

فیزیک کلاسیک : تا آخر سده نوزدهم میلادی فیزیکدانان برای بسیاری از پدیده های طبیعی مانند نیروی گرانشی ، نیروی الکتریکی و مغناطیسی و اثرات آنها توجیه های قانع کننده ای یافته بودند که ، مجموعه قوانین و نظریات مربوط به آنها را فیزیک کلاسیک می نامند .

فیزیک جدید : اما در سالهای پایانی سده نوزدهم میلادی دانشمندان پدیده هایی را مشاهده کردند که ، با فیزیک کلاسیک قادر به توجیه آنها نبودند ، که منجر به پیدایش مجموعه ای از نظریه ها و قوانین برای توجیه این پدیده ها بود که فیزیک جدید (یا نوین) نام گرفت .

✓ شالوده فیزیک جدید را نظریه های نسبیت و کوانتومی تشکیل می دهد .

✓ نظریه نسبیت مربوط به مطالعه پدیده ها در سرعت های بسیار زیاد و نزدیک به سرعت نور است .

✓ نظریه کوانتومی به مطالعه پدیده ها در مقیاس های بسیار کوچک ، مانند مولکولها ، اتمها و ذره های ریزی که اتمها را می سازند ، می پردازد .

فیزیک جدید شامل چه نظریه هایی است ؟ هر یک را به اختصار توضیح دهید .

۳۰
۱۰

نظریه های کوانتومی

✓ از سطح همه اجسام در هر دمایی امواج الکترومغناطیسی گسیل می شود .

✓ گسیل موج های الکترومغناطیسی از سطح اجسام را تابش گرمایی نیز می نامند .

✓ تابش گسیل شده از هر جسم به دمای آن و برخی خصوصیات سطح آن بستگی دارد .

✓ هرچه دمای جسم بالاتر رود ، طول موج هایی که بیش از همه تابش می شود ، به تدریج از طول موج های بلند به سمت طول موج های کوتاه تر و به طرف نور مرئی نزدیک می شوند . و در دماهای بالاتر نور سفید گسیل می شود .

ضریب جذب : نسبت مقدار انرژی تابشی جذب شده توسط هر جسم به انرژی تابش فرودی را ضریب جذب آن جسم می نامند و با نماد a_λ نشان می دهند .

$$a_\lambda = \frac{\text{انرژی تابشی جذب شده با طول موج } \lambda}{\text{انرژی تابشی فرودی با طول موج } \lambda}$$

✓ اجسام برای هر طول موج ضریب جذب خاصی دارند انرژی تابشی .

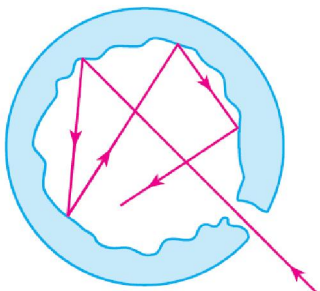
✓ مشخص است که ضریب جذب نمی تواند بزرگتر از یک باشد .

جسم سیاه : به جسمی گفته می شود که بتواند تمام همه طول موج های تابش فرودی را به طور کامل جذب کند ، یعنی برای همه طول موجها $a_\lambda = 1$ باشد . ممکن است ضریب جذب جسم سیاه برای طول موج های غیر مرئی کمتر از یک باشد .

شدت تابشی : شدت تابشی یک جسم برابر است با مقدار کل انرژی موج های الکترومغناطیسی که در بازه زمانی یک ثانیه ، از واحد سطح آن جسم گسیل می شود .

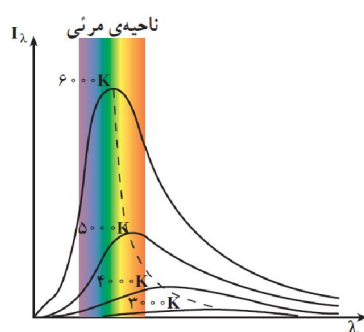
✓ هر چه ضریب جذب یک جسم بالاتر باشد شدت تابشی آن بیشتر خواهد بود، بنابراین در یک دمای معین جسم سیاه بیش از هر جسم دیگر تابش الکترومغناطیسی گسیل می‌کند.

✓ جسم سیاه بهترین گسیلنده امواج الکترومغناطیسی و بهترین جذب کننده این امواج است.

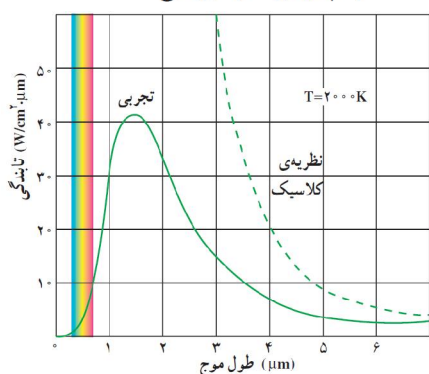


سوال: جسم سیاه چگونه جسمی است؟

یک جسم تو خالی انتخاب می‌کنیم و در سطح آن حفره‌ای ایجاد می‌کنیم که به آن کاواک می‌گویند، سطح این حفره با تقریب بسیار خوبی ویژگی جسم سیاه را دارد. یعنی همه تابش فرودی را جذب می‌کند. اگر کاواک به اندازه کافی گرم شود نور مرئی گسیل می‌کند.



شکل ۳-۵ تابندگی پرتوی گسیل شده از جسم سیاه بر حسب طول موج



تابندگی: مقدار تابش الکترومغناطیسی را با کمیت به نام تابندگی مشخص می‌کنند،

و با نماد I_λ نشان می‌دهند، که آنرا اینگونه تعریف می‌کنند:

« تابندگی یک جسم در هر طول موج، برابر است با مقدار انرژی امواج الکترومغناطیسی با طول موجهای بین λ و $\lambda + \Delta\lambda$ ، که در واحد زمان از واحد سطح جسم گسیل می‌شود. »

✓ با بررسی نمودار تابندگی جسم سیاه نتیجه می‌گیریم:

۱- با افزایش دمای جسم سیاه، طول موجی که بیشترین تابندگی را دارد به طرف طول موجهای کوتاهتر می‌رود.

۲- شدت تابشی کل گسیل شده با افزایش دما بیشتر می‌شود.

✓ محاسبات مبتنی با فیزیک کلاسیک، قادر به توجیه و تفسیر نمودار تجربی فوق

نمی‌باشد. ۱- محاسبه کلاسیکی پیش بینی می‌کند که مقدار انرژی تابشی گسیل شده، با طول موج بسیار کوتاه، باید نامتناهی باشد، در صورتی که در نمودار تجربی، این مقدار بسیار کوچک است.

۲- نمی‌تواند توجیه کند چرا با افزایش دما، طول موجی که بیشترین تابندگی را دارد به طرف طول موجهای کوتاهتر می‌رود.

نمودارهای تجربی و کلاسیکی مربوط به تابندگی جسم سیاه بر حسب طول موج را رسم کنید و دومورد از ناسازگاری

بین نتیجه ی محاسبه های کلاسیکی و نتیجه های تجربی را بنویسید.

۱۰
۲

۸۳/۲/۲۷

پرسش ۳

تاکنون، یک کپه زغال روشن را مشاهده کرده اید، شدت تابشی در کدام ناحیه های آن بیشتر است؟ توضیح دهید.

۸۶/۲/۲۷

پرسش ۴

اگر دمای یک جسم سیاه را افزایش دهیم، چه تغییری در کمیت‌های زیر رخ می‌دهد؟
 I (شدت تابشی) II (طول موجی که بیش‌ترین تابندگی را دارد).

۸۹/۳/۲۵

پرسش ۵

الف) تابندگی را تعریف کنید .
 ب) با افزایش دمای جسم سیاه چه تغییری در تابندگی آن رخ می‌دهد؟ دو مورد را بنویسید .

۹۰/۲/۲۶

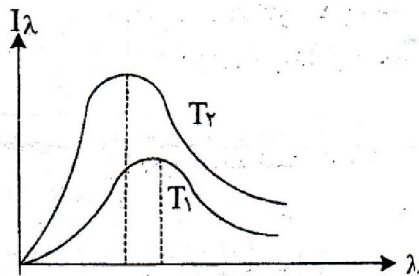
پرسش ۶

A (شدت تابشی را تعریف کنید .
 B) نمودار تابندگی جسم سیاه بر حسب طول موج در دو دمای T_1 و T_2 ، در صورتی که $T_2 > T_1$ باشد، رسم کنید و یک نتیجه ی به دست آمده از این نمودار را بنویسید .

۹۰/۱۰/۱۷

پرسش ۷

در شکل ، نمودار تابندگی جسم سیاه بر حسب طول موج را در دو دمای متفاوت T_1 و T_2 ($T_2 > T_1$) مشاهده می‌کنید.
 الف) دو نتیجه گیری مهم از مشاهده این نمودارها را بنویسید.
 ب) یک مورد ناسازگاری محاسبات کلاسیک با این نتیجه ی تجربی را بنویسید.



۸۶/۴/۴

قانون **جابجایی وین**: این قانون مربوط به جابجایی بیشینه تابندگی با تغییر دمای جسم سیاه است که اینگونه تعریف می‌شود: «طول موجی که بیشترین تابندگی را دارد (λ_m) با دمای مطلق جسم سیاه (T) نسبت عکس دارد».

$$\lambda_m T = 2/9 \times 10^{-3} \text{ m.K} = \text{مقدار ثابت}$$

پرسش ۸

دمای بدن انسان ۳۷ درجه است. با محاسبه نشان دهید بیشینه ی تابندگی بدن انسان در چه ناحیه ای از طیف موج های الکترومغناطیسی است. ($c = 2/9 \times 10^{-3} \text{ m.k}$)

۸۸/۳/۱۷

پرسش ۹

یک جسم سیاه در دمای ۲۰۰۰ K در حال تابش است:

الف) بیشینه ی تابندگی این جسم در چه طول موجی است؟ ($c = 2/9 \times 10^{-3} \text{ m.k}$ ثابت وین)

ب) طول موج فوق مربوط به کدام ناحیه از طیف موج های الکترومغناطیس است؟

۸۹/۳/۲

پرسش ۱۰

الف) یک مورد از ناسازگاری محاسبات مبتنی بر فیزیک کلاسیک با نتایج حاصل از تجربه را برای تابش جسم سیاه بنویسید.

ب) دمای سطح خورشید حدود ۶۰۰۰ K است. بیشینه ی تابندگی خورشید در چه طول موجی است؟

۱/۳/۶۷

پرسش ۱۱

در شکل مقابل، نمودار تابندگی یک جسم سیاه بر حسب

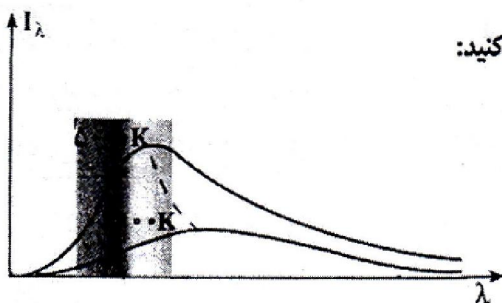
طول موج را در دو دما (۴۰۰۰ K و ۵۰۰۰ K) مشاهده می کنید:

الف) شدت تابشی در کدام دما بیش تر است؟ چرا؟

ب) تابندگی بیشینه در کدام دما بیش تر است؟

ج) طول موجی که بیش ترین تابندگی در آن رخ می دهد،

در کدام دما بیش تر است؟



۸۹/۱۰/۲۲

۱۳۹

دو جسم سیاه A و B را با دماهای T_A و T_B در نظر بگیرید. با فرض $T_A > T_B$ ، به پرسش های زیر پاسخ دهید:
 الف) بیشینه ی تابندگی کدام جسم بیش تر است؟
 ب) اگر $T_A = 6000 K$ و $T_B = 4000 K$ باشد، نسبت بیشینه ی طول موج A به بیشینه ی طول موج B را تعیین کنید.

۹۰/۱۰/۱۷

کمیت کوانتومی: در فیزیک کمیت های گسسته را کمیت کوانتومی می نامند. مانند: سکه های موجود در صندوق - تعداد دانش آموزان در کلاس - تعداد تخم مرغ های موجود در یک بسته - بار الکتریکی یک جسم باردار که مضرب صحیحی از بار یک الکترون است. ($q = \pm ne$)

کوانتوم: کمترین مقدار یک کمیت کوانتومی را کوانتوم آن کمیت می نامند.

نظریه پلانک درباره تابش: مقدار انرژی که یک جسم به صورت امواج الکترومغناطیسی گسیل می کند همواره مضرب درستی از یک مقدار پایه است و این مقدار پایه به بسامد موج الکترومغناطیسی بستگی دارد.

$$E = nhf$$

$$hf = \text{کوانتوم انرژی تابشی}$$

$$h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ Js}$$

$$f = \text{بسامد تابش}$$

$n =$ عدد صحیحی که عدد کوانتومی نام دارد. تعداد کوانتوم ها را مشخص می کند

فوتون: بنابر نظریه پلانک، هر موج الکترومغناطیسی با بسامد f از بسته های متمرکز یا کوانتومهای انرژی تشکیل شده است، که آنها را فوتون می نامند. انرژی هر فوتون برابر با $E = hf$ است.

الکترون ولت: در فیزیک اتمی ژول واحد بزرگی محسوب می شود بنابر این از واحد کوچکتری به نام الکترون ولت استفاده می شود: «الکترون ولت برابر تغییر مقدار انرژی یک الکترون تحت ولتاژ یک ولت است.»

$$1 \text{ eV} = 1.6 \times 10^{-19} \text{ J}$$

سوال: ثابت پلانک بر حسب الکترون ولت ثانیه (eVs) چقدر است؟

$$h = \frac{6.63 \times 10^{-34}}{1.6 \times 10^{-19}} = 4.14 \times 10^{-15} \text{ eVs}$$

۱۳۹

انرژی نوری که در آزمایش یانگ بکار می رود $3.31 \times 10^{-19} \text{ J}$ است، در صورتی که فاصله دو شکاف $1/5 \text{ mm}$ و پرده در فاصله 2 m از شکافها باشد فاصله دو نوار روشن متوالی چند mm است؟

$$h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ Js}$$

$$C = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$$

تألیفی

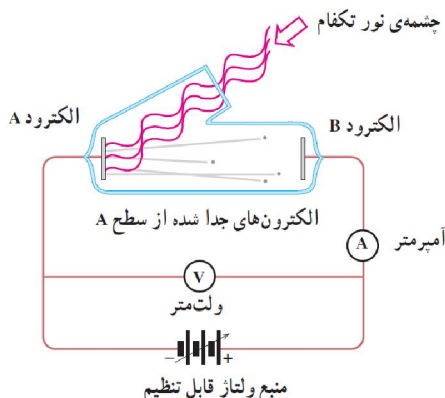
۱۳۹

از یک لامپ در هر دقیقه $\frac{1}{6} \times 10^{21}$ فوتون گسیل می شود اگر طول موج فوتونها $5 \times 10^{-7} \text{ m}$ باشد، انرژی فوتونها چند ژول و الکترون ولت می باشد؟

تألیفی

پدیده فوتو الکتریک: جدا کردن الکترونها از سطح یک فلز توسط تاباندن نور را پدیده فوتو الکتریک و الکترونها گسیل شده از سطح فلز را فوتو الکترون می نامند.

بررسی پدیده فوتو الکتریک:

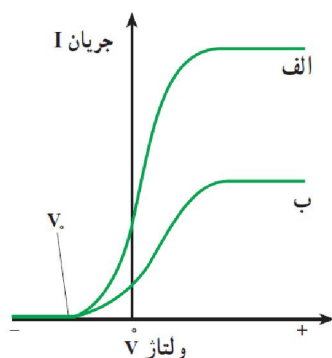


در دستگاه مقابل دو الکترود A و B در یک محفظه خلاء قرار دارند و از بیرون به یک منبع ولتاژ قابل تنظیم وصل شده اند. الکترود A در مقابل یک چشمه نور تکفام (تک بسامد) قرار دارد. اگر نوری به الکترود A تاباند حتی در ولتاژهای بالا نیز هیچ جریانی از مدار عبور نمی کند، با تاباندن نوری با بسامد مناسب جریان در مدار برقرار می شود.

نتیجه:

۱- تاباندن نور باعث آزاد شدن فوتو الکترونها از سطح فلز و گسیل آنها شده است.

۲- اگر الکترونها به اندازه کافی انرژی جنبشی داشته باشند به الکترود B می رسند و جریان برقرار می شود.



نمودار تغییرات شدت جریان مدار بر حسب ولتاژ اعمال شده بر مدار

منحنی های مقابل مربوط به شدت جریانهای متفاوت هستند، یعنی، شدت تابشی نمودار (ب) نصف شدت تابشی (الف) است، ولی بسامد فرودی در هر دو منحنی یکسان است.

ولتاژ متوقف کننده (V_0): به ولتاژی گفته می شود که در آن ولتاژ، جریان صفر می شود.

☑ در ولتاژهای منفی، ولتاژ معکوس اعمال شده یعنی الکترود B به پایانه منفی منبع ولتاژ متصل شده است.

☑ با افزایش ولتاژ، جریان نیز افزایش یافته، ولی پس از ولتاژ مشخصی شدت ثابت می ماند.

توضیح: با اعمال ولتاژ فوتو الکترونها به سمت الکترود B کشیده می شوند، ولی از یک ولتاژ مشخصی به بعد، چون تمام فوتو الکترونها جمع شده اند افزایش جریان نداریم.

☑ بعد از اعمال ولتاژ معکوس جریان کاهش می یابد، ولی تغییر جهت نمی دهد.

توضیح: چون الکترود A به پایانه مثبت وصل شده، از انرژی جنبشی فوتو الکترونها می کاهد و تعداد کمتری به پایانه B می رسند.

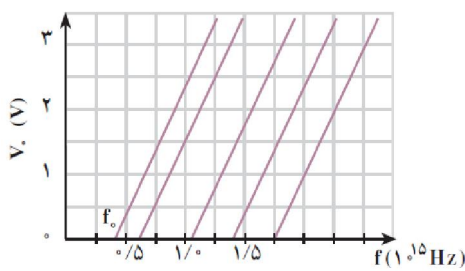
نتیجه:

۱- مقدار ولتاژ متوقف کننده، به شدت پرتوی فرودی بستگی ندارد.

۲- مقدار ولتاژ متوقف کننده، به بسامد نور فرودی بستگی دارد.

۳- مقدار ولتاژ متوقف کننده، به جنس الکترود A بستگی دارد.

در نمودار مقابل تغییرات ولتاژ متوقف کننده بر حسب بسامد نور فرودی برای چند فلز مختلف نشان داده شده است، که یک رابطه خطی را نشان میدهد.



☑ با کاهش بسامد نور فرودی بر الکترود A، ولتاژ متوقف کننده نیز کاهش می یابد.

بسامد قطع (f_0): بسامدی است که اگر بسامد نور تابشی بر الکترود A، از آن کمتر باشد پدیده فوتو الکتریک اتفاق نمی افتد.

طول موج قطع (λ_0): طول موجی است که اگر طول موج نور تابشی بر الکترود A، از آن بیشتر باشد پدیده فوتو الکتریک اتفاق

$$\lambda_0 = \frac{c}{f_0} \text{ نمی افتد.}$$

تفسیر کلاسیکی پدیده فوتوالکتریک : در اثرتابش امواج الکترومغناطیسی ، فوتو الکترون ها در میدان الکتریکی این امواج قرار گرفته و نیروی $F = Eq = -eE$ بر آنها وارد می شود ، و بین دو الکتروود شتاب می گیرند . طبق قضیه کار- انرژی کار انجام شده روی فوتو الکترونها برابر تغییر انرژی جنبشی آن بین دو الکتروود می باشد .

$$W = \Delta U = eV = K_B - K_A$$

در ولتاژ متوقف کننده $V = -V_0$ فوتوالکترونها به الکتروود B نمی رسند یعنی $K_B = 0$ است و فوتو الکترونهای جدا شده در ولتاژ متوقف کننده بیشترین انرژی جنبشی را دارند $(K_A = K_{max})$.

$$eV_0 = K_{max} \leftarrow -eV_0 = -K_A \leftarrow$$

بنابراین با داشتن ولتاژ متوقف کننده V_0 می توانیم ، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترونها به هنگام خروج از الکتروود A را مشخص کنیم.

ناتوانی فیزیک کلاسیک در تفسیر پدیده فوتوالکتریک :

- ۱ - بنابر قانونهای فیزیک کلاسیک ، با افزایش شدت نور فرودی می توانیم ، فوتوالکترونهای پر انرژی تری از سطح جدا کنیم ، یعنی $K_A = K_{max}$ را افزایش دهیم ، در صورتی که V_0 و K_{max} مستقل از شدت نور فرودی هستند .
- ۲ - بنابر قانونهای فیزیک کلاسیک ، اگر شدت نور فرودی بر الکتروود A کافی باشد در هر بسامدی بایستی پدیده فوتوالکتریک اتفاق بیفتد ، در صورتی که در بسامدهای کمتر از بسامد قطع این اتفاق نمی افتد .

در پدیده ی فوتوالکتریک هر کدام از تغییرات زیر چه تأثیری بر ولتاژ متوقف کننده و حداکثر جریان فوتوالکتریک دارند.

الف) افزایش تعداد فوتون های فرودی در یکای زمان، بدون تغییر بسامد.

ب) افزایش بسامد فوتون های فرودی، بدون تغییر تعداد فوتون ها در یکای زمان.

در پدیده ی فوتوالکتریک ، با ثابت ماندن بسامد پرتو فرودی ، شدت نور را افزایش می دهیم . هر یک

از کمیت های زیر چه گونه تغییری کند ؟

الف) تعداد فوتون های فرودی در واحد زمان .

ب) شدت جریان .

تفسیر کوانتومی پدیده فوتوالکتریک :

اینشتین فرض کرد در اثر فوتوالکتریک ، یک الکترون تمام انرژی فوتون را جذب می کند ، و انرژی جنبشی آن هنگام گسیل از

سطح برابر است با : $K = hf - W$

$W =$ برابر با کار انجام شده برای آزاد کردن فوتوالکترون، یعنی غلبه بر نیروهای داخلی، که الکترونها را در قید هسته نگاهداشته است.

$W_0 =$ حداقل کار لازم برای خارج کردن یک الکترون از فلز می باشد ، که آنرا تابع کار فلز می نامند .

مشخص است که با کاهش W ، انرژی جنبشی افزایش می یابد . $K_{max} = hf - W_0 \leftarrow eV_0 = hf - W_0$

✓ اگر hf کمتر از W_0 باشد، هیچ الکترونی از فلز آزاد نمی‌شود، بنابراین بسامد قطع از رابطه مقابل محاسبه می‌شود. $f_0 = \frac{W_0}{h}$

پرسش ۱۷

منحنی تغییرات V_0 (ولتاژ قطع) بر حسب بسامد ν را با استفاده از رابطه $eV_0 = h\nu - W_0$ رسم نموده و مشخص کنید که شیب این خط و طول از مبدا آن هر کدام معرف چه کمیت‌هایی هستند؟

تألیفی

جواب: (بررسی رابطه V_0 بر حسب بسامد f)

رابطه $eV_0 = hf - W_0$ یک رابطه خطی است که می‌توانیم آنرا بصورت استاندارد مقابل بنویسیم: $V_0 = \frac{h}{e}f - \frac{W_0}{e}$

که $\frac{h}{e}$ شیب خط، و $\frac{W_0}{e}$ عرض از مبدا می‌باشد و $\frac{W_0}{h}$ طول از مبدا می‌باشد، که در نمودار صفحه قبل بطور تجربی نیز نشان داده شده است.

پرسش ۱۸

طول موج قطع یک فلز در پدیده‌ی فتوالکتریک 6000 \AA است، حساب کنید، حداکثر انرژی جنبشی فتوالکترون‌هایی

که به وسیله‌ی نوری به طول موج 4000 \AA از سطح این فلز گسیل می‌شوند چند الکترون ولت است؟

$$h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV}\cdot\text{s} \quad \text{و} \quad c = 3 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

۸۳/۲/۲۷

پرسش ۱۹

تابع کار تنگستن $4/52$ الکترون ولت است. بسامد و طول موج قطع تنگستن را حساب کنید. $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$
 $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$

۸۳/۴/۳

پرسش ۲۰

نمودار $V_0 - \nu$ مربوط به فلزی خاص در پدیده‌ی فتوالکتریک، مطابق شکل است. با توجه به این نمودار:

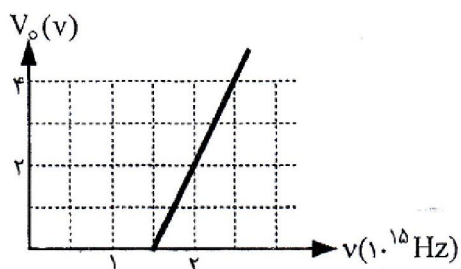
الف) بسامد قطع چه قدر است؟

ب) تابع کار را بر حسب الکترون ولت محاسبه کنید.

ج) اگر انرژی مربوط به هر فوتون فرودی 10 eV باشد،

ولتاژ متوقف کننده چند ولت است؟

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



۸۶/۲/۲۷

پیش ۲۱

در پدیده‌ی فوتوالکتریک، هنگامی که طول موج تابش فرودی بر الکتروود فلزی 198nm است، بیشینه‌ی انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها $1/74\text{eV}$ است. تابع کار این فلز چند الکترون ولت است؟
($hc = 1240\text{ eV}\cdot\text{nm}$)

۸۸/۲/۲۷
۸۶/۲/۲۷

پیش ۲۲

در پدیده‌ی فوتوالکتریک:
الف) دو عامل مؤثر و یک عامل غیر مؤثر در مقدار ولتاژ متوقف کننده را نام ببرید.
ب) تابع کار فلز سدیم $2/2\text{eV}$ است. طول موج قطع و بسامد قطع برای گسیل فوتوالکترون از سطح فلز سدیم چه قدر است؟ ($hc = 1240\text{ eV}\cdot\text{nm}$)

۸۶/۴/۷
۸۶/۴/۷

پیش ۲۳

الف) انرژی فوتون نور زرد با طول موج 589nm را بر حسب الکترون ولت به دست آورید.
ب) اگر تابع کار تنگستن $4/52\text{eV}$ باشد. بسامد و طول موج قطع تنگستن را حساب کنید.
($h = 4/14 \times 10^{-15}\text{ eVs} = 6/63 \times 10^{-34}\text{ Js}$)
 $c = 3 \times 10^8\text{ (m/s)}$

۸۸/۷/۱۷
۸۸/۷/۱۷

پیش ۲۴

در پدیده‌ی فوتوالکتریک، تابع کار فلز تحت تابش، 4eV است.
الف) طول موج قطع برای گسیل فوتوالکترون از سطح این فلز چند نانومتر است؟
ب) اگر طول موج فرودی بر سطح این فلز 200nm باشد، ولتاژ متوقف کننده چه قدر است؟
($hc = 1240\text{ eV}\cdot\text{nm}$)

۸۹/۳/۶
۸۹/۳/۶

پرسش ۲۵

طول موج قطع فوتوالکتریک برای یک سطح فلزی 620 nm است.

$$(hc = 1240 \text{ eV.nm})$$

الف) تابع کار این فلز چند الکترون ولت است؟

ب) اگر طول موج تابش فرودی بر این فلز 400 nm باشد، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکتریکها و ولتاژ متوقف کننده را محاسبه کنید.

۸۹/۶/۲۵

پرسش ۲۶

در پدیده فوتوالکتریک، تابش فرودی با طول موج 300 nm به سطح فلز پتاسیم با تابع کار 2.14 eV می تابد و موجب گسیل فوتوالکتریک از سطح آن می شود:

$$(hc = 1242 \text{ eV.nm})$$

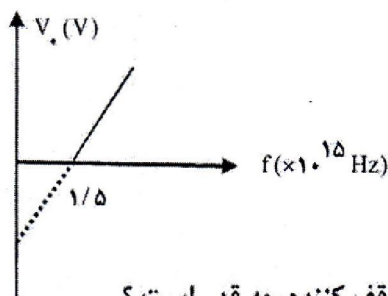
الف) ولتاژ متوقف کننده چند ولت است؟

ب) طول موج قطع برای گسیل فوتوالکتریک از سطح این فلز چند نانومتر است؟

۸۹/۸/۲۶

پرسش ۲۷

در شکل، نمودار $v_0 - f$ را برای یک فلز در پدیده فوتوالکتریک مشاهده می کنید:



الف) شیب این نمودار معرف چه کمیتی است؟

ب) تابع کار فلز تحت تابش چند الکترون ولت است؟

ج) طول موج قطع فوتوالکتریک چند نانومتر است؟

د) اگر بسامد فوتون های فرودی $3 \times 10^{15} \text{ Hz}$ باشد، ولتاژ متوقف کننده چه قدر است؟

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

۹۰/۲/۲۶

پیش ۲۸

در پدیده ی فوتوالکتریک بسامد قطع یک فلز برابر 6×10^{14} Hz است .

(آ) طول موج قطع و تابع کار این فلز را محاسبه کنید .

(ب) اگر یک موج الکترومغناطیسی با طول موج 3×10^{-7} m بر سطح این فلز بتابد ، قدرمطلق ولتاژ متوقف کننده چند ولت می شود ؟

$$(c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}, h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J.s}, e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C})$$

۹۰/۶/۲۱

پیش ۲۹

تابع کار فلزی $4/2eV$ است . بیشینه ی انرژی جنبشی الکترون ها را هنگامی که طول موج 198 nm به

کار می رود ، حساب کنید .
($h = 4 \times 10^{-15} eV.s$, $c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$)

۹۰/۱۰/۱۷

پیش ۳۰

در پدیده ی فوتوالکتریک ، نور تکفامی با طول موج 198 nm بر سطح فلز A می تابد . تابع کار فلز A برابر $4/5eV$ است .

الف) ولتاژ متوقف کننده چند ولت است ؟
ب) اگر شدت نور تکفام فرودی بر فلز A را افزایش دهیم ، اندازه ی ولتاژ متوقف کننده چه تغییری می کند ؟ چرا ؟

$$hc = 1240 eV.nm$$

۹۰/۱۰/۱۷

پیش ۳۱

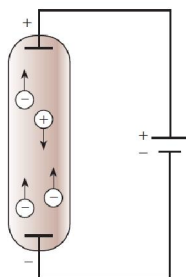
در پدیده ی فوتوالکتریک ، طول موج قطع در یک فلز معین $287/7 \text{ nm}$ است .
الف) تابع کار فلز چند الکترون ولت است ؟

ب) آیا اثر فوتوالکتریک به ازای $\lambda > 287/7 \text{ nm}$ مشاهده خواهد شد ؟ چرا ؟

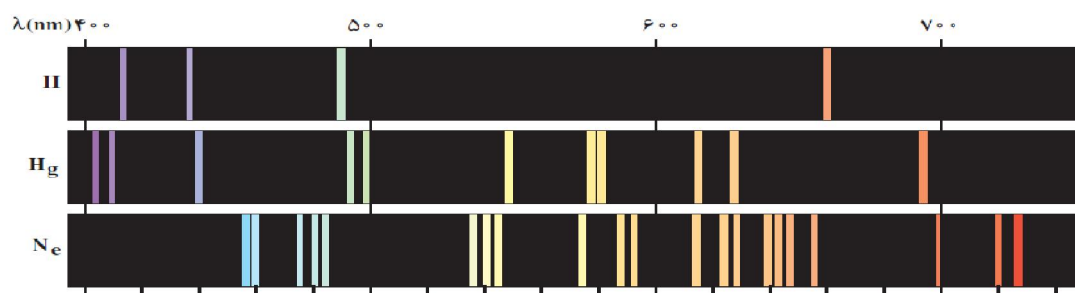
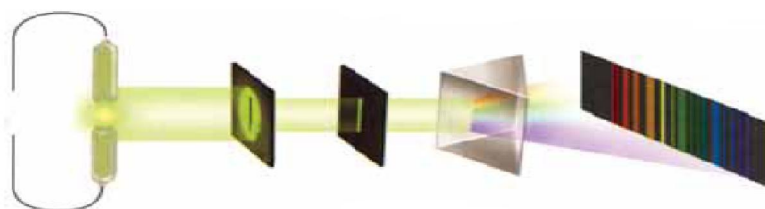
$$hc = 1240 eV.nm$$

۹۱/۵/۲۵

طیف اتمی



طیف گسیلی (یا نشری): «طیف اتمی حاصل از نور گسیل شده، از بخار عناصر را طیف گسیلی یا نشری آن اتم می‌نامند». این تابش توسط لامپ‌های حاوی بخار بسیار رقیق عناصرها گسیل می‌شود، که دو الکتروود به نامهای کاتد و آند، در دو انتهای لوله قرار دارند. با اعمال ولتاژ بالا بین دو الکتروود، اتمهای گاز شروع به تابش می‌کنند. با عبور تابش گسیل شده از منشور، طیف گسسته‌ای تشکیل می‌شود. طیف نور گسیل شده از بخار هر عنصر را طیف اتمی آن عنصر می‌نامند که برای هر عنصر منحصر بفرد است.



لامپ فلورسان: درون لامپ فلورسان بخار جیوه وجود دارد، اما دیواره درونی این لامپ‌ها از یک ماده شیری رنگ (مخلوطی از بورات کادمیوم، سیلیکات روی، تنگستات کلسیم) پوشیده شده است، این ماده این ویژگی را دارد اگر نور فرا بنفش تکفام به آن بتابد نور سفید از خود گسیل می‌کند.

طیف جذبی: طیف پیوسته نور سفید است، که خطوط تاریکی در آن مشاهده می‌شود، که مربوط به طول موجهایی است که در عبور از عناصر گازی جذب شده است. یعنی اگر نور سفید را از بخار عنصری عبور دهیم طیف جذبی آن عنصر را بدست می‌آوریم. مانند طیف نور خورشید که به زمین می‌رسد و خطوط تاریک آن نشان‌دهنده عناصر گازی موجود در جو خورشید است.

توضیح دهید، طیف خورشید چگونه طیفی است؟

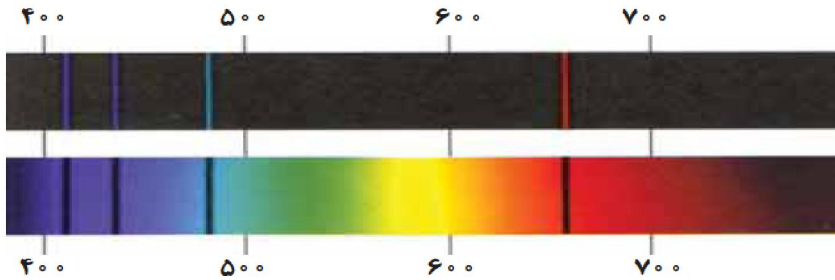
۱۳۳

۱۳۳

نتایج مطالعه طیف‌های جذبی و گسیلی عناصر مختلف:

۱- در طیف‌های گسیلی و جذبی هر عنصر طول موجهای معینی وجود دارد، که از ویژگیهای مشخصه آن عنصر است. یعنی طیف‌های گسیلی و جذبی هیچ دو عنصری یکسان نیست.

۲- اتم هر عنصر از نور سفید همان طول موجهایی را جذب می کند ، که اگر دمای آن به اندازه کافی بالا رود ، ویا به هر صورت دیگری برانگیخته شود ، آنها را تابش می کند .



طیف اتمی مانند اثر انگشت افراد می تواند برای شناسایی اتمها از یکدیگر به کار می رود .

از مطالعه ی طیف های گسیلی و جذبی عنصرهای مختلف دو نتیجه ی مهم حاصل می شود. این نتیجه ها را بنویسید.

۲۰
۱۰
۳
۳

۵
۱
۶
۲
۵

طیف نمایی: تهیه و بررسی طیف های جذبی و گسیلی را طیف نمایی می نامند .

ناتوانی فیزیک کلاسیک در تفسیر طیف های جذبی و گسیلی :

۱- فیزیک کلاسیک هیچ توجیه قانع کننده ای برای که : «چرا هر عنصر ، تنها طول موجهای خاصی را که ، مشخصه ی آن عنصر است جذب می کند ، و بقیه طول موجها را جذب نمی کند ؟ » ندارد .

۲- چرا اتمهای همه عناصر امواج الکترومغناطیسی با طول موجهای یکسان گسیل نمی کنند ؟

رابطه بالمر - ریذبرگ : ریذبرگ با مطالعه رابطه بالمر ، در مورد طیف اتم هیدروژن به این نتیجه رسید که ، رابطه زیر برای

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

تشخیص طول موجها مناسب تر است : $R_H = 0.0109 \text{ (nm)}^{-1}$ را ثابت ریذبرگ می نامند که برابر با مقدار ثابت

رابطه ریذبرگ : طول موج تمامی خطوط طیف هیدروژن را می توان از رابطه زیر که به رابطه ریذبرگ معروف است ، به دست آورد .

با قرار دادن مقادیر صحیح مختلف برای n' می توان رشته های مختلف دانشمندان دیگر را نیز محاسبه کرد . $\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$

نام رشته	مقدار n'	معادله ریذبرگ مربوط	مقدارهای n	گستره طول موج
لیمان	۱	$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{r^2} - \frac{1}{n^2} \right)$	$n = 2, 3, 4, \dots$	فرابنفش
بالمر	۲	$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{r^2} - \frac{1}{n^2} \right)$	$n = 3, 4, 5, \dots$	فرابنفش و مرئی
پاشن	۳	$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{r^2} - \frac{1}{n^2} \right)$	$n = 4, 5, 6, \dots$	فروسرخ
براکت	۴	$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{r^2} - \frac{1}{n^2} \right)$	$n = 5, 6, 7, \dots$	فروسرخ
پفوند	۵	$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{r^2} - \frac{1}{n^2} \right)$	$n = 6, 7, 8, \dots$	فروسرخ

الگوهای اتمی

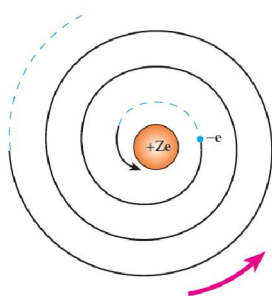
الگوی اتمی تامسون: تامسون که موفق به کشف الکترون شده بود، نخستین الگوی اتمی را بدین صورت ارائه داد که: «اتم به صورت توزیع کروی یکنواختی از جرم و بار مثبت در نظر گرفته می‌شود، که الکترونها (بار منفی) مانند کشمش های درون یک کیک کشمشی درون آن قرار دارند».

رادر فورده با رد این نظریه نشان داد که بار مثبت اتم در بخش کوچکی در مرکز آن متمرکز است.

الگوی اتمی رادرفورد: در این الگو بار مثبت در ناحیه مرکزی، با حجم کوچکی به نام هسته متمرکز شده‌اند و بارهای منفی اطراف آنرا احاطه کرده‌اند، و می‌توان گفت فضای بین هسته و الکترونها خالی است.

اشکالات نظریه رادرفورد:

۱- الکترونها که بدور هسته می‌چرخند، چون ذره باردار هستند و حرکت شتابدار دارند، بنابر نظریه کلاسیکی الکترومغناطیسی بایستی مانند آنتن شروع به گسیل امواج الکترومغناطیسی کنند و با تابش امواج انرژی خود را از دست دهند و در نهایت در هسته فرود آیند.



۲- با تابش امواج الکترومغناطیسی شعاع نوسان الکترونها بایستی کاهش یافته و بسامد حرکت آنها بیشتر شود. در نتیجه بسامد امواج الکترومغناطیسی تابشی بایستی بتدریج زیاد شود.

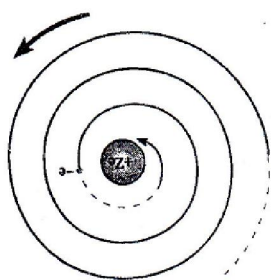
- بدین ترتیب الگوی اتمی رادرفورد برای اتم، با تجربه سازگار نیست.
- اولاً: نمی‌تواند پایداری حرکت الکترونها را در مدارهای اتمی توضیح دهد.
- ثانیاً: نمی‌تواند طیف گسسته اتمی را توجیه کند.

الف) الگوی مقابل، به چه مشکلاتی در توضیح

مدل اتمی هیدروژن اشاره می‌کند؟

ب) برهم کنش زیر را کامل کنید.

..... → فوتون + اتم*



پرسش ۲۴

۲۳/۴/۸۶

الف) آیا ممکن است به کمک طیف گسیلی پیوسته ی یک جسم به جنس آن پی برد؟ به کمک چه طیفی می‌توان این کار را انجام داد؟

ب) دو ایراد اساسی وارد بر الگوی اتمی رادرفورد را بنویسید.

پرسش ۲۵

۹۱/۵/۲۵

چرا بنابر نظریه الکترومغناطیسی کلاسیک طیف اتمی گسیل شده از عناصر باید پیوسته باشد؟

الگوی اتمی بور: نیلس بور با توجه به طیف گسسته تابش شده، و رابطه تجربی ریذبرگ - بالمر و با الهام از نظریات پلانک و اینشتین الگویی برای اتم هیدروژن پیشنهاد کرد، و قوانین مکانیک و الکترومغناطیسی را با فرضیه‌هایی همراه کرد، که این فرضیه‌ها را در چهار اصل بیان کرد:

۱ - الکترون، تنها روی مدارهای دایره‌ای با شعاعهای معینی حرکت می‌کند، این مدارها را مدارهای مانا می‌نامند.
 ۲ - الکترون در حین حرکت روی یک مدار مانا، برخلاف نظریه الکترومغناطیسی کلاسیک، تابشی را گسیل نمی‌کند. در این حالت می‌گوییم الکترون در یک حالت مانا است.

۳ - شعاع مدارهای مانا مقدارهای مشخص گسسته ای می‌توانند داشته باشند. اگر شعاع اولین مدار را برابر a_0 بگیریم، شعاعهای

$$r_n = a_0 n^2$$

$$n = 2, 3, \dots$$

$$a_0 = \frac{h^2}{4\pi^2 m k e^2}$$

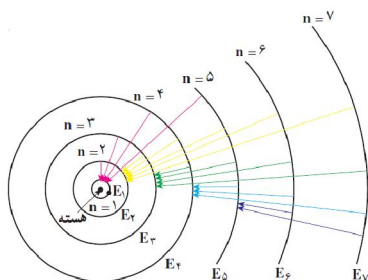
مجاز از رابطه روبرو محاسبه می‌شوند:

۴ - الکترون تنها هنگامی می‌تواند تابش الکترومغناطیسی گسیل کند که از یک حالت مانا E_{n_1} به حالت مانای دیگری با انرژی کمتر E_{n_2} ، $(n_2 < n_1)$ ، برود. یا به عبارت دیگر از یک تراز انرژی بالاتر به یک تراز انرژی پایین‌تر برود. در این صورت انرژی

$$hf = E_{n_1} - E_{n_2}$$

فوتون موج الکترومغناطیسی گسیل شده، برابر اختلاف انرژی بین دو تراز است، یعنی:

☑ الکترون مجاز است، انرژی برابر با یکی از مقادیر $E_n = -\frac{E_R}{n^2}$ $n = 2, 3, \dots$ را داشته باشد.



به هر یک از مقادیر مجاز یک تراز انرژی می‌گویند.

$E_R =$ این مقدار انرژی را یک ریذبرگ می‌نامند، که برابر $13/6 \text{ eV}$ یا $2/17 \times 10^{-18} \text{ J}$ است.

مدار اول $n=1$ را حالت پایه و مدارهای با انرژی بالاتر را حالت‌های برانگیخته می‌نامند.

توضیح جذب تابش الکترومغناطیسی و وجود خط‌های جذبی در طیف اتمی هیدروژن:

هنگامی یک الکترون از یک مدار به مدار دیگر می‌رود، که فوتونی با انرژی دقیقاً برابر با اختلاف دو تراز جذب کند.

انرژی بستگی: مقدار انرژی که باید به یک الکترون بدهیم، تا کاملاً از قید هسته خلاص شود. این انرژی برای الکترون اتم

هیدروژن در حالت پایه برابر $E_1 = -13/6 \text{ eV}$ یعنی انرژی تراز اول است.

پرسش ۳۷

چه جنبه‌هایی از مدل بور در اتم هیدروژن الف (کلاسیکی ب) غیر کلاسیکی است ؟

تألیفی

پرسش ۳۸

دو مورد ناسازگاری الگوی اتمی رادرفورد با تجربه را بنویسید. این ناسازگاری ها با ارائه‌ی کدام الگوی اتمی برطرف شدند؟

۸۹/۳/۲

پرسش ۳۹

چرا همه طول موجهای ثبت شده توسط لیمان در گستره امواج فرابنفش قرار دارد ؟

تألیفی

پرسش ۴۰

(آ) در پدیده‌ی فوتوالکتریک ، ولتاژ متوقف کننده به چه عامل هایی بستگی دارد ؟
(ب) دواصل از اصول (یا فرض های) الگوی اتمی بور را بنویسید .

۹۰/۶/۲۱

پرسش ۴۱

برای آن که الکترون اتم هیدروژن با جذب یک فوتون از تراز $n = 1$ به تراز $n = 4$ انتقال یابد بسامد فوتون تابشی

$$\text{باید چند هرتز باشد ؟ } (C = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}, h = 4 \times 10^{-15} eV \cdot s, E_R = 13/6 eV)$$

۸۳/۲/۲۷

پرسش ۴۲

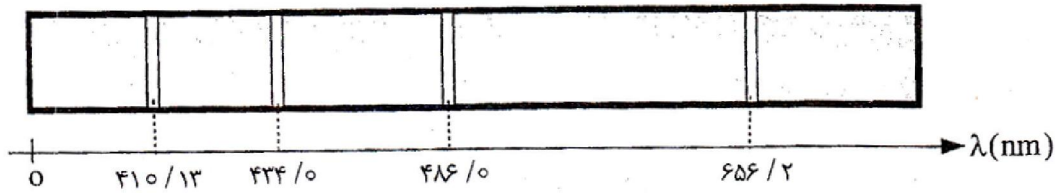
الف) در اتم هیدروژن هنگامی که الکترون از تراز چهارم به تراز دوم می آید ، طول موج فوتون گسیل شده را

$$\text{حساب کنید. } R_H = 1.097 \times 10^7 m^{-1}$$

$$\text{ب) شعاع اتم بور را محاسبه کنید. } e = 1.6 \times 10^{-19} C, K = 9 \times 10^9 \frac{Nm^2}{C^2}, m_e = 9 \times 10^{-31} kg$$

۸۳/۴/۳

شکل زیر، مربوط به طیف گسیلی مریی اتم هیدروژن است.



پرسش ۴۳

۸۶/۲/۲۷

الف) این طول موج ها، مربوط به کدام رشته از طیف اتم هیدروژن است؟

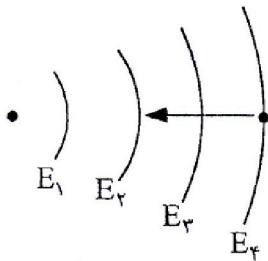
ب) طول موج های **(I)** $656/2 \text{ nm}$ **(II)** $434/0 \text{ nm}$ به ترتیب مربوط به گذار الکترون از کدام تراز به کدام تراز است؟

در شکل مقابل، وضعیتی از الگوی بور برای اتم هیدروژن را مشاهده می کنید.

الف) این اتم در حال تابش است یا جذب؟ توضیح دهید.

ب) طول موج وابسته به این تابش یا جذب را بر حسب نانومتر محاسبه کنید.

$$(hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm} \quad , \quad E_R = 13/6 \text{ eV})$$



پرسش ۴۴

۸۶/۲/۲۷

در الگوی اتمی بور برای اتم هیدروژن:

$$(hc = 1240 \text{ eV} \cdot \text{nm} \quad , \quad E_R = 13/6 \text{ eV})$$

الف) کوتاهترین طول موج تابشی چند نانومتر است؟

ب) این تابش، مربوط به کدام رشته در طیف اتمی هیدروژن است و در چه ناحیه ای از طیف موج های

الکترومغناطیسی قرار دارد؟

پرسش ۴۵

۸۶/۲/۲۷

پیش ۴۶

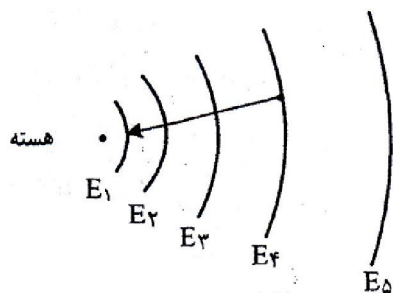
طرح رو به رو، مربوط به اتم هیدروژن در الگوی اتمی بور است.

الف) انرژی فوتون تابش شده چند الکترون ولت است؟

ب) این تابش، مربوط به کدام رشته در طیف اتمی هیدروژن

است و در چه ناحیه ای از طیف موج های الکترومغناطیس

قرار دارد؟ ($E_R = ۱۳/۶ eV$)



۸۶/۴/۴

پیش ۴۷

الف) دو اشکال (ایراد) الگوی اتمی رادر مورد را بنویسید.

ب) اگر الکترون در اتم هیدروژن در تراز $n = ۳$ باشد کوتاه ترین طول موج تابشی آن چند نانو متر خواهد بود؟

$$R_H = 1.09 \times 10^7 (nm)^{-1}$$

۸۸/۶/۱۷

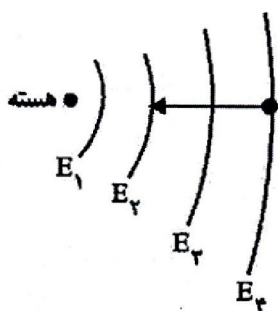
پیش ۴۸

در شکل ترازهای انرژی مربوط به اتم هیدروژن را مشاهده می کنید:

الف) در گذار نشان داده شده، فوتون جذب می شود یا تابش؟

ب) انرژی فوتون فوق چند الکترون ولت است؟

ج) این فوتون مربوط به کدام رشته از طیف اتم هیدروژن است؟



$$(E_R = ۱۳/۶ eV)$$

۸۹/۳/۲

پیش ۴۹

اتم هیدروژن از حالت برانگیخته $n = ۳$ به حالت پایه $n' = ۱$ باز می گردد.

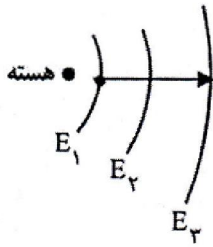
الف) انرژی فوتون تابش شده و طول موج وابسته به آن را محاسبه کنید.

ب) این فوتون مربوط به کدام رشته از طیف اتم هیدروژن است؟ ($E_R = ۱۳/۶ eV$ و $hc = ۱۲۴۰ eV \cdot nm$)

۸۹/۴/۶

پرسش ۵۰

مانند شکل، الکترون در اتم هیدروژن تغییر تراز داده است:



الف) در این گذار، فوتون جذب می شود یا تابش؟

ب) انرژی فوتون فوق چند الکترون ولت است؟

ج) این فوتون مربوط به کدام رشته از طیف اتم هیدروژن است؟

$$(E_R = 13/6 eV)$$

۸۹/۱۰/۲۲

پرسش ۵۱

یک اتم هیدروژن در حالت برانگیخته ی $n = 2$ قرار دارد. این اتم یک فوتون جذب می کند و یونیزه

می شود. انرژی این فوتون و طول موج و ایسته به آن را محاسبه کنید.

$$(E_R = 13/6 eV \quad \text{و} \quad hc = 1240 eV \cdot nm)$$

۹۰/۲/۲۶

پرسش ۵۲

بلندترین طول موج رشته ی پاشن در طیف اتم هیدروژن را محاسبه کنید.

$$(R_H = 0.1 \text{ nm}^{-1})$$

۹۰/۶/۲۱

پرسش ۵۳

آ) دو ایراد وارد بر الگوی اتمی رادرفورد را بنویسید.

ب) الکترون در اتم هیدروژن در تراز $n = 4$ قرار دارد. اگر این الکترون به حالت پایه برود، بسامد فوتون

$$(E_R = 13/6 eV, \quad h = 4 \times 10^{-15} eV \cdot s)$$

تابشی را محاسبه کنید.

۹۰/۱۰/۱۷

پرسش ۵۴

بلندترین طول موج سری بالمر را محاسبه کنید.

$$R_H = 0.1 \text{ (nm)}^{-1}$$

۹۰/۱۰/۱۷

پرسش ۵۵

یک اتم هیدروژن در حالت $n = 3$ قرار دارد.

الف) با در نظر گرفتن تمام گذارهای ممکن، اگر این اتم به حالت پایه برود، چند نوع فوتون با انرژی های مختلف گسیل می کند؟

ب) در این حالت کوتاه ترین طول موج فوتون گسیل شده چه قدر است؟

$$R_H = 0.01 \text{ nm}^{-1}$$

۹۱/۵/۲۵

✓ بر اساس نظریه بور انرژی ترازها مختلف هر اتم تک الکترون را می توان از رابطه مقابل محاسبه کرد: $E_n = -E_R \frac{Z^2}{n^2}$ مانند: هلیم یک بار یونیده - لیتیم دو بار یونیده (Z تعداد پروتونها هسته اتم می باشد)

✓ ایرادات نظریه بور: ۱- این الگو هیچ اطلاعی در باره تعداد فوتونهایی که با یک بسامد معین گسیل می شوند نمی دهد. ۲- علاوه بر این برای اتمهای با تعداد الکترون بیشتر نیز پاسخی ندارد.

پرسش ۵۶

بلندترین طول موج رشته ی لیمان اتم هلیموم یک بار یونیده را محاسبه کنید. این طول موج مربوط به کدام ناحیه از طیف های الکترومغناطیس است؟ ($Z=2$ و $R_H \approx 0.01 \text{ nm}^{-1}$)

۸۹/۴/۳

پرسش ۵۷

سازوکار گسیل نور توسط اتم های یک گاز را از دیدگاه فیزیک کلاسیک توضیح دهید. اشکال این نظریه چیست؟

۸۹/۱۰/۲۲

Light Amplification by Stimulated Emission fo Radiation

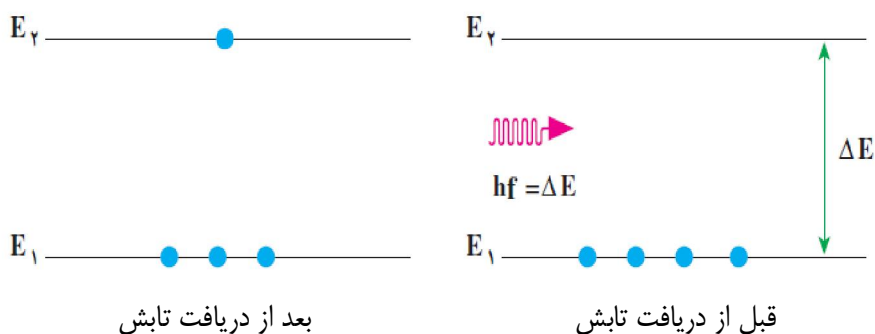
لیزر (تقویت نور به روش گسیل القایی تابش)

در قسمت قبل متوجه شدیم برای انتقال یک الکترون از تراز انرژی پایین به ترازهای بالاتر، بایستی فوتونی را جذب کند که انرژی آن برابر با اختلاف تراز انرژی باشد. در چنین حالت اتم را اتم برانگیخته می نامند و با ستاره ای در کنار اتم نشان داده می شود.

اتم * \rightarrow فوتون + اتم

$$E_1 + hf = E_2$$

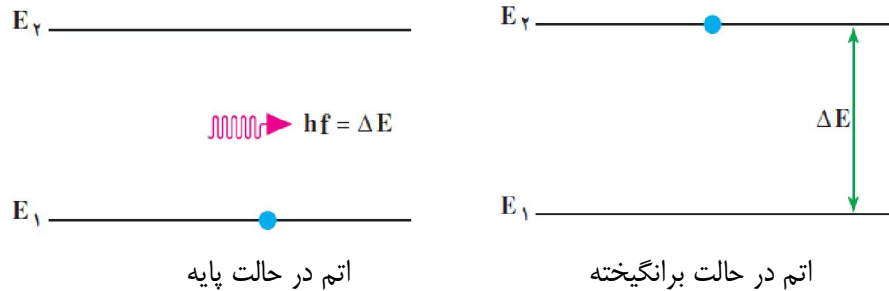
$$\Delta E = E_2 - E_1 = hf$$



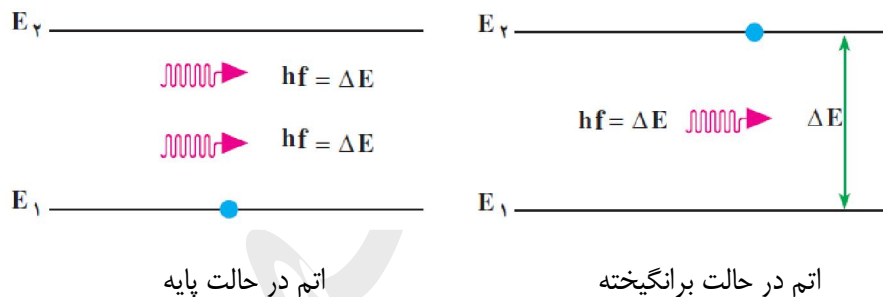
بعد از دریافت تابش

قبل از دریافت تابش

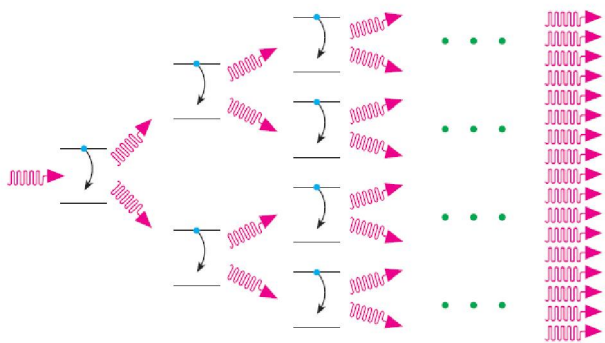
گسیل خود به خود: هرگاه اتم در حالت برانگیخته باشد با گسیل یک فوتون به حالت پایین تر می‌رود. این برهم کنش را گسیل خود به خود می‌گویند.



گسیل القایی (تحریک شده): گسیل القایی اساس کار لیزر است، که نوع دیگری از برهم کنش فوتون با اتم است. در این برهم کنش ابتدا اتم برانگیخته است و تابش یک فوتون، با انرژی اختلاف دو تراز انرژی، اتم را وادار می‌کند که با گسیل یک فوتون دیگر به حالت پایه برگردد.



✓ در این تابش فوتون فرودی، فرآیند گسیل خود به خود را سریع تر می‌کند و هم چنین، فوتون گسیل شده با فوتون فرودی هم جهت، هم‌مفاز و هم انرژی است.

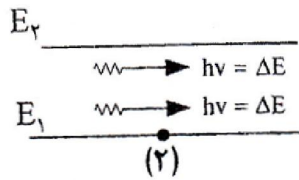
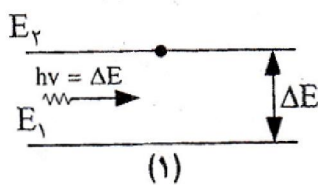


باریکه لیزری: اگر مجموعه‌ای از اتمهای برانگیخته یکسان داشته باشیم، فوتونی با انرژی مناسب می‌تواند عامل اولیه گسیل القایی فوتونهای زیادی باشد، که با دو برابر شدن متوالی فوتونهای القایی، باریکه شدیدی از فوتونهای هم جهت، هم‌مفاز و هم انرژی بوجود می‌آید، که این باریکه را باریکه لیزری می‌نامند.

طرح وارده های زیر، نوعی برهم کنش فوتون با اتم را نشان می‌دهد.

الف) این برهم کنش چه نام دارد و اساس کار چه وسیله ای است؟

ب) رابطه‌ی مربوط به این برهم کنش را بنویسید.



پرسش ۵۹

به این پرسش ها پاسخ دهید.

الف) دو مشخصه‌ی مهم طیف های اتمی (گسیلی و جذبی) عناصر را بنویسید.

ب) با رسم طرح واژه هایی ، فرایند گسیل القایی را نشان دهید.

ج) رابطه‌ی مربوط به فرایند گسیل خود به خودی را بنویسید.

۸۶/۲/۲۷

پرسش ۶۰

الف) بلندترین طول موج مربوط به رشته‌ی بالمر اتم هیدروژن را بر حسب نانومتر محاسبه کنید.

ب) رابطه‌ی مربوط به گسیل القایی را بنویسید. این برهم کنش اساس کار چه وسیله‌ای است؟

$$(R_H = 1.097 \times 10^7 \text{ nm}^{-1})$$

۸۹/۳/۲۵

پرسش ۶۱

هر کدام از پدیده های داده شده در جدول مقابل ، کدام رفتار نور را تأیید می کند ؟ پاسخ را با علامت ✓ در خانه ی مربوط مشخص کنید و جدول کامل شده را به پاسخ برگ انتقال دهید .

ردیف پدیده‌ها موجی ذره‌ای (فوتونی)

ردیف	پدیده‌ها	موجی ذره‌ای (فوتونی)
الف	نوارهای تداخلی یانگ	
ب	پدیده ی فوتوالکتریک	
ج	لیزر	
د	بازتاب نور	
هـ	طیف گسسته ی اتمی	
و	اثر دوپلر*	

* اثر دوپلر در نور هم قابل مشاهده است .

۹۰/۴/۲۳

پرسش ۶۲

با توجه به ستون (الف) ، گزینه ی مناسب را از ستون (ب) انتخاب کنید و به پاسخنامه انتقال دهید :

ستون (الف)	ستون (ب)
۱) $h\nu + \text{اتم} \rightarrow \text{فوتون} + \text{اتم}$	الف) گسیل خود به خودی
۲) $h\nu + \text{اتم} \rightarrow \text{فوتون} + \text{اتم}^*$	ب) گسیل القایی
۳) $h\nu + \text{اتم} \rightarrow \text{اتم}^*$	ج) جذب

۹۰/۱۰/۱۷

با توجه به مفهوم عبارت ها در ستون اول ، یک عبارت مرتبط با هر یک از آن ها را از ستون دوم انتخاب کنید :

ستون اول	ستون دوم
(آ) بهترین گسیلنده ی موج های الکترومغناطیس است .	گسیل خود به خود
(ب) طیف نور گسیل شده از بخار هر عنصر را می نامند .	گسیل القایی
(پ) برای هر جسم به ویژگی های سطح آن بستگی دارد .	رشته ی لیمان
(ت) همه ی طول موج های این رشته در ناحیه ی فرا بنفش قرار دارد .	رشته ی بالمر
(ث) اساس کار لیزر است .	طیف جذبی
(ج) طیف نور سفیدی که در آن خط های تاریک وجود دارد .	طیف اتمی
	ضریب جذب
	جسم سیاه

پیش ۲۳

۹۰/۳/۲۱

- الف) تابندگی را تعریف کنید .
 ب) به چه طیفی طیف پیوسته می گویند ؟
 پ) پدیده ی فوتو الکتریک را تعریف کنید.

پیش ۲۴

۸۳/۴/۳

- درستی یا نادرستی عبارت های زیر را به ترتیب با کلمات (ص) و (غ) مشخص کنید.
 الف) در یک موج طولی سینوسی، فاصله ی دو لایه ی متراکم مجاور هم، برابر یک طول موج است.
 ب) در موج های الکترومغناطیسی، میدان های الکتریکی و مغناطیسی در هر نقطه از فضا به طور نوسانی تغییر می کنند.
 ج) طیف اتمی جذبی یک گاز، دارای زمینه ی سیاه و خط های رنگی است.
 د) اختلاف ترازهای انرژی در هسته، در حدود چند الکترون ولت است.

پیش ۲۵

۸۹/۳/۱۷

جملات زیر را با کلمات مناسب پر کنید :

- گسیل امواج الکترومغناطیسی از سطح اجسام را می نامند .
- عوامل موثر بر تابش گسیل شده از اجسام عبارتند از : و برخی از خصوصیات آن .
- بهترین گسیلنده امواج الکترومغناطیسی و بهترین جذب کننده آن است .
- تغییر انرژی یک الکترون تحت ولتاژ یک ولت یک نامیده می شود .
- جدا کردن الکترون از سطح یک فلز با تاباندن نور بر آن و الکترون گسیل شده را نامیده می شود .
- هر موج الکترومغناطیس با بسامد f از بسته های متمرکز یا کوانتوم های انرژی با نام تشکیل شده است .
- حداقل کار لازم برای خارج کردن یک الکترون از فلز نامیده می شود .
- طیف نور گسیل شده از بخار هر عنصر را آن عنصر می نامند .
- طیف نور سفیدی که خطوط تاریکی بوسیله بخار عنصری در آن بوجود آمده است آن عنصر نامیده می شود .
- تهیه و بررسی طیف های گسیلی . جذبی عناصر را می نامند .
- کوتاهترین طول موجها در طیف اتمی هیدروژن مربوط به رشته و بلند ترین آنها مربوط به رشته است .
- هنگامیکه الکترون بدون تابش در مداری حرکت کند می گوئیم در حالت است .
- در پدیده لیزر فوتون گسیل شده از اتم و فوتون فرودی هم ، هم و هم هستند .