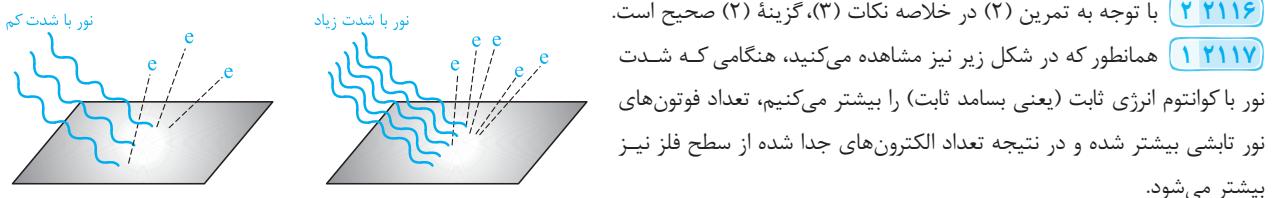
با توجه به خلاصه نکات ارائه شده، با تاباندن پرتوی فرابنفش بر سطح فلز برق نما، تعداد قابل توجهی الکترون از صفحه جدا خواهد شد. این پدیده را **فوتوالکتریک** و الکترون های جدا شده از سطح را **فوتوالکترون** می نامند. از آنجاکه بار اولیه برق نما منفی است، جدا شدن الکترون ها از کلاهک، باعث تخلیه الکتریکی آن می شود. با توجه به مطالب ذکر شده گزینه (۴) صحیح است.

(۱) در پدیده فوتوالکتریک، فوتوالکترون ها دارای بار منفی اند، بنابراین در صورت حرکت در یک میدان مغناطیسی می توانند منحرف شوند و گزینه (۱) صحیح است. دقت شود که فوتوالکترون ها از جنس امواج الکترومغناطیس محسوب نمی شوند، زیرا دارای بار الکتریکی هستند.

با توجه به خلاصه نکات ارائه شده، بسامد آستانه بساده است که به ازاء بسامدهای بیشتر از آن، الکترون از سطح فلز جدا می شود و فوتوالکتریک رخ می دهد.

(۲) با توجه به تمرین (۱) در خلاصه نکات (۳)، گزینه (۴) صحیح است.

(۳) با توجه به تمرین (۲) در خلاصه نکات (۳)، گزینه (۲) صحیح است.

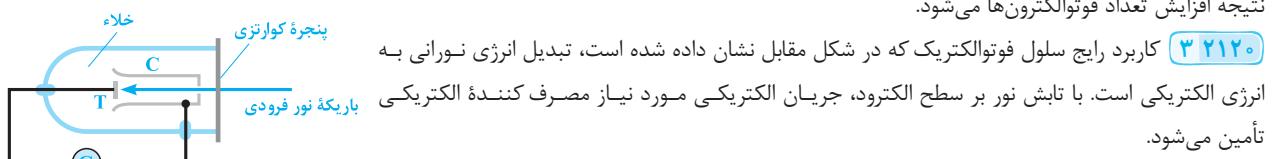


(۴) همانطور که در شکل زیر نیز مشاهده می کنید، هنگامی که شدت نور با کواتوم انرژی ثابت (یعنی بسامد ثابت) را بیشتر می کنیم، تعداد فوتون های نور تابشی بیشتر شده و در نتیجه تعداد الکترون های جدا شده از سطح فلز نیز بیشتر می شود.

با توجه به خلاصه نکات ارائه شده، انرژی جنبشی و تندی فوتوالکترون ها با افزایش شدت نور تابشی (با ثابت بودن بسامد) تغییر نمی کند.

همان طور که در خلاصه نکات ارائه شده مطالعه کردید، در بسامدهای کمتر از بسامد آستانه پدیده فوتوالکتریک رخ نمی دهد و افزایش و کاهش شدت پرتوهای تابیده شده در این حالت اثری ندارد. بنابراین گزینه های (۱) و (۲) نادرست هستند.

اما در بسامدهای بیشتر از بسامد آستانه که پدیده فوتوالکتریک رخ می دهد، افزایش شدت پرتوهای تابیده شده باعث افزایش تعداد فوتون های تابشی و در نتیجه افزایش تعداد فوتوالکترون ها می شود.



(۵) با توجه به تمرین (۴) در خلاصه نکات (۳)، گزینه (۱) صحیح است.

هنگامی که بسامد پرتوی فروودی به اندازه کافی زیاد باشد، فوتوالکترون ها از سطح فلز جدا می شوند. در این حالت افزایش شدت پرتوهای تابیده شده باعث افزایش تعداد فوتوالکترون ها شده و باعث افزایش جریان نشان داده شده توسط گالوانومتر می شود.

(۶) بسامد موج مورد آزمایش ثابت است، چون طول موج آن ثابت است. بنابراین با افزایش شدت همین نور، تعداد الکترون های جدا شده از سطح افزایش می یابد. از سوی دیگر با توجه به خلاصه نکات ارائه شده، تندی فوتوالکترون ها تغییر نمی کند.

(۷) طبق نظریه الکترومغناطیس کلاسیک، نور یک موج الکترومغناطیس است و هنگام برخورد آن با سطح فلز، میدان الکتریکی موج مورد نظر می تواند باعث جدا شدن الکترون ها از سطح فلز شود و در هر بسامدی این پدیده می تواند رخ دهد. بنابراین عبارت (الف) توسط فیزیک کلاسیک توجیه می شود و عبارت (ب) توجیه نمی شود.

از طرف دیگر طبق نظریه الکترومغناطیس ماکسول شدت نور با مریع دامنه میدان الکتریکی موج الکترومغناطیسی متناسب است. به این ترتیب انتظار می رود به ازای یک بسامد معین، اگر شدت نور فروودی به سطح فلز را افزایش دهیم الکترون ها با انرژی بیشتری از فلز خارج شوند، نتیجه ای که تجربه آن را تأیید نمی کند. بنابراین عبارت (ج) نیز توجیه نمی شود.

(۸) طبق نظریه الکترومغناطیس ماکسول داریم:

با توجه به رابطه  $K_{\max} = hf - W_0$ ، تابع کار برابر تفاضل بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون و انرژی فوتون فروودی است.

(۹)  $W_0 = hf - K_{\max}$

بسامد آستانه: کمترین بسامد مورد نیاز برای یک پرتو تا این پرتو بتواند الکترون را در آستانه جدا شدن از فلز قرار دهد، بسامد آستانه نام دارد. در این حالت انرژی فوتون دقیقاً برابر تابع کار است و داریم:

$$f_0 = \frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow f_0 = \frac{W_0}{h} \Rightarrow f_0 = \frac{W_0}{h} \Rightarrow f_0 = \frac{W_0}{h}$$

$$f_0 = \frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow f_0 = \frac{W_0}{h} \Rightarrow \frac{W_0}{h} = \frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow \lambda_0 = \frac{hc}{W_0}$$

طول موج آستانه: طول موج متناظر با بسامد آستانه را طول موج آستانه می نامیم و مقدار آن برابر است با:

تابع کار یک فلز، حداقل انرژی مورد نیاز جهت جدا کردن سست ترین الکترون از سطح آن است و بسامد آستانه، حداقل بسامدی است که یک

$$W_0 = 6 \text{ eV}, h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV.s}$$

فوتون می‌تواند با آن بسامد، سست ترین الکترون را در آستانه جدا شدن از فلز قرار دهد. بنابراین داریم:

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

با توجه به رابطه مقابله داریم:

$$W_0 = hf_0 \Rightarrow f_0 = \frac{W_0}{h} = \frac{2/5}{4 \times 10^{-15}} = \frac{1}{16} \times 10^{16} \text{ Hz} = 625 \text{ THz}$$

به صورت زیر عمل می‌کنیم:

$$\begin{cases} f_{\text{A}} = 5 \times 10^{14} \text{ Hz} \Rightarrow \lambda_{\text{A}} = \frac{c}{f_{\text{A}}} = \frac{3 \times 10^8}{5 \times 10^{14}} = 0.6 \times 10^{-6} \text{ m} = 600 \text{ nm} \\ f_{\text{B}} = 2f_{\text{A}} = 10^{15} \text{ Hz} \Rightarrow \lambda_{\text{B}} = \frac{c}{f_{\text{B}}} = \frac{3 \times 10^8}{10^{15}} = 3 \times 10^{-7} \text{ m} = 300 \text{ nm} \end{cases} \Rightarrow \lambda_{\text{A}} - \lambda_{\text{B}} = 300 \text{ nm}$$

کمترین بسامدی که سبب رخ دادن پدیده فوتوالکتریک می‌شود، همان بسامد آستانه است و داریم:

$$f_0 = \frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow f_0 = \frac{3 \times 10^8}{100 \times 10^{-9}} = 3 \times 10^{15} \text{ Hz} = 3 \times 10^6 \text{ GHz}$$

همان طور که می‌دانیم، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌های جدا شده از سطح فلز، برابر  $W_0 - hf$  است. حال اگر  $hf = W_0$  باشد، الکترون در آستانه جدا شدن از سطح فلز قرار می‌گیرد، بدین معنا که اگر  $hf$  مقداری جزئی از  $W_0$  بیشتر شود، پدیده فوتوالکتریک رخ می‌دهد و اگر  $hf$  مقداری جزئی کوچکتر از  $W_0$  شود، فوتوالکتریک رخ نمی‌دهد. بنابراین گزینه (۱) نادرست است.

با توجه به تمرين (۷) در خلاصه نکات (۳)، گزینه (۲) صحیح است.

برای افزایش احتمال رخ دادن پدیده فوتوالکتریک، می‌توان از دو روش زیر استفاده کرد:

- (۱) می‌توان از فلز الکترون دهنده‌تر استفاده کرد، بدین معنا که تابع کار فلز کمتر باشد و به عبارت بهتر، فوتون راحت‌تر الکترون را جدا کند.
- (۲) می‌توان از پرتوی فرودی قوی‌تر استفاده کرد، بدین معنا که بسامد پرتوی فرودی (انرژی هر یک از فوتون‌های فرودی) بیشتر باشد.

$$\frac{\text{برای اطمینان بیشتر از}}{\text{برقراری نامساوی}} \frac{f}{W_0} > hf : \text{شرط رخ دادن فوتوالکتریک}$$

### تذکر

افزایش بسامد نور مورد آزمایش، معادل است با کم کردن طول موج نور مورد آزمایش. بنابراین با کم کردن طول موج نور مورد آزمایش نیز احتمال رخ دادن پدیده فوتوالکتریک افزایش می‌یابد.

به نامساوی‌های مقابله توجه کنید:

$$f > f_0 \Rightarrow \frac{c}{\lambda} > \frac{c}{\lambda_0} \Rightarrow \lambda < \lambda_0.$$

بنابراین فوتوالکتریک برای طول موج‌های کمتر از طول موج آستانه رخ می‌دهد، این موضوع یعنی بلندترین طول موجی که فوتوالکتریک در آن رخ می‌دهد، همان طول موج آستانه است:

$$W_0 = 4 \text{ eV}, h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV.s}, c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$$

$$\lambda_0 = \frac{hc}{W_0} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{4} = 3 \times 10^{-7} \text{ m} = 300 \text{ nm}$$

طول موج آستانه را برای این سه فلز به دست می‌آوریم، اگر  $\lambda = 600 \text{ nm}$ ، از طول موج آستانه هر کدام از این سه فلز کمتر باشد، پدیده

فوتوالکتریک برای آن فلز رخ می‌دهد:

$$\begin{cases} A: \lambda_0 = \frac{hc}{W_0} = \frac{3 \times 10^8 \times 4/14 \times 10^{-15}}{2/26} \approx 549 \text{ nm} < 600 \text{ nm} \\ B: \lambda_0 = \frac{hc}{W_0} = \frac{3 \times 10^8 \times 4/14 \times 10^{-15}}{4/24} \approx 292 \text{ nm} < 600 \text{ nm} \\ C: \lambda_0 = \frac{hc}{W_0} = \frac{3 \times 10^8 \times 4/14 \times 10^{-15}}{4/37} \approx 284 \text{ nm} < 600 \text{ nm} \end{cases}$$

همان‌گونه که مشاهده می‌کنید طول موج  $600 \text{ nm}$ ، از طول موج آستانه هر سه فلز بزرگ‌تر است، یعنی با طول موج  $600 \text{ nm}$  برای هیچ‌یک از ۳ فلز پدیده فوتوالکتریک رخ نمی‌دهد.

فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۱۹

به جور دیگه فکر کنیم: ابتدا انرژی فوتون فروودی با طول موج  $\lambda = 600\text{ nm}$  را به دست می‌آوریم، هر کدام از سه فلز که تابع کارش کمتر از انرژی فوتون فروودی باشد، پدیده فتوالکتریک در آن رخ می‌دهد:

$$E_0 = hf = \frac{hc}{\lambda} = \frac{4.14 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{6 \times 10^{-7}} = 2.07\text{ eV}$$

همان طور که مشاهده می‌کنید تابع کار هر سه فلز بیشتر از انرژی فوتون فروودی است و در هیچ‌یک از سه فلز فتوالکترون از سطح گسیل نمی‌شود.

۳۲۱۳۷

همان طور که در سؤال‌های قبیل نیز بیان کردیم، برای افزایش احتمال رخ دادن پدیده فتوالکتریک، استفاده از فوتون‌های قوی‌تر (افزایش بسامد یا کاهش طول موج) و استفاده از فلز با تابع کار کمتر، روش‌های مؤثری است و در نتیجه گزینه (۲) صحیح است. دقت شود که افزایش تعداد فوتون‌های فروودی با افزایش شدت نور و همچنین افزایش زمان تبلش نور، در رخ دادن یا ندادن پدیده فتوالکتریک مؤثر نمی‌باشد.

۲۲۱۳۸

از طرفی طول موج نور زرد بزرگ‌تر از طول موج نور سبز می‌باشد، بنابراین با نور زرد نیز فتوالکتریک رخ نمی‌دهد. بسامد آستانه این فلز (f<sub>0</sub>)، درصد کمتر از بسامد نور بنفش است، یعنی اگر بسامد نور بنفش را x در نظر بگیریم، بسامد آستانه فلز برابر  $x^{0.9}$  است. حال اگر این عمل را با نور قرمز انجام دهیم، خواهیم داشت:

۴۲۱۳۹

$$f = \frac{c}{\lambda} \Rightarrow \frac{f}{f_0} = \frac{\lambda_0 / 4}{\lambda_0 / 7} = \frac{4}{7} \Rightarrow f = \frac{4}{7} f_0 < x^{0.9}$$

از آن جایی که بسامد نور فروودی در حالتی که از نور قرمز استفاده شده است از بسامد آستانه فلز کمتر است، پدیده فتوالکتریک برای نور قرمز رخ نمی‌دهد. برای پاسخ به این سؤال، با توجه به این که در ابتدا فتوالکتریک رخ نداده است، به نکات زیر توجه کنید:

۳۲۱۴۰

(۱) اگر بسامد فوتون‌های تابشی بر سطح فلز را نصف کنیم، باز هم پدیده فتوالکتریک رخ نمی‌دهد.

$$(باز هم فتوالکتریک رخ نمی‌دهد). f_2 < \frac{1}{2} f_1 : در حالت دوم \xrightarrow{\text{بسامد نصف شود}} f_1 : در حالت اول$$

(۲) بسامد آستانه از ویژگی‌های فلز است و به بسامد نور فروودی بستگی ندارد. با توجه به نکات فوق، گزینه (۳) صحیح است.

۴۲۱۴۱

همانطور که قبلاً بیان شد، با افزایش بسامد یا کاهش طول موج و همچنین با کاهش تابع کار، احتمال وقوع پدیده فتوالکتریک افزایش می‌یابد. در ادامه به بررسی گزینه‌ها می‌پردازیم:

(۱) در این گزینه، طول موج و تابع کار هر دو افزایش یافته‌اند، بنابراین این گزینه صحیح نیست، زیرا هیچ‌کدام از عوامل دلخواه ما را دارا نمی‌باشد. (۲) در این گزینه تابع کار کاهش، ولی طول موج افزایش یافته است، پس در این گزینه لزوماً فتوالکترون گسیل نمی‌شود، زیرا تنها دارای یکی از عوامل دلخواه ما است. توجه شود که بسته به میزان تغییرات W و λ، امکان وقوع پدیده فتوالکتریک در این حالت وجود دارد ولی چون در صورت مسئله، قید لزوماً ذکر شده است، پس این گزینه نمی‌تواند صحیح باشد.

۳

(۳) در این گزینه با ثابت ماندن طول موج، تابع کار افزایش یافته است، بنابراین ممکن است دیگر پدیده فتوالکتریک رخ ندهد.

(۴) در این گزینه، طول موج و تابع کار هر دو کاهش یافته است، یعنی هر دو عامل دلخواه ما موجود است، پس با توجه به این که در حالت اول فتوالکتریک رخ داده است، در این گزینه نیز لزوماً الکترون گسیل می‌شود.

۱۲۱۴۲

با توجه به رابطه  $K_{max} = hf - W$  مشخص می‌شود که بیشینه انرژی جنبشی فتوالکترون‌ها به بسامد نور تابشی و W (جنس فلز) بستگی دارد.

۱۲۱۴۳

با توجه به رابطه  $K_{max} = hf - W$ ، بیشینه انرژی جنبشی فتوالکترون‌ها به بسامد و تابع کار فلز بستگی داشته و تابع کار فلز نیز به جنس فلز بستگی دارد و مستقل از شدت نور تابشی می‌باشد. بنابراین با افزایش شدت تبلش نور، K<sub>max</sub> و W هر دو ثابت می‌مانند.

۳۲۱۴۴

در بسامدهای کمتر از بسامد آستانه پدیده فتوالکتریک رخ نمی‌دهد و افزایش و کاهش شدت پرتوهای تابیده شده در این حالت اثری ندارد. بنابراین گزینه‌های (۱) و (۲) نادرست هستند.

۴۲۱۴۵

با توجه به تمرین (۶) در خلاصه نکات (۳)، گزینه (۴) صحیح است.

۲۲۱۴۶

گام اول: ابتدا انرژی هر یک از فوتون‌هایی که به سطح فلز برخورد می‌کنند را به دست می‌آوریم:

$$hf = W + K \Rightarrow hf = 7 + 6 = 13\text{ eV}$$

گام دوم: در حالت دوم فوتونی با این انرژی به الکترونی برخورد می‌کند و ۵eV از انرژی فوتون صرف جدا شدن الکترون از فلز می‌شود. بنابراین انرژی

جنبی باقی‌مانده برای الکtron برابر است با:

$$K = hf - W = 13 - 5 = 8\text{ eV}$$

با توجه به شکل زیر، اگر پرتویی با بسامد  $Hz = 10^{14} \times 8/5 eV = 2/5 eV$  به فلزی با تابع کار  $W_0 = 2/5 eV$  بتابد، فوتوالکترون‌هایی از سطح فلز جدا می‌شود که بیشینه انرژی جنبشی آن‌ها به صورت زیر محاسبه می‌شود:

$$f = \frac{hf}{W_0} = \frac{hc}{W_0} = \frac{4 \times 10^{-15} eV.s}{2/5 eV} = 10^{14} Hz$$

$$K_{max} = hf - W_0 \Rightarrow K_{max} = 4 \times 10^{-15} eV.s - 2/5 eV = 0.9 eV$$

کافیست بتوانیم رابطه  $K_{max}$  را به شکل زیر بازنویسی کنیم:

$$K_{max} = hf - W_0 = hf - hf_0 = hc \left( \frac{1}{\lambda} - \frac{1}{\lambda_0} \right) = (4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8) \left( \frac{1}{0.1 \times 10^{-6}} - \frac{1}{0.2 \times 10^{-6}} \right) = 6 eV$$

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

گام اول: انرژی فوتون فروندی را به دست می‌آوریم:

$$K_{max} = hf - W_0 = 6 - 4/2 = 1.8 eV$$

گام دوم: بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌های گسیلی را به دست می‌آوریم:

$$K_{max} = 1.8 \times 1/6 \times 10^{-19} J$$

گام سوم:  $K_{max}$  را بر حسب ژول به دست می‌آوریم:

$$K_{max} = \frac{1}{\gamma} mv_{max}^2 \Rightarrow 1.8 \times 1/6 \times 10^{-19} = \frac{1}{\gamma} (9 \times 10^{-31}) v^2 \Rightarrow v = 10^5 m/s$$

گام چهارم: بیشینه نتیج فوتوالکترون‌های خارج شده از فلز را به دست می‌آوریم:

$$E = hf = \frac{hc}{\lambda} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{400 \times 10^{-9}} = 2 eV$$

گام اول: ابتدا بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها را به دست می‌آوریم:

$$K_{max} = \frac{1}{\gamma} mv_{max}^2 = \frac{1}{\gamma} (10^{-30}) (4 \times 10^8)^2 = 10^{-20} J = \frac{10^{-20}}{10^{-19}} eV = 0.1 eV$$

گام دوم: انرژی فوتون مورد نظر را به دست می‌آوریم:

$$E = hf = \frac{hc}{\lambda} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{400 \times 10^{-9}} = 2 eV$$

گام سوم: تابع کار فلز را به دست می‌آوریم:

$$hf = W_0 + K_{max} \Rightarrow W_0 = hf - K_{max} = 2 - 0.1 = 1.9 eV$$

گام چهارم: بسامد آستانه را به دست می‌آوریم:

$$f_0 = \frac{W_0}{h} = \frac{1.9}{4 \times 10^{-15}} = \frac{5}{10^{-15}} Hz = 5 \times 10^{15} Hz$$

$$\begin{cases} 1 : K_{max} = h \times f_1 - hf_0 & \text{حال ۱} \\ 2 : K_{max} = h \times 2f_1 - hf_0 & \text{حال ۲} \end{cases}$$

حال با توجه به رابطه  $K_{max} = hf - W_0$ ، می‌توان نوشت:

$$K_{max} = hf - W_0 \Rightarrow K_{max} = 10^{-20} - 1.9 = 6 eV = 6 \times 1/6 \times 10^{-19} J = 10^{-19} J$$

مشابه با تست قبل داریم:

$$K_{max} = hf - W_0 \Rightarrow K_{max} = hf_1 - hf_0 \Rightarrow hf_1 - hf_0 = 6 eV$$

با استفاده از رابطه  $K_{max} = hf - W_0$  می‌توان نوشت:

$$\frac{(2)}{(1)} \Rightarrow 3 = \frac{2f_1 - f_0}{f_1 - f_0} \Rightarrow f_0 = \frac{1}{2} f_1$$

همان‌گونه که می‌بینید، بسامد در حالت دوم باید مقداری کمتر از ۴ برابر شده باشد ( $f_2 < 4f_1$ ).

$$f_2 > f_1 \Rightarrow \frac{f_2}{f_1} > 1 \Rightarrow k > 1$$

البته دقت کنیم که برای افزایش بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها، باید بسامد نور تابیده شده را افزایش دهیم.

$$K_2 = 4K_1 \Rightarrow hf_2 - W_0 = 4(hf_1 - W_0) \Rightarrow hf_2 - W_0 = 4hf_1 - 4W_0 \Rightarrow hf_2 = 4hf_1 - 3W_0 \Rightarrow f_2 = 4f_1 - \frac{3W_0}{h}$$

بنابراین  $4 < k < 1$  می‌باشد.

یادداشت ریاضی:

$$c = a - b \xrightarrow{a} c \text{ بیش از چهار برابر می‌شود.}$$

$$c = a - b \xrightarrow{b \text{ برابر شود.}} \text{اگر بخواهیم } c \text{ چهار برابر شود.}$$

مشاوره و راهنمای انتخاب بهترین منابع کنکور : 021-28425210

فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۲۱

**گام اول:** ابتدا به کمک نسبت بیشینه تندی فتوالکترون‌های گسیل شده، نسبت انرژی جنبشی آن‌ها را به دست می‌آوریم:

$$K_{\max} = \frac{1}{2} mv_{\max}^2 \Rightarrow \frac{K_{\gamma}}{K_1} = \left( \frac{v_{\gamma}}{v_1} \right)^2 \stackrel{v_{\gamma}=4v_1}{=} \frac{K_{\gamma}}{K_1} = \left( \frac{4v_1}{v_1} \right)^2 = 16$$

$$K_{\max} = hf - W_0 \xrightarrow{\substack{\text{اگر بخواهیم} \\ \text{باید کمتر از ۱۶ برابر شود}}} hf \Rightarrow 1 < k < 16 \xrightarrow{\substack{\text{برابر شود}}} \text{برابر شود}$$

**گام دوم:** حالا با توجه به سؤال قبل داریم:

**گام اول:** طبق رابطه  $\lambda = \frac{c}{f}$ ، چون  $c$  ثابت است، با دو برابر شدن طول موج پرتو فروندی بسامد آن نصف می‌شود. بنابراین داریم:

$$hf = W_0 + K_{\max} \Rightarrow \begin{cases} (1) : hf = W_0 + (\lambda \times 10^{-19}) \\ (2) : h \frac{f}{\lambda} = W_0 + (1/6 \times 10^{-19}) \end{cases}$$

**گام دوم:** در عبارت به دست آمده در حالت (۲) مقدار  $hf$  را از حالت (۱) جای‌گذاری می‌کنیم و داریم:

$$\frac{W_0 + (\lambda \times 10^{-19})}{2} = W_0 + (1/6 \times 10^{-19}) \Rightarrow W_0 + (\lambda \times 10^{-19}) = 2W_0 + (3/2 \times 10^{-19}) \Rightarrow W_0 = 4/8 \times 10^{-19} J = \frac{4/8 \times 10^{-19}}{1/6 \times 10^{-19}} eV = 3eV$$

$$W_0 = hf_1 - K_{\max 1} = \frac{hc}{\lambda_1} - K_{\max 1} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{300 \times 10^{-9}} - 0/5 = 3/5 eV$$

**گام اول:** تابع کار فلز را به دست می‌آوریم:

**گام دوم:** طول موج نور فروندی را در حالت دوم به دست می‌آوریم:

$$hf_{\gamma} = K_{\max \gamma} + W_0 = 1/5 + 3/5 = 5eV \Rightarrow 4 \times 10^{-15} f_{\gamma} = 5 \Rightarrow f_{\gamma} = \frac{5}{4} \times 10^{15} Hz$$

$$\lambda_{\gamma} = \frac{c}{f_{\gamma}} = \frac{3 \times 10^8}{\frac{5}{4} \times 10^{15}} = \frac{12}{5} \times 10^{-7} m = \frac{1200}{5} nm = 240 nm$$

**گام سوم:** طول موج نور فروندی در حالت اول  $300 nm$  و در حالت دوم  $240 nm$  است و به اندازه  $60 nm$  کاهش یافته است.

**گام اول:** بیشینه انرژی جنبشی فتوالکترون‌های گسیل شده از فلز A را به دست می‌آوریم:

$$(K_{\max})_A = hf - W_0 A = \frac{hc}{\lambda} - W_0 A = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{200 \times 10^{-9}} - 4 = 2eV$$

**گام دوم:** مراحل طی شده در گام قبل را برای فلز B تکرار می‌کنیم:

$$(K_{\max})_B = hf = W_0 B = \frac{hc}{\lambda} - W_0 B = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{200 \times 10^{-9}} - 2 = 4eV$$

**گام سوم:** طبق رابطه  $K = \frac{1}{2} mv^2$  برای به دست آوردن نسبت تندی فتوالکترون‌های مورد نظر داریم:

$$\frac{(K_{\max})_B}{(K_{\max})_A} = \frac{(v_{\max})_B}{(v_{\max})_A} \Rightarrow \frac{(v_{\max})_B}{(v_{\max})_A} = \sqrt{\frac{4}{2}} = \sqrt{2}$$

با توجه به داده‌های سؤال و روابط زیر داریم:

$$\lambda_A = 300 nm = 3 \times 10^{-7} m, \lambda_B = 400 nm = 4 \times 10^{-7} m, f_{\text{nur}} = 1/5 \times 10^{15} Hz$$

$$K_{\max} = hf - W_0 \Rightarrow \frac{K_{\max A}}{K_{\max B}} = \frac{hf - W_0 A}{hf - W_0 B} \xrightarrow{W_0 = hf = h \frac{c}{\lambda}} \frac{K_{\max A}}{K_{\max B}} = \frac{h \left( f - \frac{c}{\lambda_A} \right)}{h \left( f - \frac{c}{\lambda_B} \right)} = \frac{1/5 \times 10^{15} - \frac{3 \times 10^8}{3 \times 10^{-7}}}{1/5 \times 10^{15} - \frac{3 \times 10^8}{4 \times 10^{-7}}} \\ = \frac{1/5 \times 10^{15} - 10^{15}}{1/5 \times 10^{15} - 0/75 \times 10^{15}} \Rightarrow \frac{K_{\max A}}{K_{\max B}} = \frac{0/5 \times 10^{15}}{0/75 \times 10^{15}} = \frac{2}{3}$$

به موارد زیر توجه کنید:

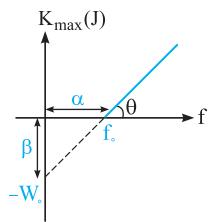
(۱) اگر  $\lambda_A > \lambda_B$  باشد،  $W_0$  برای B لزوماً کمتر از A است ( $W_0 = \frac{hc}{\lambda}$ ).

(۲) با توجه به یکسان بودن فوتون تابشی، آن‌که  $W_0$  کمتری دارد، فوتون راحت‌تر و با انرژی بیشتر از سطحش جدا می‌شود و در نتیجه  $(K_{\max})_B > (K_{\max})_A$  می‌باشد و در نتیجه گزینه‌های (۳) و (۴) نمی‌تواند صحیح باشد، زیرا نسبت  $(K_{\max})_B / (K_{\max})_A$  باید از یک کوچک‌تر باشد.



با توجه به خلاصه نکات (۳)، نمودار بیشینه انرژی جنبشی فتوالکترون‌ها بر حسب بسامد نور فروندی به صورت نمودار B است.

در نمودار  $f - K_{\max}$ ، عرض از مبدأ، طول از مبدأ و شیب نمودار برابر است با:



$$W_0 = \frac{6}{4} \times 10^{-19} \text{ J}, \quad h = \frac{6}{4} \times 10^{-34} \text{ J.S}, \quad e = \frac{1}{6} \times 10^{-19} \text{ C}, \quad K_{\max} = hf - W_0$$

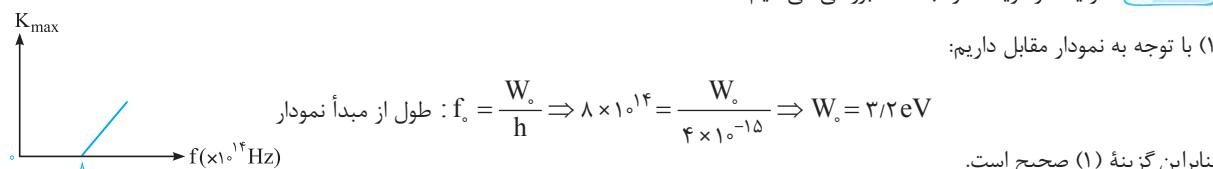
$$\text{شیب: } \tan \theta = h = \frac{6}{4} \times 10^{-34}$$

$$\text{طول از مبدأ} = \alpha = f_0 = \frac{W_0}{h} = \frac{\frac{6}{4} \times 10^{-19}}{\frac{6}{4} \times 10^{-34}} = 10^{15} \text{ Hz}$$

$$\text{عرض از مبدأ} = \beta = W_0 = \frac{6}{4} \times 10^{-19}$$

هر یک از گزینه‌ها را جدایانه بررسی می‌کنیم:

(۱) با توجه به نمودار مقابل داریم:



$$f_0 = \frac{W_0}{h} \Rightarrow \lambda \times 10^{14} = \frac{W_0}{4 \times 10^{-15}} \Rightarrow W_0 = 3/2 \text{ eV}$$

بنابراین گزینه (۱) صحیح است.

(۲) با توجه به رابطه  $K_{\max} = hf - W_0$ ، با افزایش فرکانس،  $K_{\max}$  نیز افزایش می‌یابد، ولی  $K_{\max}$  مناسب با بسامد نور فرودی نیست. مناسب بودن یعنی اگر فرکانس ۲ برابر شود،  $K_{\max}$  نیز دو برابر شود که این اتفاق نمی‌افتد. می‌توان گفت  $K_{\max}$  و  $f$  با یکدیگر رابطه مستقیم دارند. یعنی اگر  $f$  افزایش یابد،  $K_{\max}$  نیز افزایش می‌یابد، بنابراین گزینه (۲) نادرست است.

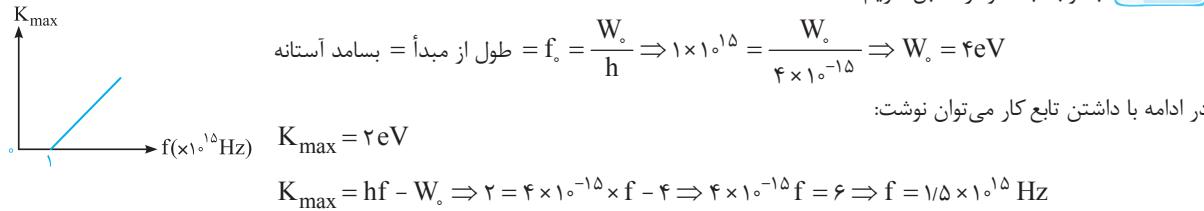
(۳) به ازای طول موج‌های بزرگ‌تر از  $375 \text{ nm}$ ، فتوالکتریک رخ نمی‌دهد و این گزینه نادرست است.

$$\lambda_0 = \frac{c}{f_0} = \frac{3 \times 10^8}{\lambda \times 10^{14}} = \frac{3}{\lambda} \times 10^{-6} \text{ m} = 375 \text{ nm}$$

فتوالکتریک رخ نمی‌دهد.  $\rightarrow \lambda > 375 \text{ nm}$

(۴) به ازای بسامدهای کمتر از  $10^{14} \text{ Hz}$ ،  $f_0 = \lambda \times 10^{14} \text{ Hz}$ ، فتوالکتریک رخ نمی‌دهد و این گزینه نیز نادرست است.

با توجه به نمودار مقابل داریم:



$$W_0 = f_0 = \frac{K_{\max}}{h} = \frac{W_0}{h} \Rightarrow 1 \times 10^{15} = \frac{W_0}{4 \times 10^{-15}} \Rightarrow W_0 = 4 \text{ eV}$$

در ادامه با داشتن تابع کار می‌توان نوشت:

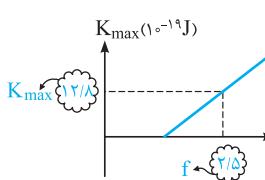
$$K_{\max} = hf - W_0 \Rightarrow 2 = 4 \times 10^{-15} \times f - 4 \Rightarrow 4 \times 10^{-15} f = 6 \Rightarrow f = 1/5 \times 10^{15} \text{ Hz}$$

گام اول: ابتدا اطلاعات مطرح شده در نمودار را از آن استخراج می‌کنیم:

$$K_{\max} = hf - W_0 \rightarrow \frac{12/8 \times 10^{-19}}{1/6 \times 10^{-19}} = 4 \times 10^{-15} \times 2/5 \times 10^{15} - W_0 \Rightarrow W_0 = 2 \text{ eV}$$

محاسبه  $K_{\max}$  بر حسب الکترون ولت

گام دوم: در ادامه پس از یافتن  $W_0$ ،  $K_{\max}$  در  $f = 10^{14} \text{ Hz}$  برابر است با:



$$K_{\max} = hf - W_0 = 4 \times 10^{-15} \times 10^{14} - 2 = 1/2 \text{ eV}$$

گام اول: ابتدا به کمک اطلاعات مشخص شده روی نمودار، تابع کار فلز را به دست می‌آوریم:

$$K_{\max} = hf - W_0 \Rightarrow W_0 = hf - K_{\max} \Rightarrow W_0 = 4 \times 10^{-15} (2 \times 10^{15}) - \frac{\lambda \times 10^{-19}}{1/6 \times 10^{-19}} = 3 \text{ eV}$$

دقت کنید که یکای  $K_{\max}$  را به الکترون ولت تبدیل کرده‌ایم.

گام دوم: در ادامه مقدار  $K_{\max}$  را برای حالتی که نوری با طول موج  $300 \text{ nm}$  به فلز می‌تابد به دست می‌آوریم:

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

فصل پنجم: آشنایی با فیزیک اتمی ۵۲۳

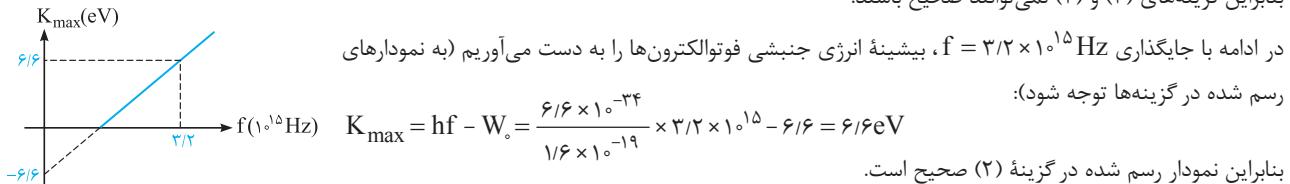
۱۲۱۶۵ ابتدا دقت شود که در این سؤال  $J \cdot S$  بر حسب  $h$  ارائه شده است. همان‌طور که می‌دانید،  $K_{\max}$  از رابطه زیر به دست می‌آید:

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

$$h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$$

$$W_0 = hf_0 = 6.6 \times 10^{-34} \times 10^{15} \text{ J} = -\frac{6.6 \times 10^{-34} \times 10^{15}}{10^{-19}} = -6.6 \text{ eV}$$

بنابراین گزینه‌های (۳) و (۴) نمی‌توانند صحیح باشند.



بنابراین نمودار رسم شده در گزینه (۲) صحیح است.

۱۲۱۶۶ با توجه به تمرین (۹) در خلاصه نکات (۳)، گزینه (۱) صحیح است.

۱۲۱۶۷ با توجه به شکل مقابل، ابتدا تابع کار دو فلز A و B را با هم مقایسه می‌کنیم:

$$f_A < f_B \xrightarrow{\text{تابع کار}: W_0 = hf} W_0A < W_0B \quad \text{رابطه (۱):}$$

بنابراین تابع کار فلز A کمتر از فلز B است. در نتیجه اگر نوری بتواند در فلز B پدیده فوتولکتریک ایجاد کند، در فلز A هم می‌تواند باعث رخدادن پدیده فوتولکتریک شود.

از طرفی می‌دانیم که با تابش نوری به بسامد  $10^{15} \times 10^{-5} \text{ Hz}$  بر فلز B، پدیده فوتولکتریک رخ داده است. پس تابع کار فلز B برابر است با:

(انرژی نور ورودی) < (تابع کار فلز): شرط رخدادن پدیده فوتولکتریک

$$W_0B < hf \Rightarrow W_0B < 4 \times 10^{-15} \times 10^{15} = 6 \text{ eV} \quad \text{رابطه (۲):}$$

$$W_0A < W_0B < 6 \text{ eV} \Rightarrow W_0A < 6 \text{ eV} \quad \text{اکنون با توجه به رابطه‌های (۱) و (۲) داریم:}$$

بنابراین گزینه (۲) صحیح است. حال به بررسی سایر گزینه‌های این سؤال می‌پردازیم:

(۱) برای به دست آوردن محدوده طول موج آستانه فلز A می‌توان نوشت:

$$W_0A = hf_A = h \frac{c}{\lambda_A} \xrightarrow[h=4 \times 10^{-15} \text{ eV.s}]{W_0A < 6 \text{ eV}} 4 \times 10^{-15} \times \frac{3 \times 10^8}{\lambda_A} < 6 \Rightarrow \lambda_A > 2 \times 10^{-7} \text{ m} = 200 \text{ nm}$$

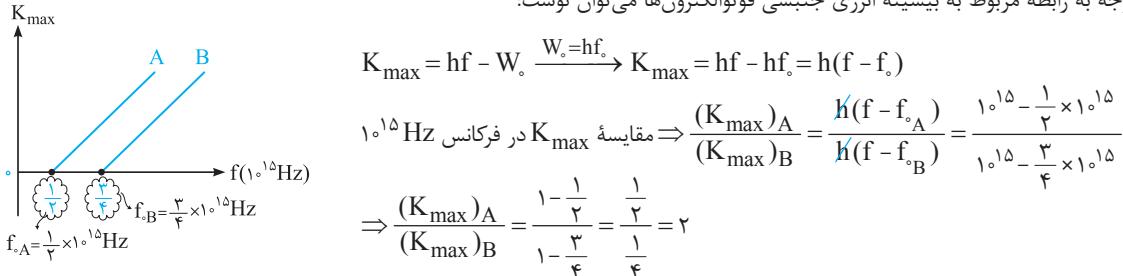
بنابراین طول موج آستانه فلز A باید بیشتر از 200 nm باشد.

(۳) به ازای طول موج‌های کمتر از 200 nm، یعنی بسامدهای بیشتر از  $10^{15} \times 10^{-7} \text{ Hz}$  ( $f = \frac{c}{\lambda} = \frac{3 \times 10^8}{2 \times 10^{-7}} = 1.5 \times 10^{15} \text{ Hz}$ )، برای هر دو فلز پدیده

فوتولکتریک رخ می‌دهد، چون  $W_0A < W_0B$  بوده و به ازای این بسامد در فلز B فوتولکتریک رخ می‌دهد، بنابراین در فلز A نیز این پدیده رخ خواهد داد.

(۴) چون بسامد آستانه برای دو فلز را نداریم، امکان مقایسه آن که چقدر با بسامد کمتر از  $10^{15} \times 10^{-5} \text{ Hz}$  اختلاف دارد، را نداریم. بنابراین نمی‌توان اظهارنظر کرد.

۱۲۱۶۸ با توجه به رابطه مربوط به بیشینه انرژی جنبشی فوتولکترون‌ها می‌توان نوشت:



۱۲۱۶۹ برابر بودن تندی فوتولکترون‌ها، برابری  $K_{\max}$  را نتیجه می‌دهد. در ادامه با توجه به رابطه  $K_{\max} = hf - W_0$  می‌توان نوشت:

$$K_{\max} = hf - W_0 = h(f - f_0)$$

$$K_{\max A} = K_{\max B} \Rightarrow h(f_A - 10^{15}) = h(f_B - 1) \Rightarrow f_B - f_A = 10^{15} \Rightarrow f_B > f_A \Rightarrow \frac{f_B}{f_A} > 1 \Rightarrow \text{گزینه (۱) می‌تواند صحیح باشد.}$$

\* به نظر شما چرا باید  $\frac{f_B}{f_A} > 2$  باشد؟ (البته بدون در نظر گرفتن این مورد نیز گزینه صحیح به دست آمد).