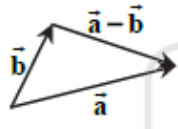


۱- پاسخ: گزینه ۱ ▲ مشخصات سؤال: ساده \* هندسه ۳ (درس ۱، فصل ۳)

نکته: اندازه بردار  $\vec{a} = (a_1, a_2, a_3)$  از رابطه زیر به دست می آید:

$$|\vec{a}| = \sqrt{a_1^2 + a_2^2 + a_3^2}$$

طبق شکل، بردار ضلع سوم مثلث، برابر با تفاضل دو بردار دیگر است، پس داریم:

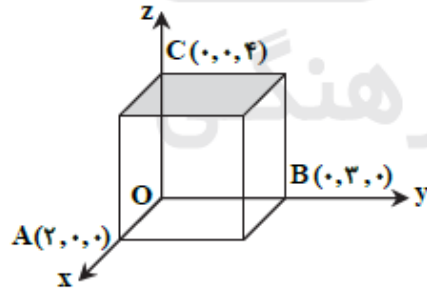


$$\vec{a} - \vec{b} = (-1, 0, 3) - (4, 2, -2) = (-5, -2, 5) \Rightarrow |\vec{a} - \vec{b}| = \sqrt{(-5)^2 + (-2)^2 + 5^2} = \sqrt{54} = \sqrt{9 \times 6}$$

$$\Rightarrow |\vec{a} - \vec{b}| = 3\sqrt{6}$$

۲- پاسخ: گزینه ۲ ▲ مشخصات سؤال: متوسط \* هندسه ۳ (درس ۱، فصل ۳)

مطابق شکل زیر، باید معادله وجه هاشورزده را بیابیم:



$$\begin{cases} z = 4 \\ 0 \leq x \leq 2 \\ 0 \leq y \leq 3 \end{cases}$$

نکته: برای دو بردار  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$ ، تصویر قائم بردار  $\vec{a}$  بر روی بردار  $\vec{b}$  از رابطه زیر به دست می آید.

$$\vec{a}' = \frac{\vec{a} \cdot \vec{b}}{|\vec{b}|^2} \vec{b} \quad |\vec{a}'| = \frac{|\vec{a} \cdot \vec{b}|}{|\vec{b}|}$$

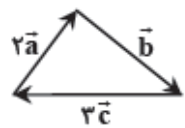
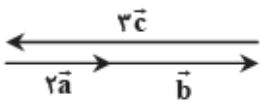
از آنجا که بردارهای  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  همراستا می باشند ( $\vec{b} = 2\vec{a}$ )، مجموع  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  همراستا با خود این بردارها می باشد. پس برای تصویر کردن  $\vec{c}$  بر روی  $\vec{a} + \vec{b}$  می توانیم  $\vec{c}$  را روی  $\vec{a}$  تصویر کنیم:

$$\vec{a} = (2, 0, 1) \quad \vec{c} = (0, 2, -1)$$

$$|\vec{c}'| = \frac{|\vec{a} \cdot \vec{c}|}{|\vec{a}|} = \frac{|0 + 0 - 1|}{\sqrt{4 + 0 + 1}} = \frac{1}{\sqrt{5}} = \frac{\sqrt{5}}{5}$$

راه حل اول:

یا سه بردار  $2\vec{a}$ ،  $\vec{b}$  و  $3\vec{c}$  همراستا هستند:



که در این صورت چون  $\vec{b}$  و  $\vec{c}$  موازی اند، پس  $\vec{b} \times \vec{c} = \vec{0}$  است و  $\vec{a} \cdot (\vec{b} \times \vec{c}) = 0$ .

و یا سه بردار  $2\vec{a}$ ،  $\vec{b}$  و  $3\vec{c}$  مطابق شکل تشکیل یک مثلث می دهند:  $2\vec{a} + \vec{b} + 3\vec{c} = \vec{0}$

در این صورت سه بردار در یک صفحه واقع اند و لذا  $\vec{a} \cdot (\vec{b} \times \vec{c}) = 0$  است.

راه حل دوم:

نکته: برای هر دو بردار  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  همواره داریم:

$$\vec{a} \cdot (\vec{a} \times \vec{b}) = 0, \quad \vec{b} \cdot (\vec{a} \times \vec{b}) = 0$$

$$2\vec{a} + \vec{b} + 3\vec{c} = \vec{0} \Rightarrow \vec{a} = -\frac{1}{2}(\vec{b} + 3\vec{c})$$

از فرض سؤال داریم:

خواسته سؤال برابر است با:

$$\vec{a} \cdot (\vec{b} \times \vec{c}) = -\frac{1}{2}(\vec{b} + 3\vec{c}) \cdot (\vec{b} \times \vec{c}) = -\frac{1}{2}\vec{b} \cdot (\vec{b} \times \vec{c}) - \frac{3}{2}\vec{c} \cdot (\vec{b} \times \vec{c}) = 0 + 0 = 0$$

نکته:  $\vec{a} \cdot \vec{a} = |\vec{a}|^2$

$$|\vec{a}| = 2, \quad |\vec{b}| = 3, \quad \vec{a} + \vec{b} + \vec{c} = \vec{0} \Rightarrow \begin{cases} \vec{a} + \vec{c} = -\vec{b} \\ \vec{b} + \vec{c} = -\vec{a} \end{cases}$$

خواسته سؤال برابر است با:

$$\vec{b} \cdot \vec{c} + 2\vec{a} \cdot \vec{b} + \vec{c} \cdot \vec{a} = \vec{b} \cdot \vec{c} + \vec{a} \cdot \vec{b} + \vec{a} \cdot \vec{b} + \vec{c} \cdot \vec{a} = \vec{b} \cdot (\vec{a} + \vec{c}) + \vec{a} \cdot (\vec{b} + \vec{c}) = \vec{b} \cdot (-\vec{b}) + \vec{a} \cdot (-\vec{a}) = -|\vec{b}|^2 - |\vec{a}|^2 = -3^2 - 2^2 = -13$$

نکته: برای دو بردار  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$ ، تصویر قائم بردار  $\vec{a}$  بر روی بردار  $\vec{b}$  از رابطه زیر به دست می آید.

$$\vec{a}' = \frac{\vec{a} \cdot \vec{b}}{|\vec{b}|^2} \vec{b} \quad \vec{b} \cdot \vec{a}' = |\vec{a}'|^2 = \frac{|\vec{a} \cdot \vec{b}|^2}{|\vec{b}|^4}$$

نکته: مساحت متوازی الاضلاع ساخته شده بر روی دو بردار  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  از رابطه زیر به دست می آید.

$$S = |\vec{a} \times \vec{b}|$$

طبق مفروضات سؤال داریم:

$$|\vec{a}| = 3, \quad |\vec{b}| = 4, \quad |\vec{a}'| = \frac{|\vec{a} \cdot \vec{b}|}{|\vec{b}|} = 2$$

$$\frac{|\vec{a} \cdot \vec{b}|}{|\vec{b}|} = 2 \Rightarrow |\vec{a} \cdot \vec{b}| = 2|\vec{b}| = 2 \times 4 = 8, \quad |\vec{a} \cdot \vec{b}| = |\vec{a}||\vec{b}|\cos\theta \Rightarrow 8 = 3 \times 4 \cos\theta \Rightarrow |\cos\theta| = \frac{2}{3}$$

$$\sin\theta = \sqrt{1 - \cos^2\theta} = \sqrt{1 - \frac{4}{9}} = \frac{\sqrt{5}}{3}$$

خواسته سؤال برابر است با:

$$S = |(\vec{a} + \vec{b}) \times (\vec{a} + \vec{b})| = |\vec{a} \times \vec{b} + \vec{b} \times \vec{a}| = |-\vec{b} \times \vec{a} + \vec{b} \times \vec{a}| = |\vec{b} \times \vec{a}| = |\vec{b}||\vec{a}|\sin\theta = 4 \times 3 \times \frac{\sqrt{5}}{3} = 4\sqrt{5}$$

۷

تست و پاسخ

تصویر قائم بردار  $\vec{a} = \vec{i} - \vec{j}$  بر بردار  $\vec{b} = 3\vec{j} - 4\vec{k}$  کدام بردار است؟

(۴)  $(0, 0, 36, -0, 48)$

(۳)  $(0, 1, 8, -2, 4)$

(۲)  $(0, -0, 36, 0, 48)$

(۱)  $(0, -1, 8, 2, 4)$

پاسخ: گزینه ۲

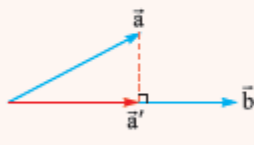
درس نامه

(۱) اگر  $\vec{u} = (u_1, u_2, u_3)$  یک بردار باشد، طول بردار از رابطه  $|\vec{u}| = \sqrt{u_1^2 + u_2^2 + u_3^2}$  به دست می آید.

(۲) حاصل ضرب داخلی دو بردار  $\vec{u} = (u_1, u_2, u_3)$  و  $\vec{v} = (v_1, v_2, v_3)$  به صورت زیر محاسبه می شود:  $\vec{u} \cdot \vec{v} = u_1v_1 + u_2v_2 + u_3v_3$

(۳) یکی از کاربردهای مهم ضرب داخلی بردارها، محاسبه تصویر قائم یک بردار بر امتداد بردار دیگر است.

اگر  $\vec{a}'$ ، تصویر قائم بردار  $\vec{a}$  بر امتداد بردار  $\vec{b}$  باشد، آن گاه  $\vec{a}'$  ضریبی از بردار  $\vec{b}$  است. به این صورت:



$$\vec{a}' = \left( \frac{\vec{a} \cdot \vec{b}}{|\vec{b}|^2} \right) \vec{b}$$

سؤال تصویر قائم بردار  $\vec{a} = (1, -1, 0)$  بر امتداد بردار  $\vec{b} = (0, 3, -4)$  را می خواهد، پس ابتدا حاصل  $\vec{a} \cdot \vec{b}$  را مطابق مورد (۲)

$$|\vec{b}| = \sqrt{0^2 + 3^2 + (-4)^2} = 5 \Rightarrow |\vec{b}|^2 = 25$$

درس نامه و حاصل  $|\vec{b}|$  را مطابق مورد (۱) درس نامه به دست می آوریم:

$$\vec{a} \cdot \vec{b} = (1, -1, 0) \cdot (0, 3, -4) = 1 \times 0 - 1 \times 3 - 0 \times 4 = -3$$

پس تصویر قائم  $\vec{a}$ ، مطابق مورد (۳) درس نامه برابر است با:

$$\vec{a}' = \left( \frac{\vec{a} \cdot \vec{b}}{|\vec{b}|^2} \right) \vec{b} = \frac{-3}{25} (0, 3, -4) = -0.12(0, 3, -4) = (0, -0.36, 0.48)$$



## تست و پاسخ

نقاط  $A(4-m, -3, -1)$  و  $B(2, -m, 0)$  مفروض‌اند. اگر نقطه  $A$  در ناحیه هفتم دستگاه مختصات سه‌بعدی قرار داشته باشد و  $AB = \sqrt{14}$ .

فاصله نقطه وسط پاره خط  $AB$  از صفحه  $xz$  کدام است؟

$(-,-,-)$

۳ (۴)

۱/۵ (۳)

۴ (۲)

۲ (۱)

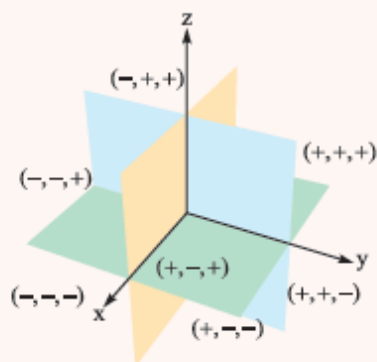
پاسخ: گزینه ۲

**خودت حل کنی بهتره** شرط علامت  $x$ ،  $y$  و  $z$  در ناحیه هفتم را، روی مختصات  $A$  اعمال کن تا محدوده  $m$  به دست بیاید. حالا با داشتن

طول  $AB$ ، مقدار  $m$  به دست می‌آید.

## درس نامه

۱) صفحه‌های  $z=0$ ،  $y=0$  و  $x=0$  که به ترتیب آن‌ها را صفحه‌های  $xy$ ،  $xz$  و  $yz$  می‌نامیم، فضای مختصات را مطابق شکل به هشت ناحیه تقسیم می‌کنند که علامت طول، عرض و ارتفاع نقاط واقع بر این هشت ناحیه را در جدول زیر می‌بینید.



شماره ناحیه	علامت مؤلفه‌ها		
	x	y	z
۱	+	+	+
۲	-	+	+
۳	-	-	+
۴	+	-	+
۵	+	+	-
۶	-	+	-
۷	-	-	-
۸	+	-	-



۲) اگر  $A(x_1, y_1, z_1)$  و  $B(x_2, y_2, z_2)$  دو نقطه در فضا باشند، طول پاره خط  $AB$  برابر است با:

$$AB = \sqrt{(x_2 - x_1)^2 + (y_2 - y_1)^2 + (z_2 - z_1)^2}$$

۳) مختصات نقطه وسط پاره خط: اگر نقطه  $M$  وسط پاره خط  $AB$  با مختصات  $A(x_1, y_1, z_1)$  و  $B(x_2, y_2, z_2)$  باشند، آن گاه مختصات

$M$  برابر است با:

$$M = \frac{A+B}{2} = \left( \frac{x_1+x_2}{2}, \frac{y_1+y_2}{2}, \frac{z_1+z_2}{2} \right)$$

۴) فاصله نقطه  $A(x_1, y_1, z_1)$  از صفحه های  $xy$ ,  $xz$ ,  $yz$  به صورت زیر به دست می آید:

۱)  $|z_1| =$  فاصله  $A$  از صفحه  $xy$

۲)  $|y_1| =$  فاصله  $A$  از صفحه  $xz$

۳)  $|x_1| =$  فاصله  $A$  از صفحه  $yz$

**پاسخ تشریحی** گام اول (یافتن محدوده  $m$ )، طبق مورد (۱) درس نامه اگر نقطه  $A(4-m, -3, -1)$  در ناحیه  $\gamma$  مختصات سه بعدی باشد،

$$4-m < 0 \Rightarrow m > 4 \quad (*)$$

آن گاه  $x, y, z$  باید منفی باشند؛ پس:

گام دوم (تعیین مقدار  $m$  از روی طول پاره خط  $AB$ )، طبق مورد (۲) درس نامه طول پاره خط  $AB$  برابر است با:

$$\left. \begin{matrix} A(4-m, -3, -1) \\ B(2, -m, 0) \end{matrix} \right\} \Rightarrow AB = \sqrt{(4-m-2)^2 + (-3-(-m))^2 + (-1-0)^2}$$

$$= \sqrt{(2-m)^2 + (-3+m)^2 + 1} = \sqrt{14} \Rightarrow m^2 + 4 - 4m + 9 + m^2 - 6m + 1 = 14 \Rightarrow 2m^2 - 10m + 4 = 14$$

$$\xrightarrow{(*)} \begin{cases} m=0 < 4 \quad * \\ m=5 > 4 \quad \checkmark \end{cases}$$

گام سوم (یافتن خواسته سؤال)، با داشتن  $m=5$ ، مختصات دو نقطه  $A$  و  $B$  سپس نقطه وسط پاره خط  $AB$  مشخص می شود:

$$\left. \begin{matrix} A(4-m, -3, -1) \Rightarrow A(-1, -3, -1) \\ B(2, -m, 0) \Rightarrow B(2, -5, 0) \end{matrix} \right\} \xrightarrow[\text{درس نامه}]{\text{طبق مورد (۲)}} M = \frac{A+B}{2} = \left( \frac{1}{2}, -4, -\frac{1}{2} \right)$$

حالا طبق مورد (۴) درس نامه فاصله نقطه  $M$  از صفحه  $xz$  برابر  $|y| = 4$  است.

## تست و پاسخ ۱

وجه های یک مکعب مستطیل، قسمت هایی از صفحات به معادله های  $x=1, x=2, x=3, x=-1, y=1, y=2, y=3, y=-2, z=1$  و  $z=-2$  هستند. کدام یک از

نقاط زیر بر یکی از یال های این مکعب مستطیل واقع است؟

- (۱)  $(-1, 0, 1)$       (۲)  $(3, 2, 0)$       (۳)  $(0, 1, -2)$       (۴)  $(1, 3, -1)$

**پاسخ: گزینه ۳**

**مشاوره** کتاب درسی روی صفحه های موازی با صفحات مختصات زوم کرده پس باید ویژگی آن را به خوبی یاد بگیرید. این سوال با

ایده گرفتن از مثال صفحه ۶۸ کتاب درسی طراحی شده است.

**خودت حل کنی بهتره** مکعب مستطیل مورد نظر، محدود به شش معادلات  $x=1, x=2, x=3, x=-1, y=1, y=2, y=3, y=-2, z=1$  و  $z=-2$  است.

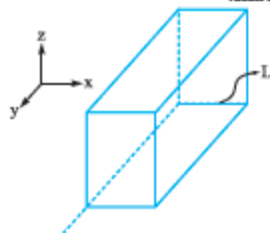
## درس نامه

(۱) صفحه هایی به معادله  $x = \alpha$  موازی با صفحه  $yz$  و عمود بر محور  $x$  هستند.

(۲) صفحه هایی به معادله  $y = \beta$  موازی با صفحه  $xz$  و عمود بر محور  $y$  هستند.

(۳) صفحه هایی به معادله  $z = \gamma$  موازی با صفحه  $xy$  و عمود بر محور  $z$  هستند.

**پاسخ تشریحی** نقاطی روی یال‌های مکعب‌مستطیل قرار دارند که حداقل به دو وجه آن تعلق داشته باشند.



$$L: \begin{cases} y=1 \\ z=-2, -1 \leq x \leq 3 \end{cases}$$

به شکل رویه‌رو دقت کنید تا گزینه‌ها را با هم بررسی کنیم:

$(-1, 0, 1)$  خارج از مکعب قرار دارد، چون عرض آن در بازه  $[1, 3]$  نیست؛ پس **غلط** است.

نقطه  $(3, 2, 0)$  فقط روی یک وجه  $\begin{cases} x=3 \\ 1 \leq y \leq 3 \\ -2 \leq z \leq 1 \end{cases}$  قرار دارد، ولی روی هیچ یالی قرار ندارند؛ پس **غلط** است.

نقطه  $(0, 1, -2)$  روی دو وجه  $\begin{cases} -1 \leq x \leq 3 \\ y=1 \\ -2 \leq z \leq 1 \end{cases}$  و  $\begin{cases} -1 \leq x \leq 3 \\ 1 \leq y \leq 3 \\ z=-2 \end{cases}$  است، پس روی یال  $L = \begin{cases} y=1 \\ z=-2, -1 \leq x \leq 3 \end{cases}$  قرار دارد؛ پس **صحیح** است.

نقطه  $(1, 3, -1)$  فقط روی یک وجه  $\begin{cases} -1 \leq x \leq 3 \\ y=3 \\ -2 \leq z \leq 1 \end{cases}$  قرار دارد؛ در نتیجه روی یال مکعب‌مستطیل نیست و **هم غلط** است.

## ۱۰

### تست و پاسخ

با توجه به شکل، حاصل  $\overline{AB} \cdot \overline{AC}$  کدام است؟



۱) ۲

۲)  $\frac{3}{2}$

۳) ۷

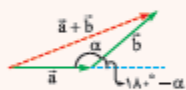
۴)  $\frac{1}{2}$

**پاسخ: گزینه ۳**

**خودت حل کنی بهتره** به جای بردار  $\overline{AC}$  بنویس  $\overline{AB} + \overline{BC}$ .

### درس نامه

۱) جمع بردارهای متوالی: اگر  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  دو بردار متوالی به صورت زیر باشد، آن‌گاه  $\vec{a} + \vec{b}$  برداری است که ابتدای  $\vec{a}$  را به انتهای  $\vec{b}$  وصل می‌کند.



۲) برای به دست آوردن زاویه بین دو بردار، باید آن دو را با شروع از یک نقطه رسم کنیم.

مثلاً در شکل رویه‌رو، زاویه بین دو بردار  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  برابر با  $\alpha$  نیست، بلکه  $180^\circ - \alpha$  است.

۳) اگر طول دو بردار و زاویه بین آن‌ها را داشته باشیم، حاصل‌ضرب داخلی بردارها به صورت زیر محاسبه می‌شود:

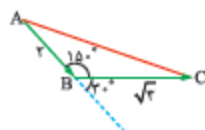
$$\vec{a} \cdot \vec{b} = |\vec{a}| |\vec{b}| \cos \theta$$

$$\vec{a} \cdot \vec{a} = |\vec{a}|^2 \quad \text{نتیجه}$$

$$\vec{a} \cdot (\vec{b} + \vec{c}) = \vec{a} \cdot \vec{b} + \vec{a} \cdot \vec{c}$$

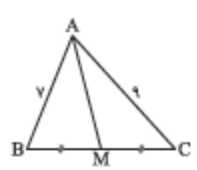
۴) ضرب داخلی بردارها خاصیت پخش‌ی دارد، یعنی:

**پاسخ تشریحی** با توجه به شکل، می‌دانیم که  $\overline{AB} + \overline{BC}$  برابر بردار  $\overline{AC}$  است، پس  $\overline{AB} \cdot \overline{AC}$  را این‌طور می‌نویسیم:



$$\overline{AB} \cdot \overline{AC} = \overline{AB} \cdot (\overline{AB} + \overline{BC}) = \overline{AB} \cdot \overline{AB} + \overline{AB} \cdot \overline{BC}$$

$$= |\overline{AB}|^2 + |\overline{AB}| |\overline{BC}| \cos 30^\circ = 2^2 + 2 \times \sqrt{3} \times \frac{\sqrt{3}}{2} = 4 + 3 = 7$$



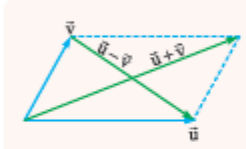
مطابق شکل زیر، در مثلث  $ABC$ ،  $M$  وسط ضلع  $BC$  است. حاصل  $\overline{AM} \cdot \overline{BC}$  کدام است؟

- ۱) ۸
- ۲) ۱۲
- ۳) ۱۶
- ۴) ۲۴

پاسخ: گزینه ۳

**مشاوره** آن دسته از سوالات هندسه که باید به خطی به شکل اضافه کنید تا با استفاده از آن به جواب برسید، در واقع سخت‌ترین سوالات هندسه هستند و فقط با تمرین و تکرار، می‌تونید مشابه این سوالات رو حل کنید.

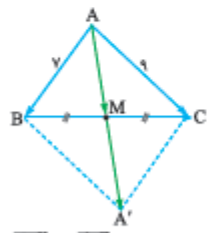
**خودت حل کنی بهتره** بردار  $\overline{AM}$  را به اندازه خودش امتداد داده تا به  $A'$  برسید، سپس از  $B$  و  $C$  به  $A'$  وصل کنید.



**درس نامه ۱۱** مطابق شکل اگر دو بردار  $\vec{u}$  و  $\vec{v}$  ضلع‌های یک متوازی‌الاضلاع باشند، آن‌گاه بردارهای  $\vec{u} + \vec{v}$  و  $\vec{u} - \vec{v}$  قطرهای این متوازی‌الاضلاع هستند.

۲) اتحادهای جبری در ضرب داخلی بردارها برقرار است، مثلاً:

$$(\vec{a} - \vec{b}) \cdot (\vec{a} + \vec{b}) = |\vec{a}|^2 - |\vec{b}|^2$$



**پاسخ تشریحی** گام اول (تحلیل اطلاعات سؤال)، طبق اطلاعات صورت سؤال، ما طول‌های  $\overline{AB}$  و  $\overline{AC}$  را داریم، پس باید طول  $\overline{AM}$  و  $\overline{BC}$  را به طریقی برحسب  $\overline{AB}$  و  $\overline{AC}$  به دست آوریم. برای این کار بردار  $\overline{AM}$  را به اندازه خودش امتداد می‌دهیم تا به  $A'$  برسیم و سپس از  $B$  و  $C$  به  $A'$  وصل می‌کنیم تا متوازی‌الاضلاع  $ABA'C$  ایجاد شود.

گام دوم (معاسبه خواسته سؤال)، با توجه به شکل گام اول و درس‌نامه، می‌دانیم قطرهای متوازی‌الاضلاع ساخته‌شده روی دو بردار  $\overline{AB}$  و  $\overline{AC}$  برابر است با:

$$\begin{cases} \overline{AA'} = \overline{AB} + \overline{AC} \xrightarrow{\overline{AA'} = 2\overline{AM}} 2\overline{AM} = \overline{AB} + \overline{AC} \Rightarrow \overline{AM} = \frac{1}{2}(\overline{AB} + \overline{AC}) \\ \overline{BC} = \overline{AC} - \overline{AB} \end{cases}$$

$$\begin{aligned} \overline{AM} \cdot \overline{BC} &= \frac{1}{2}(\overline{AC} + \overline{AB}) \cdot (\overline{AC} - \overline{AB}) = \frac{1}{2}(|\overline{AC}|^2 - |\overline{AB}|^2) \\ &= \frac{1}{2}(9^2 - 7^2) = \frac{1}{2}(81 - 49) = 16 \end{aligned}$$

**نکته** بد نیست این را بدانید که در شکل زیر، همواره داریم:



$$\overline{AM} = \frac{1}{2}(\overline{AB} + \overline{AC})$$

اگر  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  دو بردار عمود بر هم باشند، به طوری که  $3\vec{a} - \vec{b} = (2, m, -6)$  و  $\vec{a} + 2\vec{b} = (3, 4, m)$ ، آن‌گاه  $m$  کدام است؟

- ۱) -۳
- ۲) ۵
- ۳) ۳ یا -۲
- ۴) ۵- یا صفر
- ۵)  $\vec{a} \cdot \vec{b} = 0$

پاسخ: گزینه ۲

**خودت حل کنی بهتره** اول با استفاده از دستگاه دو معادله و دو مجهول، بردارهای  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  رو به دست بیاورید.

**نکته** اگر دو بردار بر هم عمود باشند، حاصل ضرب داخلی آن‌ها صفر است و برعکس:  $\vec{a} \cdot \vec{b} = 0 \Leftrightarrow \vec{a} \perp \vec{b}$

**پاسخ تشریحی** ابتدا به کمک عبارت‌های داده شده بردارهای  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  را به دست می‌آوریم:

$$\begin{cases} \vec{a} + 2\vec{b} = (3, 4, m) \\ 3\vec{a} - \vec{b} = (2, m, -6) \end{cases} \xrightarrow{\times(2)} \begin{cases} \vec{a} + 2\vec{b} = (3, 4, m) \\ 6\vec{a} - 2\vec{b} = (4, 2m, -12) \end{cases} \Rightarrow \vec{a} = \frac{1}{5}(7, 4 + 2m, m - 12)$$

$$\begin{cases} \vec{a} + 2\vec{b} = (3, 4, m) \\ 3\vec{a} - \vec{b} = (2, m, -6) \end{cases} \xrightarrow{\times(-2)} \begin{cases} -\vec{a} - 4\vec{b} = (-3, -8, -2m) \\ 3\vec{a} - \vec{b} = (2, m, -6) \end{cases} \Rightarrow \vec{b} = \frac{1}{5}(7, 12 - m, 2m + 6)$$

طبق نکته بالا، اگر  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  دو بردار عمود بر هم باشند، آن‌گاه:

$$\vec{a} \cdot \vec{b} = 0 \Rightarrow \frac{1}{5}(7, 4 + 2m, m - 12) \cdot \frac{1}{5}(7, 12 - m, 2m + 6)$$

$$= \frac{1}{25}(49 + 48 + 2 \cdot m - 2m^2 + 2m^2 - 3 \cdot m - 72) = 0 \Rightarrow m^2 - 1 \cdot m + 25 = 0 \Rightarrow (m - 5)^2 = 0 \Rightarrow m = 5$$

۱۳

**تست و پاسخ**

اگر  $A(-1, -2, 4)$ ،  $B(-4, -2, 0)$  و  $C(3, -2, 1)$  رأس‌های مثلث  $ABC$  باشند، آن‌گاه اندازه زاویه  $B$  چند درجه است؟

۹۰° (۴)

۶۰° (۳)

۴۵° (۲)

۳۰° (۱)

**پاسخ: گزینه ۲**

**مشاوره** یکی از مهم‌ترین کاربردهای ضرب داخلی، محاسبه زاویه بین دو بردار با معلوم بودن مؤلفه‌های آن‌هاست که هم‌کتاب درسی به آن پرداخته و هم‌کنکورهای گذشته.

**درس نامه**

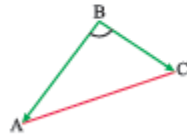
(۱) اگر دو نقطه  $A(x_1, y_1, z_1)$  و  $B(x_2, y_2, z_2)$  را داشته باشیم، آن‌گاه مؤلفه‌های بردار  $\vec{AB}$  به صورت زیر به دست می‌آید:

$$\vec{AB} = B - A = ((x_2 - x_1), (y_2 - y_1), (z_2 - z_1))$$

(۲) اگر مختصات دو بردار  $\vec{u}$  و  $\vec{v}$  را داشته باشیم، زاویه بین این دو بردار از رابطه زیر محاسبه می‌شود:

$$\cos \theta = \frac{\vec{u} \cdot \vec{v}}{|\vec{u}| |\vec{v}|}$$

**پاسخ تشریحی** گام اول (تحلیل سؤال). مطابق شکل زیر، زاویه  $B$  بین دو بردار  $\vec{BA}$  و  $\vec{BC}$  است؛ پس ابتدا مؤلفه‌های آن‌ها را محاسبه کرده و سپس مطابق مورد (۲) درس‌نامه، مقدار زاویه  $B$  را به دست می‌آوریم.



گام دوم (محاسبه مؤلفه‌های بردارهای  $\vec{BA}$  و  $\vec{BC}$ ). مطابق مورد (۱) درس‌نامه داریم:

$$\vec{BA} = A - B = (-1, -2, 4) - (-4, -2, 0) = (3, 0, 4)$$

$$\vec{BC} = C - B = (3, -2, 1) - (-4, -2, 0) = (7, 0, 1)$$

گام سوم (محاسبه زاویه  $B$ ). مطابق فرمول مورد (۲) درس‌نامه،  $\cos \hat{B}$  برابر است با:

$$\cos \hat{B} = \frac{\vec{BA} \cdot \vec{BC}}{|\vec{BA}| |\vec{BC}|} = \frac{(3, 0, 4) \cdot (7, 0, 1)}{\sqrt{3^2 + 0^2 + 4^2} \times \sqrt{7^2 + 0^2 + 1^2}} = \frac{21 + 0 + 4}{5 \times 5\sqrt{2}} = \frac{25}{25\sqrt{2}} = \frac{\sqrt{2}}{2} \Rightarrow \hat{B} = 45^\circ$$

چه تعداد از گزاره‌های زیر درست است؟

- شرط لازم و کافی برای آن که دو بردار ناصفر  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  بر هم عمود باشند، این است که  $\vec{a} \cdot \vec{b} = 0$  باشد.
- اگر  $\vec{a}'$  تصویر بردار  $\vec{a}$  روی بردار  $\vec{b}$  باشد، همواره  $\vec{a} \cdot \vec{a}' \geq 0$  است.
- اگر  $m \neq 0$  و  $\vec{a} = (2, -1, m)$  و  $\vec{b} = (m+1, 3, 4)$  باشد، به ازای دو مقدار حقیقی  $m$ ، حاصل  $(m\vec{a} \times \vec{b}) \cdot (\vec{a} - 2\vec{b})$  همواره برابر صفر است.

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) صفر

پاسخ: گزینه ۲ (متوسط - مفهومی - ۱۴۰۳)

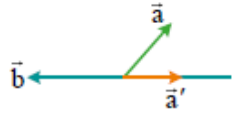
پیرسنی موارده

گزاره اول: این گزاره درست است، زیرا:

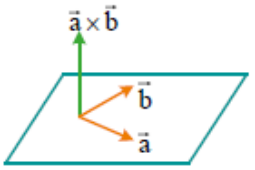
$$\vec{a} \cdot \vec{b} = 0 \Rightarrow |\vec{a}| |\vec{b}| \cos \theta = 0 \Rightarrow \cos \theta = 0 \Rightarrow \theta = 90^\circ$$

اگر  $\vec{a} \cdot \vec{b} = 0$  باشد، آن‌گاه:

گزاره دوم: این گزاره درست است، زیرا:

$$\vec{a} \cdot \vec{a}' = |\vec{a}| |\vec{a}'| \cos \theta = |\vec{a}| |\vec{a}'| \cos \theta \Rightarrow \vec{a} \cdot \vec{a}' = |\vec{a}'|^2 \geq 0$$


گزاره سوم: این گزاره نادرست است، زیرا  $k_1\vec{a} \pm k_2\vec{b}$  همواره بر  $m\vec{a} \times \vec{b}$  عمود است. پس به ازای بی‌شمار عدد حقیقی و غیرصفر  $m$  این رابطه برقرار است.



اگر  $27 = 3x + 2y - 4z$  و عبارت  $9x^2 + y^2 + 4z^2$  کمترین مقدار خود را داشته باشد، زاویه بین بردارهای  $\vec{m} = (x+z, y-6, -2)$  و  $\vec{n} = (x+1, z+1, 0)$  کدام است؟

۱ (۱) ۴۵° ۲ (۲) ۶۰° ۳ (۳) ۱۲۰° ۴ (۴) ۱۵۰°

پاسخ: گزینه ۳ (متوسط - مفهومی - ۱۴۰۳)

زایویه بین دو بردار:

$$\cos \theta = \frac{\vec{a} \cdot \vec{b}}{|\vec{a}| |\vec{b}|}$$

نامساوی کوشی - شوارتز

$$|\vec{a} \cdot \vec{b}| \leq |\vec{a}| |\vec{b}|$$

پاسخ تشریحی:

بردارهای  $\vec{a} = (3x, y, 2z)$  و  $\vec{b} = (1, 2, -2)$  را در نظر می‌گیریم. با توجه به نامساوی کوشی - شوارتز چون عبارت  $9x^2 + y^2 + 4z^2$  حداقل مقدار خود را دارد، پس باید بردارهای  $\vec{a}$  و  $\vec{b}$  با هم موازی باشند، بنابراین:

$$\frac{3x}{1} = \frac{y}{2} = \frac{2z}{-2} = t \Rightarrow \begin{cases} x = \frac{t}{3} \\ y = 2t \\ z = -t \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 1 \\ y = 6 \\ z = -3 \end{cases}$$

حال بردارهای  $\vec{m}$  و  $\vec{n}$  را می‌نویسیم و زاویه بین دو بردار را محاسبه می‌کنیم:

$$\vec{m} = (-2, 0, -2) \Rightarrow \cos \theta = \frac{-4 + 0 + 0}{\sqrt{4+0+4} \times \sqrt{4+4+0}} = \frac{-4}{8} = -\frac{1}{2} \Rightarrow \theta = 120^\circ$$

پس زاویه بین دو بردار  $\vec{m}$  و  $\vec{n}$  برابر  $120^\circ$  است.

## تست و پاسخ ۱۶

۹ نفر به چند طریق می‌توانند در سه اتاق ۲ نفره، ۳ نفره و ۴ نفره واقع در یک هتل اسکان یابند؟

۳۸۱۰۲۴ (۴)

۱۵۱۲۰ (۳)

۲۵۲۰ (۲)

۱۲۶۰ (۱)

### پاسخ: گزینه ۱

**خودت حل کنی بهتره** اول ۲ نفر رو برای اتاق ۲ نفره انتخاب کنی، بعد ۳ نفر از بقیه آدم‌ها رو برای اتاق ۳ نفره انتخاب کنی؛ آخر کار هم ۴ نفر باقی‌مونده باید توی اتاق ۴ نفره برن.

**درس‌نامه** •• تعداد حالت‌های انتخاب  $k$  شیء از  $n$  شیء متمایز، به طوری که جایگشت اعضای انتخاب‌شده مهم نباشد، برابر است با:

$$\binom{n}{k} = \frac{n!}{k!(n-k)!}$$

**پاسخ تشریحی** گام اول: اول به  $\binom{9}{2} = 36$  حالت، ۲ نفر از بین ۹ نفر را برای اتاق ۲ نفره انتخاب می‌کنیم.

گام دوم: بعد به  $\binom{7}{3} = 35$  حالت، ۳ نفر از ۷ نفر باقی‌مانده (کلاً ۹ نفر بودن که ۲ نفرشون رفتن توی اتاق ۲ نفره، پس الان  $9 - 2 = 7$  نفر باقی‌موندن) را برای اتاق ۳ نفره انتخاب می‌کنیم.

گام سوم: حالا ۴ نفر داریم که باید (به یک حالت) برن توی اتاق ۴ نفره.

$$\binom{9}{2} \times \binom{7}{3} \times 1 = 36 \times 35 = 1260$$

گام چهارم: پس جواب برابر است با:

$$\binom{9}{2} \times \binom{7}{3} \times 1 = 36 \times 35 = 1260$$

گام چهارم: پس جواب برابر است با:

## تست و پاسخ ۱۷

به چند طریق می‌توان از بین ۴ نوع گل، دسته‌گلی شامل ۸ شاخه گل را به دلخواه انتخاب کرد؟

۴<sup>۸</sup> (۲)

۸<sup>۴</sup> (۱)

۱۶۵ (۴)

۳۳۰ (۳)

### پاسخ: گزینه ۴

**خودت حل کنی بهتره** جواب سؤال، برابر تعداد جواب‌های صحیح و نامنفی معادله  $X_1 + X_2 + X_3 + X_4 = 8$  است.

$$\binom{n+k-1}{k-1}$$

**درس‌نامه** •• تعداد جواب‌های صحیح و نامنفی معادله  $X_1 + X_2 + \dots + X_k = n$  برابر است با:

**پاسخ تشریحی** گام اول: تعداد شاخه‌های انتخاب‌شده از گل نوع اول، دوم، سوم و چهارم را به ترتیب با  $X_1$ ،  $X_2$ ،  $X_3$  و  $X_4$  نمایش می‌دهیم.

گام دوم: می‌خواهیم دسته‌گلی شامل ۸ شاخه گل از این ۴ نوع گل انتخاب کنیم، پس باید  $X_1 + X_2 + X_3 + X_4 = 8$  باشد.

گام سوم: واضح است که تعداد شاخه‌های انتخاب‌شده از هر نوع گل باید عددی صحیح و نامنفی (حسابی) باشد، پس تعداد جواب‌های صحیح

و نامنفی معادله  $X_1 + X_2 + X_3 + X_4 = 8$  را می‌خواهیم که برابر است با:

$$k=4 \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{11}{3} = 165$$

$$n=8$$

در چند گروه از مربع‌های لاتین داده‌شده، دو مربع لاتین متعامد دیده می‌شود؟

۱	۲	۳	۴
۴	۱	۲	۳
۳	۴	۱	۲
۲	۳	۴	۱

(ت)

۴ (۴)

۱	۲	۳
۳	۱	۲
۲	۳	۱

(پ)

۳ (۳)

۳	۲	۱
۱	۳	۲
۲	۱	۳

(ب)

۲ (۲)

۱	۲	۳
۳	۱	۲
۲	۳	۱

(الف)

۱ (۱)

**پاسخ: گزینه ۲**

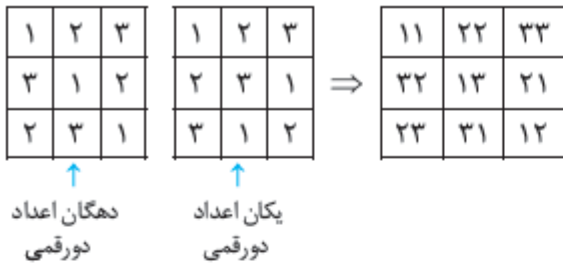
**درس نامه ••• مربع لاتین**

۲	۳	۴	۵	۱
۱	۲	۳	۴	۵
۳	۴	۵	۱	۲
۴	۵	۱	۲	۳
۵	۱	۲	۳	۴

مربع لاتین  $n \times n$ ، مربعی است که در هر سطر و ستون آن عددهای ۱ تا  $n$  طوری قرار دارند که در هیچ سطر یا ستونی عدد تکراری نداریم، یعنی در هر سطر و در هر ستون، هر کدام از اعداد ۱ تا  $n$  دقیقاً یک بار تکرار شده‌اند. برای مثال در روبه‌رو، یک مربع لاتین  $5 \times 5$  می‌بینید:

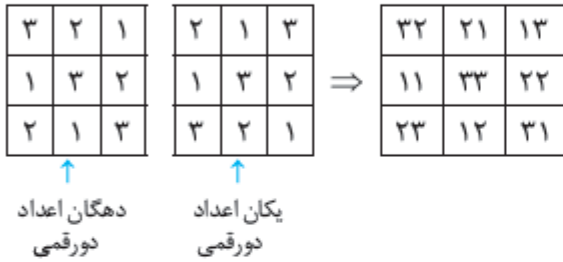
دو مربع لاتین متعامد: فرض کنید  $A$  و  $B$  دو مربع لاتین هم‌مرتبه باشند و از کنار هم قراردادن درایه‌های نظیر این دو مربع، مربعی جدید به وجود آید که درایه‌های آن اعدادی دورقمی هستند، به طوری که یکان این اعداد دورقمی، درایه‌های یکی از مربع‌ها و دهگان این اعداد، درایه‌های مربع لاتین دیگر هستند. اگر در بین درایه‌های این مربع جدید، عدد دورقمی تکراری داشتیم، این دو مربع لاتین متعامد نیستند، ولی اگر هیچ‌کدام از درایه‌ها تکراری نباشند، دو مربع لاتین متعامد می‌شوند.

(الف)



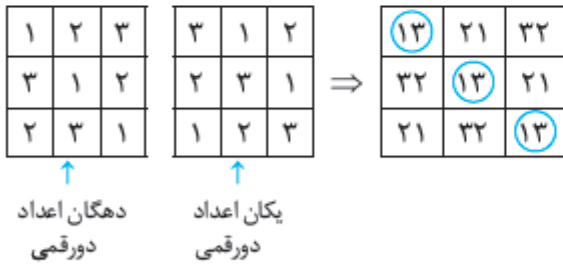
عدد دورقمی تکراری نداریم، پس این دو مربع متعامدند.

(ب)



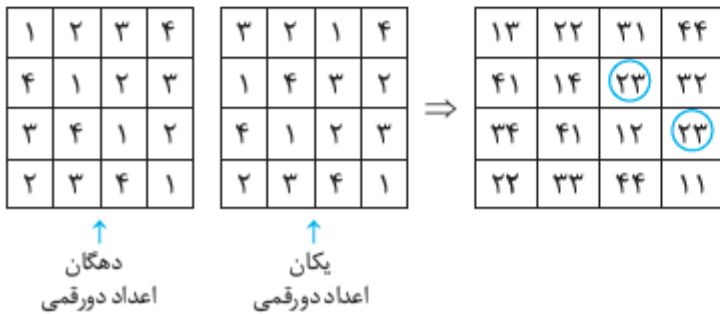
عدد دورقمی تکراری نداریم، پس این دو مربع هم متعامدند.

(پ)



عدد دورقمی تکراری داریم، پس این دو مربع متعامد نیستند.

(ت)



عدد دورقمی تکراری داریم، پس این دو مربع متعامد نیستند.

بنابراین در ۲ گروه، دو مربع لاتین متعامد داریم.



به چند طریق می‌توان ۱۵ توپ یکسان را بین ۴ نفر توزیع کرد، به طوری که نفر اول لااقل ۱ توپ، نفر دوم لااقل ۲ توپ، نفر سوم لااقل ۳ توپ و نفر چهارم لااقل ۴ توپ داشته باشند؟

۳۶ (۴)

۵۶ (۳)

۱۶۵ (۲)

۸۱۶ (۱)

**پاسخ: گزینه ۳**

**خودت حل کنی بهتره** کافیه تعداد جواب‌های صحیح و نامنفی معادله  $x_1 + x_2 + x_3 + x_4 = 15$  با شرط  $x_1 \geq 1, x_2 \geq 2, x_3 \geq 3$  و  $x_4 \geq 4$  را پیدا کنیم.

**درس نامه** •• استفاده از تغییر متغیر در معادله‌های شرطدار

اگر در معادله  $x_1 + x_2 + \dots + x_k = n$  برای بعضی از متغیرها شرط بزرگ‌تر یا مساوی، یعنی  $x_i \geq a$  داشتیم، به این صورت عمل می‌کنیم که  $x_i \geq a$  است، پس از تغییر متغیر  $x_i = x'_i + a$  کمک می‌گیریم که در آن  $x'_i \geq 0$  است.

**پاسخ تشریحی** گام اول: تعداد توپ‌هایی که به ترتیب به نفرات اول تا چهارم می‌رسد را با  $x_1$  تا  $x_4$  نمایش می‌دهیم. قرار است به این افراد ۱۵ توپ داده شود، پس  $x_1 + x_2 + x_3 + x_4 = 15$  است. می‌خواهیم به نفر اول لااقل یک توپ ( $x_1 \geq 1$ )، به نفر دوم لااقل ۲ توپ ( $x_2 \geq 2$ )، به نفر سوم لااقل ۳ توپ ( $x_3 \geq 3$ ) و به نفر چهارم لااقل ۴ توپ ( $x_4 \geq 4$ ) برسد، پس تعداد جواب‌های صحیح و نامنفی معادله  $x_1 + x_2 + x_3 + x_4 = 15$  با شرط‌های  $x_1 \geq 1, x_2 \geq 2, x_3 \geq 3, x_4 \geq 4$  را می‌خواهیم.

گام دوم: از تغییر متغیر کمک می‌گیریم:

$$\begin{cases} x_1 \geq 1 \\ x_2 \geq 2 \\ x_3 \geq 3 \\ x_4 \geq 4 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x_1 = x'_1 + 1 & x'_1 \geq 0 \\ x_2 = x'_2 + 2 & x'_2 \geq 0 \\ x_3 = x'_3 + 3 & x'_3 \geq 0 \\ x_4 = x'_4 + 4 & x'_4 \geq 0 \end{cases}$$

حواسمان هست که  $x'_1, x'_2, x'_3$  و  $x'_4$  همگی نامنفی‌اند.

گام سوم: مقادیر به‌دست‌آمده را در معادله  $x_1 + x_2 + x_3 + x_4 = 15$  جای‌گذاری می‌کنیم:

$$\Rightarrow (x'_1 + 1) + (x'_2 + 2) + (x'_3 + 3) + (x'_4 + 4) = 15 \Rightarrow x'_1 + x'_2 + x'_3 + x'_4 + 10 = 15$$

$$\Rightarrow x'_1 + x'_2 + x'_3 + x'_4 = 5$$

گام چهارم: تعداد جواب‌های صحیح و نامنفی این معادله را می‌خواهیم که برابر است با:

$$\begin{matrix} k=4 \\ n=5 \end{matrix} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{8}{3} = 56$$

با ارقام ۱، ۱، ۲، ۲، ۳، ۴، ۵، ۶، ۶ و ۷ چند عدد یازده رقمی می‌توان نوشت، به طوری که ارقام آن یک‌درمیان زوج و فرد باشند؟

۱۲۰۰ (۴)

۲۴۰۰ (۳)

۱۸۰۰ (۲)

۳۶۰۰ (۱)

### پاسخ: گزینه ۱

**خودت حل کنی بهتره** فقط در یک حالت (به شکل زیر) می‌توانیم این ۱۱ رقم را طوری کنار هم قرار دهیم که ارقام زوج و فرد یکی‌درمیان

باشند. حالا با محاسبه تعداد جایگشت‌های اعداد زوج و اعداد فرد، جواب به سادگی به دست می‌آید.

زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج

**درس‌نامه** ••• تعداد جایگشت‌های  $n$  شیء متمایز برابر  $n!$  است؛ حالا اگر از بین این  $n$  شیء،  $k_1$  تا مثل هم،  $k_2$  تا مثل هم، ... و  $k_m$  تا

مثل هم باشند، تعداد جایگشت‌ها برابر  $\frac{n!}{k_1! k_2! \dots k_m!}$  می‌شود.

برای مثال تعداد جایگشت‌های حروف aabbbeccc برابر است با:

$$\frac{9!}{2! \times 3! \times 4!} = \frac{9!}{2! 3! 4!}$$

**پاسخ تشریحی** گام اول: در بین ۱۱ رقم ۱، ۱، ۲، ۲، ۳، ۳، ۴، ۴، ۵، ۶، ۶، ۷، پنج رقم فرد (۱، ۱، ۳، ۳، ۷) و شش رقم زوج (۲، ۲، ۲، ۴، ۶، ۶) داریم.

پس برای این که ارقام زوج و فرد یکی‌درمیان باشند فقط یک حالت داریم:

زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج فرد زوج

$$\frac{5!}{2!} = 60$$

گام دوم: تعداد جایگشت‌های پنج رقم فرد ۱، ۱، ۳، ۳، ۷ برابر است با:

$$\frac{6!}{3! \times 2!} = 60$$

گام سوم: تعداد جایگشت‌های شش رقم زوج ۲، ۲، ۲، ۴، ۶، ۶ برابر است با:

پس جواب برابر  $60 \times 60 = 3600$  می‌شود.

قرار است ۵ کارگر با ۵ نوع ماشین نخریسی و ۵ نوع الیاف در ۵ روز هفته کار کنند. به گونه‌ای که هر کارگر با هر نوع ماشین و هر نوع الیاف، دقیقاً یک بار کار کرده باشد و نیز هر الیاف، در هر ماشین دقیقاً یک بار به کار گرفته شود. برای این منظور طبق جدول زیر برنامه‌ریزی کرده‌ایم که در هر خانه از جدول، رقم دهگان نشان‌دهنده ماشین و رقم یکان نشان‌دهنده الیاف به کار رفته است؛ هم‌چنین کارگرها در ستون‌های جدول و روزهای هفته در سطرها قرار گرفته‌اند. مطابق این جدول کارگر دوم در روز یکشنبه با کدام ماشین و الیاف کار می‌کند؟

	کارگر اول	کارگر دوم	کارگر سوم	کارگر چهارم	کارگر پنجم
شنبه					
یکشنبه					۱۲
دوشنبه				۱۱	۴۴
سه‌شنبه			۱۵	۴۳	۲۱
چهارشنبه		۱۴	۴۲	۲۵	۵۳

(۲) ماشین پنجم - الیاف سوم

(۴) ماشین دوم - الیاف سوم

(۱) ماشین دوم - الیاف پنجم

(۳) ماشین پنجم - الیاف پنجم

پاسخ: گزینه ۴

**خودت حل کنی بهتره** کافیه جدول رو مثل یک مربع لاتین  $5 \times 5$  کامل کنی! (در واقع این جدول، ترکیب دو مربع لاتین متعامد است؛

یکی برای ماشین‌ها و دیگری برای الیاف.)

**پاسخ تشریحی** گام اول: معنی توضیحات صورت سؤال اینه که یک مربع لاتین  $5 \times 5$  داریم که درایه‌هاش اعداد دورقمی هستند که یکان

این اعداد نشان‌دهنده الیاف به‌کاررفته و دهگان این اعداد نشان‌دهنده ماشین استفاده شده است.

گام دوم: این مربع لاتین را یک بار برای ارقام یکان پر می‌کنیم:

	کارگر اول	کارگر دوم	کارگر سوم	کارگر چهارم	کارگر پنجم
شنبه	۳	۱	۴	۲	۵
یکشنبه	۵	۳	۱	۴	۲
دوشنبه	۲	۵	۳	۱	۴
سه‌شنبه	۴	۲	۵	۳	۱
چهارشنبه	۱	۴	۲	۵	۳

پس کارگر دوم در روز یکشنبه با الیاف سوم کار می‌کند.

گام سوم: مربع لاتین را یک بار هم برای ارقام دهگان پر می‌کنیم:

	کارگر اول	کارگر دوم	کارگر سوم	کارگر چهارم	کارگر پنجم
شنبه	۱	۴	۲	۵	۳
یکشنبه	۴	۲	۵	۳	۱
دوشنبه	۲	۵	۳	۱	۴
سه‌شنبه	۵	۳	۱	۴	۲
چهارشنبه	۳	۱	۴	۲	۵

پس کارگر دوم در روز یکشنبه با ماشین دوم کار می‌کند.

معادله  $۱۰ = \sqrt{z} + \frac{t}{۲} + ۳y + ۲x^۲$ . چند دسته جواب صحیح نامنفی دارد؟

۲۱ (۴)

۳۶ (۳)

۴۷ (۲)

۵۵ (۱)

### پاسخ: گزینه ۲

**خودت حل کنی بهتره** اول از تغییر متغیر  $\sqrt{z} = a$  و  $\frac{t}{۲} = b$  کمک بگیرید. بعد با حالت‌بندی برحسب  $x$  و  $y$  جواب به دست می‌آید.

**پاسخ تشریحی** گام اول: از تغییر متغیر  $\sqrt{z} = a$  و  $\frac{t}{۲} = b$  کمک می‌گیریم. به ازای هر مقدار صحیح و نامنفی  $a$ ، دقیقاً به یک مقدار صحیح و نامنفی برای  $z = a^۲$  (چون  $z$  می‌شه) و به ازای هر مقدار صحیح و نامنفی برای  $b$  هم به یک مقدار صحیح و نامنفی برای  $t$  می‌رسیم (چون  $t = ۲b$  می‌شه). پس کافیه معادله  $۱۰ = ۲x^۲ + ۳y + a + b$  را حل کنیم.

گام دوم: برحسب مقادیر  $x$  حالت‌بندی می‌کنیم:

**حالت اول:** اگر  $x = ۰$  باشد، باید معادله  $۱۰ = ۳y + a + b$  را حل کنیم. حالا برحسب مقدار  $y$  حالت‌بندی می‌کنیم:

$$۳y + a + b = ۱۰ \Rightarrow \begin{cases} y = ۰ \Rightarrow a + b = ۱۰ \Rightarrow \begin{cases} k = ۲ \\ n = ۱۰ \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{۱۱}{1} = ۱۱ \\ y = ۱ \Rightarrow a + b = ۷ \Rightarrow \begin{cases} k = ۲ \\ n = ۷ \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{۸}{1} = ۸ \\ y = ۲ \Rightarrow a + b = ۴ \Rightarrow \begin{cases} k = ۲ \\ n = ۴ \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{۵}{1} = ۵ \\ y = ۳ \Rightarrow a + b = ۱ \Rightarrow \begin{cases} k = ۲ \\ n = ۱ \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{۲}{1} = ۲ \end{cases}$$

پس در این حالت  $26 = 2 + 5 + 8 + 11$  جواب داریم.

**حالت دوم:** اگر  $x = 1$  باشد، باید معادله  $3y + a + b = 8$  را حل کنیم. حالا برحسب مقدار  $y$  حالت بندی می کنیم:

$$3y + a + b = 8 \Rightarrow \begin{cases} y = 0 \Rightarrow a + b = 8 \Rightarrow \begin{cases} k = 2 \\ n = 8 \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{9}{1} = 9 \\ y = 1 \Rightarrow a + b = 5 \Rightarrow \begin{cases} k = 2 \\ n = 5 \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{6}{1} = 6 \\ y = 2 \Rightarrow a + b = 2 \Rightarrow \begin{cases} k = 2 \\ n = 2 \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{3}{1} = 3 \end{cases}$$

پس در این حالت  $18 = 9 + 6 + 3$  جواب داریم.

**حالت سوم:** اگر  $x = 2$  باشد، باید معادله  $3y + a + b = 2$  را حل کنیم.  $y$  باید برابر صفر باشد، پس:

$$3y + a + b = 2 \xrightarrow{y=0} a + b = 2 \Rightarrow \begin{cases} k = 2 \\ n = 2 \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{3}{1} = 3$$

گام سوم: بنابراین جواب برابر  $47 = 26 + 18 + 3$  می شود.

**۲۳**

**تست و پاسخ**

چند عدد طبیعی کوچک تر از ۱۰۰۰ وجود دارد که مجموع ارقام آن مضرب ۱۱ باشد؟

۹۹ (۴)

۹۰ (۳)

۷۸ (۲)

۶۹ (۱)

**پاسخ: گزینه ۳**

**خودت حل کنی بهتره** از حالت بندی و جایگشت با تکرار کمک بگیرد.

**پاسخ تشریحی**

**گام اول:** مجموع ارقام یک عدد طبیعی کوچکتر از ۱۰۰۰ حداقل برابر ۱ و حداکثر برابر ۲۷ (در حالتی که هر ۳ رقم ۹ باشند، یعنی ۹۹۹) است. می‌خواهیم جمع ارقام عدد مضرب ۱۱ باشد، پس جمع ارقام عدد باید برابر ۱۱ یا ۲۲ شود. اعداد طبیعی کمتر از ۱۰۰۰، یک، دو یا سه رقمی‌اند، پس باید تعداد اعداد یک، دو یا سه رقمی را بشماریم که جمع ارقامشان ۱۱ یا ۲۲ است.

**گام دوم:** اول تعداد اعدادی را می‌شماریم که جمع ارقامشان ۱۱ باشد. فرض کنید مقدار یکان، دهگان و صدگان به ترتیب  $x$ ،  $y$  و  $z$  باشد. می‌خواهیم  $x + y + z = 11$  شود، پس (دقت کنید اگر صدگان صفر شود، اعداد دورقمی به دست می‌آیند که قابل قبول‌اند):

$$x + y + z = 11 \quad \begin{cases} k=3 \\ n=11 \end{cases} \Rightarrow \binom{n+k-1}{k-1} = \binom{13}{2} = 78$$

$$11, 0, 0 \Rightarrow \frac{3!}{2!} = 3$$

$$10, 1, 0 \Rightarrow 3! = 6$$

اما یک سری از اعداد غیر قابل قبول‌اند، برای مثال:

$$9 = 3 + 6 = 9 \quad \text{عدد غیر قابل قبول‌اند، پس } 69 = 9 - 78 = 78 \quad \text{عدد طبیعی کمتر از } 1000 \text{ با جمع ارقام } 11 \text{ داریم.}$$

**گام سوم:** تعداد اعداد طبیعی کمتر از ۱۰۰۰ با جمع ارقام ۲۲ را می‌شماریم. عدد یک‌رقمی و دورقمی با جمع ارقام ۲۲ نداریم، ولی اعداد سه‌رقمی با جمع ارقام ۲۲ به شکل زیرند:

$$\begin{cases} 9, 9, 4 \Rightarrow \frac{3!}{2!} = 3 \\ 9, 8, 5 \Rightarrow 3! = 6 \\ 9, 7, 6 \Rightarrow 3! = 6 \\ 8, 8, 6 \Rightarrow \frac{3!}{2!} = 3 \\ 8, 7, 7 \Rightarrow \frac{3!}{2!} = 3 \end{cases}$$

پس ۲۱ عدد طبیعی کمتر از ۱۰۰۰ با جمع ارقام ۲۲ داریم، بنابراین جواب برابر  $90 = 21 + 69$  می‌شود.

معادله  $x_1 + x_2 + x_3 + x_4 + x_5 = 44$  دارای چند دسته جواب طبیعی و مضرب ۴ است که  $x_3 < x_5$  باشد؟

۲۱۰ (۴)

۱۶۰ (۳)

۱۰۵ (۲)

۸۰ (۱)

پاسخ: گزینه ۱

**پاسخ تشریحی** گام اول: جواب‌های طبیعی و مضرب ۴ را می‌خواهیم. پس از تغییر متغیر  $x_i = 4x'_i$  ( $i=1,2,3,4,5$ ) کمک می‌گیریم. دقت کنید برای این که تعداد جواب‌های طبیعی به دست آید، باید  $x'_i$  ها هم طبیعی باشند. با جای‌گذاری در معادله اصلی داریم:

$$4x'_1 + 4x'_2 + 4x'_3 + 4x'_4 + 4x'_5 = 44 \Rightarrow x'_1 + x'_2 + x'_3 + x'_4 + x'_5 = 11$$

**نکته** تعداد جواب‌های طبیعی معادله  $x_1 + x_2 + \dots + x_k = n$  برابر  $\binom{n-1}{k-1}$  است.

**گام دوم:** تعداد جواب‌های طبیعی این معادله برابر است با:  $\binom{k-1}{n-1} = \binom{10}{4} = 210$

**گام سوم:** برای این که  $x_3 < x_5$  باشد، باید  $x'_3 < x'_5$  شود. تعداد جواب‌های طبیعی این معادله که  $x'_3 = x'_5$  است را برابر  $a$  در نظر بگیرید. حالا اگر در  $b$  حالت  $x'_3 < x'_5$  باشد، دقیقاً در  $b$  حالت دیگر هم  $x'_3 > x'_5$  می‌شود (چون مسئله متقارن است). از طرفی  $a + 2b$  برابر تعداد کل جواب‌های این معادله، یعنی  $a + 2b = 210$  می‌شود (چرا؟ خب کل جواب‌های مسئله می‌شه جواب‌هایی که  $x'_3 > x'_5$  یا  $x'_3 = x'_5$  یا  $x'_3 < x'_5$ ).

**گام چهارم:** تعداد جواب‌های طبیعی این معادله که  $x'_3 = x'_5$  است را می‌شماریم:

$$x'_1 + x'_2 + x'_3 + x'_4 + x'_5 = 11 \xrightarrow{x'_3 = x'_5} x'_1 + x'_2 + 2x'_3 + x'_4 = 11$$

برحسب مقدار  $x'_3$  حالت‌بندی می‌کنیم:

$$x'_1 + x'_2 + 2x'_3 + x'_4 = 11 \Rightarrow \begin{cases} x'_3 = 1 \Rightarrow x'_1 + x'_2 + x'_4 = 9 \Rightarrow \begin{cases} k=3 \\ n=9 \end{cases} \Rightarrow \binom{n-1}{k-1} = \binom{8}{2} = 28 \\ x'_3 = 2 \Rightarrow x'_1 + x'_2 + x'_4 = 7 \Rightarrow \begin{cases} k=3 \\ n=7 \end{cases} \Rightarrow \binom{n-1}{k-1} = \binom{6}{2} = 15 \\ x'_3 = 3 \Rightarrow x'_1 + x'_2 + x'_4 = 5 \Rightarrow \begin{cases} k=3 \\ n=5 \end{cases} \Rightarrow \binom{n-1}{k-1} = \binom{4}{2} = 6 \\ x'_3 = 4 \Rightarrow x'_1 + x'_2 + x'_4 = 3 \Rightarrow \begin{cases} k=3 \\ n=3 \end{cases} \Rightarrow \binom{n-1}{k-1} = \binom{2}{2} = 1 \end{cases}$$

پس  $a = 28 + 15 + 6 + 1 = 50$  است.

$$50 + 2b = 210 \Rightarrow 2b = 160 \Rightarrow b = 80$$

حالا با توجه به  $a + 2b = 210$  داریم:

بنابراین در  $80$  حالت  $x'_3 < x'_5$  است.



چند عدد بیست‌رقمی با ارقام ۰ و ۱ می‌توان نوشت که بر ۴۵ بخش‌پذیر باشد؟

۴۳۷۶۴ (۲)

۴۳۷۵۸ (۱)

۴۳۷۷۶ (۴)

۴۳۷۷۰ (۳)

### پاسخ: گزینه ۴

**پاسخ تشریحی گام اول:** عددی مضرب ۴۵ است که مضرب ۹ و ۵ باشد. برای این که عددی مضرب ۵ شود، یکانش باید برابر صفر یا ۵ باشد، پس یکان این عدد باید صفر باشد.

**گام دوم:** برای این که عددی مضرب ۹ باشد، باید جمع ارقامش مضرب ۹ شود. جمع ارقام این عدد ۲۰ رقمی با ارقام ۰ و ۱ می‌تواند از ۱ تا ۱۹ باشد (جمع ارقام وقتی ۱ می‌شود که رقم سمت چپ برابر ۱ و مابقی ارقام برابر صفر باشند و جمع ارقام وقتی ۱۹ می‌شود که رقم یکان صفر باشد و مابقی ارقام ۱ باشند. دقت کنید رقم یکان باید برابر صفر باشد، چون می‌خواهیم عدد مضرب ۵ هم باشد). پس برای این که عدد مضرب ۹ باشد، جمع ارقامش باید برابر ۹ یا ۱۸ شود.

**گام سوم:** برای این که جمع ارقام عدد برابر ۹ باشد، باید ۹ رقم ۱ و ۱۱ رقم صفر داشته باشیم. رقم سمت راست که صفر است (چون عدد باید مضرب ۵ باشد) و رقم سمت چپ هم ۱ است (چون اگر رقم سمت چپ صفر باشد، عدد ۲۰ رقمی نمی‌شود)، پس باید ۸ رقم ۱ و ۱۰ رقم صفر را در ۱۸ جایگاه وسط بچینیم که تعداد حالات آن برابر است با:

$$\frac{18!}{\underset{\substack{\text{یک} \\ \text{رقم صفر}}}{10!} \underset{\substack{\text{۸} \\ \text{رقم ۱}}}{8!}} = 43758$$

**گام چهارم:** برای این که جمع ارقام عدد برابر ۱۸ باشد، باید ۱۸ رقم ۱ و ۲ رقم صفر داشته باشیم. رقم سمت راست که صفر و رقم سمت چپ هم که ۱ است، پس باید ۱۷ رقم ۱ و یک رقم صفر را در ۱۸ جایگاه وسط بچینیم که تعداد حالات آن برابر است با:

$$\frac{18!}{\underset{\substack{\text{یک} \\ \text{رقم ۱۷}}}{17!}} = 18$$

پس جواب برابر  $43758 + 18 = 43776$  می‌شود.

### مشخصات سؤال: متوسط \* ریاضیات گسسته (درس ۱، فصل ۳)

پاسخ: گزینه ۲

۲۶

نکته: یک جدول مربعی از اعداد ۱، ۲، ... و  $n$  به شکل یک مربع  $n \times n$  را که سطرها و ستون‌های آن با اعداد ۱، ۲، ... و  $n$  پر شده باشد و در هیچ سطر آن و نیز در هیچ ستون آن عدد تکراری وجود نداشته باشد، «مربع لاتین» می‌نامیم. (به هریک از اعداد درون مربع لاتین یک درایه می‌گوییم).

با توجه به نکته واضح است که  $t = 1$  است.

از طرفی باز هم با توجه به نکته،  $m$  نمی‌تواند ۱ یا ۲ یا ۳ باشد، پس  $m = 4$  است و از آنجا واضح است که  $x = 1$  بنابراین یکی از دو حالت زیر پدید می‌آید:

۱	۲	۳	۴
۴	۳	۲	۱
۲	۴	(۱) <sup>x</sup>	(۳) <sup>y</sup>
(۳) <sup>z</sup>	۱	۴	۲

۱	۲	۳	۴
۴	۳	۲	۱
۳	۴	(۱) <sup>x</sup>	(۲) <sup>y</sup>
(۲) <sup>z</sup>	۱	۴	۳

پس  $x + y + z$  می‌تواند  $5 = 1 + 2 + 2$  یا  $7 = 1 + 3 + 3$  باشد.

بنابراین گزینه ۲ پاسخ است.

$$\text{نکته: } |A - B| = |A| - |A \cap B|$$

اگر  $A$  مجموعه اعداد بخش پذیر بر ۵ و  $B$  مجموعه اعداد بخش پذیر بر ۱۱ باشد، در این صورت داریم:

$$S = \{100, 101, \dots, 250\}$$

$$|A| = \left\lfloor \frac{250}{5} \right\rfloor - \left\lfloor \frac{99}{5} \right\rfloor = 50 - 19 = 31$$

$A \cap B$  مجموعه اعداد بخش پذیر بر ۵۵ است، پس داریم:

$$|A \cap B| = \left\lfloor \frac{250}{55} \right\rfloor - \left\lfloor \frac{99}{55} \right\rfloor = 4 - 1 = 3$$

$$|A - B| = |A| - |A \cap B| = 31 - 3 = 28$$

بنابراین می توان نوشت:

نکته: تعداد جواب های صحیح و نامنفی معادله  $x_1 + x_2 + \dots + x_k = n$  از رابطه زیر به دست می آید.

$$\binom{n+k-1}{k-1}$$

با توجه به اینکه  $x_3$  مضرب ۵ است ( $5 | x_3$ )، پس باید مسئله را حالت بندی کنیم، بنابراین  $x_3$  مقادیر ۰، ۵ و ۱۰ را می پذیرد و اگر مقدار بزرگ تری اختیار کند امکان پذیر نیست چون متغیرهای دیگر منفی خواهند شد.

$$x_1 + x_2 + x_3 = 10$$

$$x_3 = 0 \Rightarrow x_1 + x_2 = 10 \Rightarrow \text{تعداد جواب} = \binom{10+2-1}{2-1} = \binom{11}{1} = 11$$

$$x_3 = 5 \Rightarrow x_1 + x_2 = 5 \Rightarrow \text{تعداد جواب} = \binom{5+2-1}{2-1} = 6$$

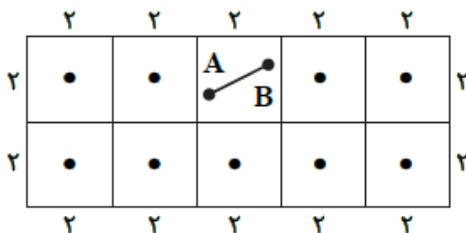
$$x_3 = 10 \Rightarrow x_1 + x_2 = 0 \Rightarrow \text{تعداد جواب} = \binom{0+2-1}{2-1} = 1$$

$$\Rightarrow \text{تعداد کل جواب ها} = 11 + 6 + 1 = 18$$

نکته: اصل لانه کبوتری: اگر  $m$  کبوتر و  $n$  لانه داشته باشیم و  $m > n$  و همه کبوترها درون لانه ها قرار بگیرند، در این صورت لانه ای وجود دارد که حداقل ۲ کبوتر در آن قرار گرفته است.

اگر مطابق شکل، مستطیل را به ۱۰ مربع کوچک به ضلع ۲ تقسیم کنیم، طبق اصل لانه کبوتری، حداقل دو نقطه از ۱۱ نقطه درون یک مربع قرار می گیرند که حداکثر فاصله آن ها، طول قطر مربع خواهد بود و خواهیم داشت:

$$AB < 2\sqrt{2}$$



نکته (تعمیم اصل لانه کبوتری): هرگاه  $kn+1$  کبوتر یا بیشتر در  $n$  لانه قرار بگیرند، در این صورت لانه‌ای وجود دارد که حداقل  $k+1$  کبوتر در آن قرار گرفته است.

در اعداد ۴ رقمی به صورت  $\overline{abcd}$ ، چون  $1 \leq a \leq 9$  و  $0 \leq b \leq 9$  و  $0 \leq c \leq 9$  و  $0 \leq d \leq 9$  است، در نتیجه  $1 \leq a+b+c+d \leq 36$  است. یعنی مجموع ارقام آن یکی از ۳۶ حالت  $\{1, 2, \dots, 36\}$  است. بنابر تعمیم اصل لانه کبوتری، با انتخاب ۳۷ عدد، حداقل ۲ تا از آن‌ها مجموع ارقام یکسان خواهند داشت.

چه تعداد از عبارات‌های زیر در ارتباط با اثر فوتوالکتریک، درست است؟

الف: بنا به دیدگاه فیزیک کلاسیک، پدیده فوتوالکتریک باید با هر بسامدی رخ دهد.

ب: اگر بسامد نور تابیده شده بر سطح یک فلز از بسامد آستانه بیشتر باشد، کاهش شدت نور (با ثابت ماندن بسامد)، سبب کاهش انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها می‌شود.

ج: اگر بسامد نور تابیده شده بر سطح یک فلز از بسامد آستانه آن فلز کمتر باشد، با افزایش شدت نور (با ثابت ماندن بسامد)، ممکن است پدیده فوتوالکتریک رخ دهد.

د: اگر بسامد نور تابیده شده بر سطح یک فلز از بسامد آستانه آن فلز بیشتر باشد، با افزایش بسامد نور (بدون تغییر در تعداد فوتون‌ها)، تندی فوتوالکترون‌ها افزایش می‌یابد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

(آسان - مفهومی - ۱۲۰۵)

پاسخ: گزینه ۲

بچه‌ها در هیچ درسی از متن کتاب درسی غافل نشین. حالاً منطبق بر متن کتاب درسی، درسنامه زیر رو بخون

تا دهه‌های پایانی قرن نوزدهم، بیشتر حوزه‌های فیزیک، از جمله مکانیک نیوتونی، ترمودینامیک و نظریه الکترومغناطیس ماکسول که امروزه با نام فیزیک کلاسیک از آن‌ها یاد می‌شود به صورت‌بندی نهایی خود رسیده بود و به نظر می‌رسید که در توصیف گستره وسیعی از پدیده‌های فیزیکی کاملاً موفق‌اند. با این حال در آن سال‌ها، پدیده‌هایی مشاهده و آزمایش‌هایی انجام شد که تبیین کامل و درست آن‌ها با نظریه‌های فیزیک کلاسیک ممکن نبود و سبب تغییرات بنیادی در دیدگاه فیزیک‌دانان نسبت به توضیح رفتار برخی از پدیده‌های فیزیکی شد. به طوری که در سه دهه آغازین قرن بیستم، نتایج این تلاش‌ها به نظریه نسبیت خاص (مربوط به مطالعه پدیده‌ها در تندی‌های بسیار زیاد و قابل مقایسه با تندی نور)، نظریه نسبیت عام (مربوط به مطالعه هندسه فضا - زمان و گرانش) و نظریه کوانتومی (مربوط به مطالعه پدیده‌ها در مقیاس‌های بسیار کوچک، مانند اتم‌ها و ذره‌های سازنده آن‌ها) منجر شد که امروزه به آن فیزیک جدید می‌گویند. اندکی پس از ظهور این نظریه‌ها، شاخه‌های دیگری مانند فیزیک هسته‌ای، فیزیک ذرات بنیادی و کیهان‌شناسی به تدریج به وجود آمدند.

اثر فوتوالکتریک و فوتون

اگر بر کلاهک برق‌نمایی با بار منفی، نور فرابنفش تابیده شود، مشاهده می‌شود که انحراف ورقه‌های آن کاهش می‌یابد (شکل ۱ - الف) در حالی که با تابش نور مرئی، تغییری در انحراف ورقه‌های برق‌نما رخ نمی‌دهد (شکل ۲ - ب). چرا این پدیده‌ها اتفاق می‌افتد؟ آزمایش نشان می‌دهد وقتی نوری با بسامد مناسب مانند نور فرابنفش به سطحی فلزی بتابد الکترون‌هایی از آن گسیل می‌شوند (شکل ۲). این پدیده فیزیک را، اثر فوتوالکتریک و الکترون‌های جدا شده از سطح فلز را فوتوالکترون می‌نامند.



شکل ۱- الف: برهم‌کنش نور فرودی فرابنفش با کلاهک برق‌نما سبب می‌شود تا ورقه‌های آن به سرعت به هم نزدیک شوند. ب: در حالی که برهم‌کنش نور مرئی گسیل شده از یک لامپ رشته‌ای تغییری در انحراف ورقه‌های برق‌نما به وجود نمی‌آورد.



شکل ۲- الکترون‌ها، انرژی نور فرودی را جذب می‌کنند و از سطح فلز خارج می‌شوند.

همان‌طور که در فصل ۳ دیدیم، نور، موجی الکترومغناطیسی است، بنابراین می‌توان انتظار داشت هنگام برهم‌کنش موج الکترومغناطیسی (نور فرودی) با سطح فلز، میدان الکتریکی این موج، نیروی  $\vec{F} = -e\vec{E}$  به الکترون‌های فلز وارد کند و آن‌ها را به نوسان وادارد. به این ترتیب، وقتی دامنه نوسان برخی از الکترون‌ها به قدر کافی بزرگ شود انرژی جنبشی لازم را برای جدا شدن از سطح فلز پیدا می‌کنند. بنابه این دیدگاه کلاسیکی، این پدیده باید با هر بسامدی رخ دهد در حالی که این نتیجه با تجربه سازگار نیست.

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

شکست مدل موج الکترومغناطیسی در توضیح برخی پدیده‌ها مانند اثر فوتوالکتریک به این معنی نیست که مدل موجی نور باید کنار گذاشته شود. ولی باید متوجه باشیم که مدل موجی، تمام ویژگی‌های نور را در بر ندارد و به همین دلیل قادر نیست توجیه درستی از تمامی پدیده‌های فیزیکی مرتبط با برهم‌کنش نور با ماده را ارائه کند.

پس از نزدیک به ۲۰ سال که تلاش بسیاری از دانشمندان برای توجیه اثر فوتوالکتریک به کمک مفاهیم و قانون‌های فیزیک کلاسیک به نتیجه نرسیده بود در سال ۱۹۰۵ اینشتین توضیحی قانع‌کننده در مورد این اثر ارائه داد و جایزه نوبل فیزیک سال ۱۹۲۱ میلادی را به خاطر تبیین آن دریافت کرد. اینشتین در نظریه فوتوالکتریک خود با

توجه به کارهای قبلی پلانک در زمینه تابش گرمایی اجسام، فرض کرد که نور با بسامد  $f$  را می‌توان به صورت مجموعه‌ای از بسته‌های انرژی در نظر گرفت. هر بسته انرژی، که بعدها فوتون نامیده شد، دارای انرژی‌ای است که از رابطه زیر به دست می‌آید:

$$E = hf$$

در این رابطه  $h$  ثابت پلانک نامیده می‌شود و به طور تجربی معلوم شده است که مقدار آن  $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$  است. بنا بر نظر اینشتین، وقتی نوری تکفام بر سطح فلزی می‌تابد، هر فوتون صرفاً با یکی از الکترون‌های فلز برهم‌کنش می‌کند. اگر فوتون انرژی کافی داشته باشد تا فرایند خارج کردن الکترون از فلز را انجام دهد، الکترون به طور آبی از آن گسیل می‌شود. در این صورت بخشی از انرژی فوتون صرف جدا کردن الکترون از فلز می‌شود و مابقی آن به انرژی جنبشی الکترون خارج شده تبدیل می‌شود.

### نکته:

هنگامی که نوری با بسامد  $f$  به فلزی با بسامد آستانه  $f_0$  (بسامد آستانه به جنس فلز بستگی دارد) می‌تابد، سه حالت زیر رخ می‌دهد.  
 ۱-  $f > f_0$ : در این حالت فوتون‌های تابیده شده حداقل انرژی لازم برای خارج کردن الکترون از فلز را دارند و پدیده فوتوالکتریک رخ می‌دهد. در این حالت خوب است که نکات زیر را بدانید:

**الف:** اگر بدون تغییر در تعداد فوتون‌ها، بسامد موج ( $f$ ) را افزایش دهیم، انرژی جنبشی فوتوالکتریک‌ها افزایش می‌یابد.  
**ب:** اگر بدون تغییر در بسامد نور ( $f$ )، تعداد فوتون‌ها را افزایش دهیم، یعنی شدت نور را زیاد کنیم، انرژی جنبشی فوتوالکتریک‌ها تغییر نمی‌کند ولی تعداد الکترون‌های جدا شده از فلز افزایش می‌یابد.

۲-  $f < f_0$ : در این حالت فوتون‌های تابیده شده حداقل انرژی لازم برای خارج کردن الکترون از فلز را ندارند و پدیده فوتوالکتریک رخ نمی‌دهد. در این حالت خوب است که نکات زیر را بدانید:

**الف:** اگر بدون تغییر در تعداد فوتون‌ها، بسامد موج ( $f$ ) را افزایش دهیم، ممکن است پدیده فوتوالکتریک رخ بدهد یا ندهد. اگر بسامد نور از بسامد آستانه فلز بیشتر شود یا با آن برابر شود، پدیده فوتوالکتریک رخ می‌دهد.

**ب:** اگر بدون تغییر در بسامد نور ( $f$ )، تعداد فوتون‌ها را افزایش دهیم، یعنی شدت نور را زیاد کنیم، با توجه به این‌که اصلاً پدیده فوتوالکتریک رخ نمی‌دهد، هیچ تغییری صورت نمی‌گیرد و همچنان هیچ الکترونی از فلز جدا نمی‌شود.

۳-  $f = f_0$ : در این حالت پدیده فوتوالکتریک رخ می‌دهد و کل انرژی هر فوتون صرف کندن الکترون از سطح فلز می‌شود، ولی انرژی جنبشی الکترون‌های جدا شده صفر می‌شود.

### پرسشی موارد:

**الف:** بنا به دیدگاه فیزیک کلاسیک، پدیده فوتوالکتریک باید با هر بسامدی رخ دهد در حالی که این نتیجه با تجربه سازگار نیست. (در واقع بنا به دیدگاه فیزیک جدید، اگر بسامد نور تابیده شده بر سطح فلز از بسامدی موسوم به بسامد آستانه (که به جنس فلز بستگی دارد) کمتر باشد، فوتون‌ها، حداقل انرژی لازم برای خارج کردن الکترون از فلز را ندارند و پدیده فوتوالکتریک رخ نمی‌دهد.) (✓)

**ب:** اگر بسامد نور تابیده شده بر سطح یک فلز از بسامد آستانه آن فلز بیشتر باشد، کاهش شدت نور (با ثابت ماندن بسامد)، تعداد فوتون‌ها را کاهش می‌دهد و در نتیجه تعداد الکترون‌های جدا شده از فلز (تعداد فوتوالکتریک‌ها) کاهش می‌یابد، اما انرژی جنبشی فوتوالکتریک‌ها تغییر نمی‌کند. (✗)

**ج:** اگر بسامد نور تابیده شده بر سطح یک فلز از بسامد آستانه آن فلز کمتر باشد، با افزایش شدت نور (با ثابت ماندن بسامد)، به هیچ عنوان، پدیده فوتوالکتریک رخ نمی‌دهد، زیرا بسامد نور تابیده شده، ثابت مانده است و همچنان کمتر از بسامد آستانه می‌باشد. (✗)

**د:** اگر بسامد نور تابیده شده بر سطح یک فلز از بسامد آستانه آن فلز بیشتر باشد، با افزایش بسامد نور (بدون تغییر در تعداد فوتون‌ها)، انرژی جنبشی فوتوالکتریک‌ها افزایش می‌یابد و در نتیجه بر طبق رابطه انرژی جنبشی، یعنی  $K = \frac{1}{2}mv^2$ ، تندی فوتوالکتریک‌ها نیز افزایش می‌یابد. (✓)

### گروه آموزشی ماز

مجموع انرژی دو فوتون A و B، برابر با  $J = 1.92 \times 10^{-18}$  است. اگر طول موج فوتون A، ۸۰ درصد کمتر از طول موج فوتون B باشد، بسامد فوتون B چند

هرتز است؟ ( $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$ ,  $h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV}\cdot\text{s}$ )

۱)  $5 \times 10^{15}$  (۴)

۲)  $5 \times 10^{14}$  (۳)

۳)  $2/5 \times 10^{14}$  (۲)

۴)  $2/5 \times 10^{15}$  (۱)

پاسخ: گزینه ۳ (متوسط - محاسباتی - ۱۲۰۵)

### فوتون

اینشتین فرض کرد که نور با بسامد  $f$  را می‌توان به صورت مجموعه‌ای از بسته‌های انرژی در نظر گرفت. هر بسته انرژی، فوتون نام دارد که دارای انرژی‌ای است که از رابطه زیر به دست می‌آید:

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

E: انرژی فوتون (J)

h: ثابت پلانک (J.s)

f: بسامد نور فرودی (Hz)



c: تندی انتشار نور در خلا  $(\frac{m}{s})$

$\lambda$ : طول موج نور فرودی (m)

✓ تندی انتشار نور در خلا  $c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$  است.

✓ ثابت پلانک نامیده می‌شود که مقدار آن در SI،  $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}$  است.

الکترون - ولت: ژول واحد بسیار بزرگی است، بنابراین برای بیان انرژی فوتون از واحد کوچک‌تری به نام الکترون‌ولت (eV) استفاده می‌کنیم. یک الکترون‌ولت، تغییر انرژی پتانسیل الکتریکی یک الکترون در جابه‌جایی بین دو نقطه با اختلاف پتانسیل یک ولت است:

$$|\Delta V| = \left| \frac{\Delta U}{q} \right| \rightarrow 1 \text{ eV} = 1/6 \times 10^{-19} \text{ J}$$

تبدیل ژول و الکترون‌ولت به هم:

$$\text{J} \xrightarrow{\div 1/6 \times 10^{-19}} \text{eV} \xrightarrow{\times 1/6 \times 10^{-19}} \text{J}$$

گام اول:

طول موج فوتون A، ۸۰ درصد کمتر از طول موج فوتون B می‌باشد، پس داریم:

$$\lambda_A = \lambda_B - \frac{80}{100} \lambda_B \rightarrow \lambda_A = \frac{20}{100} \lambda_B \rightarrow \lambda_A = \frac{1}{5} \lambda_B$$

$$\frac{\lambda = \frac{c}{f}}{f_A} \rightarrow \frac{c}{f_A} = \frac{1}{5} \left( \frac{c}{f_B} \right) \rightarrow \frac{1}{f_A} = \frac{1}{5} \left( \frac{1}{f_B} \right) \rightarrow \frac{1}{f_A} = \frac{1}{5} \frac{1}{f_B} \rightarrow 5f_A = 1 \cdot f_B$$

$$\rightarrow f_A = 5f_B$$

گام دوم:

مجموع انرژی دو فوتون A و B، برابر با  $1/92 \times 10^{-18} \text{ J}$  است. این میزان انرژی برحسب ژول را به الکترون‌ولت (eV) تبدیل می‌کنیم:

$$E_A + E_B = 1/92 \times 10^{-18} \text{ J} = \frac{1/92 \times 10^{-18}}{1/6 \times 10^{-19}} = 12 \text{ eV}$$

می‌دانیم انرژی هر فوتون از رابطه  $E = hf$  به دست می‌آید، پس داریم:

$$E_A + E_B = 12 \rightarrow hf_A + hf_B = 12 \rightarrow h(f_A + f_B) = 12$$

$$\frac{h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV.s}}{4 \times 10^{-15}} (f_A + f_B) = 12 \rightarrow f_A + f_B = \frac{12}{4 \times 10^{-15}} = 3 \times 10^{15}$$

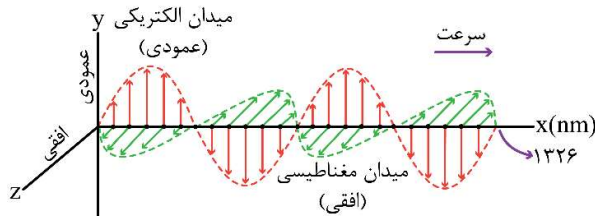
$$\frac{f_A = 5f_B}{5f_B} \rightarrow 5f_B + f_B = 3 \times 10^{15}$$

$$\rightarrow 6f_B = 3 \times 10^{15} \rightarrow f_B = \frac{3 \times 10^{15}}{6} = 5 \times 10^{14} \text{ Hz}$$

گروه آموزشی ماز

شکل زیر، تصویر لحظه‌ای از نوری را نشان می‌دهد که از یک لامپ رشته‌ای با توان ورودی ۹۰W منتشر شده است؛ به طوری که این لامپ از فاصله ۳ کیلومتری دیده می‌شود. فرض کنید نور لامپ به طور یکنواخت در فضای اطراف آن منتشر می‌شود و بازده لامپ ۴۰ درصد است. در مدت زمان ۳s چه تعداد فوتون وارد هر دو مردمک چشم‌های ناظری می‌شود که در فاصله ۳ کیلومتری از لامپ قرار دارد؟ (  $h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}$  و  $c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$  )

(قطر مردمک = ۲mm)



- (۱)  $10^7$
- (۲)  $4 \times 10^7$
- (۳)  $2 \times 10^7$
- (۴)  $8 \times 10^7$





کمیت کوانتومی (گسسته)



کمیتی است که مضرب درستی از مقدار پایه یا کوانتوم آن کمیت است. یادتان هست که در فیزیک یازدهم، بار الکتریکی (q) کمیتی کوانتومی بود و کوانتوم آن (مقدار پایه) برابر با بار الکتریکی یک الکترون (e = 1/6 × 10<sup>-19</sup> C) بود. در مورد انرژی موج الکترومغناطیسی هم می‌توان گفت که کمیتی کوانتومی است و مضرب درستی از انرژی یک فوتون (hf) می‌باشد:

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

E: انرژی موج الکترومغناطیسی      n: تعداد فوتونها      hf: انرژی هر فوتون  
نکته: توان تابشی یک نور تکفام با بسامد f را به کمک رابطه زیر به دست می‌آوریم:

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

P: توان تابشی      E: انرژی موج الکترومغناطیسی      t: مدت زمان  
حالا که توان تابشی رو بلد شدی، شدت تابشی یک نور تکفام رو هم یاد بگیر:

$$I = \frac{P}{A} = \frac{E}{At} = \frac{nhf}{At} = \frac{nhc}{\lambda At} \quad \left(\frac{W}{m^2}\right)$$

گام اول:

بازده لامپ ۴۰ درصد است، اکنون توان خروجی لامپ را به دست می‌آوریم:

$$P_{\text{خروجی}} = 0.4 \times P_{\text{ورودی}} \rightarrow 36W = \frac{P_{\text{خروجی}}}{0.4} \times 100 \rightarrow P_{\text{ورودی}} = 90W$$

گام دوم:

مساحت جبهه موج که در فاصله ۳km از چشمه موج (لامپ) قرار دارد را به دست می‌آوریم: (در واقع مساحت کره‌ای به شعاع ۳km را به دست می‌آوریم).

$$A = 4\pi r^2 \quad r = 3km = 3 \times 10^3 m \rightarrow A = 4 \times \pi \times (3 \times 10^3)^2 = 36\pi \times 10^6 m^2$$

اکنون، شدت نور در فاصله ۳km از چشمه موج (لامپ) را به دست می‌آوریم:

$$I = \frac{P}{A} = \frac{P=36W}{A=36\pi \times 10^6 m^2} \rightarrow I = \frac{36}{36\pi \times 10^6} = \frac{1}{\pi} \times 10^{-6} \frac{W}{m^2}$$

گام سوم:

مساحت هر مردمک چشم ناظر، که همان مساحت یک دایره است، برابر است با:

$$A_{\text{مردمک}} = \pi r^2 \quad r = \frac{D}{2} = \frac{2mm = 2 \times 10^{-3} m}{2} \rightarrow r = \frac{2 \times 10^{-3}}{2} = 10^{-3} m \rightarrow A_{\text{مردمک}} = \pi (10^{-3})^2 = \pi \times 10^{-6} m^2$$

شدت نوری که در فاصله ۳km از چشمه موج (لامپ) وجود دارد، همان شدت نوری است که به هر مردمک چشم ناظر وارد می‌شود.

اکنون مقدار انرژی که به هر مردمک چشم ناظر وارد می‌شود را به دست می‌آوریم:

$$E = I \times A_{\text{مردمک}} \times t = \frac{1}{\pi} \times 10^{-6} \frac{W}{m^2} \times \pi \times 10^{-6} m^2 \times 3s = 3 \times 10^{-12} J$$

$$\rightarrow E = \frac{1}{\pi} \times 10^{-6} \times 3 \times \pi \times 10^{-6} = 3 \times 10^{-12} J$$

روش تستی:

با یک تناسب ساده هم می‌توانستیم انرژی که به هر مردمک وارد می‌شود را محاسبه کنیم.

$$\frac{36W}{P_{\text{مردمک}}} = \frac{4\pi \times (3000)^2}{\pi \times (10^{-3})^2} \Rightarrow P_{\text{مردمک}} = \frac{36 \times \pi \times 10^{-6}}{4\pi \times 9 \times 10^6} = 10^{-12} W$$

در هر ثانیه 10<sup>-12</sup> J انرژی به هر مردمک می‌رسد، پس در مدت ۳s، ۳ × 10<sup>-12</sup> J انرژی به هر مردمک می‌رسد.



با توجه به تصویر لحظه‌ای نور منتشرشده، که در صورت سؤال آمده است،  $2\lambda = 1326 \text{ nm}$  است، پس داریم:

$$2\lambda = 1326 \text{ nm} \rightarrow \lambda = \frac{1326}{2} = 663 \text{ nm} = 663 \times 10^{-9} \text{ m}$$

پس طول موج نور منتشر شده  $663 \times 10^{-9} \text{ m}$  است.

اکنون تعداد فوتون‌های ورودی به هر مردمک چشم ناظر را به دست می‌آوریم:

$$E = nhf \xrightarrow{f = \frac{c}{\lambda}} E = nh \frac{c}{\lambda} \rightarrow \begin{matrix} E = 3 \times 10^{-12} \text{ J}, \lambda = 663 \times 10^{-9} \text{ m} \\ h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}, c = 3 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}} \end{matrix}$$

$$3 \times 10^{-12} = n \times 6.63 \times 10^{-34} \times \frac{3 \times 10^8}{663 \times 10^{-9}} \rightarrow n = 1.7$$

دقت کنید که به هر مردمک چشم ناظر  $1.7$  فوتون وارد می‌شود پس به هر دو مردمک چشم ناظر  $2 \times 1.7$  فوتون وارد می‌شود.



## گروه آموزشی ماز

در اتم هیدروژن، طول موج سومین خط طیفی در رشته لیمان ( $n' = 1$ )، چند نانومتر کوتاه تر از طول موج دومین خط طیفی در رشته بالمر ( $n' = 2$ ) است؟

$$(R = \frac{1}{1.1 \times 10^8} \text{ (nm)}^{-1})$$

$$\frac{400}{3} \quad (4)$$

$$\frac{1600}{3} \quad (3)$$

$$\frac{1280}{3} \quad (2)$$

$$\frac{1300}{3} \quad (1)$$

(متوسط - محاسباتی - ۱۲۰۵)

پاسخ: گزینه ۲

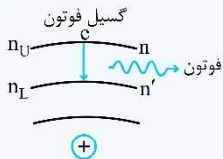


## فوتون گسیل شده



مطابق شکل زیر هنگامی که در یک اتم، الکترون از لایه‌ای به لایه پایین‌تر منتقل می‌شود، فوتونی با بسامد  $f$  و طول موج  $\lambda$  گسیل می‌کند. برای به دست آوردن طول موج فوتون گسیل شده در اتم هیدروژن می‌توانیم از رابطه زیر استفاده کنیم:

معادله ریذبرگ



$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \quad \text{یا} \quad \frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n_L^2} - \frac{1}{n_U^2} \right)$$

$\lambda$  ← طول موج فوتون گسیل شده

$$R \left( R = 0.011 \text{ (nm)}^{-1} \right) \leftarrow \text{ثابت ریذبرگ}$$

$n_L$  یا  $n'$  ← شماره لایه مقصد (لایه پایین‌تر)

$n_U$  یا  $n$  ← شماره لایه مبدأ (لایه بالاتر)

**نکته:** در رابطه ریذبرگ اگر  $R$  بر حسب  $(\text{nm})^{-1}$  جای‌گذاری شود،  $\lambda$  بر حسب  $(\text{nm})$  به دست می‌آید که معمولاً در سؤالات کنکور طول موج بر حسب نانومتر خواسته می‌شود و نیازی به تبدیل واحد نیست.

بر مبنای لایه مقصد، فوتون‌های گسیلی از اتم هیدروژن گروه‌بندی می‌شوند. به هر گروه در اصطلاح یک رشته اتمی گفته می‌شود و هر رشته را با نام یک دانشمند نام‌گذاری می‌کنند. به طور مثال اگر الکترون‌ها از لایه بالاتر به لایه شماره (۱) منتقل شوند، رشته مورد نظر را رشته لیمان می‌نامند و به الکترون‌ها و فوتون‌های مورد نظر به ترتیب الکترون لیمان و فوتون لیمان می‌گویند. در جدول زیر نام رشته‌های مختلف به همراه پرتو گسیل‌شده، مشخص است.

نام طیف	مقدار $n'$	رابطه ری‌دبرگ مربوط به رشته	مقدارهای $n$	ناحیه طیف
لیمان	۱	$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{1^2} - \frac{1}{n^2}\right)$	۲, ۳, ۴, ...	فرابنفش
بالمر	۲	$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{n^2}\right)$	۳, ۴, ۵, ...	فرابنفش و مرئی
پاشن	۳	$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{3^2} - \frac{1}{n^2}\right)$	۴, ۵, ۶, ...	فروسرخ
براکت	۴	$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{4^2} - \frac{1}{n^2}\right)$	۵, ۶, ۷, ...	فروسرخ
پفوند	۵	$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{5^2} - \frac{1}{n^2}\right)$	۶, ۷, ۸, ...	فروسرخ

**نکته ۱:**

با توجه به جدول بالا، به نکات زیر توجه کنید:

- همه فوتون‌های رشته لیمان ( $n' = 1$ ) در ناحیه فرابنفش قرار دارند، یعنی طول موج آن‌ها کمتر از  $400 \text{ nm}$  است.
- چهار خط طیفی اول رشته بالمر ( $n' = 2$ ) در ناحیه مرئی قرار دارند و خط‌های طیفی بعدی آن در ناحیه فرابنفش قرار دارند.
- همه فوتون‌های رشته‌های پاشن ( $n' = 3$ )، براکت ( $n' = 4$ ) و پفوند ( $n' = 5$ ) در ناحیه فرسرخ قرار دارند، یعنی طول موج آن‌ها از  $700 \text{ nm}$  بیشتر است.
- با توجه به چند نکته بالا می‌توان به نتایج زیر رسید:

الف: اگر اتم هیدروژن فوتونی فرابنفش تابش کند، این فوتون ممکن است به رشته لیمان ( $n' = 1$ ) یا رشته بالمر ( $n' = 2$ ) تعلق داشته باشد.

ب: اگر اتم هیدروژن فوتونی مرئی تابش کند، این فوتون قطعاً مربوط به رشته بالمر ( $n' = 2$ ) است.

**نکته ۲:**

در رابطه  $\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2}\right)$ ، با داشتن  $n'$ ، مقدار  $n$  از  $n' + 1$  (اولین خط طیفی رشته  $n'$ ) شروع شده و تا بی‌نهایت ادامه پیدا می‌کند. مثلاً اولین خط طیفی رشته براکت ( $n' = 4$ )،  $n = 5$  است. یا مثلاً سومین خط طیفی رشته بالمر ( $n' = 2$ )،  $n = 5$  است. پس وقتی شماره یک خط طیفی از یک رشته را داریم، مقدار  $n$  از رابطه شماره خط طیفی  $n = n' + 1$  به دست می‌آید.

$$\frac{n'=3}{\text{چهارمین خط طیفی رشته پاشن}} \rightarrow n = 3 + 4 = 7$$

$$\frac{n'=5}{\text{اولین خط طیفی رشته پفوند}} \rightarrow n = 5 + 1 = 6$$

**گام اول:**

طبق نکات مطرح شده در این سؤال، در اتم هیدروژن، وقتی شماره یک خط طیفی از یک رشته را داریم، مقدار  $n$  از رابطه شماره خط طیفی  $n = n' + 1$  به دست می‌آید، پس داریم:

$$\frac{n'=1}{\text{سومین خط طیفی در رشته لیمان (} n'=1 \text{)}} \xrightarrow{\text{شماره خط طیفی}=3} n = 1 + 3 = 4$$

پس سومین خط طیفی در رشته لیمان ( $n' = 1$ )، مربوط به گذار الکترون از مدار  $n = 4$  به مدار  $n' = 1$  است.

حال، با توجه به رابطه ری‌دبرگ، طول موج سومین خط طیفی در رشته لیمان ( $n' = 1$ )، که آن را با  $\lambda_1$  نشان می‌دهیم، محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{1}{\lambda} = R\left(\frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2}\right) \xrightarrow{R = \frac{1}{100}(\text{nm})^{-1}, n'=1, n=4} \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left( \frac{1}{1^2} - \frac{1}{4^2} \right)$$

$$\rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left( \frac{1}{1} - \frac{1}{16} \right) \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left( \frac{16-1}{16} \right)$$

$$\rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left( \frac{15}{16} \right) \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \left( \frac{1 \times 15}{100 \times 16} \right) \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \left( \frac{15}{1600} \right)$$

$$\rightarrow \lambda = \frac{1600}{15} = \frac{320}{3} \text{ nm}$$

گام دوم:

دومین خط طیفی رشته بالمر برابر است با:

$$n' = 2 \rightarrow n = 2 + 2 = 4 \quad \text{شماره خط طیفی}$$

پس دومین خط طیفی در رشته بالمر ( $n' = 2$ )، مربوط به گذار الکترون از مدار  $n = 4$  به مدار  $n' = 2$  است. حال، با توجه به رابطه ریبرگ، طول موج دومین خط طیفی در رشته بالمر ( $n' = 2$ )، که آن را با  $\lambda_2$  نشان می‌دهیم، محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \quad R = \frac{1}{1.097 \times 10^{-7}} \text{ (nm)}^{-1} \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{1.097 \times 10^{-7}} \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{4^2} \right)$$

$$\rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{1.097 \times 10^{-7}} \left( \frac{1}{4} - \frac{1}{16} \right) \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{1.097 \times 10^{-7}} \left( \frac{4-1}{16} \right)$$

$$\rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{1.097 \times 10^{-7}} \left( \frac{3}{16} \right) \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \left( \frac{1 \times 3}{1.097 \times 16} \right) \rightarrow \frac{1}{\lambda} = \left( \frac{3}{1600} \right)$$

$$\rightarrow \lambda = \frac{1600}{3} \text{ nm}$$

گام سوم:

طول موج سومین خط طیفی در رشته لیمان ( $n' = 1$ )، یعنی  $\lambda_1$  را از طول موج دومین خط طیفی در رشته بالمر ( $n' = 2$ )، یعنی  $\lambda_2$  کم می‌کنیم:

$$\Delta\lambda = \lambda_2 - \lambda_1 = \frac{\lambda_2 = \frac{1600}{3} \text{ nm}}{\lambda_1 = \frac{320}{3} \text{ nm}} \rightarrow \Delta\lambda = \frac{1600}{3} - \frac{320}{3} = \frac{1280}{3} \text{ nm}$$

پس طول موج سومین خط طیفی در رشته لیمان ( $n' = 1$ )، یعنی  $\lambda_1$ ، از طول موج دومین خط طیفی در رشته بالمر ( $n' = 2$ )، یعنی  $\lambda_2$ ، کوتاه‌تر است.

گروه آموزشی ماز

۳۵

اگر کوتاه‌ترین طول موج در یک رشته از اتم هیدروژن،  $900 \text{ nm}$  باشد، اختلاف بسامد اولین و سومین خط طیفی در این رشته از اتم هیدروژن، چند هرتز است؟

$$R = \frac{1}{1.097 \times 10^{-7}} \text{ (nm)}^{-1}, \quad c = 3 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$

$$\frac{1}{96} \times 10^{16} \quad (4)$$

$$\frac{1}{192} \times 10^{15} \quad (3)$$

$$\frac{1}{96} \times 10^{15} \quad (2)$$

$$\frac{1}{192} \times 10^{16} \quad (1)$$

(سخت - محاسباتی - ۱۲۰۵)

پاسخ: گزینه ۴

نکته:

۱- اگر بیشترین بسامد یا انرژی مربوط به یک رشته اتم هیدروژن (مثلاً رشته لیمان) را از ما خواستند، الکترون باید از مدار  $n = \infty$  به مدار مقصد برود.

رشته لیمان:  $n' = 1, n = \infty$

رشته بالمر:  $n' = 2, n = \infty$

رشته پاشن:  $n' = 3, n = \infty$

رشته براکت:  $n' = 4, n = \infty$

رشته پفوند:  $n' = 5, n = \infty$

دقت کنید که بیشترین بسامد یا انرژی، هم‌معنی کوتاه‌ترین طول موج است.

۲- اگر کمترین بسامد یا انرژی مربوط به یک رشته اتم هیدروژن (مثلاً رشته لیمان) را از ما خواستند، الکترون باید از نزدیک‌ترین مدار به مدار مقصد برود.

رشته لیمان:  $n' = 1, n = 2$

رشته بالمر:  $n' = 2, n = 3$

رشته پاشن:  $n' = 3, n = 4$

رشته براکت:  $n' = 4, n = 5$

رشته پفوند:  $n' = 5, n = 6$

دقت کنید که کمترین بسامد یا انرژی، هم‌معنی بلندترین طول موج است.

۳- اختلاف کوتاه‌ترین و بلندترین طول موج در هر رشته از اتم هیدروژن را، گستره طول موج‌های آن رشته می‌گویند.

**کنکور سراسری ریاضی ۱۴۰۰:**

در اتم هیدروژن در رشته بالمر ( $n' = 2$ )، بلندترین طول موج گسیل شده، چند نانومتر بیشتر از کوتاهترین طول موج گسیل شده در این رشته است؟

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

۵۰۰ (۴)

۴۰۰ (۳)

۳۲۰ (۲)

۲۴۰ (۱)

پاسخ: گزینه ۲

بلندترین طول موج برای انتقال از  $n = 3$  به  $n' = 2$  است و کوتاهترین طول موج برای انتقال از  $n = \infty$  و  $n' = 2$  می باشد:

$$\frac{1}{\lambda_{\max}} = \frac{1}{100} \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{3^2} \right) \rightarrow \lambda_{\max} = \frac{3600}{5} = 720 \text{ nm}$$

$$\frac{1}{\lambda_{\min}} = \frac{1}{100} \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{\infty^2} \right) \rightarrow \lambda_{\min} = 400 \text{ nm}$$

$$\lambda_{\max} - \lambda_{\min} = 320 \text{ nm}$$

**نکته ۲:**

۱- در اتم هیدروژن، هنگامی که الکترون از مدار برانگیخته  $n$  به مدار  $n'$  می آید و  $n' < n$  است، فوتونی تابش می کند که طول موج آن از رابطه زیر به دست می آید:

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

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

۲- با ضرب کردن دو طرف رابطه فوق در سرعت نور ( $c$ )، بسامد فوتون تابش شده به دست می آید.

$$\frac{c}{\lambda} = Rc \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \xrightarrow{f = \frac{c}{\lambda}} f = Rc \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$$

دقت کنید که در رابطه بالا برای محاسبه بسامد بر حسب هرتز (Hz)، باید  $R$  بر حسب  $\text{m}^{-1}$  جای گذاری شود.

$$R = 0.01 \text{ nm}^{-1} = 0.01 \times 10^9 \text{ m}^{-1} = 10^7 \text{ m}^{-1}$$

۳- فرض کنید در اتم هیدروژن، الکترون یک بار از مدار  $n_1$  به مدار  $n'$  می رود و فوتونی با بسامد  $f_1$  تابش می کند و بار دوم از مدار  $n_2$  به مدار  $n'$  می رود و فوتونی با بسامد  $f_2$  تابش می کند. اختلاف این دو بسامد برابر است با:

$$\begin{cases} f_1 = Rc \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n_1^2} \right) \\ f_2 = Rc \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n_2^2} \right) \end{cases} \rightarrow \Delta f = f_2 - f_1 = Rc \left( \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right)$$

دقت کنید که در رابطه بالا نیز برای محاسبه اختلاف بسامد بر حسب هرتز (Hz)، باید  $R$  بر حسب  $\text{m}^{-1}$  جای گذاری شود.

**کنکور سراسری تجربی دی ۱۴۰۱:**

اختلاف بسامد اولین و دومین خط طیف اتم هیدروژن در یک رشته معین  $24 \times 10^{14} \text{ Hz}$  است. این رشته کدام است؟  $(R = \frac{1}{100} \text{ nm}^{-1})$ ،  $c = 3 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}}$

(۲) لیمان ( $n' = 1$ )

(۱) براکت ( $n' = 4$ )

(۴) بالمر ( $n' = 2$ )

(۳) پاشن ( $n' = 3$ )

پاسخ: گزینه ۴

فرض کنیم شماره رشته مورد نظر،  $n'$  باشد، پس برای اولین خط طیف  $n = n' + 1$  و برای دومین خط طیف،  $n = n' + 2$  است.

پس اولین خط طیف در این رشته، مربوط به گذار الکترون از مدار  $n_1 = n' + 1$  به مدار  $n'$  است و دومین خط طیف در این رشته، مربوط به گذار الکترون از مدار  $n_2 = n' + 2$  به مدار  $n'$  است.

با استفاده از نکته بالا می توان نوشت:

$$\Delta f = Rc \left( \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right) \rightarrow \frac{35}{24} \times 10^{14} = \frac{1}{100} \times 10^9 \times 3 \times 10^8 \left( \frac{1}{(n'+1)^2} - \frac{1}{(n'+2)^2} \right)$$

R بر حسب  $\text{m}^{-1}$

$$\rightarrow \frac{7}{144} = \frac{1}{(n'+1)^2} - \frac{1}{(n'+2)^2} \quad \frac{7}{144} = \frac{7}{9 \times 16} = \frac{16-9}{9 \times 16} = \frac{1}{9} - \frac{1}{16}$$

$$\frac{1}{9} - \frac{1}{16} = \frac{1}{(n'+1)^2} - \frac{1}{(n'+2)^2} \rightarrow \frac{1}{(2+1)^2} - \frac{1}{(2+2)^2} = \frac{1}{(n'+1)^2} - \frac{1}{(n'+2)^2}$$

رشته مورد نظر، رشته بالمر است.  $\rightarrow n' = 2$

گام اول:

طبق نکات مطرح شده در این سؤال، کوتاه‌ترین طول موج ( $\lambda_{\min}$ ) در یک رشته از اتم هیدروژن، زمانی اتفاق می‌افتد که، الکترون از مدار  $n = \infty$  به مدار مقصد برود. به دلیل اینکه، شماره رشته مورد نظر یا همان شماره مدار مقصد (یعنی همان مقدار  $n'$ ) را نداریم، با استفاده از معادله ریذبرگ، شماره رشته مورد نظر یا همان شماره مدار مقصد (یعنی مقدار  $n'$ ) را محاسبه می‌کنیم:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \quad R = \frac{1}{1.09} (nm)^{-1} \quad \lambda = \lambda_{\min} = 90 \cdot nm, n = \infty \rightarrow \frac{1}{900} = \frac{1}{1.09} \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{\infty^2} \right)$$

$$\rightarrow \frac{1}{900} = \frac{1}{1.09} \left( \frac{1}{n'^2} \right) \rightarrow \frac{1}{n'^2} = \frac{900}{1.09} \rightarrow \frac{1}{n'^2} = \frac{100}{9} \rightarrow \frac{1}{n'^2} = \frac{1}{9} \rightarrow n'^2 = 9 \rightarrow n' = 3$$

پس رشته مورد نظر، رشته پاشن ( $n' = 3$ ) است.

گام دوم:

طبق نکات مطرح شده در سؤال قبل دیدیم، در اتم هیدروژن، وقتی شماره یک خط طیفی از یک رشته را داریم، مقدار  $n$  از رابطه شماره خط طیفی  $n = n' + 1$  به دست می‌آید، پس داریم:

$$(n' = 3) \xrightarrow[\text{شماره خط طیفی}]{n' = 3} n_1 = 3 + 1 = 4$$

$$(n' = 3) \xrightarrow[\text{شماره خط طیفی}]{n' = 3} n_2 = 3 + 3 = 6$$

پس اولین خط طیفی در رشته پاشن ( $n' = 3$ )، مربوط به گذار الکترون از مدار  $n_1 = 4$  به مدار  $n_2 = 6$  است و سومین خط طیفی در رشته پاشن ( $n' = 3$ )، مربوط به گذار الکترون از مدار  $n_2 = 6$  به مدار  $n_1 = 4$  است.

با استفاده از نکته ۲ مطرح شده در این سؤال، اختلاف بسامد ( $\Delta f$ ) اولین و سومین خط طیفی در رشته پاشن ( $n' = 3$ ) را به دست می‌آوریم:

$$\text{اختلاف بسامدها: } \Delta f = R c \left( \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right) \quad R = \frac{1}{1.09} (nm)^{-1} = 1.09 \cdot m^{-1}, c = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$$

$$n_1 = 4, n_2 = 6$$

$$\Delta f = 1.09 \times 3 \times 10^8 \left( \frac{1}{(4)^2} - \frac{1}{(6)^2} \right) \rightarrow \Delta f = 3 \times 10^{15} \left( \frac{1}{16} - \frac{1}{36} \right)$$

$$\rightarrow \Delta f = 3 \times 10^{15} \left( \frac{36-16}{16 \times 36} \right) \rightarrow \Delta f = 3 \times 10^{15} \left( \frac{20}{576} \right)$$

$$\rightarrow \Delta f = \frac{1}{96} \times 10^{16} \text{ Hz}$$

گروه آموزشی ماز

در اتم هیدروژن، الکترون در تراز  $n = 6$  قرار دارد. با در نظر گرفتن تمام گذارهای ممکن، اگر تعداد فوتون‌های گسیلی با انرژی‌های متفاوت را با  $A$  و تعداد فوتون‌های گسیلی با انرژی‌های متفاوت که در محدوده فرسرخ قرار دارند را با  $B$  نشان دهیم،  $A - B$  کدام است؟

۶ (۴)

۷ (۳)

۸ (۲)

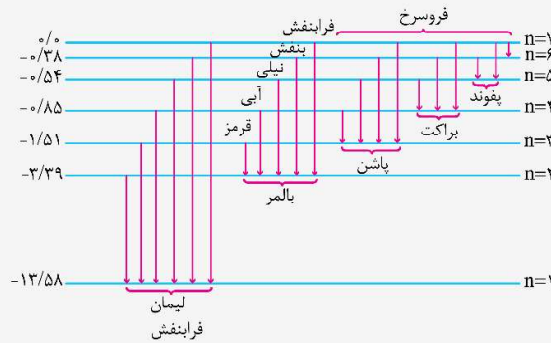
۹ (۱)

۳۶

پاسخ: گزینه ۱ (متوسط - مفهومی - ۱۳۰۵)

نکته ۱:

با توجه به شکل زیر در گذارهای الکترون در مدل اتمی بور برای اتم هیدروژن داریم:



نکته ۲:

اگر الکترون در تراز n<sup>ام</sup> اتم هیدروژن باشد، با در نظر گرفتن تمام گذارهای ممکن، تعداد فوتون‌هایی که با انرژی‌های متفاوت می‌تواند گسیل کند از رابطه

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

کنکور سراسری ریاضی ۸۶:

در اتم هیدروژن، الکترون در تراز  $n = 4$  قرار دارد. با در نظر گرفتن تمام گذارهای ممکن، چند نوع فوتون با انرژی‌های متفاوت ممکن است گسیل شود؟

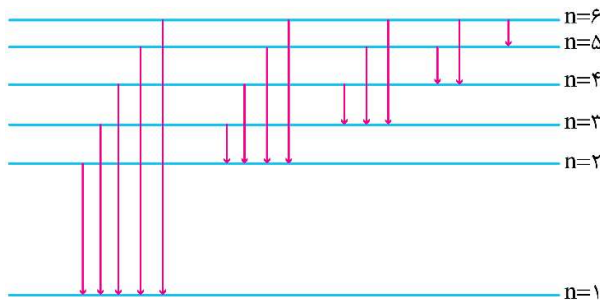
- ۱) ۳      ۲) ۴      ۳) ۶      ۴) ۸

پاسخ: گزینه ۳

با توجه به رابطه  $\frac{n(n-1)}{2}$  تعداد فوتون‌ها با انرژی‌های متفاوت را به دست می‌آوریم:

$$\frac{4(3)}{2} = 6$$

گام اول:



در گذارهایی که در شکل مقابل نشان داده شده است، فوتون‌هایی با انرژی‌های متفاوت گسیل می‌شود. طبق شکل، تعداد این فوتون‌ها ۱۵ تا است. پس مقدار A، ۱۵ خواهد شد. ( $A = 15$ )

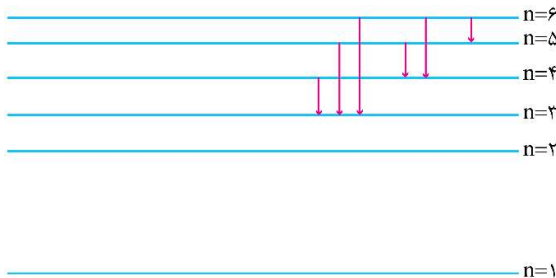
البته تعداد فوتون‌های گسیل شده با انرژی‌های متفاوت را (A)، می‌توانستیم از

رابطه  $\binom{n}{2} = \frac{n(n-1)}{2}$  نیز به دست بیاوریم، ببینید:

$$A = \binom{n}{2} = \frac{n(n-1)}{2} \xrightarrow{n=6} A = \binom{6}{2} = \frac{6(6-1)}{2} = \frac{6(5)}{2} = 15$$

گام دوم:

در گذارهایی که در شکل زیر نشان داده شده است، فوتون‌هایی با انرژی‌های متفاوت گسیل می‌شود که در محدوده فرسرخ قرار دارند. تعداد این فوتون‌ها ۶ تا است، پس مقدار B، ۶ خواهد شد. ( $B = 6$ )



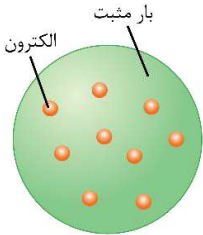
دقت کنید که در تمام گذارهای مربوط به رشته‌های پاشن ( $n' = 3$ )، براکت ( $n' = 4$ ) و پفوند ( $n' = 5$ )، فوتون‌هایی با انرژی‌های متفاوت گسیل می‌شود که در محدوده فرورسرخ قرار دارند.

گام سوم:

$$A - B \xrightarrow[B=6]{A=15} 15 - 6 = 9$$

گروه آموزشی ماز

- به ترتیب از راست به چپ، شکل زیر نشان‌دهنده مدل اتمی ..... است و یکی از نارسایی‌های این مدل اتمی این بود که .....
- ۱) تامسون - بسامدهای تابش گسیل شده از اتم، که این مدل پیش‌بینی می‌کرد با نتایج تجربی سازگار نبود.
  - ۲) تامسون - بار الکتریکی اتم خنثی نبود.
  - ۳) رادرفورد - بار الکتریکی اتم خنثی نبود.
  - ۴) رادرفورد - بسامدهای تابش گسیل شده از اتم، که این مدل پیش‌بینی می‌کرد با نتایج تجربی سازگار نبود.

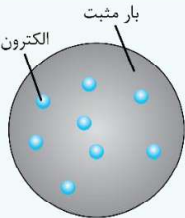


۳۷

پاسخ: گزینه ۱ (آسان - مفهومی و خطبه‌خط کتاب درسی - ۱۳۰۵)

مدل اتمی تامسون

تامسون اولین شخصی بود که موفق به کشف الکترون و اندازه‌گیری نسبت بار به جرم آن  $\frac{e}{m}$  شد. طبق مدل اتمی تامسون، اتم همچون کره‌ای است که بار مثبت به طور همگن در سرتاسر آن گسترده شده است و الکترون‌ها که سهم ناچیزی در جرم اتم دارند، در جاهای مختلف آن پراکنده شده‌اند. این مدل را گاهی یک کاشی کوشی هم می‌گویند، زیرا الکترون‌ها مانند دانه‌های کوشش در آن پخش شده‌اند.

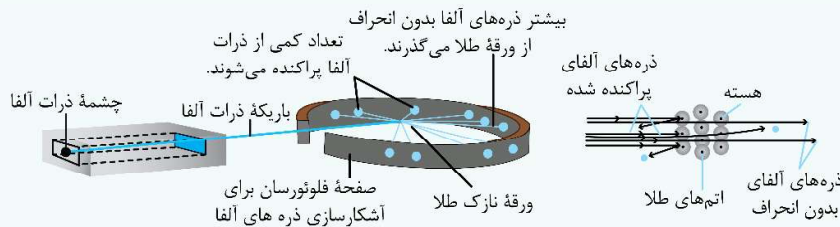


نارسایی مدل تامسون:

در مدل تامسون، الکترون‌ها با بسامدهای معینی حول وضع تعادلشان نوسان می‌کنند و این نوسان سبب تابش امواج الکترومغناطیسی از اتم می‌شود، یکی از ناکامی‌های مدل تامسون این بود که بسامدهای تابش شده از اتم که این مدل پیش‌بینی می‌کرد با نتایج تجربی سازگار نبود. نارسایی دیگر مدل تامسون این بود که نمی‌توانست نتایج حاصل از آزمایش ورقه طلا را توجیه کند.

مدل اتمی رادرفورد:

رادرفورد برای بررسی مدل اتمی تامسون آزمایشی را انجام داد. در این آزمایش، باریکه‌ای از ذرات آلفا (هسته اتم هلیم) به سطح ورقه بسیار نازکی از طلا تابانده می‌شود. همان‌طور که در شکل زیر می‌بینید تعداد زیادی از ذره‌ها بدون انحراف و یا با انحراف کم از ورقه طلا عبور می‌کنند و در برخورد با صفحه فلوروسان، در پشت ورقه نازک طلا جرقه‌های نورانی تولید می‌کنند. اما برخی از ذره‌های آلفا در هنگام خروج از ورقه طلا در زاویه‌های بزرگ منحرف و پراکنده می‌شوند و حتی تعدادی از آن‌ها به عقب برمی‌گردند. رادرفورد از این آزمایش نتیجه گرفت که اتم دارای یک هسته بسیار چگال و کوچک ( $m \approx 10^{-15}$  شعاع) با بار مثبت است که با تعدادی الکترون در فاصله‌هایی به نسبت دور احاطه شده است. مدل اتمی را در فورد را مدل هسته‌ای یا مدل هسته‌ای اتم می‌نامند.



نارسایی مدل رادرفورد:

۱- عدم توجیه پایداری اتم: اگر الکترون نسبت به هسته ساکن باشد، باید تحت اثر نیروی ربایشی الکتریکی بین هسته و الکترون، روی هسته سقوط کند و در نتیجه اتم باید ناپایدار باشد که با واقعیت مطابقت ندارد و اگر الکترون مانند سیاره‌های منظومه خورشیدی که به دور خورشید می‌چرخند، به دور هسته بچرخد باز هم حرکت الکترون ناپایدار خواهد بود. زیرا در این حالت حرکت الکترون شتابدار است و بنابر فیزیک کلاسیک، حرکت شتابدار الکترون باعث تابش امواج الکترومغناطیسی می‌شود که بسامد آن با بسامد حرکت مداری الکترون برابر است. با تابش امواج الکترومغناطیسی، انرژی الکترون به تدریج کاهش یافته و شعاع چرخش آن نیز به تدریج کم شده و باز هم الکترون بر روی هسته سقوط می‌کند.



۲- عدم توجیه طیف گسسته اتم: همان طور که گفتیم طبق مدل رادرفورد اگر الکترون به صورت شتابدار به دور هسته بچرخد، امواج الکترومغناطیسی گسیل می‌کند، با کاهش انرژی الکترون، شعاع چرخش آن به تدریج کمتر شده و بسامد امواج الکترومغناطیسی گسیل شده به تدریج افزایش می‌یابد و به این ترتیب باید طیف امواج الکترومغناطیسی گسیل شده، پیوسته باشد که با واقعیت ناسازگار است. به شکل زیر دقت کنید:



پاسخ شریفی

شکل صورت سؤال، نشان‌دهنده مدل اتمی تامسون است. طبق مدل اتمی تامسون، اتم همچون کره‌ای است که بار مثبت به طور همگن در سرتاسر آن گسترده شده است و الکترون‌ها که سهم ناچیزی در جرم اتم دارند، در جاهای مختلف آن پراکنده شده‌اند. این مدل را گاهی مدل کیک کشمش می‌گویند، زیرا الکترون‌ها مانند دانه‌های کشمش در آن پخش شده‌اند. در مدل اتمی تامسون، وقتی الکترون‌ها با بسامدهای معینی حول وضع تعادلشان نوسان می‌کنند، این نوسان سبب تابش امواج الکترومغناطیسی از اتم می‌شود. یکی از ناکامی‌های (نارسایی‌های) مدل تامسون این بود که بسامدهای تابش گسیل شده از اتم، که این مدل پیش‌بینی می‌کرد، با نتایج تجربی سازگار نبود.

گروه آموزشی ماز

در اتم هیدروژن، الکترون در چهارمین حالت برانگیخته قرار دارد. اگر در طی انتقال این الکترون، فوتونی با کمترین انرژی تابش شود، به ترتیب از راست

به چپ، شعاع مدار حرکت الکترون چند برابر می‌شود و بسامد فوتون تابش شده، چند هر تتر است؟  $(h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}, E_R = 13/6 \text{ eV})$

- ۱)  $\frac{9}{16}, \frac{13}{65} \times 10^{13}$
- ۲)  $\frac{16}{25}, \frac{13}{65} \times 10^{14}$
- ۳)  $\frac{16}{25}, \frac{13}{65} \times 10^{13}$
- ۴)  $\frac{9}{16}, \frac{13}{65} \times 10^{14}$

پاسخ: گزینه ۳ (متوسط - محاسباتی - ۱۲۰۵)

مدل بور

بور مدل اتمی خود را بر مبنای سه اصل زیر مطرح کرد:

اصل ۱: مدارها و انرژی‌های الکترون‌ها در هر اتم کوانتیده‌اند؛ یعنی فقط مدارها و انرژی‌های گسسته معینی مجاز هستند. طبق مدل بور، شعاع مدارها در اتم هیدروژن به کمک رابطه مقابل به دست می‌آید:

$$r_n = n^2 a_0$$

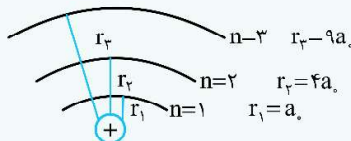
$r_n$  ← شعاع مدارهای الکترون برای اتم هیدروژن

$$(a_0 = 5/29 \times 10^{-11} \text{ m})$$

$a_0$  ← شعاع کوچکترین مدار در اتم هیدروژن (به ازای  $n = 1$ ) که به آن شعاع بور نیز می‌گویند.

$n$  ← شماره مداری که الکترون روی آن قرار دارد.

نکته: با توجه به مدل بور، شعاع لایه‌های مختلف اتم هیدروژن به صورت شکل زیر است، همان‌طور که می‌بینید با افزایش  $n$  فاصله شعاع لایه‌ها افزایش می‌یابد.



نکته: طبق مدل بور، انرژی الکترون در مدارهای اتم هیدروژن به کمک رابطه زیر به دست می‌آید:

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

$E_n$  ← انرژی الکترون در هر لایه از اتم هیدروژن

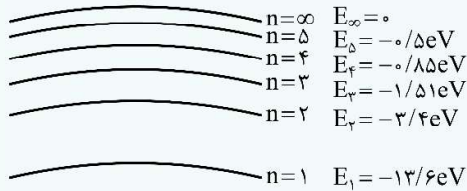
$E_R$  ← انرژی الکترون در اولین مدار اتم هیدروژن (انرژی الکترون در  $n = 1$  برابر  $E_1 = -13/6 \text{ eV}$  است که اندازه آن را معمولاً یک ری‌دبرگ می‌نامند و با نماد

$E_R$  نشان می‌دهند ( $E_R = 13/6 \text{ eV}$ )

$n$  ← شماره مداری که الکترون روی آن قرار دارد.



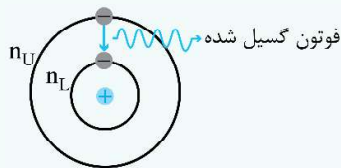
نکته: با توجه به مدل بور انرژی الکترون در لایه‌های مختلف اتم هیدروژن به صورت شکل زیر است. همان‌طور که می‌بینید با افزایش  $n$  فاصله انرژی لایه‌ها کاهش می‌یابد.



نکته: توصیه می‌کنیم برای سرعت در پاسخ‌گویی به سؤالات این قسمت، انرژی الکترون در پنج لایه اول را به خاطر بسپارید.  
اصل ۲: وقتی یک الکترون در یکی از مدارهای مجاز است، هیچ نوع تابش الکترومغناطیسی گسیل نمی‌شود. از این رو گفته می‌شود الکترون در مدار مانا یا حالت مانا قرار دارد.

اصل ۳: الکترون می‌تواند از یک حالت مانا به حالت مانای دیگر برود. هنگام گذار الکترون از یک حالت مانا با انرژی بیشتر  $E_U$  به یک حالت مانا با انرژی کمتر  $E_L$ ، یک فوتون تابش می‌شود. در این صورت انرژی فوتون تابش شده برابر اختلاف انرژی بین دو مدار اولیه و مدار نهایی است و داریم:

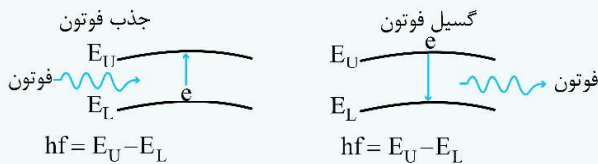
$$E_U - E_L = hf \quad (\text{معادله گسیل فوتون از اتم})$$



$$\begin{aligned} E_U &\leftarrow \text{انرژی الکترون در لایه بالاتر} \\ E_L &\leftarrow \text{انرژی الکترون در لایه پایین‌تر} \\ hf &\leftarrow \text{انرژی فوتون گسیل شده} \end{aligned}$$

هنگامی که الکترون در پایین‌ترین تراز انرژی ( $n = 1$ ) قرار گرفته است، در اصطلاح می‌گویند الکترون در حالت پایه قرار دارد و هنگامی که الکترون در ترازهای انرژی بالاتر ( $n = 2, 3, \dots$ ) قرار می‌گیرد، در اصطلاح می‌گویند الکترون برانگیخته شده است.

هنگامی که الکترون از یک لایه با انرژی بیشتر ( $E_U$ ) به لایه‌ای با انرژی کمتر ( $E_L$ ) منتقل می‌شود، فوتون گسیل می‌کند و برای این‌که الکترون از لایه‌ای با انرژی کمتر ( $E_L$ ) به لایه‌ای با انرژی بیشتر ( $E_U$ ) منتقل شود باید فوتون جذب کند. به عبارت دیگر داریم:



در اتم هیدروژن انرژی مورد نیاز برای انتقال الکترون از حالت پایه ( $n = 1$ ) به بالاترین حالت برانگیخته ( $n = \infty$ ) برابر  $13.6 \text{ eV}$  است. صرف این مقدار انرژی باعث جدا شدن الکترون از اتم می‌شود و یون مثبت هیدروژن ( $H^+$ ) تشکیل می‌شود. این کمترین انرژی لازم برای خارج کردن الکترون از حالت پایه، انرژی یونش الکترون نامیده می‌شود. برای به دست آوردن انرژی یونش الکترون‌هایی که در لایه‌های مختلف اتم هیدروژن قرار می‌گیرند می‌توانیم به صورت زیر عمل کنیم:

$$\begin{cases} E_n = \frac{-E_R}{n^2} \rightarrow \Delta E = E_\infty - E_n = \frac{E_R}{n^2} \\ E_\infty = 0 \end{cases}$$

نکته: مقدار پیش‌بینی شده توسط مدل بور برای انرژی یونش اتم هیدروژن، توافق بسیار خوبی با مقدار تجربی دارد.

### کنکور سراسری ریاضی ۱۴۰۰

الکترون در اتم هیدروژن در حالت پایه قرار دارد. انرژی لازم برای اینکه الکترون از حالت پایه به اولین حالت برانگیخته جهش کند، چند ژول است؟

$$(e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}, E_R = 13.6 \text{ eV})$$

$$1/632 \times 10^{-18} \quad (1)$$

$$3/176 \times 10^{-18} \quad (2)$$

$$4/72 \times 10^{-19} \quad (3)$$

$$5/44 \times 10^{-19} \quad (4)$$

پاسخ: گزینه ۱

اولین حالت برانگیخته همان لایه  $n = 2$  می‌باشد، بنابراین:

$$\Delta E = -E_R \left( \frac{1}{n^2} - \frac{1}{n^2} \right) = -13.6 \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{1^2} \right)$$

$$\rightarrow \Delta E = -13.6 \times \left( \frac{1}{4} - 1 \right) = 10.2 \text{ eV} = 1.6 \times 10^{-19} \times 10.2 = 1.632 \times 10^{-18} \text{ J}$$

گام اول:

در اتم هیدروژن، اولین حالت برانگیخته، مدار  $n = 2$  است. در این سؤال، الکترون در چهارمین حالت برانگیخته قرار دارد. منظور از چهارمین حالت برانگیخته، مدار  $n = 5$  است. حال برای اینکه فوتونی با کمترین انرژی تابش شود، الکترون باید به مدار  $n = 4$  منتقل شود.

گام دوم:

می‌دانیم شعاع مدارهای الکترون برای اتم هیدروژن از رابطه  $r_n = n^2 a_0$  به دست می‌آید، حال شعاع مدارهای  $n = 4$  و  $n = 5$  را به دست می‌آوریم و سپس شعاع مدار  $n = 4$  را تقسیم بر شعاع مدار  $n = 5$  می‌کنیم، تا ببینیم شعاع مدار حرکت الکترون در طی انتقال الکترون از مدار  $n = 5$  به مدار  $n = 4$  چند برابر شده است:

$$r_n = n^2 a_0 \xrightarrow{n=4} r_4 = (4)^2 a_0 \rightarrow r_4 = 16a_0 \rightarrow \frac{r_4}{r_5} = \frac{16a_0}{25a_0} \rightarrow \frac{r_4}{r_5} = \frac{16}{25}$$

$$r_n = n^2 a_0 \xrightarrow{n=5} r_5 = (5)^2 a_0 \rightarrow r_5 = 25a_0$$

پس شعاع مدار حرکت الکترون در طی انتقال الکترون از مدار  $n = 5$  به مدار  $n = 4$  برابر شده است.

گام سوم:

در اتم هیدروژن، انرژی الکترون در مدارهای  $n = 4$  و  $n = 5$ ، برابر است با: (البته ممکن است بعضی‌ها، انرژی الکترون در مدارهای اتمی هیدروژن را حفظ باشند.)

$$E_n = \frac{-E_R}{n^2} \xrightarrow{n=4} E_4 = \frac{-13.6\text{eV}}{(4)^2} = \frac{-13.6}{16} = -0.85\text{eV}$$

$$E_n = \frac{-E_R}{n^2} \xrightarrow{n=5} E_5 = \frac{-13.6}{(5)^2} = \frac{-13.6}{25} = -0.544\text{eV}$$

الکترون از مدار  $n = 5$  به مدار  $n = 4$  رفته است، در این صورت، انرژی فوتون تابش شده برابر اختلاف انرژی مدار  $n = 4$  و مدار  $n = 5$  است. پس با استفاده از رابطه (معادله گسیل فوتون از اتم)  $E_U - E_L = hf$ ، که در آن،  $E_U$ ، انرژی الکترون در مدار  $n = 5$  ( $E_U = E_5$ ) و  $E_L$ ، انرژی الکترون در مدار  $n = 4$  است ( $E_L = E_4$ )، بسامد فوتون تابش شده را به دست می‌آوریم:

$$E_U - E_L = hf \xrightarrow{E_U=E_5, E_L=E_4} E_5 - E_4 = hf \xrightarrow{E_5=-0.544\text{eV}, E_4=-0.85\text{eV}} \frac{-0.544 - (-0.85)}{h=4 \times 10^{-15}\text{eV}\cdot\text{s}}$$

$$-0.544 - (-0.85) = 4 \times 10^{-15} \times f$$

$$\rightarrow -0.544 + 0.85 = 4 \times 10^{-15} \times f \rightarrow 0.306 = 4 \times 10^{-15} \times f$$

$$\rightarrow f = \frac{0.306}{4 \times 10^{-15}} = 7.65 \times 10^{13} \text{ Hz}$$



گروه آموزشی ماز

در اتم هیدروژن، اگر الکترون از مداری که شعاع آن  $16a$  است به مداری با شعاع  $4a$  برود، فوتونی با بسامد  $f$  تابش می‌کند و اگر الکترون از مداری با شعاع  $25a$  به مداری با شعاع  $9a$  برود، فوتونی با بسامد  $f'$  تابش می‌کند. نسبت  $\frac{f'}{f}$  کدام است؟ (  $a$  شعاع بور است.)

۳۹

$\frac{16}{7}$  (۴)

$\frac{256}{525}$  (۳)

$\frac{16}{25}$  (۲)

$\frac{256}{675}$  (۱)



(متوسط - مفهومی و محاسباتی - ۱۳۰۵)

پاسخ: گزینه ۱



پاسخ تشریحی

با توجه به رابطه  $r_n = n^2 a$ ، در حالت اول، الکترون از مدار  $n = 4$  به مدار  $n = 2$  رفته و در حالت دوم از مدار  $n = 5$  به  $n = 3$  رفته است. انرژی فوتون تابش شده در هر حالت برابر است با:

$$\left\{ \begin{array}{l} n = 3 \rightarrow E_3 = \frac{-E_R}{3^2} = \frac{-E_R}{9} \\ n = 5 \rightarrow E_5 = \frac{-E_R}{5^2} = \frac{-E_R}{25} \end{array} \right. \rightarrow hf' = E_R \left( \frac{1}{9} - \frac{1}{25} \right) \quad (1)$$

$$\left\{ \begin{array}{l} n = 2 \rightarrow E_2 = \frac{-E_R}{2^2} = \frac{-E_R}{4} \\ n = 4 \rightarrow E_4 = \frac{-E_R}{4^2} = \frac{-E_R}{16} \end{array} \right. \rightarrow hf = E_R \left( \frac{1}{4} - \frac{1}{16} \right) \quad (2)$$

با تقسیم رابطه (۱) بر رابطه (۲) داریم:

$$\frac{f'}{f} = \frac{\frac{1}{9} - \frac{1}{25}}{\frac{1}{4} - \frac{1}{16}} = \frac{\frac{225}{225} - \frac{9}{225}}{\frac{4}{16} - \frac{1}{16}} = \frac{216}{15} = \frac{256}{675}$$

### گروه آموزشی ماز

کدام گزینه نادرست است؟

۳۰

(۱) در گسیل القایی، یک چشمه انرژی خارجی باید وجود داشته باشد تا الکترون‌ها را به ترازهای انرژی بالاتر برانگیخته کند.

(۲) در گسیل القایی، فوتون گسیل شده در جهت فوتون ورودی حرکت می‌کند.

(۳) مدت زمانی که الکترون‌ها در ترازهای شبه پایدار باقی می‌مانند، کوتاه‌تر از مدت زمانی است که الکترون‌ها در حالت برانگیخته معمولی باقی می‌مانند.

(۴) وارونی جمعیت الکترون‌ها در یک محیط لیزری مربوط به وضعیتی است که تعداد الکترون‌ها در ترازهای شبه پایدار نسبت به تراز پایین‌تر بسیار بیشتر باشند.

(آسان - مفهومی و خطبه‌خط کتاب درسی - ۱۳۰۵)

پاسخ: گزینه ۳



لیزر



لیزر یکی از مهم‌ترین اختراعات قرن بیستم است، که کاربردهای زیادی در صنعت و پزشکی دارد. از جمله مهم‌ترین این کاربردها عبارتند از:

۱- استفاده در چاپگرها (پرینتر لیزری) در کپی اطلاعات روی CD و DVD و خواندن اطلاعات

۲- شبکه‌های کابل نوری

۳- اندازه‌گیری دقیق طول

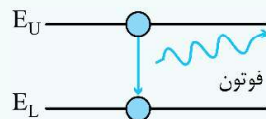
۴- در جوشکاری و برش‌کاری فلزات

۵- در پزشکی برای جراحی، برداشتن لکه‌های پوستی، اصلاح دید چشم و دندان‌پزشکی

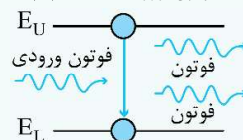
چگونگی ایجاد لیزر

همان‌طور که می‌دانید هنگامی که الکترون از تراز انرژی بالاتر ( $E_U$ ) به تراز انرژی پایین‌تر ( $E_L$ ) می‌آید، فوتون گسیل می‌کند. به طور کلی انتقال الکترون به دو صورت می‌تواند باعث گسیل فوتون شود:

**الف:** گسیل خودبه‌خودی: هنگامی که الکترون به صورت خودبه‌خودی از تراز انرژی بالاتر به تراز انرژی پایین‌تر می‌آید، گسیل خودبه‌خودی صورت می‌گیرد. در گسیل خودبه‌خودی، فوتون در جهتی کاتوره‌ای گسیل می‌شود.



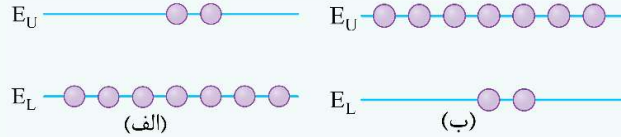
**ب:** گسیل القایی: اگر به الکترونی که در حالت برانگیخته قرار دارد، فوتونی با انرژی مناسب بتابد، الکترون تحریک شده و به مدار انرژی پایین‌تر می‌رود و فوتونی گسیل می‌کند که به آن گسیل القایی می‌گویند. برای روی دادن گسیل القایی باید انرژی فوتون ورودی دقیقاً برابر اختلاف انرژی دو تراز باشد.



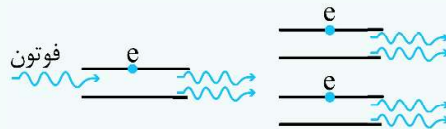
در گسیل القایی سه ویژگی اصلی وجود دارد:

۱- یک فوتون جذب و دو فوتون خارج می‌شود. به این ترتیب تعداد فوتون‌ها افزایش یافته و نور تقویت می‌شود.

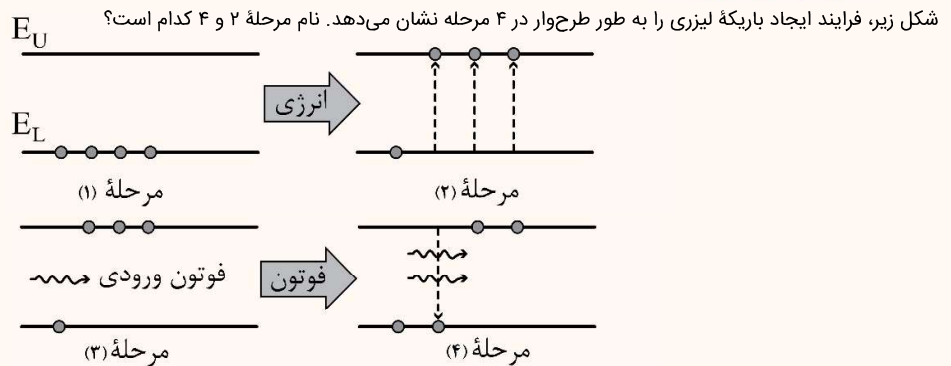
**نکته:** در گسیل القایی یک چشمه انرژی خارجی مناسب باید وجود داشته باشد تا الکترون‌ها را به ترازهای انرژی بالاتر برانگیخته کند. این انرژی می‌تواند به روش‌های متعددی از جمله درخش‌های شدید نور معمولی و یا تخلیه‌های ولتاژ بالا فراهم شود. اگر انرژی کافی به اتم‌ها داده شود، الکترون‌های بیشتری به تراز انرژی بالاتر برانگیخته خواهند شد که به آن وارونی جمعیت گفته می‌شود. وارونی جمعیت الکترون‌ها در یک محیط لیزری مربوط به وضعیتی است که تعداد الکترون‌ها در ترازهایی موسوم به ترازهای شبه پایدار نسبت به تراز پایین‌تر بسیار بیشتر باشند. در این ترازها الکترون‌ها مدت‌زمان بسیار طولانی‌تری ( $10^{-3}$  s) نسبت به حالت برانگیخته معمولی ( $10^{-8}$  s) باقی می‌مانند. این زمان طولانی‌تر، فرصت بیشتری برای افزایش وارونی جمعیت و در نتیجه تقویت نور لیزر فراهم می‌کند. به شکل‌های زیر دقت کنید.



**الف:** به طور معمول و در دمای اتاق، بیشتر الکترون‌ها در تراز انرژی پایین‌تر قرار دارند.  
**ب:** در وضعیتی که وارونی جمعیت به وجود آید بیشتر الکترون‌ها در تراز بالاتری (در مقایسه با تراز پایین‌تر) قرار دارند.  
 ۲- فوتون گسیل‌شده در همان جهت فوتون ورودی حرکت می‌کند.  
 ۳- فوتون گسیل‌شده با فوتون ورودی هم‌گام یا هم‌فاز است.  
 اساس کار لیزرها گسیل القایی است. فرض کنید مطابق شکل زیر، به یک اتم برانگیخته فوتونی با انرژی مناسب بتابانیم، همان‌طور که گفتیم در این فرایند دو فوتون مشابه به وجود می‌آید. حال اگر هر یک از این فوتون‌ها به دو اتم برانگیخته دیگر بتابند، ۴ فوتون مشابه ایجاد می‌شود و اگر این فرایند ادامه پیدا کند، مجموعه‌ای از فوتون‌هایی هم‌بسامد، هم‌فاز و هم‌جهت به وجود می‌آیند که باریکه لیزر را تشکیل می‌دهند.



**کنکور سراسری تجربی ۱۴۰۲**



(۱) وارونی جمعیت و فرایند گسیل القایی  
 (۲) برانگیخته معمولی و فرایند گسیل القایی  
 (۳) وارونی جمعیت و فرایند گسیل خودبه‌خود  
 (۴) برانگیخته معمولی و فرایند گسیل خودبه‌خود

پاسخ: گزینه ۱

مرحله (۲) وارونی جمعیت را نشان می‌دهد که در آن بیشتر الکترون‌ها در حالت برانگیخته قرار دارند.  
 مرحله (۴) گسیل القایی را نشان می‌دهد که در آن، تابش یک فوتون ورودی باعث گسیل فوتون جدیدی می‌شود و در نهایت دو فوتون خارج می‌شوند.

**بررسی گزینه‌ها:**

- ۱- در گسیل القایی، یک چشمه انرژی خارجی باید وجود داشته باشد تا الکترون‌ها را به ترازهای انرژی بالاتر برانگیخته کند. این انرژی می‌تواند به روش‌های متعددی از جمله درخش‌های شدید نور معمولی و یا تخلیه‌های ولتاژ بالا فراهم شود. اگر انرژی کافی به اتم‌ها داده شود، الکترون‌های بیشتری به تراز انرژی بالاتر برانگیخته خواهند شد که به آن وارونی جمعیت گفته می‌شود. (✓)
- ۲- در گسیل القایی، سه ویژگی اصلی وجود دارد، یکی از این ویژگی‌ها، این است که، فوتون گسیل‌شده در همان جهت فوتون ورودی حرکت می‌کند. (✓)
- ۳- مدت زمانی که الکترون‌ها در ترازهای شبه پایدار باقی می‌مانند ( $10^{-3}$  s)، بسیار طولانی‌تر از مدت زمانی است که الکترون‌ها در حالت برانگیخته معمولی باقی می‌مانند ( $10^{-8}$  s). (×)
- ۴- وارونی جمعیت الکترون‌ها در یک محیط لیزری، مربوط به وضعیتی است که تعداد الکترون‌ها در ترازهایی موسوم به ترازهای شبه پایدار نسبت به تراز پایین‌تر بسیار بیشتر باشند. (✓)

# گزینہ دو

## مؤسسہ آموزشی فرهنگی فیزیک

۱۵

پاسخ: گزینه ۱

۳۱

▲ مشخصات سؤال: متوسط \* فیزیک ۳ (فصل ۵)  
موارد «الف»، «پ» و «ت» درست و مورد «ب» نادرست است؛ زیرا طیف گسیلی حاصل از جامد ملتهب گسیلی پیوسته بوده و به کمک آن نمی توان جنس جامد را شناسایی کرد.

پاسخ: گزینه ۳

۳۲

▲ مشخصات سؤال: متوسط \* فیزیک ۳ (فصل ۵)

انرژی فوتون A، ۳ برابر انرژی فوتون B است، بنابراین:

$$E_A = 3E_B \Rightarrow \frac{E_A}{E_B} = 3 \xrightarrow{(E = \frac{hc}{\lambda})} \frac{E_A}{E_B} = \frac{\lambda_B}{\lambda_A} = 3 \Rightarrow \lambda_B = 3\lambda_A \quad (1) \text{ رابطه}$$

اختلاف طول موج A و B برابر ۴۰۰ nm است، در نتیجه:

$$\lambda_B - \lambda_A = 400 \text{ nm} \xrightarrow{\text{رابطه (۱)}} 3\lambda_A - \lambda_A = 400 \Rightarrow 2\lambda_A = 400 \Rightarrow \lambda_A = 200 \text{ nm}, \lambda_B = 3\lambda_A = 3 \times 200 = 600 \text{ nm}$$

در پایان  $f_A$  را به دست می آوریم:

$$\lambda_A = 200 \text{ nm} \Rightarrow \frac{c}{f_A} = 200 \text{ nm} \Rightarrow f_A = \frac{c}{200 \text{ nm}} = \frac{3 \times 10^8}{200 \times 10^{-9}} = \frac{3 \times 10^8}{2 \times 10^{-7}} = 1.5 \times 10^{15} \text{ Hz} = 1500 \text{ THz}$$

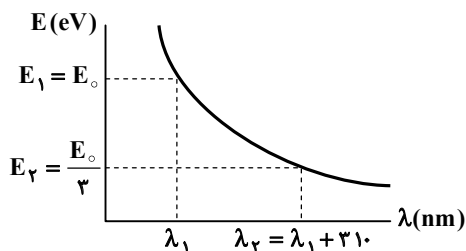
سال تحصیلی ۱۳۹۰-۹۱  
دفتر کار: تهران، کوچه پارس، پلاک ۱۱۱

۴۳

پاسخ: گزینه ۱

▲ مشخصات سؤال: متوسط \* فیزیک ۳ (فصل ۵)

با توجه به نمودار و رابطه  $E = \frac{hc}{\lambda}$  برای انرژی فوتون بر حسب طول موج آن، داریم:



$$E = \frac{hc}{\lambda} \Rightarrow \frac{E_2}{E_1} = \frac{\lambda_1}{\lambda_2} \Rightarrow \frac{\frac{E_0}{3}}{E_0} = \frac{\lambda_1}{\lambda_1 + 310} \Rightarrow \frac{1}{3} = \frac{\lambda_1}{\lambda_1 + 310}$$

$$\Rightarrow \lambda_1 + 310 = 3\lambda_1 \Rightarrow 2\lambda_1 = 310 \Rightarrow \lambda_1 = 155 \text{ nm}$$

▲ مشخصات سؤال: دشوار \* فیزیک ۳ (فصل ۵)

پاسخ: گزینه ۲

در مدت ۳ دقیقه و ۲۰ ثانیه، تعداد  $3 \times 10^{22}$  فوتون با طول موج  $620 \text{ nm}$  از لامپ گسیل می‌شود، بنابراین توان تابشی لامپ برابر است با:

$$P_{\text{تابشی}} = \frac{E_{\text{تابشی}}}{t} = \frac{nhc}{\lambda t} = \frac{(3 \times 10^{22}) \times (1240 \text{ eV} \cdot \text{nm})}{(620 \text{ nm}) \times (3 \times 60 + 20)} = \frac{3 \times 10^{22} \times 2}{200} = 3 \times 10^{20} \frac{\text{eV}}{\text{s}} = 3 \times 10^{20} \times (1/6 \times 10^{-19}) \frac{\text{J}}{\text{s}} = 48 \text{ W}$$

بازده لامپ در تبدیل انرژی الکتریکی به انرژی تابشی ۴۰ درصد است، بنابراین:

$$Ra = \frac{P_{\text{تابشی}}}{P_{\text{الکتریکی}}} \Rightarrow 0.4 = \frac{48}{P_{\text{الکتریکی}}} \Rightarrow P_{\text{الکتریکی}} = \frac{48}{0.4} = 120 \text{ W}$$

همچنین شدت تابش لامپ برابر است با:

$$I = \frac{P_{\text{تابشی}}}{A} = \frac{P_{\text{تابشی}}}{4\pi r^2} = \frac{48}{4 \times 3 \times (4 \times 10^{-2})^2} = \frac{48}{4 \times 3 \times 16 \times 10^{-4}} = \frac{1}{4} \times 10^4 = 2500 \frac{\text{W}}{\text{m}^2}$$

▲ مشخصات سؤال: دشوار \* فیزیک ۳ (فصل ۶)

پاسخ: گزینه ۴

فعال باقی مانده:  $N = \frac{N_0}{2^n}$  تعداد واپاشی شده:  $N' = N_0 - \frac{N_0}{2^n} = N_0 (1 - \frac{1}{2^n})$

رابطه (۱):  $56 \times 10^{18} = N_0 (1 - \frac{1}{2^n})$

رابطه (۲):  $(56 + 7) \times 10^{18} = N_0 (1 - \frac{1}{2^{2n}}) = N_0 (1 - \frac{1}{2^n})(1 + \frac{1}{2^n})$

روابط (۱) و (۲)  $\rightarrow \frac{63 \times 10^{18}}{56 \times 10^{18}} = \frac{N_0 (1 - \frac{1}{2^n})(1 + \frac{1}{2^n})}{N_0 (1 - \frac{1}{2^n})} = 1 + \frac{1}{2^n}$

$\Rightarrow \frac{1}{2^n} = \frac{63}{56} - 1 = \frac{7}{56} = \frac{1}{8} \Rightarrow n = 3 = \frac{12}{T} \Rightarrow T = 4 \text{ h}$

$56 \times 10^{18} = N_0 (1 - \frac{1}{8}) = \frac{7}{8} N_0 \Rightarrow N_0 = 64 \times 10^{18}$

۴۴

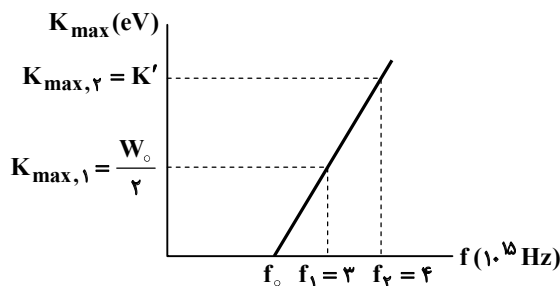
پاسخ: گزینه ۱

▲ مشخصات سؤال: متوسط \* فیزیک ۳ (فصل ۵)

با توجه به نمودار، با تابش نور به بسامد  $f_1 = 3 \times 10^{15} \text{ Hz}$  بر

سطح فلز، بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌ها برابر  $\frac{W_0}{2}$

می‌شود، بنابراین از رابطه  $K_{\text{max}} = hf - W_0$  داریم:

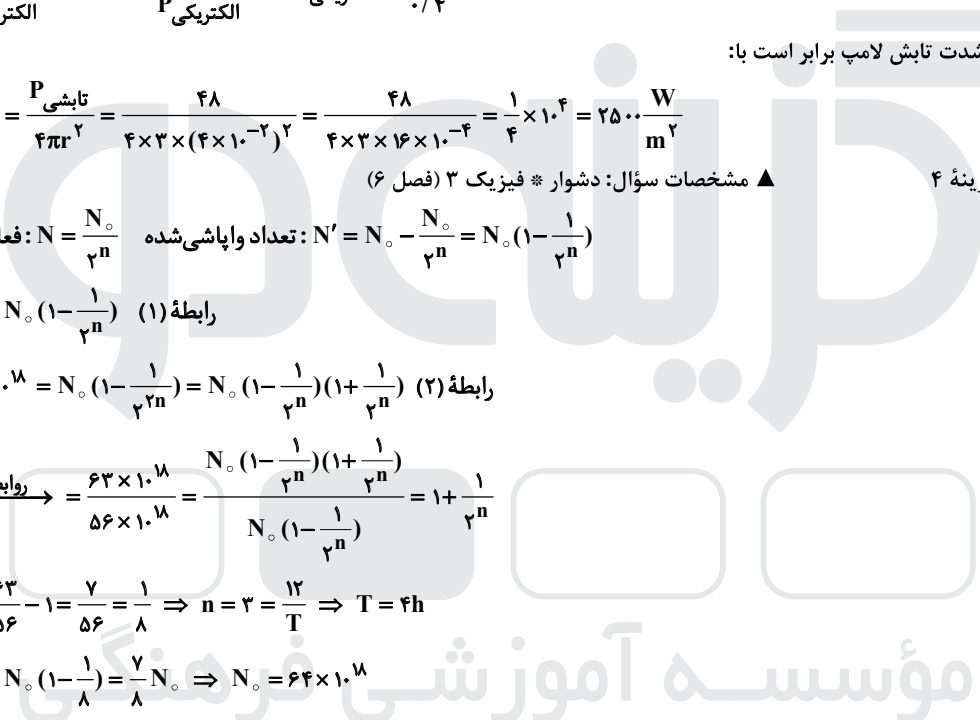


$K_{\text{max},1} = hf_1 - W_0 \Rightarrow \frac{W_0}{2} = (4 \times 10^{15}) \times (3 \times 10^{15}) - W_0 \Rightarrow \frac{3W_0}{2} = 12 \Rightarrow W_0 = 8 \text{ eV}$

$W_0 = hf_0 \Rightarrow \lambda = (4 \times 10^{15})(f_0) \Rightarrow f_0 = 2 \times 10^{15} \text{ Hz}$

اکنون با مشخص شدن  $W_0$  و  $f_1$  می‌توان بیشینه انرژی جنبشی فوتوالکترون‌هایی که از تابش نور با بسامد  $f_2 = 2f_1$  به وجود می‌آیند را به دست آورد:

$K_{\text{max},2} = hf_2 - W_0 \Rightarrow K' = h(2f_0) - W_0 = 2hf_0 - W_0 = 2W_0 - W_0 \Rightarrow K' = W_0 = 8 \text{ eV}$



پاسخ: گزینه ۲  
▲ مشخصات سؤال: متوسط \* فیزیک ۳ (فصل ۵)  
مجموعاً ۱۰ نوع فوتون تابش می‌شود که ۳ نوع آن فروسرخ است.

$$\binom{n}{2} = \frac{n(n-1)}{2} \Rightarrow \binom{5}{2} = \frac{5 \times 4}{2} = 10$$

۵ → ۴

۵ → ۳

۴ → ۳

۳ نوع آن مرئی است:

۵ → ۲

۴ → ۲

۳ → ۲

۴ نوع آن فرابنفش است:

۵ → ۱

۴ → ۱

۳ → ۱

۲ → ۱

پس مجموعاً ۷ نوع آن مرئی و فرابنفش است.



۳۸

پاسخ: گزینه ۲

▲ مشخصات سؤال: متوسط \* فیزیک ۳ (فصل ۵)

دقت کنید ۱۰۰ نانومتر یک طول موج فرابنفش است، پس گزینه‌های ۳ و ۴ نادرست هستند؛ زیرا گذارهای از مدار بالاتر به مدار ۳ یا بیشتر منجر به گسیل فوتون‌های فرورسرخ می‌شوند و گذارهای از مدار ۳ یا ۴ یا ۵ یا ۶ به مدار ۲ هم فوتون‌های مرئی تولید می‌کند.

$$hf = E_U - E_L$$

$$\Rightarrow \frac{hc}{\lambda} = E_U - E_L \Rightarrow \frac{1200}{100} = -\frac{13/5}{n^2} - \frac{-13/5}{1} \Rightarrow 12 - 13/5 = -\frac{13/5}{n^2} \Rightarrow 1/5 = \frac{13/5}{n^2} \Rightarrow n = 3$$

▲ مشخصات سؤال: دشوار \* فیزیک ۳ (فصل ۵)

پاسخ: گزینه ۱

۳۹

حالت پایه  $n = 1$  است و حالت‌های برانگیخته از  $n = 2$  و پس از آن هستند، پس چهارمین حالت برانگیخته می‌شود  $n = 5$ . برای انجام فرایند گسیل، الکترون از حالت بالاتر به پایین تر می‌رود. برای الکترونی که در تراز  $n = 5$  است، کوچک ترین  $\Delta E$  با ترازهای پایین تر مربوط به گذار ( $5 \rightarrow 4$ ) است.

$$hf = E_5 - E_4 = \frac{-E_R}{25} - \frac{-E_R}{16}$$

$$\Rightarrow f = \frac{E_R}{h} \left( \frac{1}{16} - \frac{1}{25} \right) = \frac{9E_R}{40h} = \frac{9 \times 13/6 \times 10^{-19}}{40 \times 6/6 \times 10^{-34}} = \frac{9 \times 13/6 \times 10^{14}}{25 \times 6/6} = \frac{3 \times 13/6}{2/2 \times 25} \times 10^{14} = \frac{40/8}{55} \times 10^{14} = 7/4 \times 10^{13} \text{ Hz}$$

▲ مشخصات سؤال: متوسط \* فیزیک ۳ (فصل ۵)

پاسخ: گزینه ۴

۵۰

$$r_n = n^2 a_0 \Rightarrow \frac{r_n}{r_{n+1}} = \left( \frac{n}{n+1} \right)^2$$

$$\frac{64}{100} = \left( \frac{n}{n+1} \right)^2 \Rightarrow \frac{8}{10} = \frac{n}{n+1} \Rightarrow 10n = 8n + 8 \Rightarrow n = 4 \Rightarrow n+1 = 5$$

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{n^2} - \frac{1}{(n+1)^2} \right) \Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{100} \left( \frac{1}{16} - \frac{1}{25} \right) = \frac{9}{25 \times 1600} \Rightarrow \lambda = \frac{25 \times 1600}{9} = \frac{40000}{9} \text{ nm} = \frac{40}{9} \mu\text{m}$$