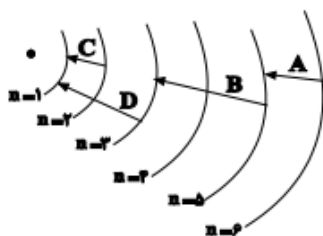




۴۵

شکل زیر مدارهای الکترون در الگوی بور برای اتم هیدروژن را نشان می‌دهد. در کدام گسیل بسامد فوتون تابش شده بیش‌تر است؟



- (۱) A
(۲) B
(۳) C
(۴) D

۴۶

در طیف امواج الکترومغناطیسی، کوتاه‌ترین طول موج بیشترین بسامد، مربوط به است.

(۱) برخلاف، اشعه گاما (۲) برخلاف، امواج رادیویی (۳) همانند، اشعه گاما (۴) همانند، امواج رادیویی

۴۷

در اتم هیدروژن هنگامی که از مدارهای پایین‌تر به مدارهای بالاتر می‌رویم، انرژی ترازهای آن ... شعاع مدارهای آن ... می‌یابد و فاصله بین ترازهای انرژی ... فاصله بین مدارها ... می‌یابد.

(۱) همانند - افزایش - همانند - افزایش (۲) همانند - افزایش - برخلاف - کاهش
(۳) همانند - کاهش - همانند - کاهش (۴) برخلاف - کاهش - همانند - افزایش

۴۸

اختلاف کوتاه‌ترین طول موج رشته لیمان و کوتاه‌ترین طول موج مرئی در طیف اتم هیدروژن چند نانومتر است؟

$$(R = 0.01(nm)^{-1})$$

- (۱) ۳۱۶/۶ (۲) ۳۵۰
(۳) ۵۸۶/۶ (۴) ۶۲۰

۴۹

کدام یک از موارد زیر نادریست است؟

- (آ) تشکیل طیف پیوسته توسط جسم جامد، ناشی از برهم‌کنش ضعیف بین اتم‌های سازنده آن است.
(ب) گازهای پرفشار و غلیظ، طیفی گسسته را گسیل می‌کنند که شامل طول موج‌های معینی است.
(پ) برای تشکیل طیف گسیلی خطی اتم‌های یک گاز، باید از یک منبع تغذیه با ولتاژ بالا استفاده کرد.

(۱) فقط آ (۲) فقط ب (۳) موارد آ و ب (۴) فقط پ

۵۰

کدام یک از موارد زیر جزو ویژگی‌های مدل اتمی رادرفورد است؟

(۱) کشف وجود الکترون در اتم (۲) توجیه طیف خطی گسیل شده توسط اتم
(۳) وجود هسته چگال با بار مثبت در مرکز اتم (۴) توجیه پایداری اتم

۴۶۱

ساده قلمچی ۱۴۰۰ درصد پاسخگویی ۴۲%

نوری تکفام به سطح فلزی می‌تابد، اما پدیده فوتوالکتریک در آن رخ نمی‌دهد. با انجام چند مورد از موارد زیر ممکن است این پدیده (جدا شدن الکترون از فلز) رخ بدهد؟

الف) افزایش تعداد فوتون‌های فرودی به سطح فلز

ب) افزایش مدت زمان تابش نور

ج) افزایش طول موج پرتوهای تابش شده

- ۱) صفر (۲) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴)

۴۶۲

ساده قلمچی ۱۴۰۰ درصد پاسخگویی ۴۶%

اگر انرژی هر فوتون نور زرد $2eV$ باشد، تعداد فوتون‌هایی که در مدت 32 ثانیه از یک چشمه نور زرد با توان 200 وات گسیل می‌شود، کدام است؟ ($e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

- ۱) 10^{21} (۲) 10^{22} (۳) 5×10^{21} (۴) 2×10^{22}

۴۶۳

متوسط قلمچی ۱۴۰۲ درصد پاسخگویی ۳۶%

در اتم هیدروژن، طول موج فوتون تابشی هنگام گذار الکترون از تراز $n = 2$ به تراز $n = 1$ تقریباً چند نانومتر است؟

$$(hc = 1240 eV \cdot nm, E_R = 13/6 eV)$$

- ۱) $91/1$ (۲) $121/5$ (۳) $70/5$ (۴) $364/7$

۴۶۴

متوسط قلمچی ۱۴۰۲ گزینه‌های دام دار ۱ درصد پاسخگویی ۱۵%

در یک آزمایش فوتوالکتریک، بسامد نور فرودی به فلز، 5 برابر بسامد قطع فلز است. اگر تابع کار این فلز $3eV$ باشد، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترن‌های خارج شده از فلز چند ژول است؟ ($e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

- ۱) 18 (۲) $28/8 \times 10^{-19}$ (۳) 12 (۴) $19/2 \times 10^{-19}$

۴۶۵

متوسط قلمچی ۱۴۰۰ درصد پاسخگویی ۲۲%

در اتم هیدروژن الکترون از مدار n_U به n_L می‌رود و نوری با بسامد $562/5 THz$ تابش می‌کند. n_L و n_U به ترتیب کدام‌اند؟

$$(c = 3 \times 10^8 m/s, R_H = 0.01 (nm)^{-1})$$

- ۱) 1 و 2 (۲) 3 و 1 (۳) 4 و 2 (۴) 5 و 3

۴۶۶

متوسط قلمچی ۱۴۰۲ درصد پاسخگویی ۳۲%

الکترونی در اتم هیدروژن از تراز $n = 3$ به تراز $n = 2$ می‌رود. کدام گزینه در مورد این فوتون صحیح است؟ ($E_R = 13/6 eV$)

- ۱) انرژی فوتون گسیل شده $13/6 eV$ است. (۲) انرژی فوتون گسیل شده $13/6 eV$ است.
 ۳) انرژی فوتون جذب شده $13/6 eV$ است. (۴) انرژی فوتون جذب شده $13/6 eV$ است.

۴۶۷

متوسط قلمچی ۱۴۰۲ درصد پاسخگویی ۲۰%

توان مصرفی یک چشمه موج الکترومغناطیسی $400W$ ، بازده آن $0/02$ درصد و طول موج گسیلی 660 نانومتر است. در هر دقیقه چند فوتون از این چشمه موج گسیل می‌شود؟ ($h = 6/6 \times 10^{-34} J \cdot s$ و $c = 3 \times 10^8 m/s$)

- ۱) $1/6 \times 10^{18}$ (۲) $3/2 \times 10^{18}$ (۳) $4/8 \times 10^{18}$ (۴) $1/6 \times 10^{16}$

۴۶۸

متوسط قلمچی ۱۴۰۱ درصد پاسخگویی ۱۶%

به مجموعه‌ای از اتم‌های هیدروژن در حالت پایه، نور فرابنفش با طول موج $62nm$ می‌تابانیم. انرژی جنبشی الکترون‌های گسیل شده چند الکترون ولت است؟ ($E_R = 13/6 eV, hc = 1240 eV \cdot nm$)

- ۱) $31/6$ (۲) $6/4$ (۳) $1/5$ (۴) $0/85$

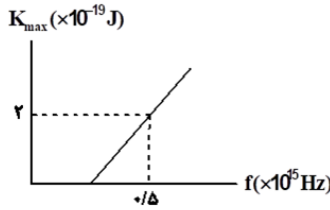
۴۷

متوسط

درصد پاسخگویی ۱۷%

قلمچی ۱۴۰۲

در یک آزمایش فوتوالکتریک، نمودار بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها بر حسب بسامد پرتو نور فرودی مطابق شکل زیر است. طول موج نور تابشی به فلز چند نانومتر باشد تا بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌های گسیل شده $J = 11 \times 10^{-19}$ شود؟
 $(c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}, h = 6 \times 10^{-34} J \cdot s)$



۲۵۰ (۱)

۱۵۰ (۲)

۱۰۰ (۳)

۱۲۰ (۴)

۴۸

متوسط

درصد پاسخگویی ۲۵%

قلمچی ۱۴۰۱

در اتم هیدروژن، کوتاه‌ترین طول موج گسیلی در ناحیه فرورسرخ چند نانومتر است؟ $(R = 0.01 (nm)^{-1})$

۹۰۰ (۴)

$\frac{14400}{\sqrt{3}}$ (۳)

$\frac{90000}{11}$ (۲)

۲۵۰۰ (۱)

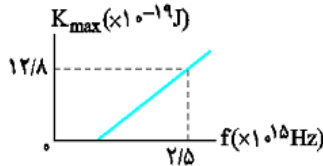
۴۹

متوسط

درصد پاسخگویی ۲۹%

قلمچی ۱۴۰۰

در یک آزمایش فوتوالکتریک، نمودار بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها بر حسب بسامد نور فرودی مطابق شکل مقابل است. اگر نوری با بسامد $8 \times 10^{14} Hz$ بر سطح فلز بتابد، K_{max} چند الکترون‌ولت است؟



$(e = 1/6 \times 10^{-19} C, h = 4 \times 10^{-15} eV \cdot s)$

۱/۲ (۲)

۰/۴ (۱)

۶ (۴)

۲ (۳)

۵۰

متوسط

درصد پاسخگویی ۲۴%

قلمچی ۱۴۰۲

گزینه‌های دام دار ۲

در کدامیک از گزینه‌های زیر، یکی از عوامل نارسایی مدل اتمی بور بیان شده است؟

(۲) چگونگی حرکت الکترون به دور هسته

(۱) عدم توضیح پایداری اتم

(۴) عدم توجیه طیف گسیلی و جذبی اتم هیدروژن

(۳) متفاوت بودن شدت خط‌های طیف گسیلی

۵۱

متوسط

درصد پاسخگویی ۳۵%

قلمچی ۱۴۰۱

فرق اساسی باریکه لیزری با پرتوهای دیگر در این است که فوتون‌های پرتوهای لیزر، ...

(۲) دارای طول موج بلندترند.

(۱) هم‌فاز و هم بسامدند.

(۴) قدرت نفوذ و تندی بیشتری دارند.

(۳) دارای طول موج کوتاه‌ترند.

۵۲

متوسط

درصد پاسخگویی ۲۳%

قلمچی ۱۴۰۰

گزینه‌های دام دار ۴

در طیف اتم هیدروژن، بیشینه بسامد خطوط در رشته براکت $(n' = 4)$ ، چند برابر کمینه بسامد خطوط در رشته لیمان $(n' = 1)$ است؟

$\frac{9}{400}$ (۴)

$\frac{400}{9}$ (۳)

۱۲ (۲)

$\frac{1}{11}$ (۱)

۵۳

متوسط

درصد پاسخگویی ۲۱%

قلمچی ۱۴۰۱

نور تک‌رنگی با طول موج $0.2 \mu m$ بر سطح فلزی می‌تابد. اگر طول موج آستانه قطع فلز $0.3 \mu m$ باشد، بیشینه تندی فوتوالکترون‌های خارج شده از سطح فلز چند متر بر ثانیه است؟

$(e = 3 \times 10^{-19} C, m_e = 10^{-30} kg, h = 4 \times 10^{-15} eV \cdot s)$

8×10^{10} (۲)

2×10^5 (۱)

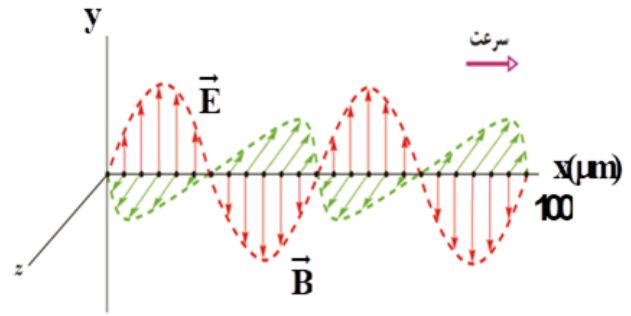
2×10^{10} (۴)

8×10^5 (۳)

۷۷

متوسط قلمچی ۱۴۰۲ درصد پاسخگویی ۲۳%

شکل زیر تصویری از یک موج الکترومغناطیسی را نشان می‌دهد که در خلأ در حال انتشار است. انرژی هر فوتون آن چند الکترون ولت است؟ $(h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}, c = 3 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}})$



- (۱) $2/4 \times 10^{-2}$
- (۲) $4/8 \times 10^{-2}$
- (۳) $2/4 \times 10^{-4}$
- (۴) $4/8 \times 10^{-4}$

۷۸

متوسط قلمچی ۱۴۰۰ درصد پاسخگویی ۲۸%

انرژی فوتونی با طول موج λ_1 برابر 2 eV و انرژی فوتونی با طول موج λ_2 برابر 3 eV است. بسامد فوتونی با طول موج $(2\lambda_1 + 3\lambda_2)$ چند هرتز است؟ $(e = 1/6 \times 10^{-19} \text{ C}, h = 6/4 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s})$

- (۱) $12/5 \times 10^{13}$
- (۲) 25×10^{13}
- (۳) 4×10^{19}
- (۴) 5×10^{20}

۷۹

متوسط قلمچی ۱۴۰۱ درصد پاسخگویی ۱۷%

در آزمایش فوتوالکتریک، نوری با طول موج 248 nm را بر سطح فلزی با تابع کار $4/55 \text{ eV}$ می‌تابانیم. بیشینه تندی فوتوالکترن‌های گسیلی از فلز چند متر بر ثانیه است؟ $(e = 1/6 \times 10^{-19} \text{ C}, m_e = 9 \times 10^{-31} \text{ kg}, hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm})$

- (۱) 4×10^5
- (۲) 2×10^5
- (۳) 4×10^6
- (۴) 2×10^6

۸۰

متوسط قلمچی ۱۴۰۰ درصد پاسخگویی ۲۴%

در اتم هیدروژن اگر الکترونی از تراز دارای انرژی $0/544 \text{ eV}$ به تراز پایه جهش کند، به ترتیب از راست به چپ طول موج فوتون گسیلی تقریباً چند nm است و شعاع مدار الکترون چند برابر می‌شود؟ $(E_R = 13/6 \text{ eV}$ و $hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm})$

- (۱) $1/5, 125$
- (۲) $1/5, 92$
- (۳) $1/25, 125$
- (۴) $1/25, 92$

۸۱

متوسط قلمچی ۱۴۰۲ درصد پاسخگویی ۱۴%

در اتم هیدروژن، انرژی الکترونی که در مداری به شعاع r قرار دارد برابر با $-3/4 \text{ eV}$ است. انرژی این الکترون در مداری به شعاع $4r$ چند الکترون‌ولت بیشتر از انرژی الکترون در مدار به شعاع r است؟ $(E_R = 13/6 \text{ eV})$

- (۱) $6/8$
- (۲) $0/85$
- (۳) $13/6$
- (۴) $2/55$

۸۱

متوسط قلمچی ۱۴۰۱ درصد پاسخگویی ۲۳%

کدام گزینه در مورد طیف‌های گسیلی و جذبی اتم‌های گاز صحیح نیست؟

- (۱) طیف گسیلی همانند طیف جذبی به صورت گسسته است.
- (۲) برای تشکیل طیف گسیلی همانند تشکیل طیف جذبی از گاز کم‌فشار استفاده می‌شود.
- (۳) محل گاز در آزمایش تشکیل طیف گسیلی برخلاف آزمایش تشکیل طیف جذبی، بین منشور و شکاف قرار ندارد.
- (۴) خطوط طیف جذبی برخلاف خطوط طیف گسیلی نشان‌دهنده نوع خاصی از اتم نمی‌باشند.

۸۱

متوسط قلمچی ۱۴۰۱ درصد پاسخگویی ۱۹%

در اتم هیدروژن، یک الکترون از تراز انرژی $0/85 \text{ eV}$ به تراز انرژی $-0/544 \text{ eV}$ می‌رود. شعاع چرخش الکترون در حالت جدید نسبت به حالت اول چند برابر می‌شود؟ $(E_R = 13/6 \text{ eV})$

- (۱) $16/25$
- (۲) $16/9$
- (۳) $9/16$
- (۴) $25/16$

۸۵

چند مورد از عبارتهای زیر در رابطه با اثر فوتوالکتریک صحیح است؟

(الف) اگر به کلاهدک الکتروسکوپ با بار منفی پرتو فرابنفش تابیده شود، فاصله ورقه‌های آن افزایش می‌یابد.

(ب) اگر در یک بسامد معین شدت نور فرودی به فلزی را افزایش دهیم، انرژی جنبشی الکترون‌های جدا شده از آن بیش‌تر می‌شود.

(ج) انرژی مجموعه‌ای از فوتون‌ها می‌تواند هر مقدار دلخواهی را داشته باشد.

(د) افزایش شدت نور فرودی به یک فلز در بسامدهای کمتر از بسامد آستانه ممکن است باعث اثر فوتوالکتریک شود.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۸۶

گزینه‌های دام دار ۲

قلم‌چی ۱۴۰۱

درصد پاسخگویی ۱۴٪

متوسط

بلندترین طول موج نور مرئی گسیلی از اتم هیدروژن چند برابر کوتاه‌ترین طول موج مرئی گسیلی از آن می‌باشد؟ ($R = 0.01nm^{-1}$)

- (۱) $\frac{9}{4}$ (۲) $\frac{9}{8}$ (۳) $\frac{8}{5}$ (۴) $\frac{8}{3}$

۸۷

بلندترین طول موج رشته لیمان ($n'=1$) چند برابر کوتاه‌ترین طول موج رشته بالمر ($n'=2$) است؟

- (۱) $\frac{4}{3}$ (۲) ۳ (۳) $\frac{1}{3}$ (۴) $\frac{2}{3}$

۸۸

تابع کار فلزی $6 \times 10^{-7} pJ$ است. اگر نور تک‌فامی با طول موج $0.62 \mu m$ به سطح آن بتابد، کدام گزینه صحیح است؟
($e = 1.6 \times 10^{-19} C$ و $hc = 1240 eV \cdot nm$)

(۱) اثر فوتوالکتریک رخ می‌دهد.

(۲) اگر طول موج نور دو برابر شود، اثر فوتوالکتریک رخ می‌دهد.

(۳) اگر طول موج نور نصف شود، اثر فوتوالکتریک رخ می‌دهد.

(۴) اگر شدت نور ۲ برابر شود اثر فوتوالکتریک رخ می‌دهد.

۸۹

بر اساس مدل اتمی بور، چه تعداد از عبارتهای زیر صحیح است؟

(الف) $\Delta E(5 \rightarrow 2) = \Delta E(5 \rightarrow 3) - \Delta E(3 \rightarrow 2)$

(ب) $\Delta E(4 \rightarrow 2) = \Delta E(4 \rightarrow 1) + \Delta E(2 \rightarrow 1)$

(پ) $\Delta E(5 \rightarrow 3) = \Delta E(5 \rightarrow 1) - \Delta E(3 \rightarrow 1)$

(ت) $\Delta E(6 \rightarrow 3) = \Delta E(6 \rightarrow 4) + \Delta E(4 \rightarrow 3)$

- (۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۹۰

در اتم هیدروژن الکترونی از تراز $2n$ به تراز n' گذار کرده و فوتونی با طول موج $512 nm$ گسیل می‌کند. در این گذار انرژی الکترون چند الکترون‌ولت تغییر می‌کند؟ ($R = \frac{1}{4} (nm)^{-1}$ و $E_R = 13.6 eV$)

- (۱) $2/55$ (۲) $4/25$ (۳) $6/75$ (۴) $10/2$

۳۹۱

متوسط قلمچی ۱۴۰۱ درصد پاسخگویی ۱۵%

در پدیده فوتوالکتریک، نور آبی را بر سطح فلزی می‌تابانیم و اثر فوتوالکتریک رخ می‌دهد. چند مورد از گزاره‌های زیر، سبب کاهش انرژی جنبشی فوتوالکترون‌های خارج شده از سطح فلز شوند؟ (فرض کنید پدیده فوتوالکتریک در تمام گزاره‌ها رخ می‌دهد).
الف) از نور سبز به جای نور آبی استفاده کنیم.

ب) از سه لامپ آبی استفاده کنیم.

ج) از نوری با بسامد کمتر استفاده کنیم.

د) از نور بنفش به جای نور آبی استفاده کنیم.

هـ) سطح الکترود فلزی را کاهش دهیم.

۴ (۴)

۳ (۳)

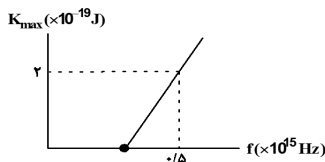
۲ (۲)

۱ (۱)

دشواری قلمچی ۱۴۰۱ درصد پاسخگویی ۱۳%

۳۹۲

نمودار بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها برحسب بسامد پرتوی نور فرودی بر سطح فلز در یک آزمایش فوتوالکتریک مطابق شکل زیر است. طول موج نور تابشی به فلز چند نانومتر باشد تا انرژی جنبشی فوتوالکترون‌های گسیل شده برابر با $11 \times 10^{-19} J$ شود؟
($c = 3 \times 10^8 m/s$, $h = 6 \times 10^{-34} J.s$)



۲۵۰ (۱)

۱۵۰ (۲)

۱۰۰ (۳)

۱۲۰ (۴)

دشواری قلمچی ۱۴۰۱ گزینه‌های دام دار ۴ درصد پاسخگویی ۹%

۳۹۳

نور تک‌رنگی با طول موج $2 \mu m$ بر سطح فلزی می‌تابد. اگر طول موج آستانه فلز $3 \mu m$ باشد، بیشینه تندی فوتوالکترون‌های خارج شده از فلز چند متر بر ثانیه است؟ ($c = 3 \times 10^8 m/s$ و $h = 4 \times 10^{-15} eV.s$, $m_e = 10^{-30} kg$, $e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

8×10^{10} (۴)

8×10^5 (۳)

2×10^{10} (۲)

2×10^5 (۱)

دشواری قلمچی ۱۴۰۱ گزینه‌های دام دار ۳ درصد پاسخگویی ۸%

۳۹۴

الکترونی در اتم هیدروژن در تراز $n = 6$ قرار دارد. با در نظر گرفتن تمام گذارهای ممکن، اگر این الکترون به حالت پایه برود، به ترتیب از راست به چپ، امکان گسیل چند فوتون با انرژی‌های متفاوت وجود دارد و کوتاه‌ترین طول موج فوتون تابشی بین آن‌ها چند نانومتر است؟ ($R = 0.01(nm)^{-1}$)

۱۰۰, ۵ (۴)

$\frac{720}{V}$, ۵ (۳)

۱۰۰, ۱۵ (۲)

$\frac{720}{V}$, ۱۵ (۱)

دشواری قلمچی ۱۴۰۱ درصد پاسخگویی ۹%

۳۹۵

در اتم هیدروژن، الکترونی از تراز $n = 6$ با انرژی $-0.544 eV$ به تراز پایه گذاری انجام می‌دهد. به ترتیب از راست به چپ، طول موج فوتون گسیلی تقریباً چند نانومتر و شعاع مدار الکترون چند برابر می‌شود؟ ($E_R = 13/6 eV$, $hc = 1200 eV.nm$)

$\frac{1}{35}$, ۹۲ (۴)

$\frac{1}{35}$, ۱۲۵ (۳)

$\frac{1}{5}$, ۹۲ (۲)

$\frac{1}{5}$, ۱۲۵ (۱)

دشواری قلمچی ۱۴۰۲ گزینه‌های دام دار ۳ درصد پاسخگویی ۱۱%

۳۹۶

الکترون اتم هیدروژن که در تراز $n = 6$ قرار دارد با گسیل یک فوتون مرئی به تراز پایین‌تر باز می‌گردد. بسامد فوتون گسیل شده تقریباً چند هرتز است؟ ($R = 0.01(nm)^{-1}$, $c = 3 \times 10^8 m/s$)

$1/5 \times 10^{14}$ (۴)

$3/5 \times 10^{14}$ (۳)

7×10^{14} (۲)

15×10^{14} (۱)

۳۹۱

دشوار قلمچی ۱۴۰۲ درصد پاسخگویی ۵%

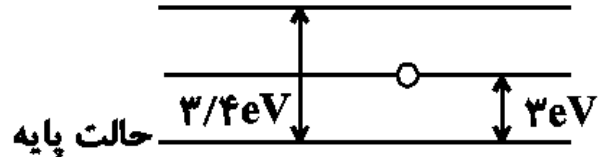
در اتم هیدروژن، انرژی الکترون در تراز n برابر با الکترونی $-\frac{1}{n^2}E_R$ است. اگر الکترون به تراز n' انتقال یابد، فوتونی با بسامد $\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} (nm)^{-1}$ ، $E_R = 13/6 eV$ گسیل می‌شود. کوتاه‌ترین طول موج گسیلی مربوط به تراز n' چند نانومتر می‌باشد؟
 $c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$ و

- ۱) ۵۰۰ (۲) ۲۰۰۰ (۳) ۱۶۰۰ (۴) ۱۰۰۰

۳۹۲

دشوار قلمچی ۱۴۰۲ گزینه‌های دام دار ۳ درصد پاسخگویی ۱۰%

مطابق شکل زیر، الکترونی در حالت برانگیخته قرار دارد و فوتونی به آن تابیده می‌شود. به ترتیب از راست به چپ انرژی این فوتون چند الکترون‌ولت باشد تا گسیل القایی رخ دهد و چه تعداد فوتون در اثر این گسیل القایی حاصل می‌شود؟



- ۱) ۲ ، ۳ (۲) ۲ ، ۰/۴ (۳) ۱ ، ۳ (۴) ۱ ، ۰/۴

۳۹۳

دشوار قلمچی ۱۴۰۱ گزینه‌های دام دار ۲ درصد پاسخگویی ۴%

چند مورد از عبارتهای زیر با عبارت «صوت»، یک موج عرضی است که عموماً در جامدها، سریع‌تر از مایع‌ها و در مایع‌ها، سریع‌تر از گازها حرکت می‌کند.» از نظر درستی یا نادرستی یکسان است؟

الف) امواج لرزه‌ای P، امواج عرضی و امواج لرزه‌ای S، امواج طولی‌اند.

ب) تندی امواج لرزه‌ای در خلاء برابر با $(\mu_r \epsilon_r)^{-\frac{1}{2}}$ است.

پ) امواج فرسوخ از امواج عرضی هستند.

ت) بلندی، بسامدی است که گوش انسان از صوت درک می‌کند.

ث) در طیف امواج الکترومغناطیسی، هیچ گسستگی وجود ندارد.

ج) در دمای ثابت، تندی صوت در آب شور دریا کمتر از آب خالص است.

- ۱) ۴ (۲) ۳ (۳) ۲ (۴) ۱

۴۰۰

دشوار قلمچی ۱۴۰۲ درصد پاسخگویی ۹%

در اتم هیدروژن الکترون در تراز $n = 2$ قرار دارد و شعاع مدار آن r است. این الکترون با دریافت انرژی مناسب به مداری می‌رود که شعاع آن $16r$ است. اگر الکترون از این مدار به مدار اولیه خود برود، انرژی الکترون تقریباً چند الکترون‌ولت کاهش می‌یابد؟
 $(E_R = 13/6 eV)$

- ۱) ۱/۵۱ (۲) ۳/۱۸ (۳) ۲/۲۵ (۴) ۴/۴۷

۴۰۱

دشوار قلمچی ۱۴۰۰ گزینه‌های دام دار ۲ درصد پاسخگویی ۱۳%

کدام گزینه در مورد طیف‌های جذبی و گسیلی صحیح است؟

۱) تمام خطوط فرانوفر در طیف خورشید، ناشی از جذب طول موج‌های مربوط به این خط‌ها توسط گازهای جو خورشید است.

۲) خطوط روی طیف‌های گسیلی و جذبی هیدروژن اتمی، بر روی یکدیگر منطبق نمی‌شوند.

۳) با بررسی خطوط فرانوفر می‌توان به ترکیب نسبی گازهای جو خورشید پی‌برد.

۴) براساس مدل بور نمی‌توان به علت این‌که چرا هر عنصر تنها طول موج‌های خاص مربوط به خودش را جذب می‌کند پی‌برد.

۴۰۱

دشوار | درصد پاسخگویی ۱۲٪ | قلمچی ۱۴۰۱

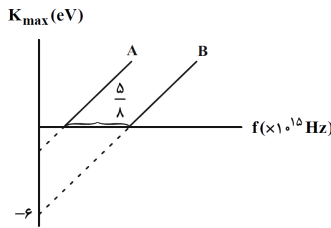
به مجموعه‌ای از الکترون‌های برانگیخته هیدروژن، فوتونی با انرژی مشخص می‌تابانیم تا طی یک فرایند گسیل القایی، فوتون‌هایی هم‌جهت، هم‌فاز و هم‌انرژی گسیل شوند و انرژی آن‌ها به حالت پایه تغییر کند. اگر در ابتدا حداقل ۵ اتم هیدروژن در حالت $n = 4$ قرار داشته باشند، انرژی خروجی از مجموعه حداقل چند برابر E_R است؟ (E_R ثابت ریذبرگ است).

- (۱) $\frac{75}{16}$ (۲) $\frac{45}{8}$ (۳) $\frac{9}{3}$ (۴) $\frac{15}{4}$

۴۰۲

دشوار | درصد پاسخگویی ۵٪ | قلمچی ۱۴۰۱

در پدیده فوتوالکتریک، نمودار تغییرات بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌های جداشده از سطح دو فلز A و B برحسب بسامد نور فرودی، مطابق شکل زیر است. اگر بر سطح هر دو فلز، نوری با بسامد $2 \times 10^{15} \text{ Hz}$ بتابانیم، بیشینه تندی فوتوالکترون‌های جدا شده از سطح فلز A چند برابر بیشینه تندی فوتوالکترون‌های جدا شده از سطح فلز B است؟ ($h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}$)

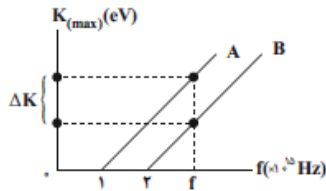


- (۱) $\frac{3}{2}$
(۲) $\frac{2}{3}$
(۳) $\frac{3\sqrt{2}}{2}$
(۴) $\frac{\sqrt{2}}{3}$

۴۰۳

دشوار | درصد پاسخگویی ۷٪ | قلمچی ۱۴۰۱ | گزینه‌های دام دار ۳

اگر نمودار تغییرات بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌های گسیلی برحسب بسامد نور فرودی مطابق شکل زیر باشد، ΔK چند الکترون ولت است؟ ($h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}$)



- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۴۰۴

دشوار | درصد پاسخگویی ۱۳٪ | قلمچی ۱۴۰۲ | گزینه‌های دام دار ۱

در اتم هیدروژن، اگر الکترون از سومین حالت برانگیخته به حالت پایه برود، انرژی فوتون گسیلی E و اگر از دومین حالت برانگیخته به اولین حالت برانگیخته برود، انرژی فوتون گسیلی E' است. حاصل $\frac{E}{E'}$ کدام است؟

- (۱) $\frac{32}{27}$ (۲) $\frac{27}{32}$ (۳) $\frac{4}{27}$ (۴) $\frac{27}{4}$

۴۰۵

دشوار | درصد پاسخگویی ۷٪ | قلمچی ۱۴۰۲ | گزینه‌های دام دار ۳

در خط‌های طیف گسیلی هیدروژن اتمی، اختلاف بیشترین و کمترین بسامد نور مرئی گسیلی با بسامد کدام خط برابر است؟

- (۱) خط اول رشته بالمر ($n' = 2$)
(۲) خط چهارم رشته بالمر ($n' = 2$)
(۳) خط ششم رشته پاشن ($n' = 3$)
(۴) خط سوم رشته پاشن ($n' = 3$)

۴۰۶

دشوار | درصد پاسخگویی ۸٪ | قلمچی ۱۴۰۱ | گزینه‌های دام دار ۴

چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

- (الف) در دماهای معمولی، بیشتر تابش گسیل شده از سطح اجسام در ناحیه فرورسرخ طیف امواج الکترومغناطیسی قرار دارد.
(ب) طیف گسیلی رشته داغ یک لامپ روشن، یک طیف پیوسته است.
(پ) طیف گسیلی خطی برای گازهای مختلف یکسان است.
(ت) طیف تشکیل شده توسط جسم جامد، ناشی از برهمکنش قوی بین اتم‌های سازنده آن است که به صورت پیوسته می‌باشد.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۴۰۹

گزینه های دام دار ۱ | درصد پاسخگویی ۶% | دشوار

الکترون اتم هیدروژنی در حالت پایه قرار دارد. اگر این الکترون $J = 2/04 \times 10^{-18}$ انرژی دریافت کند، به چندمین حالت برانگیخته گذار می کند و شعاع مدار آن نسبت به قبل چند برابر خواهد شد؟ ($E_R = 13/6 eV$, $e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

- (۱) چهارمین - ۱۶
(۲) چهارمین - ۹
(۳) سومین - ۱۶
(۴) سومین - ۹

۴۰۸

گزینه های دام دار ۲ | درصد پاسخگویی ۱۲% | دشوار

بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون ها در یک آزمایش فوتوالکتریک برابر با $6/2 eV$ است. اگر اختلاف طول موج فوتون فرودی و طول موج آستانه برابر با طول موج فوتون فرودی باشد، طول موج فوتون فرودی چند نانومتر است؟ ($hc = 1240 eV \cdot nm$)

- (۱) ۱۰۰ (۲) ۲۰۰ (۳) ۳۰۰ (۴) ۴۰۰

۴۱۰

گزینه های دام دار ۱ | درصد پاسخگویی ۷% | دشوار

در اتم هیدروژن، الکترون با گسیل فوتونی با انرژی $12/75 eV$ می تواند از حالت برانگیخته پرتویی در رشته لیمان ($n' = 1$) گسیل کند که طول موجی در گستره پرتوهای دارد. ($E_R = 13/6 eV$)

- (۱) چهارم، فرابنفش (۲) سوم، فرابنفش (۳) چهارم، فروسرخ (۴) سوم، فروسرخ

۴۱۱

گزینه های دام دار ۱ | درصد پاسخگویی ۱۲% | دشوار

الکترون اتم هیدروژنی در تراز $n = 4$ قرار دارد. اگر الکترون این اتم به حالت پایه برود، با فرض تمام گذارهای ممکن، امکان گسیل چند فوتون در محدوده نورمرئی وجود دارد؟ ($E_R = 13/6 eV$, $hc = 1240 eV \cdot nm$)

- (۱) صفر (۲) ۱ (۳) ۲ (۴) ۳

۴۱۲

گزینه های دام دار ۳ | درصد پاسخگویی ۹% | دشوار

توان مصرفی یک چشمه موج الکترومغناطیسی، 400 وات و بازه آن $0/01$ درصد می باشد. اگر طول موج گسیلی از آن 1320 \AA باشد، در هر دقیقه چند فوتون از آن گسیل می شود؟ ($h = 6/6 \times 10^{-34} J \cdot s$, $c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$)

- (۱) 8×10^{19} (۲) 16×10^{17} (۳) 16×10^{19} (۴) 4×10^{17}

۴۱۳

گزینه های دام دار ۳ | درصد پاسخگویی ۱۰% | دشوار

در اتم هیدروژن، در رشته بالمر ($n' = 2$) بلندترین طول موج گسیل شده چند نانومتر از کوتاه ترین طول موج گسیل شده مرئی این رشته، بیشتر است؟ ($R = 0/01 nm^{-1}$)

- (۱) $607/5$ (۲) $586/6$ (۳) 320 (۴) 270

۴۱۴

گزینه های دام دار ۳ | درصد پاسخگویی ۶% | دشوار

در گسیل های مربوط به اتم هیدروژن، اگر انرژی پراورزی ترین فوتون طیف بالمر ($n' = 2$) را با E_1 و انرژی کم انرژی ترین فوتون طیف لیمان ($n' = 1$) را با E_2 نشان دهیم، چند الکترون ولت است؟ ($E_R = 13/6 eV$)

- (۱) $11/7$ (۲) $-11/7$ (۳) $6/8$ (۴) $-6/8$

سوال ۴۱۴ | گزینه درست: ۴ | درصد پاسخگویی ۶% | دشوار

گزینه «۴»

در رشته بالمر ($n' = 2$)، بیشترین انرژی فوتون گسیل شده مربوط به گذار $n_U = \infty$ به $n_L = 2$ است. پس داریم:

$$\xrightarrow{E_n = -\frac{E_R}{n^2}} E_1 = E_U - E_L = 0 - \left(-\frac{E_R}{4}\right)$$

$$\Rightarrow E_1 = \frac{13/6}{4} = 3/4 eV$$

در رشته لیمان ($n' = 1$)، کمترین انرژی فوتون گسیل شده مربوط به گذار $n_U = 2$ به $n_L = 1$ است.

$$\xrightarrow{E_n = -\frac{E_R}{n^2}} E_2 = E_U - E_L = -\frac{E_R}{4} + E_R = \frac{3}{4} E_R$$

$$\Rightarrow E_2 = 10/2 eV$$

بنابراین:

$$E_1 - E_2 = 3/4 - 10/2 = -6/8 eV$$

