



نام و نام خانوادگی:

زمان برگزاری: ۶۰ دقیقه

نام آزمون: فیزیک اتمی رشته ریاضی

نام دبیر: محمدرضا علی بابایی

تاریخ آزمون: ۱۳۹۸

دبیرستان شهید سلطانی ۳



۱ امواج الکترومغناطیسی از ..... در ..... گسیل می شود که به آن تابش گرمایی گفته می شود. قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱) بعضی از اجسام - هر دمایی      ۲) همه اجسام - هر دمایی      ۳) بعضی اجسام - بعضی از دماها      ۴) همه اجسام - بعضی از دماها

۲) اگر توان یک لامپ ۶۰ میلی وات و طول موج نور خروجی لامپ ۶۰۰ نانومتر باشد، در هر ثانیه چند فوتون از این لامپ گسیل می شود؟ قلم چی - ۱۳۹۸

$$(e = 1.6 \times 10^{-19} C, h = 4 \times 10^{-15} eV \cdot s, c = 3 \times 10^8 m/s)$$

- ۱)  $1.875 \times 10^{20}$       ۲)  $1.5625 \times 10^{20}$       ۳)  $1.5625 \times 10^{17}$       ۴)  $1.875 \times 10^{17}$

۳) در طیف اتم هیدروژن کمینه بسامد خطوط در رشته بالمر ( $n' = 2$ ) چند برابر بیشینه بسامد خطوط در رشته پاشن ( $n' = 3$ ) است؟ قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱)  $\frac{5}{4}$       ۲)  $\frac{4}{5}$       ۳)  $\frac{36}{7}$       ۴)  $\frac{7}{36}$

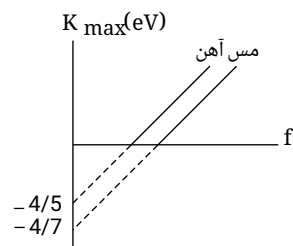
۴) اگر فرض کنیم شدت تابشی خورشید در نقطه ای روی سطح زمین برابر با  $310 W/m^2$  باشد، یک پنل خورشیدی به ابعاد  $100 cm \times 200 cm$  و بازدهی ۲۰ درصد، در هر دقیقه انرژی چند فوتون را به انرژی الکتریکی تبدیل می کند؟ (طول موج متوسط فوتون ها را  $600 nm$  فرض کنید، قلم چی - ۱۳۹۸

$$(e = 1.6 \times 10^{-19} C \text{ و } hc = 1240 eV \cdot nm)$$

- ۱)  $4.5 \times 10^{21}$       ۲)  $4.5 \times 10^{22}$       ۳)  $2.25 \times 10^{21}$       ۴)  $2.25 \times 10^{22}$

۵) در یک آزمایش فوتوالکتریک، نمودار بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکتریک ها بر حسب بسامد نور فرودی برای دو فلز آهن و مس رسم شده است. اگر نوری با طول موج  $272.5 nm$  به سطح هر دو فلز بتابانیم، در کدام فلز گسیل فوتوالکترون صورت می گیرد؟ (قلم چی - ۱۳۹۸

$hc = 1240 eV \cdot nm$ )



- ۱) آهن      ۲) مس

۳) در هر دو، گسیل فوتوالکترون صورت می گیرد.      ۴) در هیچ کدام گسیل فوتوالکترون صورت نمی گیرد.

۶) در یک آزمایش فوتوالکتریک، اگر به سطح فلزی با تابع کار  $2 eV$ ، نوری با بسامد  $10^{15} Hz$  بتابانیم، بیشینه تندی فوتوالکترون های گسیلی  $v_{max}$  می شود. اگر بخواهیم بیشینه تندی فوتوالکترون های گسیلی  $2v_{max}$  گردد، بسامد نور فرودی را چند هرتز باید افزایش دهیم؟ (قلم چی - ۱۳۹۸

$h = 4 \times 10^{-15} eV \cdot s$ )

قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱)  $2.5 \times 10^{15}$       ۲)  $1.5 \times 10^{15}$       ۳)  $3 \times 10^{15}$       ۴)  $5 \times 10^{15}$

۷) به سطح فلزی با تابع کار  $\frac{E_R}{13}$  به ترتیب پراثری ترین فوتون رشته بالمر ( $n' = 2$ ) و پراثری ترین فوتون رشته پاشن ( $n' = 3$ ) را می تابانیم. بیشینه سرعت آزاد شدن الکترون از سطح فلز در حالت اول چند برابر حالت دوم است؟ قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱) ۱      ۲)  $\frac{81}{16}$       ۳)  $\frac{9}{4}$       ۴)  $\frac{16}{81}$



۸ در یک اتم هیدروژن الکترون در تراز  $n$  قرار دارد. اگر تمام جهش‌های ممکن برای رفتن به حالت پایین‌تر در نظر گرفته شود، هر ۶ طول موج گسیلی متمایز آن در ناحیه فرورسرخ قرار خواهد گرفت.  $n$  کدام است؟

قلم‌چی - ۱۳۹۸

۳ (۴)

۴ (۳)

۵ (۲)

۶ (۱)

قلم‌چی - ۱۳۹۸

۹ کدام یک از عبارات‌های زیر نادرست است؟

۱ در گسیل خوبه خود، فوتون در جهتی کاتوره‌ای گسیل می‌شود.

۲ در گسیل القایی، تعداد فوتون‌های خروجی عددی زوج است.

۳

در گسیل القایی، فوتون ورودی باعث تحریک الکترون از حالت پایه شده و سپس با بازگشت این الکترون به تراز پایین‌تر، یک فوتون مشابه فوتون اولیه گسیل خواهد شد.

۴ الکترون‌های برانگیخته در ترازهای شبه پایدار، مدت زمان طولانی‌تری نسبت به حالت برانگیخته معمولی باقی می‌مانند.

۱۰ تعداد فوتون‌هایی که در مدت ۱۸ ثانیه توسط یک لامپ تک‌رنگ نور زرد در خلأ گسیل می‌شود، برابر با  $10^{21} \times 6$  می‌باشد. اگر طول موج نور

قلم‌چی - ۱۳۹۸

زرد  $660 \text{ nm}$  باشد، توان لامپ برحسب وات کدام است؟  $(h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}, c = 3 \times 10^8 \text{ m/s})$

۱۰۰ (۴)

۲۵۰ (۳)

۳۰۰ (۲)

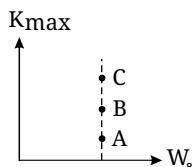
۴۰ (۱)

۱۱ در آزمایش فوتوالکتریک سه باریکه نور تکفام  $A, B, C$  و  $(\lambda_A > \lambda_B > \lambda_C)$  را به فلز  $A'$  می‌تابانیم و در آزمایش دیگری نور  $A$  را به سه سطح

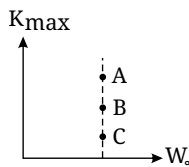
فلزی  $A', B', C'$  می‌تابانیم. کدام گزینه نمودار  $K_{\text{max}}$  برحسب  $W_0$  را برای این دو آزمایش به صورت کیفی به درستی نشان می‌دهد؟

قلم‌چی - ۱۳۹۸

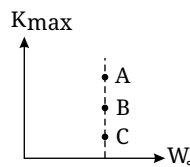
(پدیده فوتوالکتریک در تمام آزمایش‌ها رخ می‌دهد.)



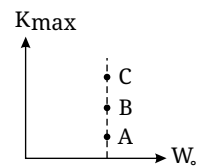
(۴)



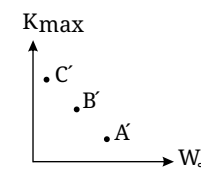
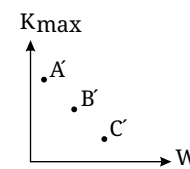
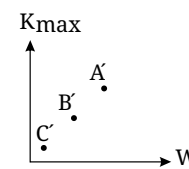
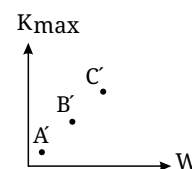
(۳)



(۲)



(۱)



۱۲ در اتم هیدروژن، الکترونی در تراز  $n=3$  قرار دارد. بیش‌ترین انرژی مربوط به فوتون تابشی توسط آن چند الکترون ولت است؟

قلم‌چی - ۱۳۹۸

$(R = 0.01 \text{ nm}^{-1}, h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV}\cdot\text{s}, c = 3 \times 10^8 \text{ m/s})$

$\frac{32}{3}$  (۴)

$\frac{3}{32}$  (۳)

$\frac{3}{20}$  (۲)

$\frac{20}{3}$  (۱)

۱۳ در اتم هیدروژن و در سری بالمر ( $n'=2$ )، نسبت بلندترین به کوتاه‌ترین طول موج فوتونی که می‌تواند تابش شود، کدام است؟

قلم‌چی - ۱۳۹۸

۱٫۲ (۴)

۱٫۸ (۳)

۴٫۵ (۲)

۳ (۱)

۱۴ در اتم هیدروژن، الکترون در تراز  $n=4$  قرار دارد. اگر الکترون روی تراز  $n'$  سقوط کند، انرژی آن ۴ برابر می‌شود. بسامد فوتون گسیل شده

قلم‌چی - ۱۳۹۸

چند هرتز است؟  $(R = 0.01 \text{ nm}^{-1}, c = 3 \times 10^8 \text{ m/s})$

$\frac{16}{9} \times 10^{15}$  (۴)

$\frac{9}{16} \times 10^{15}$  (۳)

$\frac{3}{4} \times 10^{15}$  (۲)

$\frac{2}{3} \times 10^{15}$  (۱)

۱۵ در اتم هیدروژن الکترون با گذار از تراز  $n$  به تراز پایه، پرانرژی‌ترین فوتون خود با انرژی  $\frac{15}{16} E_R$  را گسیل می‌کند. انرژی لازم برای این که

قلم‌چی - ۱۳۹۸

الکترون از تراز  $n$  به تراز  $n+2$  برود، چند ریذبرگ است؟

$\frac{15}{144} E_R$  (۴)

$\frac{5}{144} E_R$  (۳)

$\frac{30}{16} E_R$  (۲)

$\frac{15}{16} E_R$  (۱)



قلم چی - ۱۳۹۸

۱۶) کدام گزینه در مورد پدیده گسیل فوتون ها صحیح نیست؟

- ۱) در گسیل القایی، یک فوتون وارد و دو فوتون خارج می شود که این موجب افزایش تعداد فوتون ها می شود.
- ۲) فوتون گسیل شده در گسیل القایی با فوتون ورودی هم فاز، هم جهت و هم بسامد است.
- ۳) در ترازهای شبه پایدار الکترون ها مدت زمان بسیار طولانی تری در حالت برانگیخته باقی می ماند و این موجب تقویت نور لیزر می شود.
- ۴) در بعضی از ترازها، در اثر گسیل کاتوره ای فوتون ها، الکترون های بیشتری به تراز انرژی بالاتر برانگیخته می شوند.

۱۷) الکترونی در دومین حالت برانگیخته اتم هیدروژن قرار دارد. طول موج فوتون گسیل شده، هنگامی که الکترون از این حالت برانگیخته به اولین حالت برانگیخته اتم هیدروژن جهش می کند، حدوداً چند نانومتر است؟ (  $E_R = 13.6 eV, hc = 1240 (eV \cdot nm)$  )

قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱) ۱۰۲      ۲) ۲۹۰      ۳) ۵۲۰      ۴) ۶۵۶

۱۸) مطابق مدل اتمی رادرفورد اگر الکترون به دور هسته در حال گردش باشد، باید به تدریج ..... و بسامد موج الکترومغناطیسی گسیل شده از آن ..... یابد.

قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱) به هسته نزدیک شده - کاهش      ۲) به هسته نزدیک شده - افزایش      ۳) از هسته دور شده - کاهش      ۴) از هسته دور شده - افزایش

۱۹) الکترون در اتم هیدروژن در تراز  $n=3$  است، اگر الکترون به مداری برود که شعاع آن  $\frac{1}{9}$  شعاع مدار اولیه است، طول موج تابش شده چند نانومتر است؟ (  $R = 0.1 nm^{-1}$  )

قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱) ۲۲۵      ۲) ۷۲۰      ۳) ۹۰۰      ۴) ۱۱۲٫۵

۲۰) شکل مقابل تعدادی از ترازهای انرژی اتم هیدروژن را نشان می دهد. وقتی الکترون از تراز انرژی  $A$  به تراز انرژی  $B$  برود بسامد فوتون

قلم چی - ۱۳۹۸

- \_\_\_\_\_ 0  
B \_\_\_\_\_ - 0/85 eV  
\_\_\_\_\_ - 1/51 eV  
A \_\_\_\_\_ - 3/40 eV  
\_\_\_\_\_ - 13/6 eV

..... توسط الکترون برابر با ..... تراهرتر است. (  $h = 4 \times 10^{-15} eV \cdot s$  )

- ۱) گسیل شده، ۶۳۷۵      ۲) گسیل شده، ۱۰۶۲۵      ۳) جذب شده، ۶۳۷٫۵      ۴) جذب شده، ۱۰۶۲٫۵

قلم چی - ۱۳۹۸

۲۱) کدام یک از گزینه های زیر جزء ویژگی های گسیل القایی نمی باشد؟

- ۱) فوتون گسیل شده با فوتون ورودی همگام یا هم فاز است.
- ۲) تعداد فوتون های خروجی در محیط لیزری افزایش می یابد و در نتیجه نور لیزر تقویت می شود.
- ۳) فوتون های گسیل شده در محیط لیزری در همان جهت فوتون های ورودی حرکت می کنند.
- ۴) انرژی لازم برای برانگیخته شدن الکترون ها به تراز پایین تر از طریق تخلیه و لنتاژهای بالا و درخش های شدید نور معمولی انجام می گیرد.

۲۲) اگر فوتون گسیل شده از دهمین خط طیف اتم هیدروژن در رشته بالمر (  $n' = 2$  ) به سطح فلز  $A$  بتابد، پدیده فوتوالکتریک رخ می دهد. اگر

فوتون گسیل شده از اولین خط طیف اتم هیدروژن در رشته لیمان (  $n' = 1$  ) به سطح فلز  $A$  بتابد، کدام یک از گزینه های زیر صحیح است؟

قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱) پدیده فوتوالکتریک رخ می دهد و انرژی جنبشی فوتوالکترئون ها افزایش می یابد.      ۲) پدیده فوتوالکتریک رخ می دهد و انرژی جنبشی فوتوالکترئون ها تغییر نمی کند.
- ۳) پدیده فوتوالکتریک رخ می دهد و انرژی جنبشی فوتوالکترئون ها کاهش می یابد.      ۴) پدیده فوتوالکتریک رخ نمی دهد.

۲۳) طول موج های مربوط به رشته پاشن (  $n' = 3$  ) تقریباً در محدوده کدام یک از گزینه های زیر برحسب نانومتر می تواند قرار گیرد؟

قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱) ۱۰۰۰ تا ۱۸۵۰      ۲) ۹۵۰ تا ۱۹۵۰      ۳) ۸۰۰ تا ۱۹۰۰      ۴) ۹۰۰ تا ۱۹۰۰



۲۴) یک سلول خورشیدی به ابعاد  $75cm \times 75cm$ ، در یک روز ابری شدت تابشی  $100 W/m^2$  را از خورشید دریافت می‌کند. اگر طول موج متوسط فوتون‌ها  $496nm$  باشد، در این صورت تعداد تقریبی فوتون‌های دریافتی در مدت نصف شبانه‌روز مطابق با کدام گزینه است؟ (قلم چی - ۱۳۹۸)

$$hc = 1240 eV \cdot nm \text{ و } e = 1.6 \times 10^{-19} C$$

- ①  $6 \times 10^{25}$       ②  $1.6 \times 10^{19}$       ③  $6 \times 10^{24}$       ④  $1.6 \times 10^{18}$

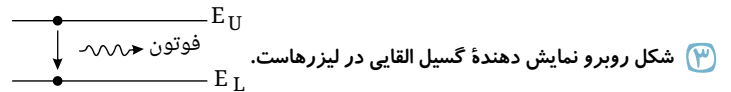
۲۵) یک الکترون در اتم هیدروژن با دریافت نور تک‌رنگی با طول موج  $100nm$  برانگیخته شده و از حالت پایه به مدار دیگر می‌رود. با در نظر گرفتن تمام گذارهای ممکن، اگر این اتم به حالت پایه بازگردد، امکان گسیل چند نوع فوتون با انرژی‌های متفاوت وجود دارد؟ (قلم چی - ۱۳۹۸)

$$E_R = 13.6 eV \text{ و } hc = 1240 eV \cdot nm$$

- ① ۱      ② ۳      ③ ۶      ④ ۲

۲۶) کدام یک از عبارات‌های زیر در مورد لیزرها نادرست است؟ (قلم چی - ۱۳۹۸)

- ① هر چه الکترون‌ها بتوانند در تراز شبه پایدار مدت زمان بیش تری باقی بمانند نور تقویت شده تری از لیزر خارج می‌شود.  
 ② همه پرتوهای نوری که از یک لامپ رشته‌ای ساطع می‌شوند همفاز نیستند در صورتی که پرتوهای نوری که از یک لیزر ساطع می‌شوند همگی همفازند.



۴) الکترون‌ها در حالت وارونی جمعیت نسبت به حالت برانگیخته معمولی می‌توانند مدت زمان طولانی تری در تراز بالا بمانند.

۲۷) چه تعداد از جملات زیر درست است؟

- آ) اتم‌های هر گاز دقیقاً طول موج‌هایی را از نور سفید جذب می‌کنند که در صورت برانگیختگی تابش می‌کنند.  
 ب) طیف گسیلی و جذبی دو نوع گاز می‌توانند همانند یکدیگر باشند.  
 پ) مدل بور برای وقتی که بیش از یک الکترون به دور هسته می‌گردد به کار نمی‌رود.  
 ت) بیشتر تابش گسیل شده از سطح اجسام در دماهای معمولی در ناحیه فروسرخ قرار دارد.

- ① ۱      ② ۲      ③ ۳      ④ ۴

۲۸) الکترونی در اتم هیدروژن در تراز  $n = 4$  قرار دارد. نسبت بلندترین طول موج جذبی توسط این الکترون به کوتاه‌ترین طول موج گسیلی آن کدام است؟ (قلم چی - ۱۳۹۸)

- ①  $\frac{135}{7}$       ②  $\frac{9}{7}$       ③  $\frac{125}{3}$       ④  $\frac{7}{9}$

۲۹) اختلاف طول موج پرتوهای  $A$  و  $B$  در خلأ برابر با  $450$  نانومتر است. اگر انرژی هر فوتون پرتوی  $B$ ،  $10$  برابر انرژی هر فوتون پرتوی  $A$  باشد، بسامد پرتوی  $B$  چند هرتز است؟ ( $c = 3 \times 10^8 m/s$ ) (قلم چی - ۱۳۹۸)

- ①  $6 \times 10^{15}$       ②  $6 \times 10^{16}$       ③  $5 \times 10^{15}$       ④  $5 \times 10^{16}$

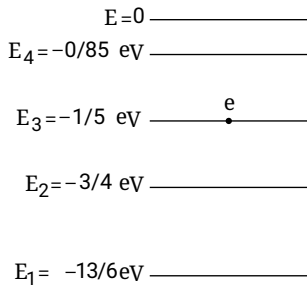
۳۰) در اتم هیدروژن الکترونی در تراز  $n = 2$  با جذب فوتون به مداری می‌رود که شعاع آن  $\frac{9}{4}$  برابر شعاع حالت قبلی است. اگر الکترون در این حالت با تغییر تراز فوتونی گسیل کند، طول موج فوتون گسیلی الزاماً:

- ① از طول موج فوتون جذب شده بزرگ‌تر است.  
 ② با طول موج فوتون جذب شده برابر است.  
 ③ کوچک‌تر یا مساوی طول موج فوتون جذب شده است.  
 ④ بزرگ‌تر یا مساوی طول موج فوتون جذب شده است.



۳۱ در شکل زیر، ترازهای انرژی در یک اتم هیدروژن رسم شده است. اگر فوتونی با انرژی  $1,9 eV$  به این اتم بتابد، الکترون چه رفتاری ممکن است نشان دهد؟

قلم چی - ۱۳۹۸



- ۱ با جذب فوتون به مدار  $n = 2$  می‌رود.      ۲ با جذب فوتون به مدار  $n = 4$  می‌رود.  
 ۳ با گسیل القایی به مدار  $n = 2$  می‌رود.      ۴ این فوتون نمی‌تواند با اتم برهم کنشی داشته باشد.

۳۲ انرژی چند فوتون با طول موج  $5$  میکرومتر با انرژی یک فوتون اشعه گاما با طول موج  $0,2$  پیکومتر برابر است؟

قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱ ۲۵      ۲ ۴۰      ۳  $2,5 \times 10^7$       ۴  $4 \times 10^7$

۳۳ در یک آزمایش فوتوالکتریک، بیشینه تندی فوتوالکترون‌های خارج شده از سطح فلزی برابر با  $5 \times 10^5 m/s$  است. اگر تابع کار این فلز

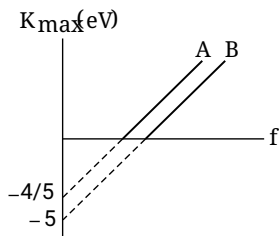
قلم چی - ۱۳۹۸

$4 eV$  باشد، انرژی فوتون‌های فرودی تقریباً چند الکترون ولت است؟ ( $e = 1,6 \times 10^{-19} C$ ,  $m_e = 9,1 \times 10^{-31} kg$ )

- ۱ ۵,۴۲      ۲ ۳,۲۹      ۳ ۴,۷۱      ۴ ۲,۵۸

۳۴ نمودار بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها در آزمایش فوتوالکتریک بر حسب بسامد نور فرودی برای دو فلز  $A$  و  $B$  مطابق شکل زیر است. به ازای کدام یک از طول موج‌های زیر برای نور فرودی بر حسب نانومتر، پدیده فوتوالکتریک در هر دو فلز رخ می‌دهد؟ ( $hc = 1240 eV \cdot nm$ )

قلم چی - ۱۳۹۸



- ۱ ۲۸۰      ۲ ۲۶۵      ۳ ۲۵۵      ۴ ۲۴۵

۳۵ در آزمایش فوتوالکتریک، اگر بسامد فوتون تابیده به سطح فلز را  $n$  برابر کنیم، بیشینه تندی خروج فوتوالکترون‌ها از سطح فلز  $\sqrt{3}$  برابر می‌شود. در این صورت کدام یک از عبارات‌های زیر صحیح است؟

قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱  $1 < n < 3$       ۲  $1 < n < 3$       ۳  $n > \sqrt{3}$       ۴  $n > 3$

۳۶ در اتم هیدروژن وقتی الکترون از مدار  $n = 2n'$  به مدار  $n'$  گذار انجام می‌دهد، فوتونی با طول موج  $1,2$  میکرون گسیل می‌شود.  $n'$  کدام است؟ ( $R = 0,01 (nm)^{-1}$ )

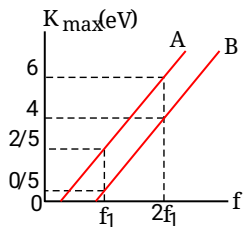
قلم چی - ۱۳۹۸

- ۱ ۱      ۲ ۲      ۳ ۳      ۴ ۴



۳۷) نمودار پیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها بر حسب بسامد نور فرودی برای دو فلز  $A$  و  $B$  در آزمایش فوتوالکتریک مطابق شکل زیر است. بسامد آستانه فوتوالکترون‌های فلز  $A$  چند برابر فلز  $B$  است؟

قلم چی - ۱۳۹۸



۱/۳ (۴)

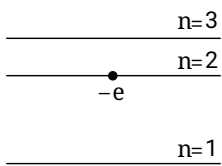
۱/۲ (۳)

۱/۴ (۲)

۱/۵ (۱)

۳۸) نمودار ترازهای انرژی در یک اتم تک الکترونی مطابق شکل زیر است. اگر الکترون در ابتدا در تراز  $n = 2$  قرار داشته باشد، انرژی فوتون ورودی که بتواند این الکترون را وادار به گسیل القایی کند، کدام است؟ ( $E_n$  انرژی الکترون در تراز  $n$  است).

قلم چی - ۱۳۹۸



$E_v - E_1$  (۴)

$E_v$  (۳)

$E_v - E_1$  (۲)

$E_1$  (۱)

۳۹) اگر شعاع اتم بور در اتم هیدروژن باشد، بزرگی انرژی الکترونی که در شعاع  $r_n$  به دور هسته اتم هیدروژن در حال چرخش است، چند ریدبرگ است؟

قلم چی - ۱۳۹۸

$(\frac{r_n}{a_0})^2$  (۴)

$(\frac{a_0}{r_n})^2$  (۳)

$\frac{r_n}{a_0}$  (۲)

$\frac{a_0}{r_n}$  (۱)

۴۰) بسامد سومین خط طیفی رشته بالمر ( $n' = 2$ ) چند برابر بسامد اولین خط طیفی رشته براکت ( $n' = 4$ ) است؟

قلم چی - ۱۳۹۸

۱/۱۶ (۴)

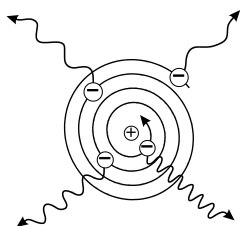
۹/۴ (۳)

۲۸/۳ (۲)

۸۴/۷ (۱)

۴۱) شکل زیر براساس مدل اتم هسته‌ای رسم شده است. کدام یک از موارد زیر از این مدل نتیجه‌گیری نمی‌شود؟

قلم چی - ۱۳۹۸



۱) انرژی الکترون با نزدیک شدن به هسته کاهش می‌یابد. (۲) الکترون پس از چرخش‌های متوالی روی هسته سقوط می‌کند.

۳) با نزدیک شدن الکترون به هسته، بسامد موج گسیلی از آن افزایش می‌یابد. (۴) طیف اتمی، خطی یا گسسته است.

۴۲) یک لامپ ۲۰۰ وات، نور بنفش با طول موج  $400 \text{ nm}$  گسیل می‌کند. یک لامپ ۲۰۰ واتی دیگر نور زرد با طول موج  $600 \text{ nm}$  گسیل می‌کند. تعداد فوتون‌هایی که در هر ثانیه از لامپ زرد گسیل می‌شود، چند برابر تعداد فوتون‌هایی است که در همین مدت از لامپ بنفش گسیل می‌شود؟

سراسری - ۱۳۹۸

۲ (۴)

۳/۲ (۳)

۱ (۲)

۲/۳ (۱)



۴۳ با توجه به جدول زیر اگر در اتم هیدروژن کوتاه‌ترین طول موج ناحیه فرورسرخ  $\lambda_1$  و کوتاه‌ترین طول موج ناحیه فرابنفش  $\lambda_2$  حاصل قلم چی - ۱۳۹۸

$(R = 0.01 (nm)^{-1})$  چند نانومتر است؟  $(\lambda_1 - \lambda_2)$

$n' = 1$	لیمان
$n' = 2$	بالمر
$n' = 3$	پاشن
$n' = 4$	براکت
$n' = 5$	پفوند

- ۱ ۵۰۰      ۲ ۸۰۰      ۳ ۲۱۰۰      ۴ ۲۴۰۰

۴۴ در طیف گسیلی هیدروژن، کوتاه‌ترین طول موج گسیلی چند نانومتر است و این گسیل مربوط به کدام رشته است؟

۱۳۹۸ سراسری -  $R = 0.01 (nm)^{-1}$

- ۱ ۱۰۰ و بالمر      ۲ ۱۰۰ و لیمان      ۳  $\frac{400}{3}$  و بالمر      ۴  $\frac{400}{3}$  و لیمان

۴۵ در اتم هیدروژن اگر اختلاف انرژی الکترون بین ترازهای ۱ و ۳ برابر  $\Delta E$  و بین ترازهای ۴ و ۶ برابر  $\Delta E'$  باشد، نسبت  $\frac{\Delta E}{\Delta E'}$  کدام است؟

خارج از کشور - ۱۳۹۸

- ۱ ۳۵٫۸      ۲ ۲۵٫۶      ۳ ۳٫۹۸      ۴ ۱

۴۶ در گسیل‌های مربوط به اتم هیدروژن، بلندترین طول موج مربوط رشته بالمر، تقریباً چند نانومتر است؟

خارج از کشور - ۱۳۹۸

$(hc = 1240 eV \cdot nm, E_R = 13.6 eV)$

- ۱ ۴۵۴      ۲ ۴۶۰      ۳ ۶۵۶      ۴ ۷۶۰

۴۷ در یک آزمایش فوتوالکتریک، تابع کار فلز  $3 eV$  است. اگر نوری با طول موج  $200 nm$  بر سطح فلز بتابد، بیشینه سرعت فوتوالکترون‌ها برابر  $v$

است و اگر نوری با طول موج  $300 nm$  بر فلز بتابد، بیشینه سرعت فوتوالکترون‌ها برابر  $v'$  است.  $\frac{v'}{v}$  کدام است؟  $(hc = 1200 eV \cdot nm)$  خارج از کشور - ۱۳۹۸

- ۱  $\frac{\sqrt{3}}{3}$       ۲  $\sqrt{3}$       ۳  $\frac{1}{3}$       ۴ ۳



## پاسخ نامه تشریحی

۱ همه اجسام در هر دمایی (به جز صفر کلوین) از خود موج الکترومغناطیسی (نور) گسیل می کنند.  ۱  ۲  ۳  ۴

۲ با جایگذاری  $E = n \frac{hc}{\lambda}$  در رابطه توان  $P = \frac{E}{t}$  داریم:  ۱  ۲  ۳  ۴

$$P = \frac{\frac{nhc}{\lambda}}{t} = \frac{nhc}{t\lambda}$$

توجه کنیم که وقتی واحد توان ( $W$ ) وات است باید واحد انرژی ژول ( $J$ ) باشد. پس در این تست که واحد ضرب پلانک ( $h$ ) بر حسب  $eV \cdot s$  است باید آن را با ضرب کردن در  $c$  تبدیل کنیم.

$$60 \times 10^{-3} = \frac{n \times 4 \times 10^{-15} \times 1,6 \times 10^{-19} \times 3 \times 10^8}{1 \times 600 \times 10^{-9}} \Rightarrow n = 1,875 \times 10^{17} \text{ فوتون}$$

۳ می دانیم  $f = \frac{c}{\lambda}$  و  $f_{\text{propto}} \frac{1}{\lambda}$  از طرفی هم  $\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n_L^2} - \frac{1}{n_U^2} \right)$  پس:  ۱  ۲  ۳  ۴

$$\frac{f_{\text{min}} \text{ بالمر}}{f_{\text{max}} \text{ پاشن}} = \frac{\frac{1}{\lambda} \text{ بالمر}}{\frac{1}{\lambda} \text{ پاشن}} = \frac{\left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{n_u^2} \right)}{\left( \frac{1}{3^2} - \frac{1}{n_u^2} \right)}$$

در ضمن می دانیم برای  $f_{\text{min}}$  باید  $n_u$  یک عدد از  $n_L$  بیشتر باشد و برای  $f_{\text{max}}$  باید  $n = \infty$  پس:

$$\frac{f_{\text{min}} \text{ بالمر}}{f_{\text{max}} \text{ پاشن}} = \frac{\frac{1}{4} - \frac{1}{9}}{\frac{1}{9} - \frac{1}{\infty}} = \frac{\frac{5}{36}}{\frac{1}{9}} = \frac{5}{4}$$

از روی رد گزینه هم می توانیم به جواب درست برسیم.

۴ از رابطه بازده (راندمان) کمک می گیریم:  ۱  ۲  ۳  ۴

$$Ra = \frac{\text{انرژی مفید}}{\text{انرژی کل}} \times 100$$

انرژی کل = انرژی حاصل از تابش  
انرژی مفید = انرژی تعدادی فوتون  
بنابراین: که در این تست:

$$\frac{I = \frac{E}{At} \Rightarrow E = AIt}{E = nhf = \frac{nhc}{\lambda}} \rightarrow Ra = \frac{\frac{nhc}{\lambda}}{IAt} \times 100$$

$$\Rightarrow 20 = \frac{\frac{n \times 1240}{600} \times 1,6 \times 10^{-19}}{310 \times 200 \times 100 \times 10^{-4} \times 60} \times 100 \Rightarrow n = 2,25 \times 10^{22} \text{ فوتون}$$

تبدیل  $ev$  به  $j$

تبدیل  $cm^2$  به  $m^2$

۵ روش اول:  ۱  ۲  ۳  ۴

با توجه به نمودار تابع کار آهن  $W_0 = 4,8eV$  و تابع کار مس  $W_0 = 4,7eV$  است. به کمک رابطه  $W_0 = \frac{hc}{\lambda_0}$  می توانیم طول موج آستانه هر فلز را به دست آوریم:

$$W_0 = \frac{hc}{\lambda_0} \left\{ \begin{array}{l} \text{آهن: } 4,8 = \frac{1240}{(\lambda_0)_{\text{آهن}}} \Rightarrow (\lambda_0)_{\text{آهن}} = 258,33 \text{ nm} \\ \text{مس: } 4,7 = \frac{1240}{(\lambda_0)_{\text{مس}}} \Rightarrow (\lambda_0)_{\text{مس}} = 263,83 \text{ nm} \end{array} \right.$$

با توجه به این که گسیل فوتوالکترون در طول موج های کمتر از  $\lambda_0$  رخ می دهد، پس در فلز آهن گسیل فوتوالکترون صورت می گیرد.

روش دوم:





می دانیم در نمودار  $K_m - f$ ، عرض از مبدأ نمودار تابع کار فلز ( $W_0$ ) را نشان می دهد که در واقع انرژی لازم جهت جداسازی الکترون از فلز است پس:

آهن  $W_0 = 4,5eV$

مس  $W_0 = 4,7eV$

از طرفی می دانیم اگر  $W_0 \geq$  (انرژی فوتون) باشد، الکترون جدا می شود؛ پس برویم سراغ محاسبه انرژی فوتون:

$$E = hf = \frac{hc}{\lambda} = \frac{1240}{272,5} = 4,55eV$$

آهن  $W_0 >$  (انرژی فوتون)  $\leftarrow$  پس  $e$  از آهن جدا می شود.

مس  $W_0 <$  (انرژی فوتون)  $\leftarrow$  از مس جدا نمی شود.

در نتیجه:

در سؤال گفته شده که سرعت فوتوالکترون ها از  $v_m$  به  $2v_m$  برسد، می دانیم  $K_m = \frac{1}{2}mv_m^2$  پس با ۲ برابر شدن  $v_m$ ، مقدار  $K_m$ ، ۴ برابر می شود

(چون  $K_m \propto v_m^2$ )

حال با جایگذاری در رابطه  $K_m = hf - W_0$  داریم:

$$\begin{aligned} \text{(۱) حالت: } K_m &= h \times 10^{15} - 2 && \xrightarrow{\text{تقسیم دو رابطه}} \frac{1}{4} = \frac{4 - 2}{4 \times 10^{15} f' - 2} \\ \text{(۲) حالت: } 4K_m &= hf' - 2 && \xrightarrow{h=4 \times 10^{-15} eV \cdot s} \end{aligned}$$

طرفین وسطین

$$\rightarrow 16 - 8 = 4 \times 10^{15} f' - 2 \rightarrow f' = 2,5 \times 10^{15} (Hz)$$

فراموش نشود که سؤال تغییر فرکانس ( $\Delta f$ ) خواسته شده است که برابر می شود با:

$$\Delta f = f' - f = 2,5 \times 10^{15} - 10^{15} = 1,5 \times 10^{15} (Hz)$$

ابتدا می دانیم طبق رابطه نسبت سرعت بیشینه الکترون ها برابر است با: ۱ ۲ ۳ ۴ ۷

$$\left(\frac{v_{m_1}}{v_{m_2}}\right)^2 = \frac{K_{m_1}}{K_{m_2}}$$

پس باید به دنبال نسبت  $K_m$  ها باشیم و چون  $K_m = hf - W_0$  و  $W_0 = \frac{E_R}{13}$  کفایت مقدار  $hf$  یا همان انرژی فوتون تابشی در هر حالت را پیدا کنیم: (البته به کمک رابطه بور

$$hf = E_n - E_{n'}$$

حالت اول: پرنانرژی ترین فوتون بالمر

$$\begin{aligned} n=\infty \leftarrow \text{پرنانرژی ترین} = \text{بیشترین فاصله} \leftarrow n=2 \\ E_n = \frac{-E_R}{n^2} \rightarrow hf_1 = E_n - E_{n'} \rightarrow hf_1 = (0) - \left(-\frac{E_R}{4}\right) = \boxed{\frac{E_R}{4}} \end{aligned}$$

رشته بالمر  $n'=2$

حالت دوم: پرنانرژی ترین فوتون پاشن

$$\begin{aligned} n=\infty \leftarrow \text{پرنانرژی ترین} = \text{بیشترین فاصله} \leftarrow n=3 \\ hf_2 = E_n - E_{n'} = 0 - \left(-\frac{E_R}{9}\right) = \boxed{\frac{E_R}{9}} \end{aligned}$$

پاشن  $n'=3$

جایگذاری می کنیم:

$$\left(\frac{v_{m_1}}{v_{m_2}}\right)^2 = \frac{K_{m_1}}{K_{m_2}} = \frac{\frac{E_R}{4} - \frac{E_R}{13}}{\frac{E_R}{9} - \frac{E_R}{13}} = \frac{\frac{1}{4} - \frac{1}{13}}{\frac{1}{9} - \frac{1}{13}} = \frac{\frac{9}{13 \times 4}}{\frac{4}{13 \times 9}} = \frac{81}{16} \rightarrow \frac{v_{m_1}}{v_{m_2}} = \frac{9}{4}$$

۱ ۲ ۳ ۴ ۸ روش اول:

می دانیم تعداد گذارهای ممکن وقتی الکترونی در تراز  $n$  است برابر با:

$$\binom{n}{2} = \frac{n(n-1)}{2}$$

در این تست  $6 = \frac{n(n-1)}{2} \leftarrow n = 4$  و از آن جایی که تابش ها فروسرخ هستند پس باید  $n = 1$  و  $n = 2$  را حساب نکرد بنابراین  $n = 4$  به دو شماره بالاتر یعنی  $n = 6$  منتقل می شود تا ۶ گزار ممکن و همگی در ناحیه فروسرخ داشته باشیم.

روش دوم:

چون طول موج ها در ناحیه فروسرخ هستند، پس جهش های الکترون به ترازهای  $n' = 2$  (بالمر) و  $n' = 1$  (لیمان) غیرممکن است. چون ۶ طول موج مشخص و متمایز در این گسیل ها وجود

دارند پس ۶ جهت متمایز به صورت های زیر وجود دارند:

۳ جهت در رشته پاشن ( $n' = 3$ ):

$$4 \rightarrow 3, 5 \rightarrow 3, 6 \rightarrow 3$$



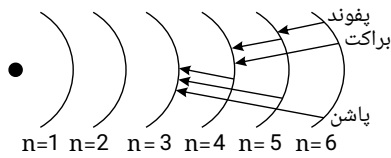
۲ جهت در رشته پراکت ( $n' = 4$ ):

۵ → ۴, ۶ → ۴

۱ جهش در رشته پفوند ( $n' = 5$ ):

۶ → ۵

پس الکترون در تراز  $n = 6$  قرار دارد.



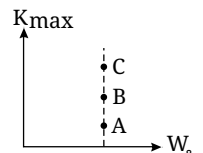
۹ در گسیل القایی، فوتون ورودی باعث تحریک الکترون برانگیخته شده و سپس با بازگشت الکترون به تراز پایه (که البته پایین تر هم هست) یک فوتون مشابه اولیه گسیل می شود. (در نهایت دو فوتون مشابه خواهیم داشت یکی فوتونی که در ابتدا تابش شد و دیگری فوتونی که در اثر بازگشت الکترون گسیل شد.)

۱۰

$$P = \frac{E}{t} \xrightarrow{E = nhf = \frac{nhc}{\lambda}} P = \frac{nhc}{\lambda t} = \frac{6 \times 10^{21} \times 6,6 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{660 \times 10^{-9} \times 18} \rightarrow P = 100 \text{ W}$$

۱۱ ابتدا چون جنس فلز ثابت است پس  $W_0$  نیز ثابت است و از طرفی هر چی  $\lambda$  کمتر باشد انرژی بیشتر می شود ( $K_{\max} = \frac{hc}{\lambda} - W_0$ ) بنابراین نمودار به شکل زیر خواهد بود:

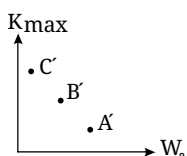
$$\lambda_A > \lambda_B > \lambda_C \Rightarrow K_{m_A} < K_{m_B} < K_{m_C}$$



در حالت دوم چون فلزها مختلف هستند پس  $W_0$  یکسان نیست و از طرفی چون  $f_0 \propto W_0$  پس چون

$$W_{0A'} > W_{0B'} > W_{0C'} \leftarrow f_{0A'} > f_{0B'} > f_{0C'}$$

و از طرفی چون نور ثابت بوده، طبق رابطه  $K_m = hf - W_0$  به ازای  $f$  ثابت و رابطه  $W_0$  ها داریم:  $K_{\max A'} < K_{\max B'} < K_{\max C'}$  نمودار به صورت زیر رسم می شود:



۱۲ بیشترین انرژی فوتون هنگامی که الکترون در مدار  $n$  است زمانی رخ می دهد که الکترون به حالت پایه ( $n' = 1$ ) بوده به کمک رابطه رید برگ و بالمر ابتدا موج گسیل را حساب می کنیم:

$$\rightarrow \frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) = 0,01 \left( \frac{1}{1} - \frac{1}{9} \right) \Rightarrow \lambda = 112,5 nm$$

$$\text{انرژی فوتون } E = hf = \frac{hc}{\lambda} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 3 \times 10^8}{112,5 \times 10^{-9}} = \frac{32}{3} eV$$

۱۳

$$\frac{\lambda_{\max}}{\lambda_{\min}} = \frac{\frac{1}{\lambda_{\min}}}{\frac{1}{\lambda_{\max}}} = \frac{R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{\infty^2} \right)}{R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)} = \frac{\frac{1}{n'^2}}{\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2}} = \frac{9}{\frac{5}{36}} = \frac{9}{5} = 1,8$$

۱۴ ابتدا مقدار  $n'$  رو بدست بیاریم. طبق رابطه  $E = -\frac{E_R}{n^2}$

$$\frac{E}{E'} = \left( \frac{n'}{n} \right)^2 \rightarrow \frac{1}{4} = \left( \frac{n'}{4} \right)^2 \Rightarrow n' = 2$$

حالا به کمک رابطه  $\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$  طول موج و سپس بسامد را حساب می کنیم:



$$\frac{1}{\lambda} = 0.1 \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{3^2} \right) \Rightarrow \lambda = \frac{1600}{3} nm$$

$$f = \frac{c}{\lambda} = \frac{3 \times 10^8}{\frac{1600}{3} \times 10^{-9}} = \frac{9}{16} \times 10^{15} Hz$$

ابتدا مقدار  $n$  را پیدا کنیم: (۱) (۲) (۳) (۴) (۱۵)

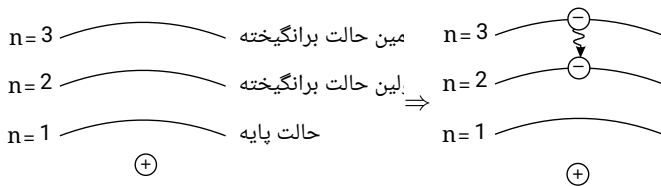
$$E_n - E_{n'} = \frac{15}{16} E_R = \left( -\frac{E_R}{n^2} \right) - \left( -\frac{E_R}{1^2} \right) \Rightarrow n = 4$$

حالا انرژی لازم جهت گذار  $n = 4$  به  $n + 2 = 6$  را محاسبه کنیم:

$$\Delta E = E_6 - E_4 = \left( -\frac{E_R}{6^2} \right) - \left( -\frac{E_R}{4^2} \right) = \frac{5}{144} E_R$$

باید به صورت زیر عنوان شود: در اثر دادن انرژی (مثل اعمال ولتاژ بالا) الکترون‌های بیشتری به تراز انرژی بالاتر برانگیخته می‌شوند. (۱) (۲) (۳) (۴) (۱۶)

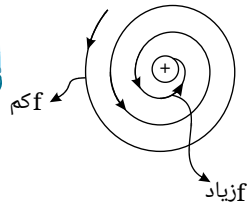
(۱) (۲) (۳) (۴) (۱۷)



$$\frac{1}{\lambda} = \frac{E_R}{hc} \left( \frac{1}{n_L^2} - \frac{1}{n_U^2} \right) \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{13.6}{1240} \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{3^2} \right) \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{13.6}{1240} \times \frac{5}{36} \Rightarrow \lambda = 656.47 \approx 656 nm$$

(۱) (۲) (۳) (۴) (۱۸)

مطابق شکل داریم:



می‌دانیم  $n^2 \propto r$  پس اگر شعاع  $\frac{1}{9}$  شده،  $n = \frac{1}{3} n'$  برابر شده و  $n' = 1$ : (۱) (۲) (۳) (۴) (۱۹)

$$\frac{r}{r'} = \left( \frac{n}{n'} \right)^2 \xrightarrow{r' = \frac{1}{9} r} 9 = \left( \frac{n}{n'} \right)^2 \rightarrow n' = 1$$

حالا طول موج گذار از  $n = 3$  به  $n' = 1$  را حساب می‌کنیم:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) = 0.1 \left( \frac{1}{1^2} - \frac{1}{3^2} \right) \Rightarrow \lambda = \frac{900}{8} = 112.5 nm$$

چون الکترون از مدار پایین به مدار بالاتری رفته پس فوتون را جذب کرده (رد گزینده‌های ۱ و ۲). (۱) (۲) (۳) (۴) (۲۰)

از طرفی هم طبق رابطه بور، بسامد فوتون جذب شده برابر است با:

$$hf = \Delta E \Rightarrow 4 \times 10^{-15} \times f = (-0.85 - (-3.4)) \rightarrow f = \frac{2.55}{4 \times 10^{-15}} = 63.75 \times 10^{13} Hz$$

$$= 637.5 \times 10^{12} Hz \xrightarrow{\text{تبدیل به تراهرتز}} f = 637.5 (THz)$$

در سه گزینه ۱ و ۲ و ۳ درست است. گزینه ۴ غلط است. انرژی لازم جهت برانگیخته شدن الکترون به مدار بالاتر (نه پایین تر). (۱) (۲) (۳) (۴) (۲۱)

می‌دانیم کوتاه‌ترین طول موج رشته‌بالم از بلندترین طول موج رشته‌لیمان، بلندتر است. یعنی همواره هر گذاری در رشته‌بالم فوتونی با انرژی کمتری نسبت به گذارهای لیمان دارد. بنابراین در این تست چون تابش فوتون سری بالمر پدیده فوتوالکتریک رخ داده است، پس با تابش فوتون سری لیمان پدیده به طور قطع رخ می‌دهد و چون انرژی فوتون بیشتر شده، انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها نیز افزایش می‌یابد. (۱) (۲) (۳) (۴) (۲۲)

کمینه و بیشینه طول موج رشته‌پاشن را حساب می‌کنیم: (۱) (۲) (۳) (۴) (۲۳)

$$\left. \begin{aligned} \lambda_{min} \xrightarrow{n=\infty} \frac{1}{\lambda_{min}} &= R \left( \frac{1}{3^2} - \frac{1}{\infty^2} \right) = 0.11 \left( \frac{1}{9} - 0 \right) = \frac{11}{900} \Rightarrow \lambda_{min} = \frac{9000}{11} = 818.18 nm \\ \lambda_{max} \xrightarrow{n=4} \frac{1}{\lambda_{max}} &= R \left( \frac{1}{3^2} - \frac{1}{4^2} \right) = 0.11 \left( \frac{1}{9} - \frac{1}{16} \right) = \frac{77}{14400} \Rightarrow \lambda_{max} = 187.0 nm \end{aligned} \right\} \Rightarrow 818.18 nm \leq \lambda_{\text{رشته پاشن}} \leq 187.0 nm$$

تنها گزینه ۱ نزدیکترین محدوده به محدوده مورد نظر است.



۲۴) می دانیم  $I = \frac{E}{At}$  شدت تابش و از طرفی هم  $n hf = n \frac{hc}{\lambda}$  کل فوتون‌ها  $E$ ، پس داریم:

$$I = \frac{\frac{nhc}{\lambda}}{At} = \frac{nhc}{\lambda At} \Rightarrow 100 = \frac{n \times 1240}{\frac{496}{\lambda} \times \underbrace{0.75 \times 0.75}_A \times \frac{1}{2} \times \underbrace{24 \times 3600}_{t \text{ یک روز}}}$$

۲۵) می‌دانیم تعداد گذارهای ممکن با انرژی مختلف وقتی الکترون در تراز  $n$  واقع است از رابطه  $\binom{n}{2} = \frac{n(n-1)}{2}$  بدست می‌آید. بنابراین کفایت به

کمک اطلاعات مسئله مقدار  $n$  را پیدا می‌کنیم.

طبق رابطه بور داریم:

$$hf = E_n - E_{n'} \xrightarrow[n=1 \text{ به حالت پایه رسیده}]{hf = \frac{hc}{\lambda} \text{ و } E_n = \frac{-E_R}{n^2}} \frac{hc}{\lambda} = \left( -\frac{13.6}{n^2} - \left( -\frac{13.6}{1^2} \right) \right) \rightarrow \frac{1200}{100} = \frac{-13.6}{n^2} + 13.6 \rightarrow n^2 = 9 \rightarrow n = 3$$

$$\Rightarrow \text{تعداد گذارها} \binom{3}{2} = \frac{3(2)}{2} = 3$$

۲۶) در گسیل القایی ما با یک فوتون تابشی، فوتون برانگیخته را به تراز پایین‌تر منتقل می‌کنیم و وادار به تابش فوتون می‌کنیم. پس دو فوتون خروجی داریم.

سایر موارد عبارت‌های درستی در مورد لیزر هستند.

۲۷) موارد آ، پ و ت درست هستند (۳ مورد درست)

علت نادرستی (ب) طیف‌های گسیلی و جذبی منحصر به فرد هر اتم است و هیچ دو عنصری طیف مشابه ندارند.

۲۸) جذب هنگامی اتفاق می‌افتد که الکترون به مدار بالاتر برود بلندترین طول موج یعنی کمترین انرژی پس الکترون تنها باید به یک تراز بالاتر برود پس در اینجا

الکترون از  $n = 4$  به  $n' = 5$  می‌رود که طول موج مربوط می‌رود که طول موج مربوط آن برابر است با:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{4^2} - \frac{1}{5^2} \right) = R \left( \frac{9}{16 \times 25} \right) \rightarrow \lambda = \frac{16 \times 25}{9R}$$

گسیل هنگامی اتفاق می‌افتد که الکترون به مدار پایین‌تر برود و کوتاه‌ترین طول موج (بیشترین انرژی) برای هنگامی است که الکترون از مدار  $n$  به پایین‌ترین مدار یعنی  $n' = 1$  برود که طول موج مربوط به آن برابر است با:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{1^2} - \frac{1}{4^2} \right) = R \frac{15}{16} \Rightarrow \lambda = \frac{16}{15R}$$

سؤال نسبت این طول موج‌ها را خواسته:

$$\frac{\lambda_{\max} \text{ جذب}}{\lambda_{\min} \text{ گسیل}} = \frac{\frac{16 \times 25}{9R}}{\frac{16}{15R}} = \frac{15 \times 25}{9} = \frac{125}{3}$$

۲۹) ۱ ۲ ۳ ۴

$$E = hf = \frac{hc}{\lambda}$$

$$E_B = 10 E_A \xrightarrow{E \propto \frac{1}{\lambda}} \begin{cases} \lambda_B = \frac{1}{10} \lambda_A \\ \lambda_A = 10 \lambda_B \end{cases}$$

از طرفی هم سؤال گفته اختلاف طول موج‌ها  $450 \text{ nm}$  است. پس:

$$\xrightarrow{\lambda_A > \lambda_B} \lambda_A - \lambda_B = 450 \text{ nm}$$

$$10 \lambda_B - \lambda_B = 450 \Rightarrow \lambda_B = 50 \text{ nm} \Rightarrow f = \frac{C}{\lambda} \rightarrow f = \frac{3 \times 10^8}{50 \times 10^{-9}} \rightarrow f = 6 \times 10^{15} \text{ Hz}$$

۳۰) می‌دانیم  $n^2 \propto r$ ، پس می‌توان فهمید الکترون به چه تراز رفته است.

$$\left( \frac{n'}{n} \right)^2 = \frac{r'}{r} \rightarrow \left( \frac{n'}{2} \right)^2 = \frac{9}{4} \rightarrow n' = 3$$

بنابراین الکترون از  $n=2$  به  $n=3$  رفته است.

اگر الکترون بخواهد فوتون گسیل کند می‌تواند گذارهای  $n=3$  به  $n=2$  و یا  $n=3$  به  $n=1$  داشته باشد.

که در حالت اول فوتون گسیلی مشابه فوتون جذب شده هنگام رفتن از تراز  $n=2$  به  $n=3$  است.

اما در حالت دوم فوتون گسیلی انرژی بیشتری نسبت به فوتون جذب شده اولیه دارد. (یا به عبارت دیگر طول موج کوتاه‌تری دارد).

بنابراین طول موج گسیل شده مساوی و یا کوچکتر از طول موج جذب شده اولیه خواهد بود.



۳۱) چون الکترون هیدروژن در مدار  $n=3$  واقع شده پس برانگیخته است. می دانیم:

اگر انرژی فوتونی که به اتم برانگیخته می‌تابد برابر اختلاف انرژی تراز الکترون با تراز بالاتری باشد  $\leftarrow$  الکترون فوتون را جذب کرده و به تراز بالاتری می‌رود.

اگر انرژی فوتون برابر اختلاف انرژی تراز الکترون با تراز پایین‌تری باشد  $\leftarrow$  الکترون فوتون را جذب نمی‌کند اما تراز پایین‌تر آمده و یک فوتون همانند فوتون پرتابی به تابش می‌کند. (گسیل القایی)

در این سؤال  $E_p - E_r = 1.9eV = E_n$  انرژی فوتون پس الکترون با گسیل القایی به مدار  $n = 2$  می‌رود.

تذکر: اگر انرژی فوتون برابر با اختلاف انرژی مدار الکترون یا هیچکدام از مدارها نباشد فوتون هیچ برهم کنشی با اتم نخواهد داشت.

۱ ۲ ۳ ۴ ۳۲

$$E = nhf = nh \frac{c}{\lambda}$$

انرژی یک فوتون  $\lambda = 0.2 \mu m$  = انرژی  $n$  فوتون  $\lambda = 5 \mu m$

$$nh \frac{c}{\lambda} = nh \frac{c}{\lambda_1} \Rightarrow \frac{n_1}{\lambda_1} = \frac{n_2}{\lambda_2}$$

فوتون  $n = 2.5 \times 10^9$

$$\frac{hc}{5 \times 10^{-6}} \cdot n = \frac{1}{0.2 \times 10^{-12}} \Rightarrow n = 2.5 \times 10^9$$

۱ ۲ ۳ ۴ ۳۳ طبق رابطه‌های:

$$\left. \begin{array}{l} K = hf - W_0 \text{ انرژی جنبشی} \\ E = hf \text{ انرژی جنبشی} \\ K = \frac{1}{2}mv^2 \text{ انرژی جنبشی} \end{array} \right\} \frac{1}{2}mv^2 = E_{\text{فوتون}} - W_0$$

$$\frac{1}{2} \times 9.1 \times 10^{-31} \times (5 \times 10^6)^2 \times \frac{1}{1.6 \times 10^{-19}} = E - 4 \rightarrow 0.71 = E - 4 \rightarrow E = 4.71 eV$$

تبدیل J به eV

۱ ۲ ۳ ۴ ۳۴ مقدار عرض از مبدأ نمودار مقدار  $W_0$  را نشان می‌دهد که:

$$W_{0A} = 4.5 eV$$

$$W_{0B} = 5 eV$$

$$\rightarrow \left\{ \begin{array}{l} \lambda_{0A} = \frac{hc}{W_{0A}} = \frac{1240}{4.5} = 275.5 nm \\ \lambda_{0B} = \frac{1240}{5} = 248 nm \end{array} \right.$$

می‌دانیم به ازای  $\lambda \leq \lambda_0$  پدیده فوتوالکتریک رخ می‌دهد.

$$\left. \begin{array}{l} k = \frac{1}{2}mV^2 \\ k = hf - W_0 \end{array} \right\} \text{بر اساس رابطه‌های ۱ ۲ ۳ ۴ ۳۵ داریم:}$$

$$\left\{ \begin{array}{l} f_r = nf_1 \\ v_r = \sqrt{3}v_1 \rightarrow k_r = 3k_1 \end{array} \right. \rightarrow \frac{k_r}{k_1} = \frac{hf_r - W_0}{hf_1 - W_0}$$

$$\rightarrow \frac{hf_r}{hf_1} = \frac{k_r + W_0}{k_1 + W_0}$$

$$\frac{h}{f_r = nf_1} \rightarrow n = \frac{3k_1 + W_0}{k_1 + W_0} = \frac{3k_1 + k_1 + W_0}{k_1 + W_0} \rightarrow n = \frac{4k_1}{k_1 + W_0} + 1 \rightarrow n > 1$$

$$n = \frac{3k_1 + W_0}{k_1 + W_0} = 3 - \frac{2W_0}{k_1 + W_0} \rightarrow n < 3 \rightarrow 1 < n < 3$$

نتیجه

۱ ۲ ۳ ۴ ۳۶ طبق رابطه ریذبرگ - بالمر داریم:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \xrightarrow{\lambda = 1.2 \mu m = 1200 nm, n = n'} \frac{1}{1200} = \frac{1}{100} \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{4n'^2} \right) \rightarrow \frac{1}{12} = \frac{3}{4n'^2} \rightarrow n'^2 = 9 \rightarrow n' = 3$$

۱ ۲ ۳ ۴ ۳۷ با استفاده از معادله فوتوالکتریک داریم:



$$K_{\max} = hf - W_0 \xrightarrow{W_0 = hf_0} K_{\max} = h(f - f_0)$$

$$A \text{ فلز: } \begin{cases} \nu_{\text{د}} = h(f_1 - f_{0A}) \\ \epsilon = h(\nu f_1 - f_{0A}) \end{cases} \Rightarrow \frac{\nu_{\text{د}}}{\epsilon} = \frac{f_1 - f_{0A}}{\nu f_1 - f_{0A}} \Rightarrow f_{0A} = \frac{\nu}{\nu} f_1 \quad (1)$$

$$B \text{ فلز: } \begin{cases} \nu_{\text{د}} = h(f_1 - f_{0B}) \\ \epsilon = h(\nu f_1 - f_{0B}) \end{cases} \Rightarrow \frac{\nu_{\text{د}}}{\epsilon} = \frac{f_1 - f_{0B}}{\nu f_1 - f_{0B}} \Rightarrow f_{0B} = \frac{\epsilon}{\nu} f_1 \quad (2)$$

بنابراین:

$$\frac{(2), (1)}{\nu} \rightarrow \frac{f_{0A}}{f_{0B}} = \frac{\frac{\nu}{\nu} f_1}{\frac{\epsilon}{\nu} f_1} = \frac{1}{3}$$

۳۸ برای گسیل القایی، انرژی فوتون ورودی باید دقیقاً با اختلاف انرژی دو تراز برابر باشد، بنابراین چون الکترون در ابتدا در تراز  $n = 2$  قرار دارد، برای گسیل القایی باید فوتونی با انرژی  $E_1 - E_2$  به آن بتابانیم تا گسیل القایی رخ دهد.

۱ ۲ ۳ ۴ ۳۹

$$E_n = \frac{-E_R}{n^2} \xrightarrow{r_n = a_0 n^2} E_n = \frac{-E_R}{r_n} \times a_0 \xrightarrow{E_R = \text{ریدبرگ}} |E_n| = \frac{a_0}{r_n} E_R$$

$E_R$  برابر با یک ریدبرگ است. بنابراین بزرگی انرژی الکترون برابر با  $\frac{a_0}{r_n}$  ریدبرگ است.

۴۰ سومین خط طیف رشته بالمر مربوط به گذار الکترون از تراز  $n = 5$  به تراز  $n' = 2$  است و اولین خط طیف رشته براکت مربوط به گذار الکترون از تراز  $n = 5$  به تراز  $n' = 4$  است.

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

$$v = \lambda f \xrightarrow{v = \text{یکسان}} \frac{f}{f_{\text{براکت}}} = \frac{\lambda_{\text{براکت}}}{\lambda_{\text{المر}}} = \frac{R \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{5^2} \right)}{R \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{5^2} \right)} \Rightarrow \frac{f}{f_{\text{براکت}}} = \frac{25-16}{25 \times 16} \Rightarrow \frac{f_{\text{المر}}}{f_{\text{براکت}}} = \frac{84}{9} = \frac{28}{3}$$

۴۱ این مدل همان مدل رادرفورد است که براساس آن طیف گسیلی اتم باید پیوسته باشد.

۱ ۲ ۳ ۴ ۴۲

$$\left. \begin{aligned} E &= nh \frac{c}{\lambda} \\ E &= P \cdot t \end{aligned} \right\} \Rightarrow \frac{P_Y t_Y}{P_V t_V} = \frac{n_Y \frac{hc}{\lambda_Y}}{n_V \frac{hc}{\lambda_V}} \xrightarrow{\text{تقسیم دو رابطه}} \frac{200 \times 1}{200 \times 1} = \frac{n_Y}{n_V} \times \frac{1}{600} \Rightarrow \frac{n_Y}{n_V} = \frac{3}{2}$$

۴۳ کوتاهترین طول موج فروسرخ مربوط به رشته پاشن و گذار  $n = \infty \rightarrow n' = 3$  و کوتاهترین طول موج فرابنفش مربوط به رشته لیمان با گذار

$$n = \infty \rightarrow n' = 1 \text{ است که طبق رابطه } \frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \text{ داریم:}$$

$$\left. \begin{aligned} \frac{1}{\lambda_1} &= \frac{1}{100} \left( \frac{1}{3^2} - \frac{1}{\infty^2} \right) \Rightarrow \lambda_1 = 900 \text{ nm} \\ \frac{1}{\lambda_2} &= \frac{1}{100} \left( \frac{1}{1^2} - \frac{1}{\infty^2} \right) \Rightarrow \lambda_2 = 100 \text{ nm} \end{aligned} \right\} \Rightarrow \lambda_1 - \lambda_2 = 900 - 100 = 800 \text{ nm}$$

۴۴ کوتاهترین طول موج زمانی اتفاق می افتد که  $(n = 1)$  رشته لیمان و  $(n' = \infty)$  باشد:

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

۱ ۲ ۳ ۴ ۴۵

$$E_n = -\frac{E_R}{n^2} \rightarrow \Delta E = -E_R \left( \frac{1}{n_2^2} - \frac{1}{n_1^2} \right)$$

$$\frac{\Delta E_{3 \rightarrow 1}}{\Delta E_{6 \rightarrow 4}} = \frac{\frac{1}{1^2} - \frac{1}{3^2}}{\frac{1}{4^2} - \frac{1}{6^2}} = \frac{\frac{8}{9}}{\frac{5}{12}} = \frac{8 \times 12}{9 \times 5} = \frac{64}{25} = 2.56$$

۴۶ در رشته بالمر هم طول موجهایی از مرئی و هم طول موجهای فرا بنفش موجود است. طول موجهای مرئی بلندتر از طول موجهای فرا بنفش هستند و در طول

موجهای مرئی هر چه الکترون از لایه کوچکتری به لایه  $n = 2$  سقوط کند طول موجهای تابشی بیشتر است.



$$(hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}, E_R = 13.6 \text{ eV})$$

$$n = 3 \rightarrow n' = 2 \Rightarrow \text{فوتون تابشی } E = hf = h \frac{c}{\lambda} \rightarrow E_{\nu} - E_{\nu} = \frac{hc}{\lambda_{max}}$$

$$\rightarrow \left(-\frac{E_R}{3^2}\right) - \left(-\frac{E_R}{2^2}\right) = \frac{hc}{\lambda_{max}} \rightarrow E_R \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{9}\right) = \frac{hc}{\lambda_{max}}$$

$$\rightarrow 13.6 \text{ eV} \left(\frac{5}{36}\right) = \frac{1240 \text{ eV} \cdot \text{nm}}{\lambda_{max}} \rightarrow \lambda_{max} = \frac{1240}{\frac{68}{36}} \simeq 656 \text{ nm}$$

۱ ۲ ۳ ۴ ۴۷

$$K_{max} = hf - W_0 = \frac{hc}{\lambda} - W_0 = \frac{hc}{\lambda} - 3 \text{ eV}$$

$$\frac{1}{2} m v^2 = \frac{hc}{\lambda} - 3 \rightarrow \left(\frac{v'}{v}\right)^2 = \frac{\frac{hc}{\lambda'} - 3}{\frac{hc}{\lambda} - 3} = \frac{\frac{1200}{200} - 3}{\frac{1200}{200} - 3}$$

$$\rightarrow \left(\frac{v'}{v}\right)^2 = \frac{1}{3} \rightarrow \boxed{\frac{v'}{v} = \frac{\sqrt{3}}{3}}$$

# پاسخنامه کلیدی

۱	۱	۲	۳	۴
۲	۱	۲	۳	۴
۳	۱	۲	۳	۴
۴	۱	۲	۳	۴
۵	۱	۲	۳	۴
۶	۱	۲	۳	۴
۷	۱	۲	۳	۴
۸	۱	۲	۳	۴
۹	۱	۲	۳	۴
۱۰	۱	۲	۳	۴
۱۱	۱	۲	۳	۴
۱۲	۱	۲	۳	۴

۱۳	۱	۲	۳	۴
۱۴	۱	۲	۳	۴
۱۵	۱	۲	۳	۴
۱۶	۱	۲	۳	۴
۱۷	۱	۲	۳	۴
۱۸	۱	۲	۳	۴
۱۹	۱	۲	۳	۴
۲۰	۱	۲	۳	۴
۲۱	۱	۲	۳	۴
۲۲	۱	۲	۳	۴
۲۳	۱	۲	۳	۴
۲۴	۱	۲	۳	۴

۲۵	۱	۲	۳	۴
۲۶	۱	۲	۳	۴
۲۷	۱	۲	۳	۴
۲۸	۱	۲	۳	۴
۲۹	۱	۲	۳	۴
۳۰	۱	۲	۳	۴
۳۱	۱	۲	۳	۴
۳۲	۱	۲	۳	۴
۳۳	۱	۲	۳	۴
۳۴	۱	۲	۳	۴
۳۵	۱	۲	۳	۴
۳۶	۱	۲	۳	۴

۳۷	۱	۲	۳	۴
۳۸	۱	۲	۳	۴
۳۹	۱	۲	۳	۴
۴۰	۱	۲	۳	۴
۴۱	۱	۲	۳	۴
۴۲	۱	۲	۳	۴
۴۳	۱	۲	۳	۴
۴۴	۱	۲	۳	۴
۴۵	۱	۲	۳	۴
۴۶	۱	۲	۳	۴
۴۷	۱	۲	۳	۴