

دفترچه شماره ۱

آزمون شماره ۱۶

جمعه ۱۴۰۱/۱۲/۰۵



# آزمون‌های سراسری کنکور

گزینه درست را انتخاب کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۲

## سوالات آزمون

پایه یازدهم ریاضی

دوره دوم متوسطه

شماره داوطلبی:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۱۰۰ دقیقه	تعداد کل سوالات: ۸۰

عنوانی مواد امتحانی آزمون گروه آزمایشی علوم ریاضی، تعداد سوالات و مدت پاسخگویی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال		شماره سوال	مدت پاسخگویی
		تا	از		
۱	حسابان ۱	۱۰	۱	۱۰	۴۵ دقیقه
	آمار و احتمال	۲۰	۱۱	۱۰	
	هندسه ۲	۳۰	۲۱	۱۰	
۲	فیزیک ۲	۵۵	۳۱	۲۵	۳۰ دقیقه
۳	شیمی ۲	۸۰	۵۶	۲۵	۲۵ دقیقه



## ریاضیات



## حسابان (۱)

اگر  $x + \frac{1}{x} = 2$  کدام است؟ -۱

$$\frac{1}{\log_{x^2-1} 2} - \frac{1}{\log_x 2}$$

 $\sqrt{6}$  (۴) $5\sqrt{2}$  (۳) $\sqrt{8}$  (۲) $\sqrt{5}$  (۱)

اگر  $f^{-1}(x) = f(x) = \frac{(log(a+b))x+1}{x+\log(a-b)}$  کدام است؟ -۲

$$\frac{a^2+b^2+1}{3a^2}$$

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

اگر  $f(x) = 2^x$  و  $g(x) = \log_2(x^2+1)$  باشد، حاصل  $a + \frac{1}{a}$  کدام است؟ -۳

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

۲ (۱)

اگر جدول تعیین علامت دامنه تابع  $f(x) = \log \frac{|x-\alpha|(x^2-ax+b)}{x^2+x+1}$  باشد، حاصل  $\alpha ab$  کدام است؟ -۴

-1	1	2	
+ .	- .	- .	+

۲ (۴)

-۲ (۳)

۴ (۲)

-۴ (۱)

اگر وارون تابع  $f^{-1}(x) = \log_b(x+a)$  به صورت  $f(x) = \frac{e^x + 3^x}{e^x + 8^x}$  باشد، حاصل  $a+b$  کدام است؟ -۵

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

اگر رابطه  $\log_y x + \log_x y = 2$  برقرار باشد، حاصل  $\frac{2(\log_y x)^{100}-1}{(\log_y x)^{100}-4}$  کدام است؟ -۶

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

وارون تابع  $f^{-1}(x) = \sqrt[10]{\frac{x-a}{b}} - c + d$  به صورت  $f(x) = 2 \log(x^3 - 6x^2 + 12x + 1)$  است. حاصل  $a+b+c+d$  کدام است؟ -۷

۸ (۴)

۱۰ (۳)

۲۶ (۲)

۱۳ (۱)

اگر  $A^2 + \frac{1}{A^2}$  باشد، حاصل  $\log_{1+\sqrt{3}} 2 + \log_{1-\sqrt{3}} (2 + \sqrt{3}) = A$  کدام است؟ -۸

 $\frac{15}{4}$  (۴) $\frac{17}{4}$  (۳) $\frac{13}{8}$  (۲) $\frac{9}{4}$  (۱)



- ۹- اگر زاویه بین عقربه ساعت‌شمار و دقیقه‌شمار در ساعت  $3:35$  برابر  $\alpha$  باشد، مقدار  $\alpha$  بر حسب رادیان کدام است؟

$$\frac{3\pi}{72} \quad (4)$$

$$\frac{4\pi}{72} \quad (3)$$

$$\frac{53\pi}{72} \quad (2)$$

$$\frac{43\pi}{72} \quad (1)$$

- ۱۰- چرخ و فلکی دارای  $40^\circ$  کابین است. اگر در ابتدای حرکت در کابین شماره  $3$  نشسته باشیم، پس از  $\frac{15\pi}{10}$  دوران در جای کدام کابین قرار خواهیم گرفت و مسافت طی شده تقریباً چقدر است؟ (شعاع چرخ و فلک  $2$  و  $3 \approx \pi$  است.)

$$24, 36 \quad (4)$$

$$18, 36 \quad (3)$$

$$9, 33 \quad (2)$$

$$6, 33 \quad (1)$$

### آمار و احتمال

- ۱۱- دو کیسه مشابه داریم، در کیسه  $A$ ،  $3$  مهره سفید و  $3$  مهره سیاه و در کیسه  $B$ ،  $4$  مهره سفید و  $2$  مهره سیاه وجود دارد. اگر از یک کیسه

مهره‌ای به تصادف برداریم و به دیگری منتقل کنیم سپس از آن کیسه مهره‌ای برداریم، به چه احتمالی این دو مهره سیاه هستند؟

$$\frac{17}{84} \quad (4)$$

$$\frac{17}{42} \quad (3)$$

$$\frac{8}{84} \quad (2)$$

$$\frac{9}{84} \quad (1)$$

- ۱۲- در یک خانواده با  $3$  فرزند، احتمال این‌که یک فرزند برادر بزرگ‌تر نداشته باشد، چقدر است؟

$$\frac{5}{12} \quad (4)$$

$$\frac{7}{12} \quad (3)$$

$$\frac{1}{3} \quad (2)$$

$$\frac{1}{4} \quad (1)$$

- ۱۳- یک تیرانداز اگر با چشم باز تیراندازی کند به احتمال  $\frac{6}{10}$  به هدف می‌زند و با چشمی بسته به احتمال  $\frac{4}{10}$  تیر را به هدف می‌زند. اگر تیر به

هدف خورده باشد به چه احتمالی با چشم بسته تیراندازی کرده است؟

$$0/3 \quad (4)$$

$$0/4 \quad (3)$$

$$0/5 \quad (2)$$

$$0/6 \quad (1)$$

- ۱۴- سکه‌ای را  $10$  بار پرتاب کردۀ‌ایم. اگر بدانیم که  $2$  بار رو ظاهر شده است، به چه احتمالی پرتاب اول و آخر مانند هم بوده است؟

$$\frac{23}{45} \quad (4)$$

$$\frac{26}{45} \quad (3)$$

$$\frac{28}{45} \quad (2)$$

$$\frac{29}{45} \quad (1)$$

- ۱۵- اگر فضای نمونه  $\{a_1, a_2, a_3, a_4, a_5, a_6\}$  و  $P(a_i) = \frac{i}{k}$  چقدر است؟

$$\frac{1}{5} \quad (4)$$

$$\frac{1}{4} \quad (3)$$

$$\frac{1}{3} \quad (2)$$

$$\frac{1}{2} \quad (1)$$

- ۱۶- در پرتاب  $2$  تاس، احتمال آن‌که تاس دوم  $2$  برابر تاس اول باشد در حالی که بدانیم جمع آن‌ها زوج بوده است، چقدر است؟

$$\frac{1}{18} \quad (4)$$

$$\frac{1}{15} \quad (3)$$

$$\frac{1}{12} \quad (2)$$

$$\frac{1}{9} \quad (1)$$

- ۱۷- در بین  $11$  نفر تیم فوتبال پرسپولیس، اگر علی‌رضا بیرانوند از وحید امیری و وحید امیری از امید عالیشاه بلندتر باشد، با چه احتمالی

بیرانوند از نظر قد دومین نفر بلند قد تیم است؟

$$\frac{1}{11} \quad (4)$$

$$\frac{17}{165} \quad (3)$$

$$\frac{12}{55} \quad (2)$$

$$\frac{1}{10} \quad (1)$$



-۱۸ اگر  $P(B'|A') \cdot P(A) = \frac{3}{5}$  و  $P(B-A) = \frac{1}{5}$  کدام است؟

$\frac{1}{3} (4)$

$\frac{2}{5} (3)$

$\frac{4}{5} (2)$

$\frac{1}{2} (1)$

-۱۹ در کیسه S، ۶ توب قرمز و ۳ توب سفید و در کیسه T، ۴ توب قرمز و ۵ توب سفید قرار دارد. اگر از کیسه S، ۲ توب و از کیسه T، ۳ توب به تصادف برداریم و در کیسه جدید قرار دهیم سپس از کیسه جدید توبی برداریم، به چه احتمال قرمز است؟

$\frac{8}{15} (4)$

$\frac{7}{15} (3)$

$\frac{3}{5} (2)$

$\frac{1}{5} (1)$

-۲۰ احتمال بارش برف و بارش باران در هفته آینده به ترتیب  $\frac{1}{10}$  و  $\frac{4}{5}$  است. احتمال تعطیلی مدارس پس از بارش برف و باران به ترتیب  $\frac{5}{10}$  است، با فرض ناسازگاری بارش برف و باران اگر مدرسه بر اثر بارش برف یا باران تعطیل شده باشد به چه احتمالی برف باریده است؟

$\frac{8}{13} (4)$

$\frac{7}{13} (3)$

$\frac{6}{13} (2)$

$\frac{5}{13} (1)$

### هندسه (۲)

-۲۱ دوران یافته خط d در یک دوران به مرکز O و زاویه  $64^\circ$ ، خط d' است که دو خط d و d' در نقطه A متقاطع هستند. پاره خط OA با خط d

چه زاویه‌ای می‌سازد؟

$116^\circ (4)$

$76^\circ (3)$

$58^\circ (2)$

$52^\circ (1)$

-۲۲ مربع ABCD به ضلع ۱۲ مفروض است. این مربع را با برداری به طول ۷ و موازی AB انتقال می‌دهیم تا مربع A'B'C'D' به دست آید.

طول A'C کدام است؟

$16 (4)$

$15 (3)$

$14 (2)$

$13 (1)$

-۲۳ دایره (O, 2a+1) را با بردار انتقال  $\overrightarrow{OO'}$  بر دایره (O, 5+a) تصویر می‌کنیم. اگر اندازه مماس مشترک داخلی این دو دایره ۲۴ باشد، اندازه مماس مشترک خارجی این دو دایره کدام است؟

$32 (4)$

$30 (3)$

$29 (2)$

$27 (1)$

-۲۴ مثلث ABC مفروض است. اگر نقطه G محل همرسی میانه‌های این مثلث باشد و مثلث را با بردار AG انتقال دهیم تا مثلث GB'C' به دست آید. چنانچه مساحت ناحیه مشترک دو مثلث ۵ باشد، مساحت مثلث GB'C' کدام است؟

$80 (4)$

$60 (3)$

$45 (2)$

$36 (1)$

-۲۵ در تجانس به مرکز O و نسبت k =  $-\frac{7}{3}$  اگر OA = ۱۲ باشد و داشته باشیم T(A) = A'، آنگاه طول پاره خط AA' کدام است؟

$40 (4)$

$32 (3)$

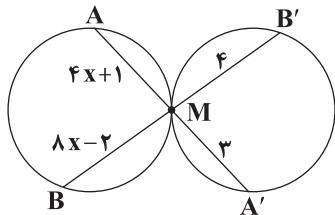
$28 (2)$

$16 (1)$

محل انجام محاسبات



۲۶- در شکل مقابل دو دایره برابر در نقطه M مماس خارج هستند. مقدار x کدام است؟



۱/۲۵ (۱)

۱/۵ (۲)

۱/۷۵ (۳)

۲/۲۵ (۴)

۲۷- مساحت سطح محصور بین یک مربع و تبدیل یافته آن تحت یک تجانس به مرکز تلاقي قطرها و نسبت  $\frac{5}{7}$  برابر ۴۸ است. محیط مربع اولیه

کدام است؟

۵۶ $\sqrt{2}$  (۴)

۵۶ (۳)

۲۸ $\sqrt{2}$  (۲)

۲۸ (۱)

۲۸- دو دایره (۳، ۵) و (۰، ۰) که  $OO' = 10$  است، مفروض می‌باشند. بیشترین فاصله دایره C' تا مرکز تجانس مستقیم دو دایره کدام است؟

۳۰ (۴)

۱۶ (۳)

۱۱ (۲)

۶ (۱)

۲۹- مساحت یک مثلث ۶۳ است و مساحت تصویر این مثلث تحت یک تجانس به مرکز O و نسبت k برابر ۳۴۳ می‌باشد. تحت این تجانس

پاره خطی به طول ۶ را به پاره خطی به طول L تبدیل کرده‌ایم، L کدام است؟

۱۸ (۴)

۱۶ (۳)

۱۴ (۲)

۱۲ (۱)

۳۰- تجانس در چه صورتی تبدیل همانی است؟

۲) زمانی که  $|k| = 1$  باشند.

۱) در صورتی که شبیب را حفظ کند.

۴) زمانی که  $k = 1$  باشند.

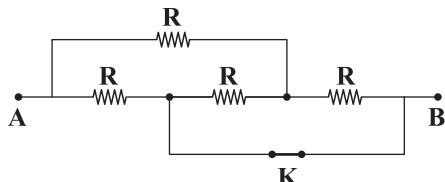
۳) در صورتی که طولپا باشند.

## سایت کنکور



- ۳۱- شکل زیر، قسمتی از یک مدار را نشان می‌دهد. مقاومت معادل بین دو نقطه A و B برابر ۹ اهم است. اگر کلید K باز شود، مقاومت معادل

بین دو نقطه A و B چند اهم می‌شود؟



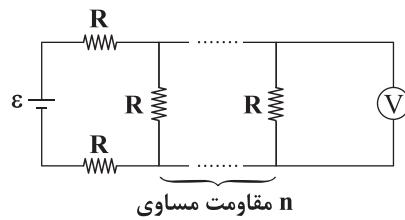
۱۵ (۱)

۲۵ (۲)

۱۲/۵ (۳)

۱۷/۵ (۴)

- ۳۲- در مدار زیر، عدد ولتسنج آرمانی،  $\frac{1}{21}$  برابر نیروی حرکتی باتری ایده‌آل است. n کدام است؟



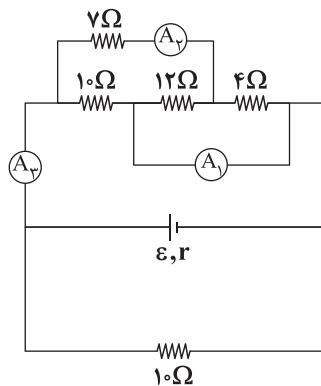
۵ (۱)

۶ (۲)

۱۰ (۳)

۱۲ (۴)

- ۳۳- در مدار زیر، اگر آمپرسنج ایده‌آل  $A_1$ ، ۵ آمپر را اندازه بگیرد، عدد آمپرسنج ایده‌آل  $A_2$  چند برابر عدد آمپرسنج ایده‌آل  $A_3$  است؟



۱/۲۵ (۱)

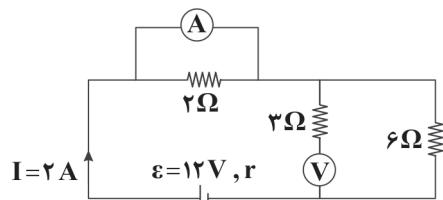
۱/۵ (۲)

۲ (۳)

۲/۵ (۴)

## سایت کنکور

- ۳۴- کدام گزینه در مورد مدار شکل زیر نادرست است؟ (آمپرسنج و ولتسنج آرمانی هستند).



۱) چون آمپرسنج آرمانی است، مقاومت ۲ اهمی از مدار حذف می‌شود.

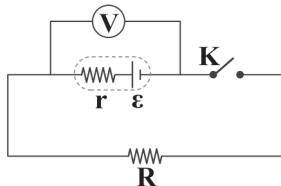
۲) جریانی از مقاومت ۳ اهمی نمی‌گذرد.

۳) اگر جای آمپرسنج و ولتسنج را عوض کنیم، مقدار نشان داده شده توسط ولتسنج افزایش می‌یابد.

۴) ولتسنج، اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت ۶ اهمی را نشان می‌دهد.



-۳۵- در مدار شکل زیر، باز و بسته کردن کلید K، عدد ولتسنج تغییر قابل توجهی نمی‌کند. این مسئله نشان‌دهنده چیست؟ (ولتسنج را آرمانی در نظر بگیرید).



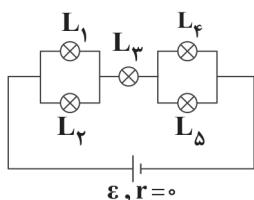
(۱) در مقایسه با  $r$  خیلی کوچک است.

$$r = R \quad (2)$$

(۳) در مقایسه با R خیلی کوچک است.

(۴) ولتسنج بدون توجه به R و ε همواره برای ε یک عدد را نمایش می‌دهد.

-۳۶- در شکل زیر با سوختن کدام لامپ، شدت نور لامپ L<sub>۵</sub> افزایش می‌یابد؟



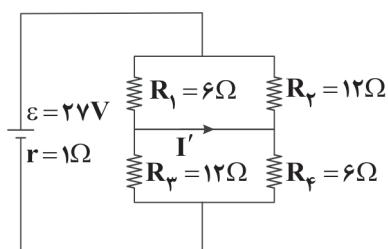
$$L_1 \quad (1)$$

$$L_2 \quad (2)$$

$$L_3 \quad (3)$$

$$L_4 \quad (4)$$

-۳۷- در مدار زیر I' چند آمپر است؟



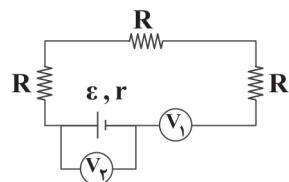
$$1) \text{ صفر}$$

$$1) \quad (2)$$

$$2) \quad (3)$$

$$3) \quad (4)$$

-۳۸- در مدار شکل زیر، مقاومت ولتسنج‌ها بسیار زیاد است. کدامیک از گزینه‌های زیر درست است؟



$$V_1 = \epsilon \text{ و } V_1 = 0 \quad (1)$$

$$V_1 = V_2 = \epsilon \quad (2)$$

$$V_1 = 0 \text{ و } V_1 = \epsilon \quad (3)$$

$$V_1 = V_2 = 0 \quad (4)$$

-۳۹- سه لامپ ۳۰، ۴۰ و ۱۲۰ واتی را که هر سه با اختلاف پتانسیل الکتریکی ۲۲۰ ولت کار می‌کنند، به طور متوالی به هم بسته و دو سر مجموعه را

# سایت کنکور

به اختلاف پتانسیل الکتریکی ۲۲۰ ولت وصل می‌کنیم. مجموع توان مصرفی لامپ‌ها چند وات است؟

$$19) \quad (4)$$

$$15) \quad (3)$$

$$\frac{1}{19} \quad (2)$$

$$\frac{1}{15} \quad (1)$$

-۴۰- مقاومتی را به یک باتری می‌بندیم. بیشینه توان خروجی باتری برابر با  $64/8 = 8$  وات و بیشینه جریانی که از باتری می‌توان گرفت، ۱۸ آمپر

است. نیروی محرکه این باتری و مقاومت درونی آن به ترتیب از راست به چپ در SI در کدام گزینه به درستی آمده‌اند؟

$$۰/۸ - ۷/۲ \quad (4)$$

$$۱۴/۴ - ۰/۸ \quad (3)$$

$$۱/۶ - ۷/۲ \quad (2)$$

$$۱/۶ - ۱۴/۴ \quad (1)$$



- ۴۱- یک باتری را یک بار به مقاومت  $2\Omega$  متصل می‌کنیم و در این حالت جریان  $6A$  از آن عبور می‌کند. باز دیگر همان باتری را به مقاومت  $12\Omega$  متصل نموده و در این حالت جریان  $4A$  از آن عبور می‌کند. مقاومت درونی و نیروی حرکتی این باتری برحسب SI به ترتیب از راست به چپ در کدام گزینه به درستی آمدند؟

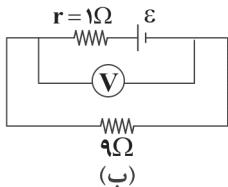
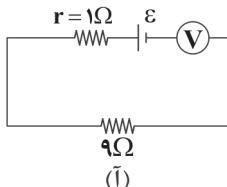
۹ - ۶۰ (۴)

۶۰ - ۹ (۳)

۱۲۰ - ۱۸ (۲)

۱۸ - ۱۲۰ (۱)

- ۴۲- در مدار شکل (آ)، ولتسنج آرمانی عدد  $10$  ولت را نشان می‌دهد. در مدار شکل (ب) ولتسنج آرمانی چه عددی را برحسب ولت نشان می‌دهد؟



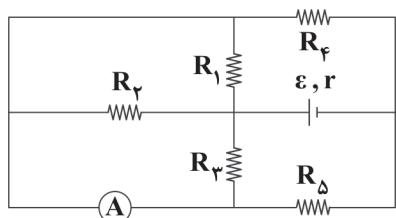
۹ (۱)

۸ (۲)

۴/۵ (۳)

۴ (۴)

- ۴۳- در شکل زیر، همه مقاومت‌های خارجی مشابه و برابر با  $12\Omega$  هستند و  $r = 2\Omega$  و  $\epsilon = 36V$  است. آمپرسنج ایده‌آل چند آمپر را نشان می‌دهد؟



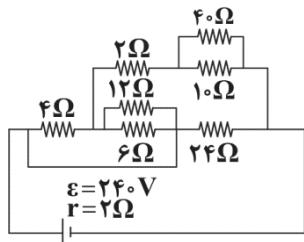
۰/۲۵ (۱)

۰/۵ (۲)

۰/۷۵ (۳)

۱ (۴)

- ۴۴- در مدار زیر توان تلفشده در باتری چند وات است؟



۵۷۶ (۱)

۱۱۵۲ (۲)

۴۸۸ (۳)

۹۴۶ (۴)

- ۴۵- توان تولیدی یک باتری،  $20W$  و توان تلفشده درون آن  $8W$  است. بازده باتری چند درصد است؟

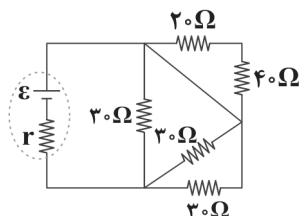
۷۰ (۴)

۶۰ (۳)

۵۰ (۲)

۴ (۱)

- ۴۶- معادله توان خروجی یک باتری برحسب جریان عبوری از آن در SI به صورت  $P = -2I^3 + 10I$  است. اگر این باتری در مداری به شکل زیر، قرار بگیرد، توان مصرفی در مجموع مقاومت‌های متصل به آن تقریباً چند وات است؟



۸/۳ (۱)

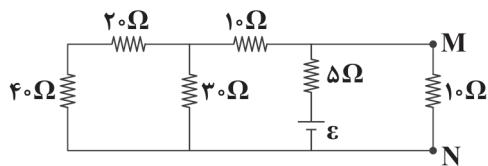
۴ (۲)

۶/۹۵ (۳)

۳ (۴)



- در مدار شکل زیر، اختلاف پتانسیل الکتریکی بین دو نقطه M و N چند ولت است؟ ( $\epsilon = 25V$ ,  $r = 0$ )



۵ (۱)

۱۰ (۲)

۲۰ (۳)

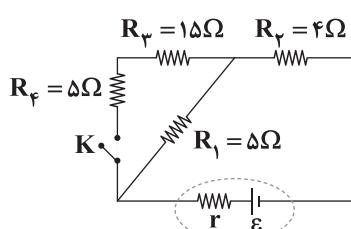
۱۵ (۴)

- چهار لامپ ۱۲۰ واتی که هر یک با برق شهر کار می‌کنند را به صورت متواالی به یک منبع تغذیه ۱۴۰ ولتی می‌بندیم. اگر سه لامپ از بین این چهار

لامپ، با لامپ‌های ۷۰ واتی که آن‌ها نیز با برق شهر کار می‌کنند، تعویض شوند، برای نور لامپ ۱۲۰ واتی باقی‌مانده در مدار چه اتفاق می‌افتد؟

(۱) تغییر نمی‌کند.  
(۲) کمتر از حالت قبل می‌شود.  
(۳) بیشتر از حالت قبل می‌شود.  
(۴) نمی‌توان اظهارنظر قطعی کرد.

- در مدار شکل زیر،  $r = 2\Omega$  و  $\epsilon = 25V$  است. با بستن کلید K، شدت جریان در مقاومت  $R_1$  چند آمپر تغییر می‌کند؟



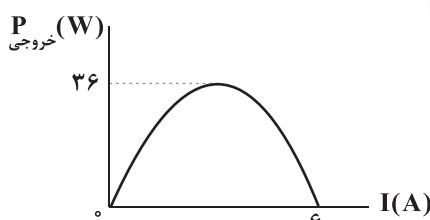
۲/۸ (۱)

۳/۱۸ (۲)

۰/۳۸ (۳)

۳/۵ (۴)

- نمودار توان خروجی یک باتری بر حسب جریان عبوری از آن مطابق شکل زیر است. اگر این باتری را به یک مقاومت ۸ اهمی وصل کنیم،



اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر باتری چند ولت خواهد شد؟

۱۲ (۱)

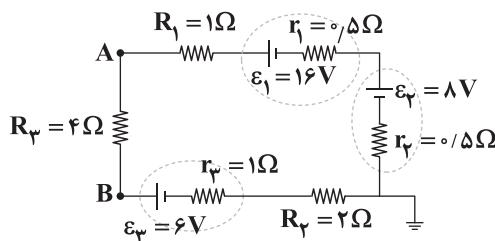
۲۴ (۲)

۸ (۳)

۱۶ (۴)

## ساخت کنکور

- در مدار شکل زیر، پتانسیل الکتریکی نقطه A چند برابر پتانسیل الکتریکی نقطه B است؟



۵/۳ (۱)

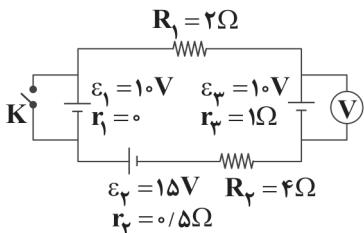
۳/۵ (۲)

۲ (۳)

۳/۲ (۴)



-۵۲- در مدار شکل زیر، اگر کلید K را ببندیم، مقدار عددی که ولتسنج ایدهآل نشان می‌دهد چند ولت و چگونه تغییر خواهد کرد؟



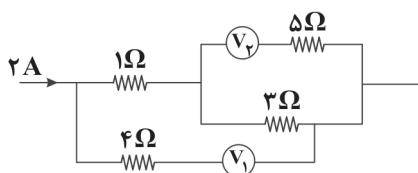
۴/۳ - افزایش

۲/۳ - افزایش

۲/۳ - کاهش

۴/۳ - کاهش

-۵۳- در مدار زیر، ولتسنج  $V_1$  چند ولت را نشان می‌دهد؟ (ولتسنج‌ها ایدهآل هستند).



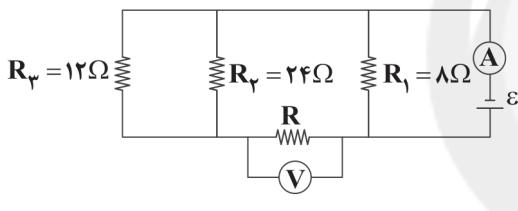
۳(۱)

۶(۲)

۸(۳)

۹(۴)

-۵۴- در مدار شکل زیر، ولتسنج ۳۲V و آمپرسنج ۲۰A را نشان می‌دهد. مقاومت R چند اهم است؟ (آمپرسنج و ولتسنج را آرمانی در نظر بگیرید).



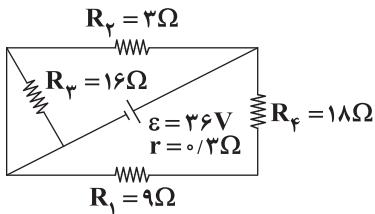
۲(۱)

۴(۲)

۶(۳)

۸(۴)

-۵۵- در مدار شکل زیر، مقدار گرمایی که در مدت زمان ۲۰s در مقاومت  $R_۲$  تولید می‌شود، چند ژول است؟



۸۶/۴(۱)

۷۷۷/۶(۲)

۶۹۹۸/۴(۳)

۵۱۸۴(۴)

# سایت کنکور



- ۵۶- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

(آ) ذرهای سازنده همه مواد با یکدیگر بر هم کنش دارند.

(ب) داد و ستد انرژی در واکنش‌ها تنها به شکل گرما ظاهر می‌شود.

(پ) همه مواد پیرامون ما در دما و فشار اتفاق، آنتالپی معینی دارند.

(ت) برای یک واکنش، اغلب به جای آنتالپی واکنش، واژه تغییر آنتالپی واکنش به کار می‌رود.

۴) «۴

۳) «۳

۲) «۲

۱) «۱

- ۵۷- برای چه تعداد از پیوندهای موجود در ساختار آلدهید موجود در بادام، به کار بردن واژه «میانگین آنتالپی پیوند» مناسب‌تر از «آنالپی پیوند» است؟

۴) «۴

۳) «۳

۲) «۲

۱) «۱

- ۵۸- طعم و بوی هر کدام از مواد زیر به طور عمده وابسته به یک ترکیب آلی است. شمار پیوندهای دوگانه ترکیب آلی کدام دو ماده با یکدیگر برابر است؟

۴) بادام - زردچوبه

۳) بادام - رازیانه

۲) زردچوبه - رازیانه

۱) گشنیز - میخک

- ۵۹- اگر ..... های برابری از اتان و ..... را به طور کامل در شرایط یکسان بسوزانیم، گرمای حاصل از سوختن ..... بیشتر است.

۴) جرم - پروپان

۳) جرم - متان

۲) مول - پروپن - اتان

۱) مول - اتانول - اتانول

- ۶۰- چند مورد از مطالب زیر درست است؟

• گاز متان نخستین بار از اعمق مرداب‌ها جمع‌آوری شده، از این رو به گاز مرداب معروف است.

• آنتالپی بسیاری از واکنش‌های شیمیایی را نمی‌توان اندازه‌گیری کرد.

• ارزش سوختی پنیر بیشتر از شیر است.

• گروه عاملی مولکول‌ها بر خواص شیمیایی و نه خواص فیزیکی آن‌ها مؤثر است.

۴) «۴

۳) «۳

۲) «۲

۱) «۱

- ۶۱- با توجه به این‌که ارزش سوختی پروپن برابر  $49/4 \text{ kJ.g}^{-1}$  می‌باشد، گرمای مبادله‌شده در کدام فرآیند معادل آنتالپی سوختن یک مول پروپن است؟

$$(\Delta H_{C-H} = 415 \text{ kJ.mol}^{-1}, C = 12, H = 1: \text{g.mol}^{-1})$$

۱) گرمای لازم برای به جوش آمدن ۲ لیتر آب  $40^{\circ}\text{C}$

۲) گرمای مبادله‌شده جهت تولید دو مول گاز در واکنش  $\text{CH}_4(g) + 2\text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + 2\text{H}_2\text{O}(g)$ ؛  $\Delta H = -890 \text{ kJ}$

۳) گرمای لازم برای  $20^{\circ}\text{C}$  افزایش دمای یک گرماستن با ظرفیت گرمایی  $27 \text{ J}^{\circ}\text{C}^{-1}$  و  $300 \text{ g}$  آب درون آن

۴) گرمای لازم برای شکستن تمام پیوندها در ۲۸ لیتر گاز متان در شرایط STP

محل انجام محاسبات



۶۲- مزیت استفاده از سوخت‌های سبز نسبت به آلکان‌های هم‌کربن آن‌ها چیست؟

(۱) مقدار آلاینده تولیدی کم‌تر بر اثر سوختن کامل مول‌های برابر

(۲) مقدار گرمای تولیدی بیشتر بر اثر سوختن کامل مول‌های برابر

(۳) استخراج از منابع تجدیدپذیر

(۴) مقدار گرمای تولیدی بیشتر بر اثر سوختن کامل جرم‌های برابر

۶۳- چند مورد از ویژگی‌های زیر در الکل سیر شده و یک عاملی A نسبت به آلکان B هم‌کربن با آن بیشتر است؟

• شمار پیوند‌ها

• جرم مولی

• آنتالپی سوختن

• ارزش سوختن

• مقدار اکسیژن مصرفی برای سوختن کامل یک مول

• نقطه جوش

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

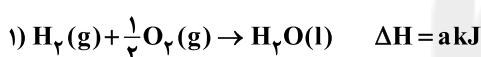
۶۴- انجام فرایندهای فیزیکی ..... فرایندهای شیمیایی، منجر به تغییر سطح انرژی مواد .....

۴) برخلاف - نمی‌شود

۳) همانند - نمی‌شود

۱) همانند - می‌شود

۶۵- با توجه به آنتالپی واکنش‌های داده شده، آنتالپی پیوند  $O=O$  بر حسب  $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$  کدام است؟



a - ۲b + ۲c (۴)

a + b - ۲c (۳)

۲a + ۲b - c (۲)

۲a + ۲b - ۲c (۱)

۶۶- با توجه به واکنش‌های زیر بر اثر تجزیه مقداری گاز  $O_2$  و تولید ۵ مول گاز اکسیژن و نیتروژن، چند کیلو ژول گرما مبادله می‌شود و این

واکنش گرماده است یا گرمایگیر؟



۷۵ (۴) - گرمایگیر

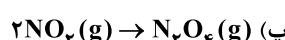
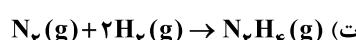
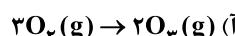
۷۵ (۳) - گرماده

۱۵° (۲) - گرمایگیر

۱۵° - گرماده (۱)

۶۷- در چه تعداد از واکنش‌های زیر، پایداری فراورده‌ها بیشتر از واکنش‌دهنده‌ها است؟

ب) فتوسنتر



۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

محل انجام محاسبات



- ۶۸- با توجه به  $\Delta H$  واکنش‌های زیر، در واکنش  $\text{NO}(g) + \text{NO}_2(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{N}_2\text{O}_5(g)$  مقدار ..... کیلوژول گرما ..... می‌شود.

I) $\text{N}_2\text{O}_5(s) \rightarrow \text{N}_2\text{O}_5(g)$	$\Delta H = +54 \text{ kJ}$
II) $\text{N}_2\text{O}_5(g) + \text{N}_2\text{O}_4(s) \rightarrow 2\text{N}_2\text{O}_4(g)$	$\Delta H = -20 \text{ kJ}$
III) $\text{NO}(g) + \text{NO}_2(g) \rightarrow \text{N}_2\text{O}_3(g)$	$\Delta H = -40 \text{ kJ}$
IV) $2\text{NO}(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{NO}_2(g)$	$\Delta H = -112 \text{ kJ}$
V) $\text{N}_2\text{O}_4(g) \rightarrow 2\text{NO}_2(g)$	$\Delta H = +58 \text{ kJ}$

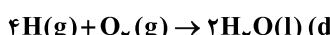
۱۱۸ - آزاد

۱۱۸ - مصرف

۱۱۴ - آزاد

۱۱۴ - مصرف

- ۶۹- بیشترین و کمترین گرمای آزاد شده در بین واکنش‌های زیر مربوط به کدام واکنش‌ها است؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید).



a - d (۴)

b - d (۳)

c - a (۲)

d - a (۱)

- ۷۰- چند مورد از مطالب زیر نادرست است؟

- هیدروژن پراکسید ماده‌ای است که با نام علمی آب‌اکسیژن به فروش می‌رسد و در دما و فشار اتاق، مایع است.

- $\Delta H$  واکنش تولید  $\text{N}_2\text{H}_4$  از گازهای  $\text{N}_2$  و  $\text{H}_2$  را همانند واکنش تولید  $\text{CO}$  از گرافیت و اکسیژن، نمی‌توان به روش تجربی تعیین کرد.

- همه واکنش‌های سوختن گرماده‌اند.

- هر سامانه در دما و فشار ثابت، آنتالپی معینی دارد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۷۱- با توجه به واکنش‌های زیر،  $\Delta H$  واکنش تولید یک مول گاز هیدروژن کلرید از گازهای هیدروژن و کلر چند کیلوژول است؟

a) $\text{NH}_3(g) + \text{HCl}(g) \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}(s)$	$\Delta H = -176 \text{ kJ}$
b) $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) \rightarrow 2\text{NH}_3(g)$	$\Delta H = -92 \text{ kJ}$
c) $\text{N}_2(g) + 4\text{H}_2(g) + \text{Cl}_2(g) \rightarrow 2\text{NH}_4\text{Cl}(s)$	$\Delta H = -929 \text{ kJ}$

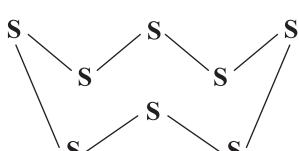
+۹۲/۵ (۴)

-۹۲/۵ (۳)

-۱۳۸/۵ (۲)

+۱۳۸/۵ (۱)

- ۷۲- اگر  $\Delta H$  واکنش  $\text{S}_8(g) \rightarrow 4\text{S}_2(g)$  برابر با  $+100 \text{ kJ}$  باشد، آنتالپی پیوند  $\text{S}=\text{S}$  در (g) (g)  $\text{S}=\text{S}$  چند کیلوژول بر مول است؟ (آنتالپی



پیوند  $\text{S}-\text{S}$  برابر  $225 \text{ kJ mol}^{-1}$  است.)

۴۷۵ (۱)

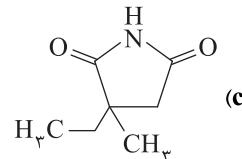
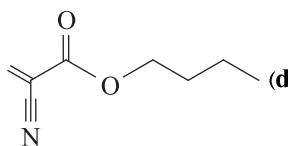
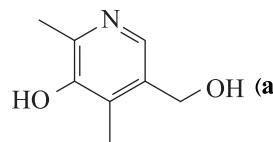
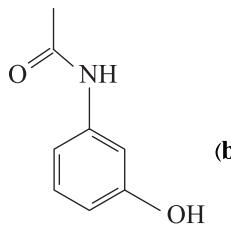
۳۶۹ (۲)

۴۱۹ (۳)

۴۲۵ (۴)



۷۳- کدام دو ترکیب همپار یکدیگرند؟



d , b (۴)

c , a (۳)

d , a (۲)

b , a (۱)

۷۴- چه تعداد از مطالب زیر در ارتباط با ۲-هپتانون و بنزآلدهید درست است؟

• هر دو دارای گروه عاملی کربونیل‌اند.

• شمار اتم‌های کربن سازنده مولکول آن‌ها برابر است.

• تفاوت شمار پیوندهای C—C مولکول آن‌ها برابر شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی مولکول بنزآلدهید است.

• تفاوت شمار پیوندهای H—C مولکول آن‌ها برابر با شمار مول‌های H<sub>2</sub>O حاصل از سوختن کامل یک مول ۲-هپتانون است.

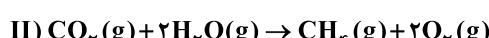
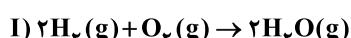
۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۷۵- اگر دو واکنش داده شده، مراحل انجام یک واکنش کلی باشد،  $\Delta H$  واکنش کلی مربوط (بدون تغییر در ضرایب استوکیومتری معادله آن‌ها)، برابر چند کیلوژول است؟ (آنتالپی یا میانگین آنتالپی پیوندهای H—H ، C=O ، O—H ، O=O ، H—C و C—H به ترتیب برابر ۴۳۵، ۴۶۳، ۴۹۴ و ۷۹۰ کیلوژول بر مول در نظر گرفته شود).



-۱۵۰ (۴)

+۱۵۰ (۳)

-۳۰۰ (۲)

+۳۰۰ (۱)

۷۶- کدام مقایسه درباره شمار اتم‌های هیدروژن ساده‌ترین مولکول از ترکیب‌های آلدهید (a)، کتون (b) و اتر (c) درست است؟

b = c &gt; a (۴)

c &gt; b = a (۳)

b &gt; c &gt; a (۲)

c &gt; b &gt; a (۱)

۷۷- ۴۰۰ گرم از یک ماده غذایی شامل ۲۰ گرم پروتئین، ۲۵ گرم چربی، ۳۰ گرم کربوهیدرات و بقیه آن شامل ویتامین‌ها، مواد معدنی و آب است. ارزش سوختی این ماده چند کیلوژول بر گرم بوده و اگر یک فرد ۷۰ کیلوگرمی این ماده را خورده باشد، برای مصرف انرژی حاصل از آن چند دقیقه باید پیاده‌روی کند؟ (ارزش سوختی چربی و کربوهیدرات به ترتیب برابر با ۳۸ و ۱۷ کیلوژول بر گرم و آهنگ مصرف انرژی در پیاده‌روی را  $190 \text{ kcal.h}^{-1}$  در نظر بگیرید).

۹۶ ، ۴/۵ (۴)

۹۶ ، ۵/۷ (۳)

۱۳۶ ، ۴/۵ (۲)

۱۳۶ ، ۵/۷ (۱)

محل انجام محاسبات



۷۸- برای تبدیل  $8/3$  گرم از هر کدام از گازهای پروپان و ا بوتن به اتم‌های گازی سازنده آن‌ها به ترتیب  $2814$  و  $2585$  کیلوژول گرما نیاز است.

میانگین آنتالپی پیوند  $C = C_{\text{چند کیلوژول بر مول}} \text{ است}?$  ( $C = 12, H = 1: g \cdot mol^{-1}$ )

۵۸۰ (۴)

۶۸۰ (۳)

۷۸۰ (۲)

۸۸۰ (۱)

۷۹- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

• کربوهیدرات‌ها در بدن با گلوكز واکنش داده و فراورده حاصل از آن‌ها در خون حل می‌شود.

• میزان انرژی مورد نیاز هر فرد تابعی از دو عامل وزن و سن آن فرد است.

• بخش عمده گاز شهری را ترکیبی تشکیل می‌دهد که هر مولکول آن شامل  $5$  اتم است.

• برای تعیین  $\Delta H$  اتحال نمک خوارکی در آب و یا واکنش میان محلول دو نمک می‌توان از گرماسنج لیوانی استفاده کرد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۸۰- شواهد تجربی نشان می‌دهند که تهیه آمونیاک به روش هابر از گازهای نیتروژن و هیدروژن یک واکنش مرحله‌ای است که .....

(۱) دو - در مرحله اول مقدار بیشتری هیدروژن مصرف می‌شود.

(۲) دو - آنتالپی واکنش کلی هم‌علامت با آنتالپی واکنش مرحله اول است.

(۳) سه - در هر مرحله یک مول گاز هیدروژن مصرف می‌شود.

(۴) سه - فقط مرحله اول آن، گرمایگیر است.

## سایت کنکور

دفترچه شماره ۲

آزمون شماره ۱۶

۱۴۰۱/۱۲/۰۵



# آزمون‌های سراسر کاج

گزینه درست را انتخاب کنید.

سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۲

## پاسخ‌های تشریحی

### پایه یازدهم ریاضی

#### دوره دوم متوسطه

شماره داوطلبی:	نام و نام خانوادگی:
مدت پاسخگویی: ۱۰۰ دقیقه	تعداد سوال: ۸۰

عنوانین مواد امتحانی آزمون گروه آزمایشی علوم ریاضی، تعداد سوالات و مدت پاسخگویی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال		شماره سوال	مدت پاسخگویی
		تا	از		
۱	حسابان ۱	۱۰	۱	۱۰	۴۵ دقیقه
	آمار و احتمال	۲۰	۱۱	۱۰	
	هندسه ۲	۳۰	۲۱	۱۰	
۲	فیزیک ۲	۵۵	۳۱	۲۵	۳۰ دقیقه
۳	شیمی ۲	۸۰	۵۶	۲۵	۲۵ دقیقه

بازدهم ایاضی

# آزمون‌های سراسری گاج

ویراستاران علمی	طراحان	دروس	تعداد
محدثه کارگر فرد - مینا نظری	سیروس نصیری - مهدی وارسته	حسابات ۱	
	علی ایمانی	آمار و احتمال	
	مجید فرهمندپور	هندسه ۲	
مروارید شاهحسینی	کامبیز افضلی فر	فیزیک	
ایمان زارعی	مریم تمدنی - میلاد عزیزی	شیمی	



فروشگاه مرکزی گاج: تهران - خیابان انقلاب  
نیش بازارچه کتاب

اطلاع رسانی: ۰۲۱-۶۴۲۰

نشانی اینترنتی: www.gaj.ir

## سایت کنکور

### آماده‌سازی آزمون

مدیریت آزمون: ابوالفضل مژرعتی

بازبینی و نظارت نهایی: سارا نظری

برنامه‌ریزی و هماهنگی: سارا نظری - مینا نظری

بازبینی دفترچه: بهاره سلیمی - عطیه خادمی

ویراستاران فنی: ساناز فلاحتی - مروارید شاهحسینی - مریم پارسايان - سپیده سادات شریفی - عاطفه دستخوش

سرپرست واحد فنی: سعیده قاسمی

صفحه‌آرا: فرهاد عبدی

طرح شکل: آرزو گلفر

حروفنگاران: مینا عباسی - مهناز کاظمی - فرزانه رجبی - ربابه الطافی - حدیث فیض الهی



به نام خدا

## حقوق دانشآموزان در آزمون‌های سراسری گاج

داوطلب گرامی؛ با سلام در اینجا شما را با بخشی از حقوق خود در آزمون‌های سراسری گاج آشنا می‌نماییم:

۱- اطلاعات شناسنامه‌ای و آموزشی شما مانند نام، نام خانوادگی، جنسیت و گروه آزمایشی بایستی به صورت صحیح در بالای پاسخ‌برگ درج شده باشد.

۲- آزمون‌های سراسری گاج باید راس ساعت اعلام شده در دفترچه، شروع و خاتمه یابد.

۳- محل برگزاری آزمون باید از لحاظ سرمایش و گرمایش، نور کافی، نظافت و سایر موارد در حد مطلوب و استاندارد باشد.

۴- سؤالات آزمون‌های سراسری گاج بایستی نزدیک ترین سؤالات به کنکور سراسری باشد و عاری از هرگونه اشکال علمی و تایپی باشد.

۵- بعد از هر آزمون و به هنگام خروج از جلسه آزمون بایستی پاسخ‌نامه‌ی تشریحی هر آزمون را دریافت نمایید.

۶- کارنامه‌ی هر آزمون بایستی در همان روز آزمون به روش‌های ذیل تحویل شما گردد:

• مراجعه به سایت گاج به نشانی [www.gaj.ir](http://www.gaj.ir)

• مراجعه به نمایندگی.

۷- خدمات مشاوره‌ای رایگانی که در طی ۱ مرحله آزمون (ویژه داوطلبان آزاد) ارائه می‌گردد شامل:

• برگزاری جلسه مشاوره حداقل یکبار در طی هر آزمون توسط رابط تحصیلی.

• تماس تلفنی حداقل ۱ بار در طی هر آزمون توسط رابط تحصیلی.

• تماس تلفنی با اولیا حداقل یکبار در هر فاز [آزمون‌های سراسری گاج در چهار فاز تابستانه، ترم اول، ترم دوم و جامع برگزار می‌گردد].

• بررسی کارنامه آزمون توسط رابط تحصیلی در هر آزمون.

چنانچه در هر یک از موارد فوق کمبود یا نقصی مشاهده نمودید لطفاً بلافاصله با تلفن ۰۶۴۲-۰۲۱ تماس حاصل نموده و مراتب را اطلاع دهید.



در گاج، بهترین صدا،

صدای دانشآموز است.



۱ ۷

$$f(x) = 2 \log((x-2)^2 + 1) \Rightarrow \frac{y-1}{2} = \log((x-2)^2 + 1)$$

$$\Rightarrow 10^{\frac{y-1}{2}} = (x-2)^2 + 1 \Rightarrow x = \sqrt[2]{10^{\frac{y-1}{2}} - 1}$$

$$\Rightarrow f^{-1}(x) = \sqrt[2]{10^{\frac{x-1}{2}} - 1} \Rightarrow \begin{cases} a=1 \\ b=2 \\ c=1 \\ d=2 \end{cases} \Rightarrow a+b+c+d=13$$

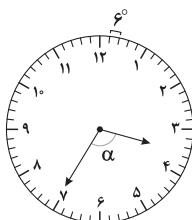
۳ ۸

$$\log_{1+\sqrt{3}}(2(2+\sqrt{3})) = A \Rightarrow \log_{1+\sqrt{3}}(4+2\sqrt{3}) = A$$

$$\Rightarrow \log_{1+\sqrt{3}}(1+\sqrt{3})^2 = 2 \log_{1+\sqrt{3}}(1+\sqrt{3}) = A \Rightarrow A = 2$$

$$\Rightarrow A^2 + \frac{1}{A^2} = 4 + \frac{1}{4} = \frac{17}{4}$$

۳ ۹



$$= \frac{360^\circ}{60} = 6^\circ \quad \text{اندازه زاویه بین هر دقیقه}$$

در یک ساعت، عقربه ساعتشمار ۵ واحد جلو می‌رود.

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{واحد دقیقه} \\ 60 \quad 5 \\ 35 \quad x \end{array} \right. \Rightarrow x = \frac{5 \times 35}{60} = \frac{35}{12}$$

$$12 = (15 + \frac{35}{12}) \times 6 = 90 + 17/5 = 107/5 \quad \text{زاویه عقربه ساعتشمار با ساعت ۱۲}$$

$$12 = 35 \times 6 = 210 \quad \text{زاویه عقربه دقیقه شمار با ساعت ۱۲}$$

$$\alpha = 210 - 107/5 = 102/5$$

$$\alpha = |\frac{1}{5} \times 35 - \frac{3}{5} \times 6| = |\frac{1}{5} \times 35 - \frac{3}{5} \times 3| = 102/5$$

$$\frac{R}{\pi} = \frac{D}{180^\circ} \Rightarrow \frac{R}{\pi} = \frac{102/5}{180^\circ} \Rightarrow R = \frac{41\pi}{72}$$

$$10^\circ \quad \text{زاویه بین هر دو کابین} \quad \frac{\pi}{4} \quad \text{یا} \quad \frac{36^\circ}{4} = 9^\circ \quad \text{رادیان است.}$$

$$\frac{15\pi}{10} = 3^\circ$$

پس از دوران به اندازه  $\frac{15\pi}{10}$ ، ۳ کابین به جلو حرکت می‌کنیم. اکنون در جای

کابین ۳۳ قرار داریم.

$$L = r\theta = 2 \times \frac{15\pi}{10} = 3\pi \approx 9$$

## ریاضیات

$$2 \quad 1 \quad \text{با توجه به رابطه داریم: } \log_b a = \frac{1}{\log_a b}$$

$$\log_2(x^2 - 1) - \log_2 x = 1 \Rightarrow \log_2 \frac{x^2 - 1}{x} = 1$$

$$\Rightarrow x - \frac{1}{x} = 2 \Rightarrow x^2 + \frac{1}{x^2} = 6 \Rightarrow (x + \frac{1}{x})^2 = x^2 + \frac{1}{x^2} + 2 = 8$$

$$\Rightarrow x + \frac{1}{x} = \pm \sqrt{8}$$

با توجه به دامنه معادله، مقدار  $x + \frac{1}{x} = \sqrt{8}$  قابل قبول است.

$$2 \quad 2 \quad \text{می‌دانیم در تابع } f(x) = \frac{ax+b}{cx+d} \text{ به شرطی } f = f^{-1} \text{ است}$$

که باشد، پس داریم:  $a+d=0$ 

$$\log_{10}(a+b) + \log_{10}(a-b) = 0 \Rightarrow \log_{10}(a^2 - b^2) = 0$$

$$\Rightarrow a^2 - b^2 = 1$$

$$\Rightarrow \frac{a^2 + b^2 + 1}{3a^2} \frac{b^2 - a^2}{3a^2} = \frac{2a^2}{3a^2} = \frac{2}{3}$$

۱ ۳

$$f(g(x)) = 2^{\log_2(x^2+1)} = x^2 + 1$$

$$R_{f(g(x))} = [1, +\infty) \Rightarrow a = 1 \Rightarrow a + \frac{1}{a} = 2$$

۳ ۴ با توجه به جدول داریم:

$$\alpha = 1$$

و نقاط ۱ و ۲ ریشه معادله درجه دوم  $x^2 - ax + b = 0$  هستند، پس داریم:

$$(x+1)(x-2) = x^2 - x - 2 \Rightarrow \begin{cases} a=1 \\ b=-2 \end{cases} \Rightarrow ab = -2$$

۴ ۵

$$f(x) = \frac{3^x (2^x + 1)}{4^x (2^x + 1)} = \left(\frac{3}{4}\right)^x \Rightarrow f^{-1}(x) = \log_{\frac{3}{4}} x \Rightarrow \begin{cases} a=0 \\ b=\frac{3}{4} \end{cases}$$

$$\Rightarrow a+b = \frac{3}{4}$$

۶ ۲ با در نظر گرفتن  $\log_y x = A$  داریم:

$$A + \frac{1}{A} = 2 \Rightarrow A^2 - 2A + 1 = 0 \Rightarrow (A-1)^2 = 0 \Rightarrow \log_y x = 1$$

$$\Rightarrow \frac{2(\log_y x)^{100} - 1}{(\log_y x)^{100} - 4} = \frac{2-1}{1-4} = -\frac{1}{3}$$



پیشامد زوج شدن جمع اعداد دو تا س = A

پیشامد آن که تا س دوم ۲ برابر تا س اول باشد = B

		تاس دوم					
		۱	۲	۳	۴	۵	۶
تاس اول	۱	A	B	A		A	
	۲		A		AB		A
۳	A		A		A	B	
۴		A		A		A	
۵	A		A		A		
۶		A		A		A	

$$P(B|A) = \frac{P(A \cap B)}{P(A)} = \frac{\frac{1}{36}}{\frac{18}{36}} = \frac{1}{18}$$

(۲) فضای نمونه کاهش یافته انتخاب ۳ جایگاه برای این ۳ نفر است.

$$n(S) = \binom{11}{3} = \frac{11 \times 10 \times 9}{3 \times 2 \times 1} = 165$$

۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	۹	۸	۷	۶	۵	۴	۳
<td style="border: none; padding



چون  $\angle A'OA = 90^\circ$  است بنابراین نقطه  $O$  بین  $A$  و  $A'$  است. ۲۵

$$A \quad O \quad A'$$

$$|k| = \frac{OA'}{OA} \Rightarrow \frac{y}{3} = \frac{OA'}{12} \Rightarrow OA' = 28$$

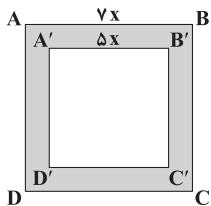
$$AA' = OA + OA' = 12 + 28 = 40$$

نقطه  $M$  محل تجانس معکوس دو دایره است، بنابراین داریم: ۲۶

$$|k| = \frac{A'M}{AM} = \frac{B'M}{BM} \Rightarrow \frac{3}{4x+1} = \frac{4}{8x-2}$$

$$\Rightarrow 24x - 6 = 16x + 4 \Rightarrow 8x = 10 \Rightarrow x = 1.25$$

۲۷



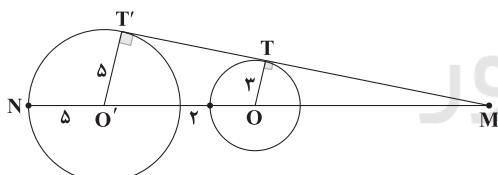
$$k = \frac{A'B'}{AB} \Rightarrow \frac{5}{v} = \frac{A'B'}{AB} \Rightarrow \begin{cases} A'B' = 5v \\ AB = vx \end{cases}$$

$$S = (vx)^2 - (5v)^2 \Rightarrow 48 = 24x^2 \Rightarrow x^2 = 2 \Rightarrow x = \sqrt{2}$$

$$ABCD = 28x = 28\sqrt{2}$$

محل برخورد مماس مشترک‌های خارجی و خط‌المرکزین دو ۲۸

دایره، مرکز تجانس مستقیم دو دایره است.



$$O'T'M : OT' \parallel O'T' \xrightarrow{\text{تالیس}} \frac{MO}{MO'} = \frac{OT}{O'T'}$$

$$\Rightarrow \frac{MO}{MO+10} = \frac{3}{5} \Rightarrow MO = 15$$

$$MN = MO + OO' + O'N = 15 + 10 + 5 = 30$$

در تجانس، تصویر هر جسم با خود جسم متشابه است ۲۹

$$\frac{S'}{S} = k^2 \quad \text{و}$$

$$\frac{S'}{S} = k^2 \Rightarrow \frac{243}{63} = k^2 \Rightarrow k^2 = \frac{49}{9} \Rightarrow |k| = \frac{7}{3}$$

$$\frac{A'B'}{AB} = |k| \Rightarrow \frac{A'B'}{6} = \frac{7}{3} \Rightarrow A'B' = 14$$

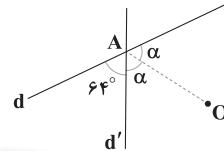
تجانس زمانی تبدیل همانی است که  $k = 1$  باشند. ۳۰

برف  $\frac{5}{10}$  تعطیلی

باران  $\frac{2}{10}$  تعطیلی

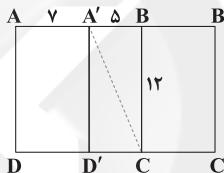
$$P = \frac{\frac{1}{10} \times \frac{5}{10}}{\frac{1}{10} \times \frac{5}{10} + \frac{4}{10} \times \frac{2}{10}} = \frac{5}{13}$$

اگر خط  $d'$  دوران یافته خط  $d$  باشد، حتماً مرکز دوران روی نیمساز زاویه بین دو خط  $d$  و  $d'$  قرار دارد.



$$2\alpha + 64 = 180 \Rightarrow 2\alpha = 116 \Rightarrow \alpha = 58^\circ$$

مطابق شکل در مثلث قائم‌الزاویه  $A'BC$  داریم: ۲۲



$$A'C^2 = A'B^2 + BC^2 = 25 + 144 = 169 \Rightarrow A'C = 13$$

انتقال تبدیل طولپا است بنابراین اندازه شعاع دو دایره با هم برابر است: ۲۳

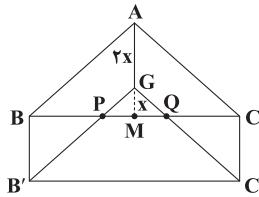
$$2a + 1 = 5 + a \Rightarrow a = 4$$

$$R = R' = 9$$

$$\text{مماس مشترک داخلی} = \sqrt{OO'^2 - (R + R')^2} \Rightarrow 24 = \sqrt{OO'^2 - 18^2} \Rightarrow 576 = OO'^2 - 224 \Rightarrow OO'^2 = 900 \Rightarrow OO' = 30$$

$$\text{مماس مشترک خارجی} = \sqrt{OO'^2 - (R - R')^2} = \sqrt{900 - 6^2} = 30$$

دو مثلث  $ABC$  و  $GPQ$  متشابه هستند. ۲۴



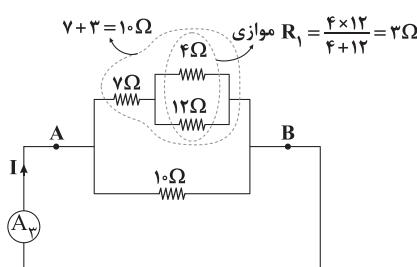
$$k = \frac{AM}{GM} = \frac{3x}{x} = 3$$

بنابراین:

$$\frac{S_{ABC}}{S_{PGQ}} = k^2 \Rightarrow \frac{S_{ABC}}{S_{PGQ}} = 9 \Rightarrow S_{\Delta_{ABC}} = 45$$

در انتقال به دلیل طولپا بودن، مساحت تصویر با مساحت شکل اولیه برابر است.

$$S_{ABC} = S_{GB'C'} = 45$$



اگر جریان آمپرسنج (۳) در مدار برابر  $I$  باشد، با توجه به این‌که مقاومت شاخه‌های بالا و پایین هر دو  $1\Omega$  است،  $I = \frac{1}{2}$  از شاخه بالا و  $\frac{1}{2}I$  از شاخه پایین می‌گذرد.

آمپرسنج  $A_2$ ، جریانی که از مقاومت  $7\Omega$  می‌گذرد، یعنی جریان شاخه بالایی را نشان می‌دهد که برابر  $\frac{I}{3}$  است و آمپرسنج  $A_1$ ، کل جریان  $I$  را نشان می‌دهد، بنابراین داریم:

$$\frac{I_1}{I_2} = \frac{I}{\frac{I}{3}} = 2$$

### بررسی گزینه‌ها: ۳ ۲۴

- ۱) آمپرسنج آرمانی، مقاومت بسیار پایینی دارد، پس اتصال کوتاه رخ می‌دهد و مقاومت ۲ اهمی از مدار حذف می‌شود.
- ۲) ولتسنج آرمانی، مقاومت بسیار بالایی دارد، پس جریانی از مقاومت ۳ اهمی نمی‌گذرد.

۳ و ۴) ولتسنج موجود، اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت ۶ اهمی را نشان می‌دهد و اگر جای آن را با آمپرسنج عوض کنیم، اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت ۲ اهمی را نشان می‌دهد. با داشتن جریان در حالت اول، مقاومت درونی باتری را محاسبه می‌کنیم:

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} \Rightarrow 2 = \frac{12}{6+r} \Rightarrow 6+r=6 \Rightarrow r=0.$$

با تغییر مکان ولتسنج، مقاومت ۲ اهمی به مدار برمی‌گردد و مقاومت‌های ۳ و ۶ اهمی با هم موازی خواهند بود. در این حالت جریان گذرنده از مقاومت ۲ اهمی برابر است با:

$$I' = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{12}{4+0} = 3A \Rightarrow V_2 = RI' = 2 \times 3 = 6V$$

بنابراین ولتسنج مقدار کمتری را نسبت به حالت اول نشان می‌دهد.

$$V_1 = \varepsilon$$

زمانی که کلید K باز است: ۳ ۲۵

$$V_2 = \varepsilon - Ir$$

وقتی کلید K بسته می‌شود:

از آنجایی که  $V_2 = V_1$  است، پس:

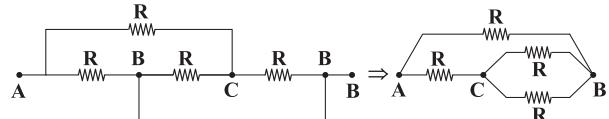
$$V_1 = V_2 \Rightarrow Ir = 0 \Rightarrow r = 0.$$

### فیزیک

ابتدا مدار معادل را با نامگذاری نقاط مدار در حالت کلید بسته

۲ ۳۱

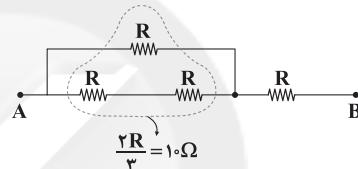
رسم می‌کنیم:



مقاومت معادل شاخه پایین مدار معادل برابر  $\frac{3}{2}R$  و مقاومت معادل کل مدار برابر است با:

$$R_{eq_1} = \frac{\frac{3}{2}R \times R}{\frac{3}{2}R + R} = \frac{\frac{3}{2}R}{\frac{5}{2}} = 9\Omega \Rightarrow R = 15\Omega$$

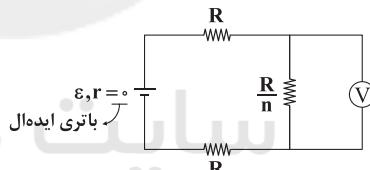
حال اگر کلید K باز شود، وضعیت مدار به صورت زیر است و مقاومت معادل برابر است با:



$$R_{eq_2} = 10 + 15 = 25\Omega$$

۳ ۳۲ مقاومت معادل  $n$  مقاومت موازی برابر  $\frac{R}{n}$  است، بنابراین مدار

ساده شده به صورت زیر می‌باشد.



با تقسیم ولتاژ بین مقاومت‌های متولای، می‌توانیم عدد ولتسنج که همان ولتاژ

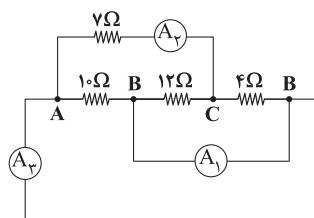
دو سر مقاومت  $\frac{R}{n}$  است را محاسبه کنیم.

$$V = \frac{\frac{R}{n}}{\frac{R}{n} + 2R} \times \varepsilon = \frac{\frac{1}{n}}{\frac{1}{n} + 2} \times \varepsilon = \frac{\varepsilon}{2n+1}$$

$$\frac{V = \frac{1}{21}\varepsilon}{21} \rightarrow \frac{1}{21}\varepsilon = \frac{\varepsilon}{2n+1} \Rightarrow n = 10.$$

۳ ۳۳ ابتدا با نامگذاری نقاط مختلف مدار در قسمت بالایی، شکل

ساده شده‌ای از آن رسم می‌کنیم.





۴۰ می‌دانیم بیشینه جریانی که از باتری می‌توان گرفت مربوط به حالتی است که تنها مقاومت موجود در مدار که در برابر عبور جریان ایستادگی می‌کند، مقاومت درونی باتری باشد، یعنی داریم:

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} \xrightarrow{R_{eq}=0} I = I_{max} \Rightarrow I_{max} = \frac{\varepsilon}{r}$$

$$\xrightarrow{I_{max}=18A} \varepsilon = 18r \quad (1)$$

بیشینه توان خروجی باتری در این حالت از رابطه زیر قابل محاسبه است:

$$P = VI \xrightarrow{V=\varepsilon-Ir} P = \varepsilon I - Ir^2$$

$$\Rightarrow P_{max} = \frac{\varepsilon^2}{4r} \xrightarrow{\varepsilon=18r} \frac{P_{max}=64/8W}{\varepsilon=18r} \xrightarrow{(18r)^2/4r} = 64/8$$

$$\Rightarrow \frac{324r^2}{4r} = 64/8$$

$$\Rightarrow 81r = 64/8 \Rightarrow r = \frac{64/8}{81} = 0.8\Omega \Rightarrow r = 0.8\Omega$$

با جایگذاری مقدار مقاومت درونی باتری ( $r = 0.8\Omega$ ) در رابطه (۱) داریم:  
 $\varepsilon = 18r = 18 \times 0.8 = 14.4V$

۴۱ می‌دانیم جریان کل در مدار از رابطه زیر قابل محاسبه است:

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r}$$

رابطه بالا را برای هر دو حالت می‌نویسیم، داریم:

$$\begin{cases} R = 2\Omega, I = 6A \\ R = 12\Omega, I = 4A \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} 6 = \frac{\varepsilon}{2+r} \Rightarrow \varepsilon = 6 \times (2+r) \\ 4 = \frac{\varepsilon}{12+r} \Rightarrow \varepsilon = 4 \times (12+r) \end{cases}$$

$$\Rightarrow 6 \times (2+r) = 4 \times (12+r)$$

$$\Rightarrow 12 + 6r = 48 + 4r \Rightarrow 2r = 36 \Rightarrow r = 18\Omega$$

$$\varepsilon = 12 + (6 \times 18) \Rightarrow \varepsilon = 120V$$

بنابراین: ۴۲ در مدار (آ) ولتسنج ایده‌آل به صورت متواالی در مدار قرار گرفته است و جریانی از آن عبور نمی‌کند. در این حالت عددی که ولتسنج نشان می‌دهد برابر با نیروی حرکتی باتری است.

$$V_1 = \varepsilon = 10V$$

برای محاسبه عددی که ولتسنج در مدار (ب) نشان می‌دهد می‌توان نوشت:

$$I = \frac{\varepsilon}{R+r} = \frac{10}{10} = 1A$$

$$V = \varepsilon - rI = 10 - 10 = 0V$$

۴۳ مقاومت‌های  $R_4$  و  $R_5$  با هم موازی‌اند.

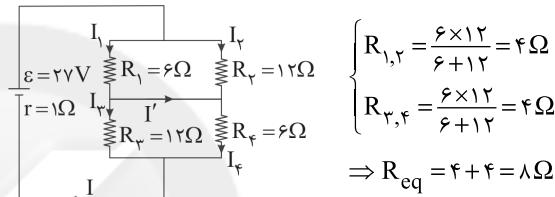
$$\xrightarrow{R_4, R_5 \text{ موازی}} \frac{1}{R'} = \frac{1}{R_4} + \frac{1}{R_5} \Rightarrow R' = 6\Omega$$

مقاومت‌های  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$  نیز با هم موازی‌اند.

$$\xrightarrow{R_1, R_2, R_3 \text{ موازی}} \frac{1}{R''} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \frac{1}{R_3} \Rightarrow R'' = 4\Omega$$

۴۶ در حل سؤالاتی به این شکل، لامپ‌ها را مقاومت فرض کنید، در این صورت ما دو مجموعه موازی  $L_4$  و  $L_5$  و از طرف دیگر  $L_1$  و  $L_2$  را داریم. که مقاومت معادل آن‌ها با  $L_{eq}$  تشکیل سه مقاومت متواالی را می‌دهند. حال با سوختن یک لامپ از مجموعه متواالی، کل لامپ‌ها خاموش می‌شوند. (ردگرینه (۳)) اگر لامپ  $L_4$  بسوزد، مقاومت معادل مدار افزایش می‌یابد و جریان عبوری از لامپ‌های  $L_1$ ,  $L_2$  و  $L_3$  کاهش می‌یابد و در نتیجه کم نورتر می‌شوند. (ردگرینه‌های (۱) و (۲)). اما اگر  $L_4$  بسوزد، طبق توضیح بالا سور لامپ‌های  $L_1$  و  $L_2$  و  $L_3$  کاهش می‌یابد، اما طبق  $L = \varepsilon - RI$ ، با کاهش  $I$ ,  $V$  دو سر لامپ افزایش می‌یابد و لامپ  $L_5$  بپرورتر می‌شود.

۴۷ مقاومت معادل مدار برابر است با:



بنابراین جریان شاخه اصلی مدار (I) برابر است با:

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{27}{8+1} \Rightarrow I = 3A$$

جریان ۳ آمپر به نسبت عکس مقاومت‌ها بین مقاومت‌های  $R_1$  و  $R_2$  و  $R_4$  تقسیم می‌شود:

$$\begin{cases} I_1 = 2A \text{ و } I_2 = 1A \\ I_4 = 2A \text{ و } I_3 = 1A \end{cases} \Rightarrow I_1 = I' + I_2 \Rightarrow 2 = I' + 1 \Rightarrow I' = 1A$$

۴۸ ولتسنج  $V_1$  به صورت متواالی با مدار پسته شده است، از آن جا که مقاومت آن بسیار زیاد است، جریان مدار، صفر است. در نتیجه افت پتانسیل (Ir) در باتری و مقاومت‌ها صفر است، پس هر دو ولتسنج نیروی محرکه باتری را نمایش می‌دهند.  
 $V_1 = V_2 = \varepsilon$

۴۹ نکته: برای توان مقاومت‌های متواالی داریم:

$$R_{eq} = R_1 + R_2 + \dots + R_n \xrightarrow{R = \frac{V}{P}} \frac{V}{P} = \frac{V}{P_1} + \frac{V}{P_2} + \dots + \frac{V}{P_n}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{P} = \frac{1}{P_1} + \frac{1}{P_2} + \dots + \frac{1}{P_n} \Rightarrow \begin{cases} \text{دو لامپ متواالی} \\ \text{n لامپ مشابه و متواالی} \end{cases} \Rightarrow P = \frac{P_1 P_2}{P_1 + P_2} \Rightarrow P = \frac{P}{n}$$

با توجه به نکته بالا داریم:

$$\frac{1}{P} = \frac{1}{P_1} + \frac{1}{P_2} + \frac{1}{P_3} \Rightarrow \frac{1}{P} = \frac{1}{120} + \frac{1}{40} + \frac{1}{30} = \frac{1+3+4}{120} = \frac{8}{120} = \frac{1}{15}$$

$$\Rightarrow P = 15W$$



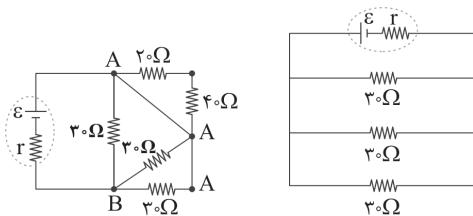
۴۶ ۳ ابتدا شکل کلی معادله توان خروجی باتری را مشخص می‌کنیم:

$$\begin{cases} P = VI \\ V = \varepsilon - rI \end{cases} \Rightarrow P = (\varepsilon - rI)I = \varepsilon I - rI^2$$

با مقایسه این معادله و معادله داده شده، می‌توان نتیجه گرفت:

$$\begin{cases} P = -2I^2 + 10I \\ P = -rI^2 + \varepsilon I \end{cases} \Rightarrow r = 2\Omega \text{ و } \varepsilon = 10V$$

در مدار داده شده مقاومت معادل مدار و جریان عبوری را حساب می‌کنیم:



$$R_{eq} = \frac{3}{3} = 1\Omega$$

$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{10}{1 + 2} = \frac{10}{3} A$$

دقت کنید: مقاومت‌های  $2\Omega$  و  $3\Omega$  از مدار حذف می‌شوند، چون

اختلاف پتانسیلی بین دو سر این مقاومت‌ها وجود ندارد.

در این صورت توان مصرف شده در مجموع مقاومت‌های متصل به مدار برابر

است با:

$$P = R_{eq} I^2 = 1 \times \left(\frac{10}{3}\right)^2 = \frac{100}{9} W$$

۴ ۴۷ ابتدا مقاومت معادل مدار را حساب می‌کنیم:

مقاومت معادل سمت چپ مدار:

$$R' = \frac{(4 + 2)\times 3}{(4 + 2) + 3} + 1 = 3\Omega$$

بنابراین مقاومت معادل مدار برابر است با:

$$R_{eq} = \left(\frac{3 \times 1}{3 + 1}\right) + 5 = 12/5\Omega$$

اکنون جریان عبوری از مدار را حساب می‌کنیم:

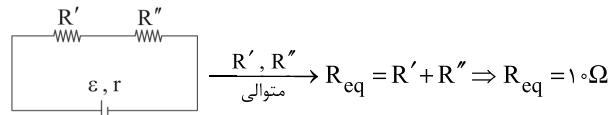
$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{24}{12/5 + 2} = 2A$$

پس برای محاسبه اختلاف پتانسیل الکتریکی بین دو نقطه M و N می‌توان

نوشت:

$$\begin{aligned} & V_N + 25 - 5 \times 2 = V_M \\ & \Rightarrow V_N - V_M = -15V \\ & \Rightarrow V_M - V_N = 15V \end{aligned}$$

شکل مدار را به طور ساده رسم می‌کنیم.

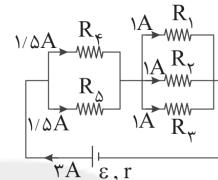


$$I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{24}{1 + 2} = 8A$$

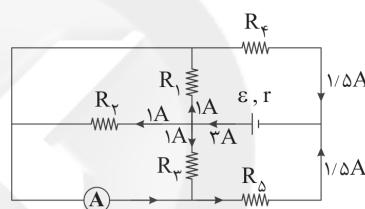
بنابراین:

ابتدا جریان گذرنده از هر مقاومت را به دست می‌آوریم.

جریان یک بار بین مقاومت‌های  $R_4$  و  $R_5$  پخش می‌شود، یک بار هم بین مقاومت‌های  $R_3$  و  $R_4$ .

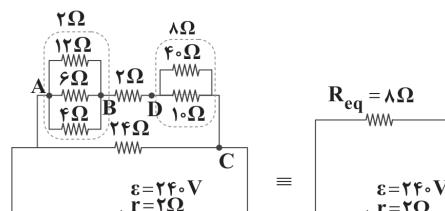
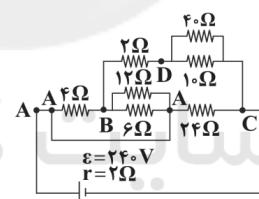


حال جریان را روی شکل اصلی مدار پخش می‌کنیم:



پس جریان گذرنده از آمپرسنج  $\frac{1}{5} / 8 = 1.6A$  است.

۲ ۴۴ با نامگذاری نقاط، مدار به شکل زیر ساده می‌شود.



$$\varepsilon = I(R_{eq} + r) \Rightarrow 24 = I(8 + 2) \Rightarrow I = 24A$$

پس توان تلفشده در باتری  $P = rI^2 = 2 \times (24)^2 = 1152W$

۳ ۴۵ ابتدا توان مفید (خروجی) باتری را محاسبه می‌کنیم.

$$P = VI \quad V = \varepsilon - Ir \Rightarrow P = \varepsilon I - rI^2 = 24 - 2 \times 24 = 12W$$

حال بازده باتری را محاسبه می‌کنیم.

$$\frac{\text{توان مفید}}{\text{توان کل}} = \frac{12}{24} = \frac{1}{2} \times 100\% = 50\%$$

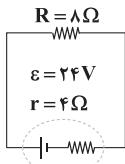


۴۵۰ ابتدا به کمک نمودار مقادیر  $\varepsilon$  و  $r$  را می‌یابیم. می‌دانیم مقادیر

توان خروجی بیشینه معادل  $\frac{\varepsilon^2}{4r}$  است و مقادیر  $6A$  روی نمودار،  $\frac{\varepsilon}{r}$  را نشان می‌دهد، پس می‌توان نوشت:

$$\frac{\varepsilon^2}{4r} = \frac{36}{6} \Rightarrow \frac{\varepsilon}{4} = 6 \Rightarrow \varepsilon = 24V \quad \text{و} \quad \frac{\varepsilon}{r} = 6 \Rightarrow \frac{24}{r} = 6 \Rightarrow r = 4\Omega$$

اگر این باتری را به یک مقاومت  $8\Omega$  وصل کنیم، داریم:



$$I = \frac{\varepsilon}{R + r} = \frac{24}{8 + 4} = 2A$$

بنابراین اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر باتری برابر است با:

$$V = \varepsilon - Ir \Rightarrow V = 24 - 2 \times 4 = 16V$$

۵۱ ابتدا جریان را در مدار محاسبه می‌کنیم. باتری با نیروی حرکتی  $\varepsilon_1$  برخلاف باتری‌های با نیرو محركه‌های  $\varepsilon_2$  و  $\varepsilon_3$  در مدار بسته شده است، اما چون مجموع  $\varepsilon_1$  و  $\varepsilon_2$  بیشتر است، جهت جریان در مدار پادساعتگرد است، بنابراین جریان اصلی مدار برابر است با:

$$I = \frac{\varepsilon_1 + \varepsilon_2 - \varepsilon_3}{R_{eq} + r} = \frac{16 + 8 - 6}{1 + 2 + 4 + 0/5 + 0/5 + 1} = \frac{18}{9} = 2A$$

حال پتانسیل الکتریکی نقاط A و B را به کمک نقطه E حساب می‌کنیم. با توجه به این‌که پتانسیل الکتریکی نقطه E (زمین) برابر صفر است، بنابراین با حرکت در جهت جریان داریم:

$$\begin{cases} V_A - IR_3 - \varepsilon_3 - Ir_3 - IR_2 = V_E \\ V_B - \varepsilon_2 - Ir_2 - IR_1 = V_E \end{cases} \Rightarrow V_A = 8 + 6 + 2 + 4 = 20V \quad V_B = 6 + 2 + 4 = 12V$$

بنابراین نسبت خواسته شده برابر است با:

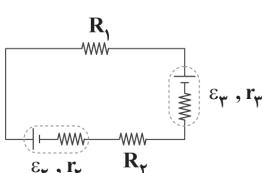
۵۲ ابتدا هنگامی که کلید K باز است، جریان کل مدار و ولتاژ ولتسنج را اندازه می‌گیریم.

دقت کنید: باتری‌های  $\varepsilon_2$  و  $\varepsilon_3$  موافق و  $\varepsilon_1$  مخالف هستند.

$$I = \frac{\varepsilon_1 + \varepsilon_2 - \varepsilon_3}{R_1 + R_2 + r_1 + r_2 + r_3} = \frac{15}{7/5} = 2A$$

از آن‌جاکه ولتسنج به دو سر باتری  $\varepsilon_3$  وصل است، پس اختلاف پتانسیل باتری  $\varepsilon_3$  را نشان می‌دهد.

$V = \varepsilon + rI = 10 + 1 \times 2 = 12V$  حال کلید K را می‌بندیم. با وصل کلید و به وجود آمدن نقاط هم‌پتانسیل، باتری  $\varepsilon_1$  حذف می‌شود.



۴۸ می‌دانیم که در اتصال متوازی مقاومت‌ها، توان مصرفی مقاومتی

که بزرگ‌تر از بقیه است، بیشتر خواهد بود.

چون همه لامپ‌ها، با برق شهر کار می‌کنند، ولتاژ اسمی دو سر آن‌ها یکسان بوده، بنابراین:

$$P = \frac{V^2}{R} \xrightarrow{\text{ثابت}} P \propto \frac{1}{R}$$

پس مقاومت لامپ‌های  $70\Omega$  واتی بیشتر از مقاومت لامپ  $120\Omega$  واتی است.

در نتیجه در اتصال جدید، با جایگزین کردن لامپ‌های جدید، مقاومت کل،

افزایش یافته و در نتیجه توان کل، کاهش می‌یابد. از طرفی سهم لامپ  $120\Omega$

واتی از این توان جدید هم کم‌تر از بقیه است، پس نور لامپ  $120\Omega$  واتی کم‌تر از حالت قبل می‌شود.

۴۹ در حالت اول، یعنی باز بودن کلید K، دو مقاومت  $R_1 = 5\Omega$

و  $R_2 = 4\Omega$  متوازی بوده و مقاومت معادل مدار برابر

با  $R_{eq} = R_1 + R_2 = 9\Omega$  می‌باشد، در نتیجه شدت جریان کل مدار برابر است با:

$$I_1 = I = \frac{\varepsilon}{R_{eq} + r} = \frac{35}{9+2} = 3/18A$$

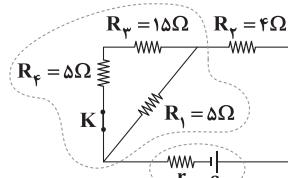
هنگامی که کلید K بسته می‌شود، مقاومت‌های  $R_4 = 5\Omega$  و  $R_3 = 15\Omega$  متوازی بوده و معادل این مقاومت‌ها، با مقاومت  $R_1 = 5\Omega$  موازی و هم‌جنین معادل این مقاومت‌ها، با مقاومت  $R_2 = 4\Omega$  متوازی خواهد شد. در نتیجه مقاومت معادل مدار برابر است با:

$$R'_{eq} = \frac{20 \times 5}{20 + 5} + 4 = 8\Omega$$

بنابراین شدت جریان کل مدار برابر خواهد شد با:

$$I = \frac{\varepsilon}{R'_{eq} + r} = \frac{35}{8+2} = \frac{35}{10} = 3/5A$$

اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر مقاومت  $R_1 = 5\Omega$  برابر خواهد شد با:



$$V_1 = IR_{1,3,4} = 3/5 \times 4 = 14V$$

شدت جریان در مقاومت  $R_1$  برابر است با:

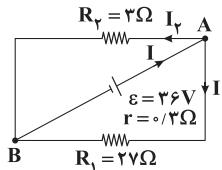
$$V_{R_1} = I_{R_1} R_1 \Rightarrow 14 = I_{R_1} \times 5 \Rightarrow I_{R_1} = 2/8A$$

مشخص شد که شدت جریان در مقاومت  $R_1$  از

به  $I_{R_1} = 2/8A$  رسیده، یعنی  $3/8$  آمپر کاهش یافته است.

بعد از حذف  $\epsilon$ ، دوباره I را به دست می‌آوریم.

بنابراین جریان کل مدار برابر است با:



$$I = \frac{\epsilon}{R_{eq} + r} = \frac{36}{27 + 3} = \frac{36}{30} = 1.2 A$$

دقت کنید: برای مقاومت‌های موازی، جریان به نسبت عکس اندازه مقاومت‌ها

تقسیم می‌شود، بنابراین:

$$\frac{I_2}{I'} = \frac{R'}{R_2} \Rightarrow \frac{I_2}{I'} = \frac{27}{3} = 9 \quad (*)$$

از طرفی داریم:

$$I = I_2 + I' \xrightarrow[I=1.2A]{} 9I' + I' = 1.2 \Rightarrow 10I' = 1.2 \Rightarrow I' = 0.12 A$$

$$I_2 = 9I' = 9 \times 0.12 = 1.08 A$$

در نتیجه:

طبق رابطه توان  $P = \frac{U}{\Delta t}$ ، مقدار گرمای تولیدی در مقاومت  $R_2$  برابر است با:

$$U = Pt = R_2 I_2 \Delta t = 3 \times (1.08)^2 \times 20 = 699.8 J$$

## شیمی

## ۱ ۵۶ بروزی عبارت‌های نادرست:

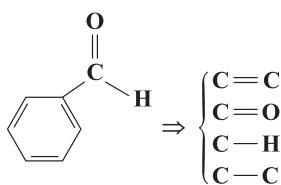
ب) داد و ستد انرژی در واکنش‌ها اغلب به شکل گرما ظاهر می‌شود.

ت) برای یک واکنش به جای تغییر آنتالپی واکنش، واژه آنتالپی واکنش به کار می‌رود.

۱ ۵۷ با توجه به ساختار آلدید موجود در بادام (بنزاکنید) که

شامل ۴ نوع پیوند است، برای همه پیوندهای موجود در ساختار آن، به کار

بردن واژه «میانگین آنتالپی پیوند» مناسب‌تر از آنتالپی پیوند است.



۳ ۵۸ شمار پیوندهای دوگانه در ساختار ترکیب آلی هر یک از مواد

آلی موجود در گزینه‌ها در زیر آمده است:

$$4 - 5 \quad 1 - 2 \quad (1)$$

$$5 - 4 \quad 4 - 4 \quad (3)$$

۳ ۵۹ آنتالپی سوختن ( $^1 kJ/mol$ ) اتان از الكل هم کربن خود

(اتانول) بیشتر و از آلكن با کربن بیشتر (پروپن) کمتر است.

ارزش سوختن ( $^1 kJ/g$ ) آلkan‌ها با افزایش کربن، کاهش می‌یابد.  
پروپان > اتان > متان: ارزش سوختی

$$I = \frac{\epsilon - \epsilon_r}{R_1 + R_2 + r + r_f} = \frac{5}{7/5 + 2} = \frac{2}{3} A$$

اختلاف پتانسیل ولتسنج را با این جریان به دست می‌آوریم.

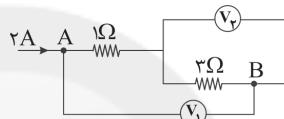
$$V = \epsilon_r + r_f I = 10 + 1 \times \frac{2}{3} = \frac{32}{3} V$$

اختلاف بین دو ولتاژ به دست آمده در دو حالت را حساب می‌کنیم.

$$\Delta V = \frac{32}{3} - 1.2 = -\frac{4}{3} V$$

پس  $\frac{4}{3}$  ولت، کاهش می‌یابد.

## ۵۳

از سیمی که ولتسنج ایده‌آل روی آن قرار دارد، هیچ جریانی عبور نخواهد کرد، پس شکل مدار را بدون در نظر گرفتن مقاومت‌های  $4\Omega$  و  $5\Omega$  رسم می‌کنیم:اختلاف پتانسیل ولتسنج  $V_1$ ، همان اختلاف پتانسیل بین نقاط A و B است.

$$V_1 = V_{AB} = R_{eq} I = (1+3) \times 2 = 8 V$$

دقت کنید: مقاومت  $1\Omega$  و  $3\Omega$  با هم متواლی هستند.

## ۵۴ جریان عبوری از مقاومت R را فرض می‌کنیم:

$$V = RI' \Rightarrow I' = \frac{32}{R}$$

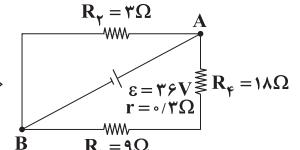
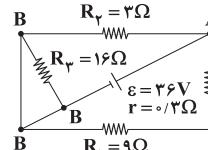
اختلاف پتانسیل دو سر مقاومت  $R_1$  و دو سر مقاومت معادل مقاومت‌های R و  $R_2$  با هم برابر است، بنابراین:

$$R_1 I_1 = R_2 I_2 \Rightarrow I_2 = (8 - I_1) = (8 + R) I'$$

$$\Rightarrow 8(20 - \frac{32}{R}) = (8 + R) \times \frac{32}{R} \Rightarrow 160 - \frac{256}{R} = \frac{256}{R} + 32$$

$$\Rightarrow 2 \times \frac{256}{R} = 128 \Rightarrow 2 \times 256 = 128R \Rightarrow R = 4 \Omega$$

۳ ۵۵ ابتدا به کمک نامگذاری نقاط، شکل ساده‌تری برای این مدار

رسم می‌کنیم و توجه داریم که دو سر مقاومت‌های  $R_3$  اتصال کوتاه شده و از مدار حذف می‌شود.دو مقاومت  $R_1$  و  $R_4$  متواالی هستند، بنابراین:

$$R' = R_1 + R_4 = 18 + 9 = 27 \Omega$$

دو مقاومت  $R'$  و  $R_2$  موازی هستند، بنابراین مقاومت معادل آن‌ها برابر است با:

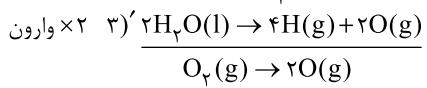
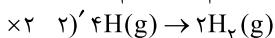
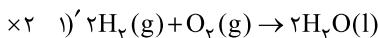
$$R_{eq} = \frac{R' \times R_2}{R' + R_2} = \frac{27 \times 3}{27 + 3} = \frac{81}{30} = 2.7 \Omega$$



۱ ۶۴ هم در فرایندهای فیزیکی و هم در فرایندهای شیمیایی گرما مبادله می‌شود و سطح انرژی مواد تغییر می‌کند.

۱ ۶۵ آنتالپی پیوند  $O=O$  یعنی آنتالپی واکنش

$O_2(g) \rightarrow 2O(g)$ . برای به دست آوردن این واکنش باید واکنش اول و دوم بدون تغییر باشند و واکنش سوم وارون شود و همگی در ۲ ضرب شوند.



وارون

$O_2(g) \rightarrow 2O(g)$

$$\Delta H = \Delta H'_1 + \Delta H'_2 + \Delta H'_3 = 2a + 2b - 2c$$

۱ ۶۶ واکنش هدف  $2N_2O \rightarrow 2N_2 + O_2$  می‌باشد.

$\Delta H$  واکنش اول را وارون و در ۲ ضرب می‌کنیم ( $N_2$ )

$\Delta H$  واکنش دوم را وارون و در ۲ ضرب می‌کنیم ( $N_2O$ )

$\Delta H$  واکنش سوم را تغییر نمی‌دهیم (حذف  $O_2$ ،  $NO_2$  و  $NO$ )

$$\Delta H = \Delta H'_1 + \Delta H'_2 + \Delta H'_3 \Rightarrow (-362) + (+328)$$

پس واکنش گرماده است.  $\Rightarrow -150\text{ kJ}$

\* هر تجزیه‌ای لزوماً گرماییر نیست!!!

حال کافیست از تناسب زیر برای حل بخش ترکیبی با استوکیومتری کمک بگیریم:

$$\frac{\text{mol گاز(ها)}}{(N_2 + O_2)} = \frac{q}{|\Delta H|} \Rightarrow \frac{5}{2+1=3} = \frac{q}{150} \Rightarrow q = 250$$

\* چون به ما مقدار مول کل گازها داده شده، پس ما نیز مقدار ضریب کل گازها را در مخرج قرار می‌دهیم.

۱ ۶۷ در واکنش‌های گرماده، پایداری فراورده‌ها بیشتر از واکنش دهنده‌هاست.

از بین واکنش‌های داده شده، فقط واکنش «ب» گرماده است.

۲ ۶۸

$\Delta H$  واکنش اول را بدون تغییر باقی می‌گذاریم ( $(N_2O_4)_g$ )

$\Delta H$  واکنش دوم را وارون می‌کنیم (حذف  $(N_2O_5)_s$ )

$\Delta H$  واکنش سوم را وارون می‌کنیم (حذف  $(N_2O_3)_g$ )

$\Delta H$  واکنش چهارم را تغییر نمی‌دهیم ( $(O_2)_g$ )

$\Delta H$  واکنش پنجم را وارون و در ۲ ضرب می‌کنیم (حذف  $(N_2O_4)_g$ )

سپس  $\Delta H$  های تغییریافته را با یکدیگر جمع می‌کنیم:

$$\Delta H_{(\text{هدف})} = (54) + (20) + (40) + (-112) + (-116) = -114\text{ kJ}$$

علامت منفی  $\Delta H$  به معنای آزادشدن گرما است.

۱ ۶۰ فقط عبارت سوم درست است.

### بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت اول: گاز متان نخستین بار از سطح مرتابها جمع‌آوری شد.

عبارت دوم: آنتالپی بسیاری از واکنش‌های شیمیایی را نمی‌توان به روش تجربی اندازه‌گیری کرد.

عبارت چهارم: گروه عاملی مولکول‌ها بر خواص فیزیکی و شیمیایی آن‌ها مؤثر است.

۴ ۶۱

$$\Delta H = C_3H_8 \times \text{ارزش سوختی} = C_3H_8 (\text{سوختن پروپن})$$

$$\Rightarrow 49/4 \times 42 = 2075\text{ kJ}$$

اکنون گرمای مبادله شده در هر گزینه را به دست می‌آوریم:

$$1) Q = mc\Delta\theta \Rightarrow Q = 2 \times 4 / 2 \times (100 - 40) = 504\text{ kJ}$$

$$2) \frac{Q}{|\Delta H|} = \frac{\text{مول گاز تولیدی}}{\text{ضریب گازهای تولیدی}} \Rightarrow \frac{? \text{kJ}}{|-890|} = \frac{2}{3} \Rightarrow ? \text{kJ} = 594\text{ kJ}$$

$$3) Q = Q_{\text{آب}} + Q_{\text{گرماسنچ}} \Rightarrow 27 \times 20 + 300 \times 4 / 2 \times 20 = 25740\text{ J} \text{ یا } 25/74\text{ kJ}$$

$$4) ? \text{kJ} : 28\text{ L CH}_4 \times \frac{1 \text{ mol CH}_4}{22/4 \text{ L CH}_4} \times \frac{4 \text{ mol C-H}}{1 \text{ mol CH}_4} \times \frac{415\text{ kJ}}{1 \text{ mol C-H}} = 2075\text{ kJ}$$

۳ ۶۲ سوختهای سبز از منابع تجدیدپذیر مانند پسماندهای

گیاهانی مثل سویا، نیشکر و دیگر دانه‌های روغنی استخراج می‌شوند. اما آلانک‌ها از نفت خام (تجددنپذیر) استخراج می‌شود.

### بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) از سوختن کامل مول‌های برابر از یک آلانک و الکل هم کربن مانند اتان و اتانول مقدار  $CO_2$  و  $H_2O$  برابری تولید می‌شود.

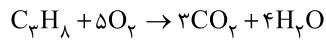
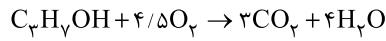
۲) آنتالپی سوختن و ارزش سوختی آلانک‌ها از الکل‌های هم‌کربن‌شان بیشتر است.

۳ ۶۳ فرمول عمومی آلانک و الکل یک عامله به ترتیب به صورت  $C_nH_{2n+2}O$  و  $C_nH_{2n+2}$  است.

با توجه به فرمول آن‌ها به راحتی می‌توان بی برد که حرم مولی و شمار پیوندها در الکل A بیشتر از آلانک B است.

آنالپی سوختن و ارزش سوختن آلانک B بیشتر از الکل A است. به دلیل داشتن پیوندهای هیدروژنی  $O-H$  در الکل‌ها نقطه جوش آن‌ها بیشتر از آلانک‌های هم‌کربن است.

با توجه به مثال زیر، مقدار اکسیژن مصرفی برای سوختن کامل یک مول آلانک و الکل یک عاملی هم‌کربن به صورت زیر است:





## بررسی عبارت‌ها:



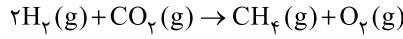
• هر دو ترکیب دارای گروه عاملی کربونیل (—C=O) بوده و مولکول هر کدام از آن‌ها شامل ۷ اتم کربن است.

• هر مولکول بنزآلدهید و ۲-هیتانون به ترتیب شامل ۶ و ۶ پیوند C=C بوده و تفاوت شمار این پیوندها برابر با شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی (۲ جفت) هر کدام از این دو مولکول است.

• هر مولکول بنزآلدهید و ۲-هیتانون به اندازه شمار اتم‌های هیدروژن خود به ترتیب شامل ۶ و ۶ پیوند H-C هستند:  $14 - 6 = 8$

در صورتی که هر مول ۲-هیتانون به طور کامل بسوزد، ۷ مول  $\text{H}_2\text{O}$  تولید می‌شود.

۱ ۷۵ مطابق واکشن‌های (I) و (II)، معادله واکشن کلی به صورت زیر خواهد بود:



$$\Delta H = \left[ \text{مجموع آنتالپی پیوند} - \left( \text{مجموع آنتالپی پیوند} + \text{واکشن} \right) \right]_{\text{پیوند} \text{ها}} - \text{پیوند} \text{ها}$$

$$= [2\Delta H(\text{H}-\text{H}) + 2\Delta H(\text{C}=\text{O})]$$

$$-[4\Delta H(\text{C}-\text{H}) + \Delta H(\text{O}=\text{O})] \\ = [2(435) + 2(790)] - [4(414) + 494] = [2450] - [2150] = 300\text{kJ}$$

۴ ۷۶ فرمول مولکولی ساده‌ترین آلدهید، کتون و اتر به ترتیب  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ ،  $\text{CH}_3\text{O}$  و  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$  است.

۲ ۷۷ ارزش سوختی پروتئین و کربوهیدرات‌ها با هم برابر است.

$$? \text{kJ} = (17(20+30)) + (38(25)) = 850 + 950 = 1800\text{kJ}$$

$$\frac{1800\text{kJ}}{40\text{g}} = 45\text{kJ.g}^{-1}$$

$$1800\text{kJ} \times \frac{1\text{kcal}}{418\text{kJ}} \times \frac{1\text{h}}{19\text{kcal}} \times \frac{60\text{min}}{1\text{h}} \approx 136\text{min}$$

۳ ۷۸ ابتدا گرمای لازم برای تبدیل یک مول پروپان ( $\text{C}_3\text{H}_8$ ) و یک

مول ۱-بوتنهای گازی سازنده آن‌ها را به دست می‌آوریم:

$$\text{C}_3\text{H}_8 : \frac{2814}{30/8} \times 44 = 402\text{kJ.mol}^{-1}$$

$$\text{C}_4\text{H}_8 : \frac{585}{30/8} \times 56 = 470\text{kJ.mol}^{-1}$$

تفاوت دو عدد به دست آمده معادل میانگین آنتالپی پیوند C=C است، زیرا در ساختار پروپان، ۸ پیوند C-H، ۲ پیوند C-C و در ساختار ۱-بوتنهای گازی ۸ پیوند C-H، ۲ پیوند C-C و یک پیوند C=C وجود دارد.

$$\Delta H(\text{C}=\text{C}) = 470 - 402 = 68\text{kJ.mol}^{-1}$$

۴ ۶۹ در واکشن‌های گرماده، هر چه سطح انرژی واکشن‌دهنده‌ها بالاتر و سطح انرژی فراورده‌ها پایین‌تر باشد، گرمای آزادشده بیشتر است. واضح است که هر چه سطح انرژی فراورده‌ها و واکشن‌دهنده‌ها در واکشن‌های گرماده به هم نزدیک‌تر باشد، مقدار گرمای آزاد شده کمتر است.

سطح انرژی  $\text{H}_2\text{O(l)}$  پایین‌تر از سطح انرژی  $\text{H}_2\text{O(g)}$  است.

سطح انرژی اتم‌های جدا از هم  $\text{H(g)}$  بالاتر از سطح انرژی  $\text{H}_2$  است.

۱ ۷۰ فقط عبارت اول نادرست است.

نام تجاری هیدروژن پراکسید، آب‌اکسیژن است.

۳ ۷۱ معادله واکشن هدف به صورت زیر است:



اگر واکشن (a) را وارونه و ضرب آن را در عدد ۲ ضرب کرده و سپس آن را با واکشن (c) و وارونه واکشن (b) جمع کنیم به واکشن هدف می‌رسیم:  

$$\Delta H_{\text{هدف}} = -2\Delta H_a + \Delta H_c - \Delta H_b = -2(-176) + (-629) - (-92) = -185\text{kJ}$$

در صورتی که یک مول HCl تشکیل شود، نصف این مقدار پاسخ سؤال خواهد بود:  

$$\frac{-185}{2} = -92.5\text{kJ}$$

۴ ۷۲



$$\Delta H = \left[ \text{مجموع آنتالپی پیوند} - \left( \text{مجموع آنتالپی پیوند} + \text{واکشن} \right) \right]_{\text{پیوند} \text{ها}} - \text{پیوند} \text{ها}$$

$$+100 = [8\Delta H(\text{S}-\text{S})] - [4\Delta H(\text{S}=\text{S})]$$

$$\Rightarrow +100 = (8 \times 225) - (4\Delta H(\text{S}=\text{S}))$$

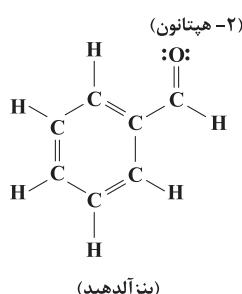
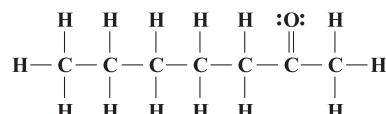
$$\Rightarrow \Delta H(\text{S}=\text{S}) = 425\text{kJ.mol}^{-1}$$

۲ ۷۳ دو ترکیب a و d همپار یکدیگرند. زیرا فرمول مولکولی آن‌ها به صورت  $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_2$  است.

۴ ۷۴ فرمول مولکولی ترکیب b به صورت  $\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$  است.

۴ ۷۴ فرمول مولکولی ترکیب c به صورت  $\text{C}_7\text{H}_{11}\text{NO}_2$  است.

۳ ۷۴ به جز عبارت آخر سایر عبارت‌ها درست هستند.





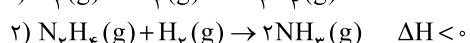
۲ ۷۹ عبارت‌های سوم و چهارم درست هستند.

## بررسی عبارت‌های نادرست:

- کربوهیدرات‌ها در بدن به گلوکز شکسته شده و گلوکز حاصل از آن‌ها در خون حل می‌شود.

- میزان انرژی مورد نیاز هر فرد به وزن، سن و میزان فعالیت‌های روزانه او بستگی دارد.

۱ ۸۰ شواهد تجربی نشان می‌دهند که تهییه آمونیاک به روش هابر از

گازهای  $N_2$  و  $H_2$  یک واکنش دومرحله‌ای است.

# سایت کنکور