

۴۷) سه جسم با ظرفیت‌های گرمایی C_1 ، C_2 و C_3 به ترتیب با دمای اولیه $10^\circ C$ ، $20^\circ C$ و $40^\circ C$ بدون تغییر حالت و اتلاف گرما به تعادل گرمایی می‌رسند. دمای تعادل چند درجه سلسیوس است؟

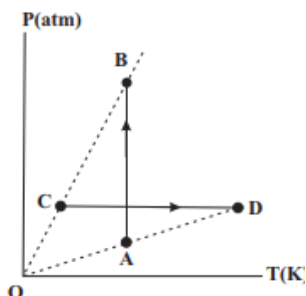
- (۱) ۳۰ (۲) ۲۰ (۳) ۲۵ (۴) ۱۵

۴۸) گرماسنجی محتوی ۲۰۰ گرم آب با دمای $20^\circ C$ است. یک قطعه فلز به جرم ۱۰۰ گرم و دمای $80^\circ C$ را وارد آن می‌کنیم. اگر دمای تعادل مجموعه به $22^\circ C$ برسد، ظرفیت گرمایی گرماسنج بر حسب $\frac{J}{C^0}$ کدام است؟

$$C \text{ فلز} = \frac{J}{C^0 \cdot gk} 400 = C_0 \text{ آب} \text{ و } \frac{J}{C^0 \cdot gk} 4200 = \text{از اتلاف انرژی مجموعه صرف نظر کنید.}$$

- (۱) ۶۴۰ (۲) ۳۲۰ (۳) ۸۵۰ (۴) ۴۷۰

۴۹) نمودار $T - P$ فرایندهای هم‌دمای AB و هم‌فشار CD که مقدار معینی گاز آرمانی به‌طور جداگانه طی می‌کند، مطابق شکل زیر است. در هر یک از فرایندهای AB و CD ، به‌ترتیب از راست به چپ، چگالی گاز چگونه تغییر می‌کند؟



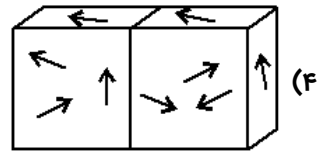
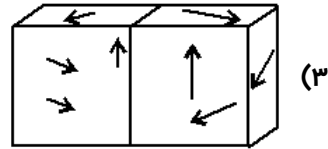
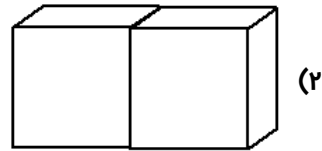
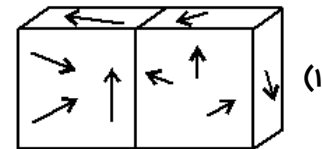
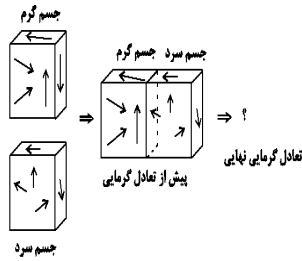
- (۱) کاهش - کاهش
(۲) افزایش - کاهش
(۳) افزایش - افزایش
(۴) کاهش - افزایش

۵۰) قطعه یخی به جرم ۳۳۶g و دمای $0^\circ C$ با تندی $200 \frac{m}{s}$ به مانعی برخورد کرده و متوقف می‌شود. اگر ۸۰ درصد گرمای

$$\text{حاصل از برخورد یخ به مانع صرف ذوب آن شود، چند گرم از جرم یخ ذوب می‌شود؟} \left(\frac{J}{gk} 336000 = FL \right)$$

- (۱) ۴ (۲) ۸ (۳) ۱۶ (۴) ۳۲

۷۵) کدام شکل، تعادل گرمایی نهایی دو جسم سرد و گرم را درست نشان می‌دهد؟



۷۶) کدام عبارت درباره تبخیر سطحی یک مایع، نادرست است؟

- (۱) تبخیر سطحی مایع در هر دمایی اتفاق می‌افتد.
- (۲) با افزایش فشار هوا، آهنگ تبخیر سطحی افزایش می‌یابد.
- (۳) با افزایش دما، آهنگ تبخیر سطحی افزایش می‌یابد.
- (۴) با افزایش سطح آزاد مایع، تبخیر سطحی آن نیز افزایش می‌یابد.

۷۷) اگر به مقداری آب با دمای صفر درجه سلسیوس 400 Jk گرما بدهیم، دمای آب به 100°C می‌رسد. اگر 465 Jk گرما به

همان مقدار آب با دمای 40°C بدهیم، چند گرم از آب بخار می‌شود؟ $(\frac{Jk}{gk} 2250 = \gamma L)$

- (۱) ۵۰
- (۲) ۱۰۰
- (۳) ۱۵۰
- (۴) ۳۰۰

۷۸) اگر دمای یک صفحه فلزی را به‌طور یکنواخت از 320 K به 400 K برسانیم، مساحت آن 20 mm^2 تغییر می‌کند. اگر

ضریب انبساط خطی فلز سازنده صفحه $2 \times 10^{-5} \text{ K}^{-1}$ باشد، مساحت اولیه صفحه فلزی چند سانتی‌متر مربع بوده است؟

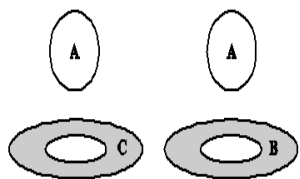
- (۱) $\frac{25}{31}$
- (۲) $\frac{5}{62}$
- (۳) $\frac{5}{312}$
- (۴) 625

۷۹) دمای دو میله با طول‌های اولیه به‌ترتیب A^L و B^L و ضریب انبساط طولی $A^\alpha = B^\alpha 3$ را به‌ترتیب 400°C و 600°C

افزایش می‌دهیم. اگر افزایش طول دو میله برابر باشد، نسبت $\frac{A^L}{B^L}$ کدام است؟ (تغییر حالت رخ نمی‌دهد.)

- (۱) $\frac{2}{9}$
- (۲) $\frac{1}{2}$
- (۳) 2
- (۴) $\frac{9}{2}$

۲۸) در شکل زیر توپ فلزی از جنس A و حلقه‌ها از جنس B و C می‌باشند و قطر توپ از قطر حلقه‌ها بزرگ‌تر است. اگر در شکل (۱) توپ و حلقه به یک اندازه سرد شوند، توپ از حلقه عبور می‌کند و اگر در شکل (۲) توپ و حلقه به یک اندازه گرم شوند، توپ از حلقه عبور می‌کند. کدام مقایسه در مورد ضریب انبساط طولی این سه ماده صحیح است؟



(۱)
(۲)

- (۱) $C^{\alpha} < B^{\alpha} < A^{\alpha}$
 (۲) $B^{\alpha} < A^{\alpha} < C^{\alpha}$
 (۳) $A^{\alpha} < C^{\alpha} < B^{\alpha}$
 (۴) $C^{\alpha} < A^{\alpha} < B^{\alpha}$

۲۹) دمای جسمی $10^{\circ}C$ است. اگر دمای این جسم را $54^{\circ}F$ کاهش دهیم، دمای آن چند کلوین می‌شود؟

- (۱) ۲۹۳ (۲) ۲۳۱ (۳) ۳۳۷ (۴) ۲۵۳

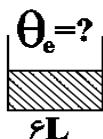
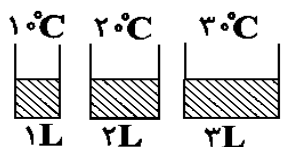
۳۰) اگر اختلاف طول دو میله به طول‌های $1L = mc120$ و $2L$ در هر دمایی ثابت باشد، $2L$ چند واحد IS است؟
 $(1\alpha 2 = 2\alpha)$

- (۱) ۰/۶ (۲) ۲/۴ (۳) ۶۰ (۴) ۲۴۰

۳۱) دمای مقدار معینی گاز کامل $57^{\circ}C$ است. دمای آن در فشار ثابت چند درجه سلسیوس افزایش یابد تا افزایش حجم گاز $\frac{1}{3}$ حجم اولیه‌اش باشد؟

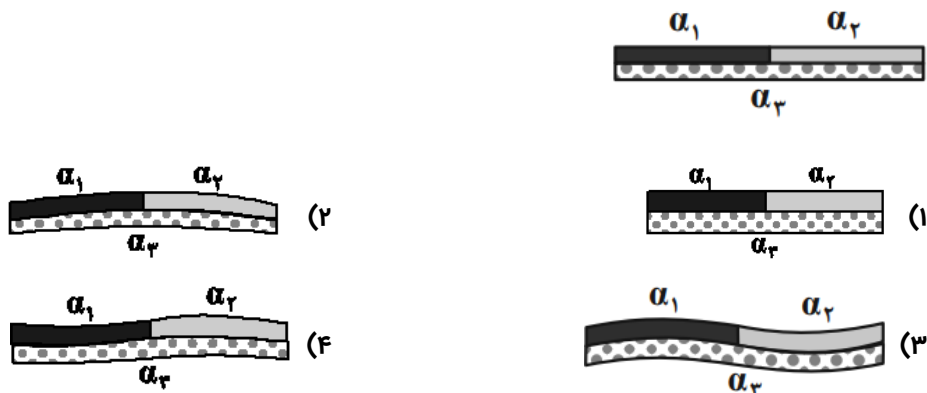
- (۱) ۵۳ (۲) ۱۱۰ (۳) ۳۸۳ (۴) ۴۴۰

۳۲) مطابق شکل زیر، سه ظرف از یک نوع مایع را در یک ظرف بزرگ‌تر می‌ریزیم. دمای تعادل این مایعات در ظرف جدید، با فرض عدم اتلاف انرژی، تقریباً چند درجه سلسیوس است؟



- (۱) ۱۷/۵
 (۲) ۲۳/۳
 (۳) ۲۵
 (۴) ۲۷/۵

۱۸۵) مطابق شکل سه میله با جنس‌های مختلف را به هم جوش می‌دهیم. اگر $1\alpha > 3\alpha > 2\alpha$ باشد، در اثر کاهش دما، شکل نهایی به چه صورتی در می‌آید؟



۱۸۶) دو ظرف فلزی یکسان پُر از آب در اختیار داریم. ظرف اول در دمای $C^0 3$ قرار دارد و دمای آن را تا $C^0 1$ کاهش می‌دهیم و ظرف دیگر در دمای $C^0 1$ قرار دارد و دمای آن را تا دمای $C^0 2$ افزایش می‌دهیم. سطح آب در ظرف اول و دوم به ترتیب از راست به چپ، چه تغییری می‌کند؟

- (۱) پایین می‌آید - لبریز می‌گردد.
 (۲) لبریز می‌گردد - لبریز می‌گردد.
 (۳) لبریز می‌گردد - پایین می‌آید.
 (۴) پایین می‌آید - پایین می‌آید.

۱۸۷) در حجم و دمای ثابت، فشار گاز کامل ...

- (۱) فقط به جنس گاز بستگی دارد.
 (۲) فقط به جرم گاز بستگی دارد.
 (۳) هم به جرم و هم جنس گاز بستگی دارد.
 (۴) به جرم و جنس گاز بستگی ندارد و مقداری ثابت است.

۱۸۸) در ظرفی به حجم $L2$ ، مقداری گاز آرمانی اکسیژن با فشار $mta5/4$ و در ظرف دیگری مقداری گاز آرمانی هیدروژن با فشار $mta3$ وجود دارد. اگر تعداد مول‌های گاز اکسیژن سه برابر تعداد مول‌های گاز هیدروژن باشد، حجم گاز هیدروژن چند سانتی‌متر مکعب است؟ (دمای هر دو گاز یکسان است.)

- (۱) ۲۰۰۰ (۲) ۱۰۰۰ (۳) ۳۰۰۰ (۴) ۱۸۰۰

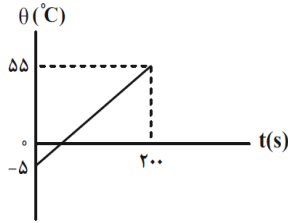
۱۸۹) توان یک کتری برقی $Wk2$ است. اگر داخل این کتری برقی $g400$ آب با دمای $C^0 20$ وجود داشته باشد، پس از چند ثانیه فقط $g100$ آب داخل کتری باقی می‌ماند؟ $vL = \frac{Jk}{gk} 2268$ و $\frac{J}{C^0 \cdot gk} 4200 = vC$

- (۱) $390/6$ (۲) $407/4$ (۳) $340/2$ (۴) $67/5$

۱۹۰) ظرفی به حجم ۲ لیتر از مایعی با ضریب انبساط حجمی $10 \times 6 \times 10^{-5} C^{-1}$ به‌طور کامل پر شده است. چنانچه دمای ظرف و محتویات آن $C^0 100$ افزایش یابد، چند سانتی‌متر مکعب مایع از ظرف بیرون می‌ریزد؟ (ضریب انبساط خطی ظرف $10 \times 2/1 \times 10^{-5} C^{-1}$ می‌باشد.)

- (۱) $2/4$ (۲) $4/8$ (۳) ۶ (۴) $3/6$

۲۹) نمودار تغییرات دمای جسمی با گرمای ویژه $500 \text{ J/g} \cdot \text{C}^\circ$ بر حسب زمان مطابق شکل زیر است. اگر توان گرمایی دستگاهی که به این جسم گرما می‌دهد ثابت و برابر با 2400 W باشد، جرم جسم چند کیلوگرم است؟



- (۱) $19/2$
- (۲) 24
- (۳) $12/5$
- (۴) 16

۲۹۱) طول هر یک از دو میله فلزی مجزای A و B در دمای 40 C° ، برابر با $5/1$ متر است. دمای دو میله را هم‌زمان به چند درجه فارنهایت افزایش دهیم تا اختلاف طول آن‌ها برابر با $12/0$ میلی‌متر شود؟ $(\alpha_A = 10^{-6} \text{ C}^{-1})$ و

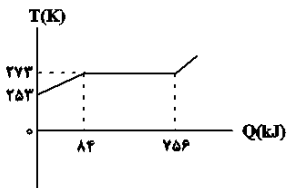
$$B\alpha = 19 \times 10^{-6} \text{ C}^{-1}$$

- (۱) 20
- (۲) 60
- (۳) 68
- (۴) 140

۲۹۲) در یک ظرف استوانه‌ای عایق، 900 g آب در دمای صفر درجه سلسیوس وجود دارد. اگر در اثر تبخیر سطحی، بخشی از آب بخار شده و بقیه آن به یخ صفر درجه سلسیوس تبدیل شود، جرم یخ چند گرم است؟ $(L = 80 \text{ cal/g})$

- (۱) 100
- (۲) 200
- (۳) 800
- (۴) 450

۲۹۳) نمودار تغییرات دمای جسم جامدی با گرمای ویژه $1/2 \text{ J/g} \cdot \text{K}$ بر حسب گرمای داده شده به آن، مطابق شکل زیر است. اگر به این جسم با دمای اولیه 253 K به اندازه 504 Jk گرما دهیم، چند گرم از آن به صورت جامد باقی می‌ماند؟



- (۱) 250
- (۲) 750
- (۳) 0
- (۴) 1250

۲۹۴) طی یک فرایند ترمودینامیکی، فشار گاز کاملاً 40% درصد کاهش و حجم آن 100% درصد افزایش پیدا می‌کند. انرژی درونی این گاز چگونه تغییر می‌کند؟ (انرژی درونی گاز با دمای مطلق آن رابطه خطی دارد.)

- (۱) $16/6\%$ درصد کاهش می‌یابد.
- (۲) $16/6\%$ درصد افزایش می‌یابد.
- (۳) 20% درصد کاهش می‌یابد.
- (۴) 20% درصد افزایش می‌یابد.

۲۹۵) یک گرمکن با توان گرمایی ثابت، دمای 500 گرم از مایع A را در مدت 20 دقیقه به اندازه 8 C° بالا می‌برد. اگر این گرمکن دمای 200 گرم از مایع B را در مدت 30 دقیقه به اندازه 15 C° بالا ببرد، نسبت گرمای ویژه مایع A به گرمای ویژه مایع B کدام است؟ (اتلاف انرژی نداریم و در مایع‌های A و B تغییر حالت رخ نمی‌دهد.)

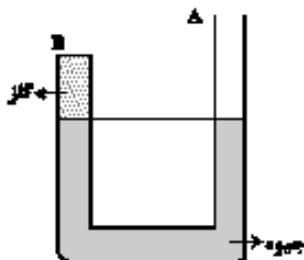
- (۱) $1/2$
- (۲) 2
- (۳) $4/5$
- (۴) $5/4$

۲۹۶) چند گرم یخ 20 C° را در ظرف عایقی شامل 50 g آب 0 C° بیندازیم تا تمام آب یخ بزند و در نهایت یخ 0 C° داشته

$$\text{باشیم؟ } C \text{ یخ } (2100 = \frac{J}{C^\circ \cdot gk}) \text{ و } (336 = \frac{Jk}{gk} = FL)$$

- (۱) 200
- (۲) 300
- (۳) 400
- (۴) 500

۲۹) در شاخه B لوله U شکل زیر، مقدار معینی گاز آرمانی در دمای $12^{\circ}C$ در کنار جیوه در حال تعادل قرار دارد. اگر در شاخه A تا ارتفاع $16mc$ مایعی به چگالی $3mc/g$ اضافه کنیم، دمای گاز را چند درجه فارنهایت افزایش دهیم تا بعد از ایجاد تعادل، سطح جیوه در شاخه B نسبت به حالت اولیه تغییری نکند؟ ($P = \rho Hmc76$)



- (۱) ۱۵
(۲) ۲۰
(۳) ۲۳
(۴) ۲۷

۳۰) درون سیلندری به حجم $L7$ مقداری گاز آرمانی در دمای $7^{\circ}C$ وجود دارد و در این حالت فشارسنج، فشار گاز را $5mta$ نشان می‌دهد. اگر حجم گاز را به $L3$ و دمای آن را به $47^{\circ}C$ برسانیم، فشارسنج چه عددی را برحسب اتمسفر نشان خواهد داد؟ (فشار هوا را برابر با $1mta$ در نظر بگیرید.)

- (۱) $\frac{40}{3}$
(۲) ۱۶
(۳) $\frac{37}{3}$
(۴) ۱۵

۳۱) با یک منبع گرمایی با توان ثابت، $4gk$ آب $25^{\circ}C$ را در مدت 20 min به جوش می‌آوریم. چند دقیقه طول می‌کشد تا با این منبع گرمایی دمای $9gk$ فولاد را از $21^{\circ}C$ به $46^{\circ}C$ برسانیم؟ (ف و ل ا د $= \frac{J}{C^{\circ}.gk} 420$ و $c \text{ آب} = \frac{J}{C^{\circ}.gk} 4200$)

- (۱) 90 min (۲) 90 s (۳) 15 s (۴) 15 min

۳۲) داخل ظرفی عایق با ظرفیت گرمایی $\frac{J}{K} 168$ که محتوی $400g$ آب $5^{\circ}C$ است، فلزی به جرم $250g$ و دمای $54^{\circ}C$ را به آرامی می‌اندازیم. پس از برقراری تعادل گرمایی، چه کسری از گرمایی که فلز از دست داده، توسط آب دریافت شده است؟ ($c \text{ آب} = \frac{J}{K.gk} 4200$ ، $c \text{ فلز} = \frac{J}{K.gk} 840$ و تبادل گرمایی با محیط نداریم.)

- (۱) $\frac{10}{11}$ (۲) $\frac{1}{11}$ (۳) $\frac{25}{44}$ (۴) $\frac{15}{44}$

۳۳) اگر حجم یک گاز کامل را 20% درصد کاهش و دمای مطلق آن را 20% درصد افزایش دهیم، فشار آن چگونه تغییر می‌کند؟

- (۱) 50% درصد افزایش می‌یابد. (۲) 50% درصد کاهش می‌یابد.
(۳) $33/3\%$ درصد افزایش می‌یابد. (۴) $33/3\%$ درصد کاهش می‌یابد.

۳۴) ظرفی به حجم $100mc^3$ را به‌طور کامل از مایعی در دمای صفر درجه سلسیوس پُر می‌کنیم و همزمان دمای ظرف و مایع را $50^{\circ}C$ افزایش می‌دهیم. اگر ضریب انبساط سطحی ظرف $\frac{2}{3}$ برابر ضریب انبساط حجمی مایع باشد، چند سانتی‌متر مکعب مایع از ظرف بیرون می‌ریزد؟ (ضریب انبساط حجمی مایع برابر 3×10^{-4} واحد IS است و از هرگونه تبخیر صرف‌نظر شود.)

- (۱) $5/1$ (۲) $2/1$ (۳) $5/0$ (۴) صفر

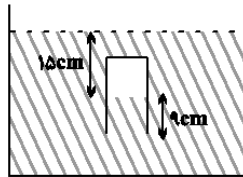
۳۵) دمای اولیه جسمی 1θ درجه سلسیوس است. اگر دمای جسم را افزایش دهیم، این دما برحسب درجه سلسیوس سه برابر و برحسب کلونین 50% درصد افزایش می‌یابد. دمای اولیه این جسم چند درجه فارنهایت است؟

- (۱) $195/8$ (۲) $196/3$ (۳) $195/2$ (۴) $196/4$

۳۰۵) ضریب انبساط طولی صفحه‌ای فلزی $4 \times 10^{-5} K^{-1}$ است. اگر دمای این صفحه را F° افزایش دهیم، مساحت سطح آن چند درصد افزایش می‌یابد؟

- ۱ (۱) ۲ (۲) ۰/۱ (۳) ۰/۲ (۴)

۳۰۶) مطابق شکل زیر لوله آزمایشی را وارونه کرده و به‌طور قائم در آب فرو می‌بریم. اگر پس از برقراری تعادل، در عمق ۱۵ متری آب، $9mc$ از طول لوله توسط آب پر شده باشد، طول لوله چند سانتی‌متر است؟ $(g = \frac{N}{gk} 10 = \rho = 1000 \text{ m/gk})$ ، $aP^5 10 = 0P$ و دما ثابت فرض شود.



- ۱۲ (۱)
۱۸ (۲)
۲۰ (۳)
۱۵ (۴)

۳۰۷) دمای اولیه مایعی θ درجه سلسیوس است. اگر دمای مایع را افزایش دهیم، دمای این مایع برحسب درجه سلسیوس سه برابر می‌شود و دمای مایع برحسب کلونین 50° درصد افزایش می‌یابد. دمای اولیه این مایع چند درجه فارنهایت است؟

- ۱۹۵/۸ (۱) ۱۹۶/۳ (۲) ۱۹۵/۲ (۳) ۱۹۶/۴ (۴)

۳۰۸) طول دو میله فلزی که ضریب انبساط طولی آن‌ها به‌ترتیب 1α و 2α $= 10^{-6} \times 9 = \frac{1}{C^\circ}$ و $2\alpha = 10^{-6} \times 2 = \frac{1}{C^\circ}$ است، در دمای $10^\circ C$ برابر $m100$ است. در چه دمایی برحسب درجه سلسیوس، طول یکی از آن‌ها $7mc$ از طول دیگری بیشتر می‌شود؟

- ۱۰۰ (۱) ۹۰ (۲) ۱۱۰ (۳) ۱۲۰ (۴)

۳۰۹) درون ظرفی $400g$ مخلوط آب و یخ در دمای صفر درجه سلسیوس در حالت تعادل قرار دارد. اگر فلزی به جرم $200g$ و دمای $105^\circ C$ را داخل آب بیندازیم، بعد از برقراری تعادل، دمای آب به $5^\circ C$ می‌رسد. جرم یخ چند گرم بوده است؟

$F L = \frac{Jk}{gk} 336 = c$ ، c ل ز $= \frac{J}{K g k} 840 = c$ ، c آ ب $= \frac{J}{K g k} 4200 =$ و از اتلاف انرژی و تغییرات دمایی ظرف صرف نظر شود.

- ۲۵ (۱) ۵ (۲) ۵۰ (۳) ۵/۲ (۴)

۳۱۰) یک دماسنج سلسیوس و یک دماسنج فارنهایت را درون یک ظرف حاوی الکل قرار می‌دهیم. اگر عددی که دماسنج سلسیوس نشان می‌دهد، ۸ واحد کمتر از عددی باشد که دماسنج فارنهایت نشان می‌دهد، دمای الکل چند کلونین است؟

- ۳۰ (۱) ۲۲- (۲) ۲۴۳ (۳) ۲۵۱ (۴)

۳۱۱) $\frac{3}{4}$ گرمایی که $85g$ آب $100^\circ C$ را به بخار آب $100^\circ C$ تبدیل می‌کند، چند گرم یخ $-10^\circ C$ را به‌طور کامل ذوب می‌کند؟

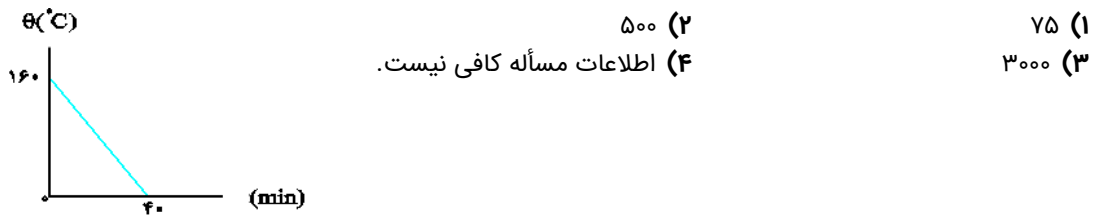
$(c \text{ ی خ} = \frac{J}{K \cdot g} 1/2 = F L$ ، $\frac{J}{g} 336 = F L$ و $\frac{J}{g} 2268 = V L$)

- ۴۰۵ (۱) ۴۳۰ (۲) ۴۵۰ (۳) ۴۹۲ (۴)

۳۱۱) یک خطکش فولادی در دمای $25^{\circ}C$ درجه بندی شده است. جسمی با ضریب انبساط طولی صفر دارای طول $mc100$ در دمای $25^{\circ}C$ در اختیار داریم. در دمای $125^{\circ}C$ خطکش فولادی طول این جسم را چند میلی متر کمتر از مقدار واقعی نشان خواهد داد؟ $(\alpha = \frac{1}{199} \times 10^{-2} K^{-1})$

- (۱) $mm2$ (۲) $mm1$ (۳) $mm5$ (۴) همان $mc100$ را نشان می دهد.

۳۱۲) شکل زیر، نمودار تغییرات دمای یک قطعه فلز را بر حسب زمان نشان می دهد. اگر آهنگ شارش گرما از فلز $12 \frac{Jk}{min}$ باشد، ظرفیت گرمایی این فلز در IS کدام است؟



۳۱۳) گرمکنی در فشار یک اتمسفر $1/5$ لیتر آب $20^{\circ}C$ را در مدت ۵ دقیقه به دمای جوش می رساند. با این گرمکن طی مدت ۶ دقیقه حداکثر چند گرم یخ صفر درجه سلسیوس را می توان به آب $100^{\circ}C$ تبدیل کرد؟ (اتلاف انرژی نداریم،

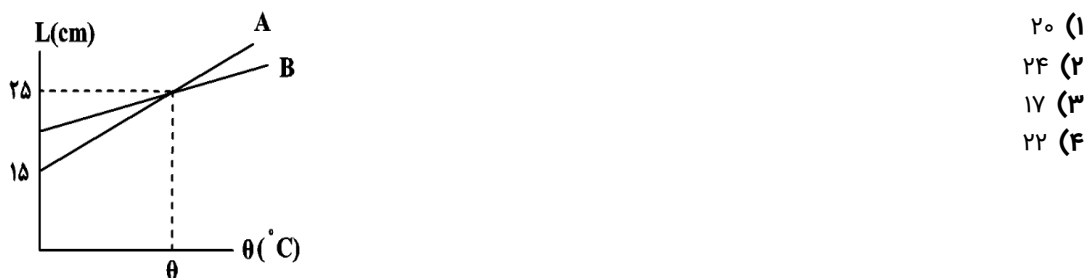
$$FL \text{ یخ} = \frac{Jk}{gk} 336 = \text{آب}, \frac{J}{K.gk} 4200 = \text{آب}, \frac{g}{3mc} 1 = \text{آب}$$

- (۱) ۴۰۰ (۲) ۸۰۰ (۳) ۱۲۰۰ (۴) ۱۶۰۰

۳۱۴) طول یک میله آهنی توپُر در دمای صفر درجه سلسیوس، $mm2$ بیشتر از طول یک میله مسی توپُر در همین دما است. اگر دمای میله ها را $100^{\circ}C$ افزایش دهیم، طول میله مسی $mm1$ بیشتر از طول میله آهنی خواهد شد. طول اولیه میله آهنی چند متر است؟ $(\alpha_{Fe} = \frac{1}{10 \times 10^5} K^{-1}$ و $\alpha_{Cu} = \frac{1}{8 \times 10^5} K^{-1})$

- (۱) 006/6 (۲) 06/5 (۳) 006/5 (۴) 06/6

۳۱۵) شکل زیر نمودار تغییرات طول دو میله A و B را بر حسب دما نشان می دهد. اگر ضریب انبساط طولی میله B، $\frac{3}{8}$ برابر ضریب انبساط طولی میله A باشد، طول اولیه میله B چند سانتی متر است؟



۳۱۶) طبق شکل زیر، موارد (ب) و (ج) به ترتیب از راست به چپ، انتقال گرما به کدام روش را نشان می دهند؟



- (۱) تابش - همرفت (۲) رسانش - تابش (۳) همرفت - تابش (۴) تابش - رسانش

۳۱۸) حداقل چند گرم آب $40^{\circ}C$ را بر روی قطعه یخی به جرم $200g$ و دمای $0^{\circ}C$ بریزیم، تا تمام یخ ذوب شود؟

$$(C) \quad \frac{J}{gk} 336000 = FL, \quad \frac{J}{C^{\circ}.gk} 4200 =$$

- (۱) ۰/۱ (۲) ۰/۴ (۳) ۱۰۰ (۴) ۴۰۰

۳۱۹) کدام یک از گزاره‌های زیر در مورد همرفت صحیح نیست؟

- (۱) انتقال گرما در مایعات و گازها که معمولاً عایق خوبی هستند، به روش همرفت انجام می‌شود.
 (۲) انتقال گرما در روش همرفت، همراه با انتقال ماده است.
 (۳) پدیده همرفت سبب وزش نسیم از دریا به خشکی در طول روز می‌شود.
 (۴) گرم شدن هوای داخل اتاق به وسیله رادیاتور شوفاژ نمونه‌ای از همرفت واداشته است.

۳۲۰) دمای مقداری جیوه را بدون آن که بخار شود، $200^{\circ}C$ افزایش می‌دهیم. در این حالت، چگالی جیوه نسبت به حالت اولیه، تقریباً چگونه تغییر می‌کند؟ (ضریب انبساط حجمی جیوه $10 \times 8/1$ است.)

$$\left(\frac{1}{C^{\circ}}\right)^{-4} \times 10 \times 8/1$$

- (۱) 036/0 درصد کاهش می‌یابد. (۲) 036/0 درصد افزایش می‌یابد.
 (۳) 6/3 درصد کاهش می‌یابد. (۴) 6/3 درصد افزایش می‌یابد.

۳۲۱) درون ظرفی m گرم آب $0^{\circ}C$ وجود دارد. در اثر تبخیر سطحی، 20 گرم از آب، تبخیر شده و مابقی به یخ تبدیل می‌شود.

$$m \text{ چند گرم است؟ } \left(\frac{Jk}{gk} 2268 = \nu L, \frac{Jk}{gk} 336 = FL \right) \text{ و از تبادل گرما با محیط صرف نظر شود.}$$

- (۱) ۱۳۵ (۲) ۱۵۵ (۳) ۱۲۰ (۴) ۱۶۰

۳۲۲) ظرفی استوانه‌ای از جنس شیشه و با حجم 500 cm^3 در دمای $25^{\circ}C$ از جیوه با همان دما پر شده است. اگر دمای

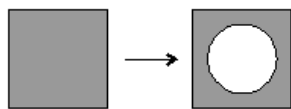
مجموعه را به $75^{\circ}C$ برسانیم، چند سانتی‌متر مکعب جیوه از ظرف خارج می‌شود؟

$$\left(\beta \text{ جی و ه } = 10 \times 18 \times K^{-5}, \alpha \text{ ش ی ش ه } = 10 \times 12 \times K^{-6} \right)$$

- (۱) ۵/۴ (۲) ۳/۶ (۳) ۵ (۴) ۱۳/۲

۳۲۳) ورقه مربعی شکل به جرم 340 گرم و ضلع 20 سانتی‌متر با دمای اولیه $20^{\circ}C$ را به‌طور یکنواخت گرما می‌دهیم تا دمای

آن به $50^{\circ}C$ برسد و مساحت آن 25 سانتی‌متر مربع افزایش یابد. در این دما حفره‌ای دایره‌ای شکل از ورقه جدا می‌کنیم، سپس به آن به‌طور یکنواخت گرما می‌دهیم تا به دمای $130^{\circ}C$ برسد، اگر در این دما مساحت قسمت فلزی 350 سانتی‌متر مربع باشد، جرم قسمت جدا شده چند گرم است؟



- (۱) ۲۴۰ (۲) ۱۷۵ (۳) ۱۰۰ (۴) ۱۵۰

۳۲۴) در یک اتاق با دمای $25^{\circ}C$ ، $100g$ یخ صفر درجه سلسیوس موجود است، اگر اتاق منبع گرما فرض شود و آهنگ

انتقال گرما از هوای اتاق به یخ 50 باشد، پس از چند دقیقه، هوای اتاق و آب حاصل از ذوب یخ، به دمای تعادل می‌رسند؟

$$(C) \quad \frac{J}{gk} 310 \times 336 = FL, \quad \frac{J}{C^{\circ}.gk} 4200 =$$

- (۱) ۱۴ (۲) ۱۴/۷ (۳) ۱۲/۷ (۴) ۱۰/۵

۳۲۵) به دو کره توپُر فلزی هم‌حجم A و B گرمای یکسان می‌دهیم. جرم کره A، $\frac{3}{2}$ برابر جرم کره B و گرمای ویژه آن $\frac{5}{6}$ گرمای ویژه کره B است. اگر تغییر حجم دو کره با هم برابر باشد، نسبت ضریب انبساط خطی کره B به ضریب انبساط خطی کره A کدام است؟

- (۱) $\frac{5}{4}$ (۲) $\frac{4}{5}$ (۳) $\frac{15}{4}$ (۴) $\frac{4}{15}$

۳۲۶) گرم گاز کامل هیدروژن در ظرفی به حجم ۱۰ لیتر موجود است. اگر فشار گاز ۸ اتمسفر باشد، دمای گاز چند درجه

سلسیوس است؟ ($R = 8 = \frac{J}{K \cdot \text{mol}}$ ، $\frac{g}{\text{mol}} 2 =$ جرم مولی گاز هیدروژن و $aP^5 10 = mta 1$)

- (۱) ۵۰۰ (۲) ۲۲۷ (۳) ۲۰۰۰ (۴) ۱۷۲۷

۳۲۷) مساحت ورقه‌ای فلزی در دمای صفر درجه سلسیوس برابر $2mc800$ است. اگر در دمای $50^\circ C$ مساحت ورقه به $2mc801$ برسد، ضریب انبساط حجمی آن در IS کدام است؟

- (۱) $5^{-10} \times 75/3$ (۲) $5^{-10} \times 25/1$ (۳) $5^{-10} \times 25/1$ (۴) $3^{-10} \times \frac{1}{8}$

۳۲۸) دمای یک قطعه فلز توپُر از جنس برنج را تقریباً چند درجه سلسیوس افزایش دهیم تا چگالی آن 57% درصد کاهش

یابد؟ (α برنج $= 19 \times 10^{-6} K^{-1}$)

- (۱) ۵۷ (۲) ۱۱۴ (۳) ۲۰۰ (۴) ۱۰۰

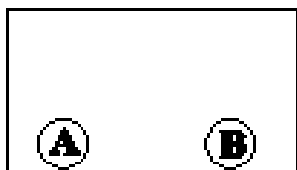
۳۲۹) اگر به $2gk$ آب با دمای $3^\circ C$ به میزان $8/16 Jk$ گرما دهیم، چگالی آن چگونه تغییر می‌کند؟ ($c = 4200 \frac{J}{C^\circ \cdot gk}$)

- (۱) چگالی همواره کاهش می‌یابد. (۲) چگالی همواره افزایش می‌یابد.
(۳) چگالی ابتدا کاهش، سپس افزایش می‌یابد. (۴) چگالی ابتدا افزایش و سپس کاهش می‌یابد.

۳۳۰) اگر دمای یک کره فلزی توپُر را ۲۰۰ درجه سلسیوس افزایش دهیم، حجم آن ۳ درصد افزایش می‌یابد. ضریب انبساط سطحی فلز در IS برابر با کدام گزینه است؟

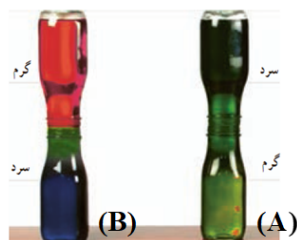
- (۱) 4^{-10} (۲) $4^{-10} \times 5$
(۳) $5^{-10} \times 5$ (۴) $4^{-10} \times 3$

۳۳۱) در شکل زیر فرض کنید ظرف عایق گرماست و در ظرف خلأ نسبی برقرار است. دمای گوی A و B به ترتیب 40° و 100° درجه سلسیوس است، روش انتقال گرما بین دو گوی کدام است؟



- (۱) رسانش و تابش (۲) تابش
(۳) همرفت و تابش (۴) همرفت و رسانش

۳۳۲) مطابق شکل زیر به کمک کارت ویزیت مقوایی مانع از مخلوط شدن آب درون بطری‌ها شده‌ایم. اگر هم‌زمان کارت‌ها را از بین بطری‌ها خارج کنیم، برای بطری‌های شکل همرفت رخ خواهد داد.



- (۱) A- طبیعی (۲) B- طبیعی
(۳) A- واداشته (۴) B- واداشته

۳۳۳) صفحه فلزی دایره‌ای شکل به قطر d و به ضریب انبساط طولی α در اختیار داریم. اگر دمای این صفحه را به اندازه $\theta \Delta$ افزایش دهیم، نسبت درصد تغییرات محیط صفحه دایره‌ای به درصد تغییرات مساحت آن کدام است؟ (α در این محدوده دمایی ثابت فرض شود.)

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

۳۳۴) به مقداری یخ در دمای $0^\circ C$ ، مقداری نمک با همین دما اضافه می‌کنیم. کدام یک از اتفاقات زیر رخ می‌دهد؟ (دمای محیط، ثابت و منفی است.)

- (۱) یخ شروع به ذوب شدن می‌کند و در نهایت دمای مخلوط زیاد می‌شود.
 (۲) یخ شروع به ذوب شدن می‌کند و در نهایت دمای مخلوط کم می‌شود.
 (۳) دمای مخلوط زیاد می‌شود و یخ ذوب نمی‌شود.
 (۴) دمای مخلوط زیاد می‌شود و یخ ذوب می‌شود.

۳۳۵) یک دماسنج مجهول نقطه ذوب یخ و جوش آب را در فشار یک اتمسفر به ترتیب 30° و 120° نشان می‌دهد. اگر این دماسنج تغییرات دمای میله‌ای به طول یک متر را 90° نشان دهد، طول این میله طی این افزایش دما چند میلی‌متر تغییر کرده است؟ ($\frac{1}{C} 5^{-10} = \alpha$)

- (۱) ۱ (۲) $0/9$ (۳) 3^{-10} (۴) 900

۳۳۶) اگر در فشار ثابت حجم مقدار معینی گاز از $L7$ به $L3/13$ برسد، دمای گاز بر حسب درجه سلسیوس ۱۱ برابر می‌شود. دمای اولیه گاز چند درجه فارنهایت است؟

- (۱) $48/6$ (۲) ۳۰۰ (۳) ۲۷ (۴) $80/6$

۳۳۷) چگالی بنزین در دمای صفر درجه سلسیوس $\frac{gk}{3m} 879$ می‌باشد. اگر دمای آن $100^\circ C$ افزایش یابد، چگالی آن تقریباً چند واحد SI می‌شود؟ (ضریب انبساط حجمی بنزین $10^{-3} K^{-1}$ است و فرض کنید تبخیری صورت نگرفته باشد.)

- (۱) ۷۷۷ (۲) ۷۹۱ (۳) ۹۲۱ (۴) ۹۱۱

۳۳۸) درون ظرفی مقدار $2480g$ آب $0^\circ C$ قرار دارد. اگر بر اثر تبخیر سطحی مقداری از آب بخار شده و بقیه یخ ببندد، جرم آب یخ زده چند گرم است؟ ($L_f = 80 cal/g$ ، $L_v = 560 cal/g$)

- (۱) ۲۴۸۰
 (۲) ۲۱۷۰
 (۳) ۱۵۵۰
 (۴) ۳۱۰

۳۳۹) تفاوت طول دو میله هم جنس $10mc$ است. اگر آن‌ها را به دنبال هم وصل کنیم و دمای آن‌ها را $200^\circ C$ افزایش دهیم، مجموع طول آن‌ها به $51/4m$ می‌رسد. طول اولیه میله کوچک‌تر چند سانتی‌متر است؟ ($\frac{1}{K} 4^{-10} \times 5 = \alpha$)

- (۱) ۱۹۰ (۲) ۲۰۰ (۳) ۲۱۰ (۴) ۲۲۵

۳۴۰) در یک مخزن $L10$ گاز آرمانی با فشار $60mta$ و دمای $27^\circ C$ وجود دارد. با گاز موجود در این مخزن چند کیپسول ۳ لیتری را می‌توان با فشار $5mta$ و دمای $57^\circ C$ پر کرد؟

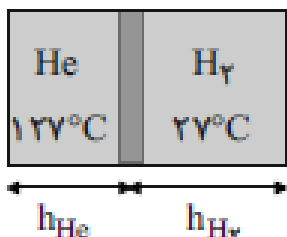
- (۱) ۸۸ (۲) ۲۲ (۳) ۵۵ (۴) ۴۴

۳۴) یک استوانه قائم مدرج و بلند با مساحت مقطع $2mc1$ از مایعی با دمای $20^{\circ}C$ تا ارتفاع 20 سانتی متری پُر شده است. یک قطعه فلزی با دمای $170^{\circ}C$ که حجم آن نصف حجم مایع است را به آرامی درون استوانه می اندازیم. اگر ظرفیت گرمایی مایع ۲ برابر ظرفیت گرمایی قطعه فلز باشد، پس از رسیدن به تعادل گرمایی، سطح مایع درون استوانه نسبت به سطح اولیه مایع درون آن چند میلی متر بالا می آید؟ ($= 10^{-3}$ مایع β و از تغییر حجم فلز در برابر تغییر حجم مایع و تبادل گرما با محیط صرف نظر کنید.)

- (۱) ۱۱۰ (۲) ۵۵ (۳) ۱۱ (۴) 5/5

۳۵) مطابق شکل زیر، داخل استوانه ای عایق که دو انتهای آن بسته است، پیستونی می تواند آزادانه حرکت کند. اگر در یک سمت آن $g40$ گاز کامل هیدروژن در دمای $27^{\circ}C$ و در سمت دیگر آن $g20$ گاز کامل هلیم در دمای $127^{\circ}C$ وجود داشته باشد، در هنگامی که پیستون در حال تعادل است، طول قسمت شامل هیدروژن چند برابر طول قسمت شامل

هلیم است؟ $(2 = \frac{g}{lom} H M)$ و $(4 = \frac{g}{lom} e H M)$



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

۳۶) چند تکه یخ به جرم $\frac{1}{6}gk$ و دمای $10^{\circ}C$ را داخل $gk5$ آب $20^{\circ}C$ قرار دهیم تا در نهایت، آب با دمای $5^{\circ}C$ داشته

باشیم؟ (آب $= \frac{J}{C^{\circ}.gk} 4200$ ، c یخ $= \frac{J}{C^{\circ}.gk} 2100$ ، $F L = \frac{J}{gk} 336000$ و اتلاف انرژی نداریم.)

- (۱) ۲ (۲) ۵ (۳) ۶ (۴) ۷

۳۷) کدام یک از ابزارهای زیر، وابستگی تابش گرمایی از اجسام به رنگ سطح آنها را ثابت می کند؟

- (۱) دمانگاشت (۲) مکعب لسلوی (۳) تفسنج (۴) دمانگار

۳۸) یک لوله آزمایش به طول L که هر دو انتهای آن باز است را تا عمق $25mc$ در جیوه فرو می بریم. سپس دهانه بالایی آن را با انگشت مسدود کرده و از جیوه خارج می کنیم. اگر ارتفاع جیوه داخل لوله 10 سانتی متر کاهش یابد، L بر حسب سانتی متر کدام است؟ ($gHmc75 = \rho P$ و دما را ثابت فرض کنید.)

- (۱) ۴۰ (۲) ۴۵ (۳) ۵۰ (۴) ۶۵

۳۹) انرژی درونی مقداری گاز آرمانی با انجام $J380$ کار بر روی محیط به میزان $J800$ افزایش یافته است. چه مقدار گرما و چگونه بین گاز و محیط مبادله شده است؟

- (۱) گاز $J1180$ گرما از محیط گرفته است. (۲) محیط $J1180$ گرما از گاز گرفته است.
(۳) گاز $J420$ گرما از محیط گرفته است. (۴) محیط $J420$ گرما از گاز گرفته است.

۴۰) یک گلوله مسی به شعاع $mc1$ و جرم $g40$ در دمای $10^{\circ}C$ در اختیار داریم. دمای گلوله را چند درجه سلسیوس و

چگونه تغییر دهیم تا چگالی آن $\frac{g}{3mc} 03/0$ کاهش یابد؟ ($\alpha, 3 = \pi$ ، $2 \times 10^{-5} = \frac{1}{C^{\circ}}$)

- (۱) دمای گلوله را $150^{\circ}C$ افزایش دهیم. (۲) دمای گلوله را $150^{\circ}C$ کاهش دهیم.
(۳) دمای گلوله را $50^{\circ}C$ افزایش دهیم. (۴) دمای گلوله را $50^{\circ}C$ کاهش دهیم.

۴۸ مقدار ۹۴۲ گرم آب صفر درجه سلسیوس در محیطی قرار دارد و به واسطه تبخیر سطحی، مقداری از آب تبخیر شده و باقی مانده آب منجمد می‌شود. جرم آب تبخیر شده چند گرم است؟ ($gk/Jk336 = FL, gk/Jk2490 = VL$)

- ۱۱۲ (۱) ۴۱۵ (۲) ۱۰۰ (۳) ۲۶۷ (۴)

۴۹ ظرفی محتوی مخلوطی از آب و یخ به جرم $g1200$ است. یک قطعه فلز به جرم $g672$ و دمای C^0255 را در ظرف می‌اندازیم. پس از رسیدن به تعادل گرمایی دمای آب به C^05 می‌رسد. در این صورت جرم یخ اولیه داخل ظرف چند

گرم بوده است؟ ($FL = \frac{Jk}{gk}336$ و $C = \frac{J}{C^0 \cdot gk}4200 =$ آب C ، $C = \frac{J}{C^0 \cdot gk}400 =$ فلز C)

- ۹۰/۶ (۱) ۱۲۵ (۲) ۲۳۵ (۳) ۳۲۰ (۴)

۵۰ اگر m گرم یخ صفر درجه سلسیوس را با m گرم آب C^090 مخلوط کنیم و فقط بین آب و یخ تبادل گرما صورت گیرد، در این صورت پس از برقراری تعادل گرمایی دمای نهایی مخلوط چند درجه سلسیوس می‌باشد؟ ($FL = \frac{Jk}{gk}336$ و

$C = \frac{J}{C^0 \cdot gk}4200 =$ آب C)

- صفر (۱) ۲ (۲) ۲/۵ (۳) ۵ (۴)

۵۱ مخزنی به حجم ۲/۱۱ لیتر حاوی مخلوطی از گازهای آرمانی اکسیژن و هیدروژن به جرم ۲۲ گرم در دمای C^027 است. اگر نسبت جرم گاز هیدروژن به گاز اکسیژن $\frac{3}{8}$ باشد، فشار مخلوط چند اتمسفر است؟

$(\frac{J}{K \cdot lom}8 = R, \frac{g}{lom}2 = {}_2HM, \frac{g}{lom}32 = {}_2OM)$

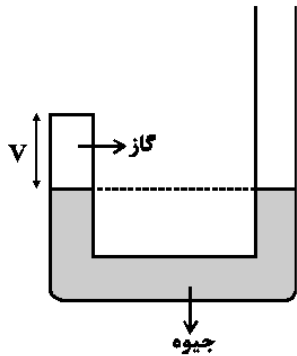
- ۳/۷۵ (۱) ۰/۳۷۵ (۲) ۰/۷۵ (۳) ۷/۵ (۴)

۵۲ مخزنی به حجم ۱۲ لیتر حاوی مخلوطی از گازهای اکسیژن و هلیوم در دمای C^047 و فشار $mta4/6$ است. اگر جرم مخلوط گازها ۴۰ گرم باشد، چند درصد از جرم مخلوط را هلیوم تشکیل می‌دهد؟ ($\frac{g}{lom}4 = {}_eHM, \frac{g}{lom}32 = {}_2OM$)

$(aP^510 = mta1 \text{ و } \frac{J}{K \cdot lom}8 = R)$

- ۲۵ (۱) ۵۰ (۲) ۲۰ (۳) ۸۰ (۴)

۵۳ در نوعی از آزمایش بویل، داخل لوله ل شکل که یک طرف آن بسته است، جیوه به حال تعادل قرار دارد و حجم گاز آرمانی محبوس در طرف چپ لوله برابر V است. در شاخه سمت راست جیوه می‌ریزیم به طوری که اختلاف ارتفاع جیوه در دو شاخه برابر $mc38$ می‌شود. فشار و حجم گاز آرمانی محبوس به ترتیب چقدر خواهد شد؟ ($gHmc76 = {}_0P$)



$gHmc38, V2$ (۱)

$gHmc114, V\frac{2}{3}$ (۲)

$gHmc152, V\frac{1}{3}$ (۳)

$gHmc76, V\frac{1}{2}$ (۴)

۵۴) کمترین و بیشترین دمای شهری در طول سال به ترتیب 15°C و 35°C است. ریل‌های آهنی راه آهن به طول 15 متر در یک روز از سال که دما میانگین کمینه و بیشینه دمای سالیانه است، به دنبال هم کار گذاشته می‌شوند. حداقل فضای بین ریل‌ها چند میلی‌متر باشد تا در اثر انبساط حرارتی به هم فشار نیآورند؟ $(\alpha = 10 \times 10^{-6} \text{ } ^{\circ}\text{C}^{-1})$

- (۱) 8/1 (۲) 5/4 (۳) 6/3 (۴) 9

۵۵) چند گرم آب با دمای 40°C را روی 240g یخ با دمای 10°C بریزیم تا پس از برقراری تعادل گرمایی، 450g آب صفر درجه سلسیوس داخل ظرف داشته باشیم؟ $(c = 2/4 \frac{J}{K \cdot g}$ ، $c = 1/2 \frac{J}{K \cdot g}$ ، $FL = 336 \frac{J}{g}$ و از اتلاف انرژی صرف نظر کنید.)

- (۱) ۳۱۰ (۲) ۳۰۰ (۳) ۲۸۰ (۴) ۲۶۰

۵۶) اگر دمای یک میله فلزی همگن 54 درجه فارنهایت افزایش یابد، طول میله 015/0 درصد افزایش می‌یابد. ضریب انبساط سطحی فلز در IS کدام است؟

- (۱) 4×10^{-5} (۲) 5×10^{-6} (۳) 5×10^{-5} (۴) 3×10^{-3}

۵۷) M کیلوگرم آب θ درجه سلسیوس با گرمای ویژه c را در کنار m کیلوگرم یخ θ درجه سلسیوس با گرمای ویژه $\frac{c}{2}$ قرار می‌دهیم. M در کدام بازه باشد تا دمای تعادل صفر درجه سلسیوس باشد؟

$$\frac{FLm2}{\theta c} + m2 > M > \frac{m}{\frac{FL}{\theta c} + 1} \quad (۲) \quad m > M > \frac{m}{\frac{FL2}{\theta c} + 1} \quad (۱)$$

$$\frac{FLm2}{\theta c} + m > M > \frac{m}{\frac{FL}{\theta c} + 1} \quad (۴) \quad \frac{FLm}{\theta c} + m > M \quad (۳)$$

۵۸) درون دو ظرف A و B ، مقداری آب با دمای 30°C وجود دارد. یک گرمکن الکتریکی با توان گرمایی معین، می‌تواند در مدت زمان 15 دقیقه، دمای آب ظرف‌ها را به ترتیب 20°C و 32°C بالا ببرد. اگر همه آب دو ظرف A و B را در ظرف خالی C بریزیم، همان گرمکن، دمای آب ظرف C را در مدت 5/19 دقیقه، چند درجه سلسیوس افزایش می‌دهد؟ (از اتلاف انرژی صرف نظر شود و گرمایی به ظرف‌ها منتقل نمی‌شود.)

- (۱) ۴ (۲) ۸ (۳) ۱۶ (۴) ۳۲

۵۹) چند گرم آب با دمای 30°C را با 300g یخ با دمای 20°C مخلوط کنیم تا پس از برقراری تعادل گرمایی، ۷۵ درصد از جرم مخلوط، یخ ذوب نشده باشد؟ $(FL = 336 \frac{Jk}{gk}$ ، $c = 2 \frac{Jk}{C^{\circ} \cdot gk}$ ، $c = 2/4 \frac{Jk}{C^{\circ} \cdot gk}$)

- (۱) ۱۰۰ (۲) ۷۵ (۳) ۵۰ (۴) ۲۵

۶۰) کدام یک از عبارتهای زیر درست است؟

- (۱) هر چه ضریب انبساط حجمی یک مایع کوچک‌تر باشد، انتقال گرما به روش همرفت سریع‌تر است.
 (۲) هر چه ضریب انبساط حجمی یک مایع بزرگتر باشد، انتقال گرما به روش همرفت سریع‌تر است.
 (۳) انتقال گرما به روش همرفت به ضریب انبساط حجمی مایعات بستگی ندارد.
 (۴) در همرفت همانند رسانش گرمایی، انتقال گرما با انتقال بخش‌هایی از ماده صورت می‌گیرد.

گزینه درست: ۲

سوال ۲۷۱

گزینه «۲»

با توجه به رابطه دمای تعادل داریم:

$$\frac{3\theta_3 c_3 m + 2\theta_2 c_2 m + 1\theta_1 c_1 m}{3c_3 m + 2c_2 m + 1c_1 m} = e^\theta$$

ظرفیت گرمایی یک جسم برابر است با $cm = C$ پس داریم:

$$C^\circ 20 = e^\theta \Rightarrow \frac{40 \times C + 20 \times C \frac{3}{2} + 10 \times C 2}{C + C \frac{3}{2} + C 2} = e^\theta$$

گزینه درست: ۲

سوال ۲۷۲

گزینه «۲»

با استفاده از قانون پایستگی انرژی داریم:

$$0 = {}_3Q + {}_2Q + {}_1Q \Rightarrow 0 = Q \sum$$

$$0 = ({}_3\theta - e^\theta) {}_3c_3 m + ({}_2\theta - e^\theta) {}_2c_2 m + ({}_1\theta - e^\theta) {}_1C \Rightarrow$$

$$gk1/0 = g100 = {}_3m, \frac{J}{c^\circ \cdot gk} 4200 = {}_2c, gk2/0 = g200 = {}_2m$$

$$\rightarrow c^\circ 22 = e^\theta, c^\circ 80 = {}_3\theta, c^\circ 20 = {}_2\theta = {}_1\theta, \frac{J}{c^\circ \cdot gk} 400 = {}_3c$$

$$(20 - 22) \times 4200 \times 2/0 + (20 - 22) {}_1C$$

$$0 = (80 - 22) \times 400 \times 1/0 +$$

$$\frac{J}{c^\circ} 320 = \frac{640}{2} = {}_1C \Rightarrow 0 = 2320 - 1680 + {}_1C 2 \Rightarrow$$

در حل فوق، اندیس (۱) معرف گرماسنج، اندیس (۲) نشان‌دهنده آب درون گرماسنج و اندیس (۳) بیانگر قطعه فلز می‌باشد.

گزینه درست: ۲

سوال ۲۷۳

گزینه «۲»

طبق رابطه $T \frac{Rn}{V} = P$ ، شیب نمودار P-T با حجم گاز نسبت معکوس دارد، لذا حجم گاز در نقاط B و C کم‌تر از نقاط A و D است. بنابراین در فرایند همدمای AB، حجم گاز کاهش و در فرایند هم‌فشار CD حجم گاز افزایش می‌یابد. در نتیجه با توجه به رابطه $\frac{m}{V} = \rho$ ، چگالی گاز در فرایند همدمای AB افزایش و در فرایند هم‌فشار CD کاهش می‌یابد.

گزینه درست: ۳

سوال ۲۷۴

گزینه «۳»

قطعه یخ که با تندی در حال حرکت است، دارای انرژی جنبشی $(K = \frac{1}{2}mv^2)$ است. در برخورد با مانع، 80 درصد انرژی جنبشی به گرما تبدیل شده و صرف ذوب یخ می‌شود. بنابراین می‌توان نوشت:

$$\begin{aligned} \frac{1}{2}mv^2 \times \frac{8}{10} &= mL'm = Q & \rightarrow & \frac{80}{100}K = Q \\ \frac{1}{2}mv^2 &= K & \rightarrow & \\ gk336/0 &= g336 = m & \rightarrow & \\ \frac{J}{gk}336000 &= mL, \frac{m}{s}200 = v & \rightarrow & \\ \frac{336}{1000} \times 16 &= 336 \times 'm \Rightarrow 40000 \times 336/0 \times \frac{4}{10} = 336000 \times 'm & \rightarrow & \\ g16 = 'm & \rightarrow gk\frac{16}{1000} = 'm \Rightarrow & \rightarrow & \end{aligned}$$

گزینه درست: ۴

سوال ۲۷۵

گزینه «۴»

با توجه به شکل کتاب درسی، بعد از تماس دو جسم با یکدیگر، انرژی از جسم گرم‌تر به جسم سردتر منتقل می‌شود و دمای تو دو جسم یکسان می‌شود.

گزینه درست: ۲

سوال ۲۷۶

تجربه نشان داده که آهنگ تبخیر سطحی مایع با فشار وارد بر سطح مایع نسبت وارون دارد؛ بنابراین با افزایش فشار هوا، آهنگ تبخیر سطحی مایع کاهش می‌یابد.

گزینه درست: ۲

سوال ۲۷۷

گزینه «۲»

ابتدا مقدار گرمایی که دمای آب را از $C^\circ 40$ به $C^\circ 100$ می‌رساند حساب می‌کنیم. با توجه به این که m و c آب ثابت‌اند، می‌توان نوشت:

$$\begin{aligned} C^\circ 100 - 0 - 100 &= {}_1T\Delta & \rightarrow & \frac{{}_1T\Delta}{2T\Delta} = \frac{{}_1Q}{2Q} & \rightarrow & T\Delta cm = Q \\ C^\circ 60 - 40 - 100 &= {}_2T\Delta & \rightarrow & \\ Jk240 = {}_2Q & \Rightarrow \frac{100}{60} = \frac{400}{{}_2Q} & \rightarrow & \end{aligned}$$

می‌بینیم از $Jk465$ گرمایی که به آب $C^\circ 40$ می‌دهیم، آن $Jk240$ دمای آب را از $C^\circ 40$ به $C^\circ 100$ می‌رساند و بقیه آن صرف بخار شدن آب می‌شود. بنابراین مقدار گرمایی که صرف بخار شدن آب می‌شود برابر است با:

$$Jk225 = 240 - 465 = Q$$

در نتیجه، جرم آب بخار شده برابر است با:

$$\frac{Jk}{gk}2250 = {}_vL \rightarrow {}_vLm = Q$$

$$g100 = gk1/0 = m \Rightarrow$$

گزینه درست: ۲

سوال ۲۷۸

گزینه «۲»

طبق رابطه انبساط سطحی در اثر تغییر دما، داریم:

$${}^2m c^2 - 10 \times 20 = {}^2m m 20 = A \Delta$$

$$\rightarrow T \Delta (\alpha_2)_1 A = A \Delta$$

$$K 80 = 320 - 400 = T \Delta, \frac{1}{K} 5^{-10} \times 2 = \alpha$$

$${}^2m c 5 / 62 = {}_1 A \Rightarrow 80 \times 5^{-10} \times 2 \times 2 \times {}_1 A = 2^{-10} \times 20$$

گزینه درست: ۲

سوال ۲۷۹

گزینه «۲»

رابطه مقایسه‌ای تغییر طول دو میله را می‌نویسیم:

$${}_B \alpha 3 = {}_A \alpha \quad {}_B L \Delta = {}_A L \Delta$$

$$\rightarrow \frac{{}_A \theta \Delta {}_A \alpha {}_A L}{{}_B \theta \Delta {}_B \alpha {}_B L} = \frac{{}_A L \Delta}{{}_B L \Delta}$$

$$C^\circ 600 = {}_B \theta \Delta \quad C^\circ 400 = {}_A \theta \Delta$$

$$\frac{1}{2} = \frac{{}_A L}{{}_B L} \Rightarrow \frac{400 \times {}_B \alpha 3 \times {}_A L}{600 \times {}_B \alpha \times {}_B L} = 1$$

گزینه درست: ۲

سوال ۲۸۰

گزینه «۲»

در شکل (۱) با کاهش دمای یکسان، توپ وارد حلقه می‌شود یعنی کاهش قطر توپ بیشتر است و بنابراین ضریب انبساط طولی A بیشتر است. در شکل (۲) با افزایش دمای یکسان، توپ از حلقه عبور می‌کند، پس افزایش قطر حلقه C بیشتر است. یعنی ضریب انبساط طولی بیشتری دارد. بنابراین:

$${}_B \alpha < {}_A \alpha < {}_C \alpha$$

گزینه درست: ۴

سوال ۲۸۱

گزینه «۴»

ابتدا تغییر دمای جسم را برحسب درجه سلسیوس می‌یابیم:

$$C^\circ 30 - = \theta \Delta \Rightarrow \theta \Delta \times \frac{9}{5} = 54 - \quad \xrightarrow{F^\circ 54 - = F \Delta} \quad \theta \Delta \frac{9}{5} = F \Delta$$

اکنون دمای جسم را برحسب درجه سلسیوس پیدا می‌کنیم:

$$C^\circ 10 = {}_1 \theta$$

$$10 - {}_2 \theta = 30 - \quad \rightarrow \quad 1 \theta - {}_2 \theta = \theta \Delta$$

$$C^\circ 30 - = \theta \Delta$$

$$C^\circ 20 - = {}_2 \theta \Rightarrow$$

در نهایت دما را برحسب کلون به دست می‌آوریم:

$$K 253 = 273 + 20 - = 273 + (C^\circ) \theta = (K) T$$

گزینه درست: ۱

سوال ۲۸۲

گزینه «۱»

برای آنکه اختلاف طول دو میله در هر دمایی ثابت باشد باید تغییر طول یکسانی داشته باشند، یعنی:

$$\begin{aligned} \theta \Delta_1 L_1 \alpha &= {}_1L \Delta \\ \theta \Delta_2 L_2 \alpha &= \theta \Delta_1 L_1 \alpha \rightarrow {}_2L \Delta = {}_1L \Delta \\ \theta \Delta_2 L_2 \alpha &= {}_2L \Delta \\ m_2 / 1 &= {}_1L \\ m_2 / 0 &= {}_2L \rightarrow {}_2L = {}_1L \end{aligned}$$

گزینه درست: ۲

سوال ۲۸۳

گزینه «۲»

با توجه به قانون گازهای آرمانی داریم:

$$\begin{aligned} \text{فشار ثابت} \\ \rightarrow \frac{{}_2V_2 P}{{}_2T} &= \frac{{}_1V_1 P}{{}_1T} \\ K_{330} = 57 + 273 &= {}_1T \\ \rightarrow \frac{{}_2V}{{}_2T} &= \frac{{}_1V}{{}_1T} \\ {}_1V \frac{4}{3} &= {}_1V \frac{1}{3} + {}_1V = {}_2V \\ K_{440} = {}_2T &\Rightarrow \frac{{}_1V \frac{4}{3}}{{}_2T} = \frac{{}_1V}{330} \end{aligned}$$

افزایش دمای گاز برابر است با:

$$C^{\circ} 110 = 330 - 440 = \theta \Delta \Rightarrow T \Delta = \theta \Delta$$

گزینه درست: ۲

سوال ۲۸۴

گزینه «۲»

با توجه به مفاهیم تعادل گرمایی می‌توان ثابت کرد بدون تغییر حالت ماده، دمای تعادل از رابطه زیر بدست می‌آید:

$$\frac{\theta_i c_i m_i \sum_{i=1}^n}{c_i m_i \sum_{i=1}^n} = e \theta$$

چون هر سه ظرف شامل یک مایع هستند c برای هر سه یکسان است.

$$\frac{\theta_i V_i \sum_{i=1}^n}{V_i \sum_{i=1}^n} = e \theta \rightarrow \frac{\theta_i c_i m_i \sum_{i=1}^n}{c_i m_i \sum_{i=1}^n} = e \theta$$

$$\frac{30 \times 3 + 20 \times 2 + 10 \times 1}{3 + 2 + 1} = e \theta \Rightarrow \frac{3\theta_3 V + 2\theta_2 V + 1\theta_1 V}{3V + 2V + 1V} =$$

$$C^{\circ} 3/23 \simeq \frac{70}{3} = \frac{140}{6} =$$

سوال ۲۸۵

گزینه درست: ۳

گزینه «۳»

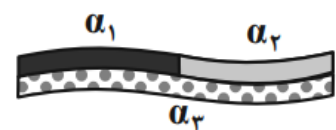
چون $\alpha_2 > \alpha_3$ است، با کاهش دما داریم:



و چون $\alpha_3 > \alpha_1$ است، با کاهش دما داریم:



و در مجموع:

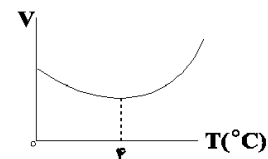


سوال ۲۸۶

گزینه درست: ۳

گزینه «۳»

با توجه به نمودار حجم بر حسب دمای آب داریم:



در ظرف اول آب C^03 تبدیل به آب C^01 می‌گردد، پس حجم آب افزایش می‌یابد. از طرفی با کاهش دما، حجم ظرف نیز کاهش می‌یابد، پس آب لبریز می‌گردد. در ظرف دوم آب C^01 به آب C^02 تبدیل می‌گردد پس حجم آب کاهش می‌یابد. از طرفی ظرف در اثر افزایش دما دچار افزایش حجم می‌گردد و سطح آب پایین می‌آید.

سوال ۲۸۷

گزینه درست: ۳

گزینه «۳»

طبق رابطه $TRn = VP$ با ثابت بودن V و T ، فشار گاز منحصراً به n وابسته است. چون $\frac{m}{M} = n$ می‌باشد، در نتیجه فشار گاز هم به جرم گاز (m) و هم جنس آن (M) وابسته خواهد بود.

با استفاده از معادله حالت گازهای آرمانی داریم:

$$\frac{{}_2^0n}{{}_2^Hn} = \frac{{}_2^0V}{{}_2^HV} \times \frac{{}_2^0P}{{}_2^HP} \rightarrow TRn = VP$$

$$L2 = {}_2^0V, mta5/4 = {}_2^0P$$

$$mta3 = {}_2^HP$$

$${}^3mc1000 = L1 = {}_2^HV \Rightarrow 3 = \frac{2}{{}_2^HV} \times \frac{5/4}{3} \Rightarrow$$

مقدار گرمایی که کتری برقی تولید می‌کند، ابتدا باعث افزایش دمای کل آب تا C^0100 می‌شود و پس از آن صرف تغییر حالت آب به بخار می‌شود، داریم:

$$\sqrt{L}m + \beta \theta \Delta \beta \alpha cm = Q$$

$$C^080 = 20 - 100 = \beta \theta \Delta, \frac{J}{c^0.gk} 4200 = \beta \alpha c, gk4/0 = g400 = m$$

$$\frac{Jk}{gk} 2268 = \sqrt{L}, gk3/0 = g300 = 100 - 400 = 'm$$

$${}^310 \times 2268 \times 3/0 + 80 \times 4200 \times 4/0 = Q$$

$$J814800 = 680400 + 134400 =$$

چون این مقدار گرما توسط کتری برقی تأمین می‌شود، داریم:

$$s4/407 = t \Rightarrow t \times 2000 = 814800 \Rightarrow tP = Q$$

$$\theta \Delta (\alpha 3 - \beta)_1 V = V \Delta$$

$$100 \times (5^{-10} \times 2/1 \times 3^{-5} - 10 \times 6) \times {}^310 \times 2 = V \Delta \Rightarrow$$

$${}^3mc8/4 = V \Delta \Rightarrow$$

با توجه به نمودار $\theta - t$ ، این دستگاه در مدت $s200$ دمای جسم را از $1\theta = 5 - C^\circ$ به $2\theta = 55 - C^\circ$ رسانده است. بنابراین ابتدا با استفاده از رابطه $t.P = Q$ ، گرمای داده شده به جسم را می‌یابیم.

$$J(200 \times 2400) = Q \quad \begin{matrix} W2400=P \\ s200=t \end{matrix} \rightarrow t.P = Q$$

اکنون، با استفاده از رابطه $\theta \Delta c m = Q$ ، گرم جسم را می‌یابیم:

$$gk16 = \frac{200 \times 2400}{60 \times 500} = m \quad \begin{matrix} \frac{J}{c^\circ \cdot gk} 500 = c \\ C^\circ 60 = (5 -) - 55 = \theta \Delta \end{matrix} \rightarrow \frac{Q}{\theta \Delta c} = m$$

دقت کنید که چون ضریب انبساط طولی فلز A از ضریب انبساط طولی فلز بیشتر است، لذا به‌ازای افزایش دمای یکسان، افزایش طول میله بیشتر است. در نتیجه با توجه به رابطه انبساط طولی در اثر تغییر دما $2L = (1 + \theta \Delta \alpha)L$ ، داریم:

$$(\theta_B \Delta_B \alpha + 1)_{B1}L - (\theta_A \Delta_A \alpha + 1)_{A1}L \Rightarrow 5 - 10 \times 12 = B2L - A2L$$

$$5 - 10 \times 12 =$$

$$1L = B1L = A1L$$

$$5 - 10 \times 12 = (B\alpha - A\alpha)\theta \Delta_1 L \rightarrow$$

$$\theta \Delta = B\theta \Delta = A\theta \Delta$$

$$m5/1 = 1L$$

→

$$\frac{1}{c^\circ} 6 - 10 \times 19 = B\alpha, \frac{1}{c^\circ} 6 - 10 \times 23 = A\alpha$$

$$C^\circ 60 = 2\theta \quad \begin{matrix} 1\theta - 2\theta = \theta \Delta \\ C^\circ 40 = 1\theta \end{matrix} \rightarrow C^\circ 20 = \frac{5 - 10 \times 12}{6 - 10 \times 4 \times 5/1} = \theta \Delta$$

بنابراین:

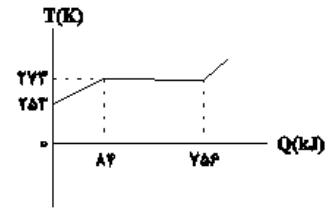
$$F^\circ 140 = 32 + 60 \times \frac{9}{5} = 2F \Rightarrow 32 + \theta \frac{9}{5} = F$$

چون بخشی از آب به بخار و بقیه آن به یخ تبدیل شده، مجموع جرم بخار و یخ همان $g900$ می‌شود. بنابراین داریم:

$$Fm = v m 8 \quad \begin{matrix} F L 8 = v L \\ F L F m = v L v m \end{matrix} \Rightarrow \left| F Q \right| = v Q$$

$$\left. \begin{matrix} \text{جرم یخ} : g800 = Fm \\ \text{جرم بخار} : g100 = v m \end{matrix} \right\} g900 = Fm + v m$$

با توجه به شکل زیر، به ازاء تغییر دمای $T\Delta = 253 - 273 = K20$ ، جسم جامد $Jk84$ گرما دریافت کرده است. جرم کل جسم جامد برابر است با:



$$c = 2/1 \frac{kJ}{kg \cdot K}$$

$$Q = mc\Delta T \rightarrow 84 = m \times 2/1 \times 20$$

$$\Delta T = 20K, Q = 84kJ$$

$$\Rightarrow m = 2kg$$

همانطور که در شکل می‌بینید دمای ذوب جسم جامد برابر با $K273$ است و این جسم با دریافت $Q = 756 - 84 = Jk672$ گرما به طور کامل ذوب می‌شود. از طرف دیگر از $Jk504$ گرمای داده شده به جسم، $Jk84$ آن دمای جسم را از $K253$ به دمای ذوب می‌رساند. بنابراین تنها $Q = 84 - 504 = Jk420$ آن صرف ذوب کردن جسم خواهد شد. در این حالت با استفاده از رابطه $FLm = Q$ می‌توان جرم ذوب شده را به دست آورد. داریم:

$$L_F = \frac{Q_{س.ج}}{m_{س.ج}} = \frac{Q'}{m'} \rightarrow \frac{672}{2} = \frac{420}{m'} \Rightarrow m' = 1/25kg$$

می‌بینیم، از $2kg$ جسم جامد اولیه، مقدار $1/25kg$ آن ذوب می‌شود و مقدار $\Delta m = 2 - 1/25 = 0/75kg$ معادل $750g$ است، به صورت جامد، باقی می‌ماند.

همانطور که می‌دانید، انرژی درونی به دمای مطلق گاز وابسته است و داریم:

$$\frac{12}{10} = \frac{1V_2 \times 1P \frac{6}{10}}{1V_1P} = \frac{2V_2P}{1V_1P} = \frac{2T}{1T} \Rightarrow \frac{2V_2P}{2T} = \frac{1V_1P}{1T}$$

$$1T2/0 = 1T - 1T2/1 = 1T - 2T = T\Delta \Rightarrow 1T2/1 = 2T$$

$$1T20\% = T\Delta$$

می‌بینیم دمای مطلق گاز ۲۰ درصد افزایش یافته است، از طرف دیگر چون $T \propto U$ است، لذا، انرژی درونی گاز نیز ۲۰ درصد افزایش خواهد یافت.

چون توان گرمایی گرمکن ثابت است، لذا مقدار گرمایی که هر مایع در مدت زمان مشخص می‌گیرد، به صورت زیر با یکدیگر رابطه دارند:

$$\frac{B\theta\Delta_{BC}m}{B^t} = \frac{A\theta\Delta_{AC}m}{A^t} \rightarrow \frac{BQ}{B^t} = \frac{AQ}{A^t}$$

$$\frac{1}{2} = \frac{20}{30} \times \frac{15}{8} \times \frac{200}{500} = \frac{A^c}{B^c} \Rightarrow \frac{A^t}{B^t} \times \frac{B\theta\Delta}{A\theta\Delta} \times \frac{Bm}{Am} = \frac{A^c}{B^c}$$

یخ مقدار گرمایی که نیاز دارد تا به دمای $C^{\circ}0$ برسد را از آب می‌گیرد که در این حالت آب تغییر حالت می‌دهد و به یخ $C^{\circ}0$ تبدیل می‌شود:

$$Q_{\text{یخ}} = Q_{\text{آب}}$$

$$m c_{\text{یخ}} \Delta\theta_{\text{یخ}} = m c_{\text{آب}} \Delta\theta_{\text{آب}} \Rightarrow m \times 1/2 \times (0 - (-20)) = m \times 1 \times (50 - 0)$$

$$m = 336 \times 50 = 16800 \text{ g}$$

گاز آرمانی محبوس در شاخه B، یک فرایند هم‌حجم را طی خواهد کرد (سطح جیوه ثابت می‌ماند).

با توجه به سطح جیوه در حالت اول و برابری فشار در نقاط هم‌تراز یک مایع ساکن، فشار گاز آرمانی در حالت اول برابر با $P_1 = P_0 + \rho g h_1 = 76 + 13.6 \times 10^3 \times 0.16 = 285 \text{ Pa}$ است. برای محاسبه فشار گاز آرمانی در حالت نهایی باید محاسبه کرد فشار ستونی از مایع به ارتفاع $h_2 = 0.16 \text{ m}$ معادل چند سانتی‌متر جیوه است.

$$\rho g h_2 = \rho g h_1 \Rightarrow h_2 = h_1 = 16 \text{ cm}$$

$$P_2 = P_1 + \rho g h_2 = 285 + 13.6 \times 10^3 \times 0.16 = 497 \text{ Pa}$$

$$P_2 = P_0 + \rho g h_2 = 76 + 13.6 \times 10^3 \times 0.16 = 285 \text{ Pa}$$

حال با استفاده از رابطه بین فشار و دمای مقدار معینی گاز آرمانی در حجم ثابت، می‌توان نوشت:

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} \Rightarrow \frac{285}{300} = \frac{497}{T_2} \Rightarrow T_2 = 517 \text{ K}$$

$$\Delta T = 517 - 300 = 217 \text{ K}$$

$$\Delta T = \theta \Delta F \Rightarrow 217 = \theta \Delta F \Rightarrow \theta \Delta F = 217$$

فشارسنج، فشار پیمانه‌ای (یعنی اختلاف فشار گاز و فشار هوا) را نشان می‌دهد. از آن جاکه فشار پیمانه‌ای گاز در حالت اول 5 atm است و این فشار پیمانه‌ای است، بنابراین فشار مطلق گاز برابر با $P_1 = 5 + 1 = 6 \text{ atm}$ است و داریم:

$$T_1 = 7 + 273 = 280 \text{ K}, \quad T_2 = 47 + 273 = 320 \text{ K}$$

$$V_1 = 7 \text{ L}, \quad V_2 = 3 \text{ L}$$

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} \Rightarrow \frac{6 \times 7}{280} = \frac{P_2 \times 3}{320} \Rightarrow P_2 = 16 \text{ atm}$$

اکنون باید این فشار را به فشار پیمانه‌ای تبدیل کنیم که 1 atm کمتر از فشار مطلق گاز مخزن است:

$$P_g = P_2 - P_0 = 16 - 1 = 15 \text{ atm}$$

گزینه درست: ۲

سوال ۳۰۰

گزینه «۲»

$$\frac{75 \times 4200 \times 4}{60 \times 20} = \frac{1\theta\Delta_1 c_1 m}{60 \times 20} = \frac{1Q}{1t} = 1^P$$

$$\frac{25 \times 420 \times 9}{2t} = \frac{2\theta\Delta_2 c_2 m}{2t} = \frac{2Q}{2t} = 2^P$$

$$\frac{1t}{2t} \times \frac{2\theta\Delta_2 c_2 m}{1\theta\Delta_1 c_1 m} = \frac{2^P}{1^P}$$

$$\frac{60 \times 20}{2t} \times \frac{25 \times 420 \times 9}{75 \times 4200 \times 4} = 1 \Rightarrow$$

$$\min 5/1 = s90 = 2t \Rightarrow$$

گزینه درست: ۱

سوال ۳۰۱

(زهرا آقامحمدی)

۹۱. گزینه «۱»

چون تبادل گرمایی با محیط نداریم، می‌توان نوشت:

$$0 = Q_{\text{آب}} + Q_{\text{ظرف}} + Q_{\text{فلز}} = 0$$

در ابتدا دمای آب و ظرف یکسان است.

$$0 = \theta\Delta_{\text{آب}} c m + \theta\Delta_{\text{ظرف}} c + \theta\Delta_{\text{فلز}} c m$$

$$0 = (54 - \theta)840 \times 25/0 + (5 - \theta)168 + (5 - \theta) \times 4200 \times 4/0 \Rightarrow$$

$$C^0 10 = \theta \Rightarrow$$

بنابراین:

$$\left| \frac{Q_{\text{آب}}}{Q_{\text{فلز}}} \right| \left| \frac{10}{11} = \frac{5 \times 4200 \times 4/0}{44 \times 840 \times 25/0} = \right|$$

گزینه درست: ۱

سوال ۳۰۲

گزینه «۱»

با توجه به قانون گازهای آرمانی داریم:

$$1V_{10}^8 = 1V_{100}^{20} - 1V = 2V \quad \frac{2V_2 P}{2T} = \frac{1V_1 P}{1T}$$

$$1T_5^6 = 1T_{100}^{20} + 1T = 2T$$

$$\frac{3}{2} = \frac{2^P}{1^P} \Rightarrow \frac{1V_{10}^8 \times 2^P}{1T_5^6} = \frac{1V_1 P}{1T}$$

$$50 + = 100 \times (1 - \frac{3}{2}) = 100 \times (1 - \frac{2^P}{1^P}) = \% \text{ تغییرات فشار}$$

چون ضریب انبساط سطحی ظرف $\frac{2}{3}$ برابر ضریب انبساط حجمی مایع است، داریم:

$$\text{ظرف} = \alpha_3 = \beta \text{ مایع} \Rightarrow \beta \text{ ظرف} = \frac{2}{3} \alpha_2$$

با توجه به این که $\alpha_3 = \beta$ است و طبق رابطه $T\Delta\beta_1V = V\Delta$ و با توجه به این که تغییر دما و حجم اولیه برای مایع و ظرف یکسان است، تغییر حجم ظرف و مایع با هم برابر است، بنابراین مایع از ظرف بیرون نمی‌ریزد.

به کمک رابطه بین دما بر حسب کلونین و بر حسب درجه سلسیوس، داریم:

$$C^{\circ} 91 = {}_1\theta \Rightarrow \frac{273 + {}_1\theta 3}{273 + {}_1\theta} = \frac{3}{2} \quad \begin{matrix} \frac{3}{2} = \frac{{}_2T}{{}_1T} \\ \rightarrow \frac{273 + {}_2\theta}{{}_1\theta 3 = {}_2\theta} \end{matrix} \quad \frac{{}_2T}{{}_1T} = \frac{273 + {}_2\theta}{273 + {}_1\theta}$$

این دما بر حسب درجه فارنهایت برابر است با:

$$F^{\circ} 8/195 = 32 + 91 \times \frac{9}{5} = {}_1F \quad \begin{matrix} C^{\circ} 91 = {}_1\theta \\ \rightarrow 32 + {}_1\theta \frac{9}{5} = {}_1F \end{matrix}$$

ابتدا درجه فارنهایت را به درجه سلسیوس یا کلونین تبدیل می‌کنیم:

$$C^{\circ} 250 = \theta\Delta \Rightarrow \theta\Delta \frac{9}{5} = 450 \quad \begin{matrix} F^{\circ} 450 = F\Delta \\ \rightarrow \theta\Delta \frac{9}{5} = F\Delta \end{matrix}$$

حال برای درصد افزایش سطح داریم:

$$T\Delta\alpha_2 = \frac{A\Delta}{{}_1A} \Rightarrow T\Delta_1A\alpha_2 = A\Delta$$

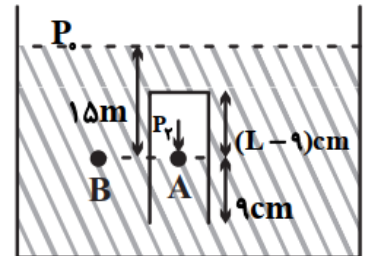
$$100 \times T\Delta\alpha_2 = 100 \times \frac{A\Delta}{{}_1A} \Rightarrow$$

$$2 = 100 \times 250 \times 5^{-1} - 10 \times 4 \times 2 = 100 \times \frac{A\Delta}{{}_1A} \Rightarrow \%$$

گزینه «۴»

اگر طول لوله را L فرض کنیم، قبل از وارد کردن لوله در آب، حجم هوای درون لوله برابر با $AL = {}_1V$ و فشار آن برابر با ${}_1P = {}_0P$ است.

بعد از وارد کردن لوله در آب، ارتفاع هوای محبوس برابر با ${}_2h = m(0.9/L) = m(0.9/L)$ است. در نتیجه حجم هوای محبوس در این حالت برابر با ${}_2V = A(9/L) = A{}_2h$ و فشار هوای حبس شده، با توجه به شکل زیر برابر با ${}_2P = {}_A P = {}_B P = {}_0P + h\rho g$ است. بنابراین، با توجه به این که دما ثابت است، به صورت زیر طول لوله را می‌یابیم:



$$P_1 V_1 = P_2 V_2 \Rightarrow P_0 \times LA = (P_0 + \rho gh) \times (L - 0.9)A$$

$$P_1 V_1 = P_2 V_2 \Rightarrow P_0 \times LA = (P_0 + \rho gh) \times (L - 0.9)A$$

گزینه «۱»

به کمک رابطه کلوین برحسب درجه سلسیوس، داریم:

$$C^{\circ} 91 = {}_1\theta \Rightarrow \frac{273 + {}_1\theta}{273 + {}_1\theta} = \frac{3}{2} \quad \frac{3}{2} = \frac{{}_2T}{{}_1T} \rightarrow \frac{273 + {}_2\theta}{273 + {}_1\theta} = \frac{{}_2T}{{}_1T}$$

این دما برحسب درجه فارنهایت برابر است با:

$$F^{\circ} 8/195 = 32 + 91 \times \frac{9}{5} = F \quad C^{\circ} 91 = \theta \rightarrow 32 + \theta \frac{9}{5} = F$$

گزینه «۳»

چون ${}_2\alpha < {}_1\alpha$ است، در اثر افزایش دمای یکسان، طول میله (۱) بیشتر از طول میله (۲) افزایش پیدا می‌کند. بنابراین، با توجه به این که بعد از افزایش دما اختلاف طول آن‌ها برابر $7mc$ و طول اولیه آن‌ها یکسان است، می‌توان نوشت:

$${}^2_{-10} \times 7 = {}_2L\Delta - {}_1L\Delta$$

$${}^2_{-10} \times 7 = \theta \Delta_0 L {}_2\alpha - \theta \Delta_0 L {}_1\alpha \quad \begin{matrix} T_{\Delta_1} L \alpha = L \Delta \\ \rightarrow \\ {}_0L = {}_{02}L = {}_{01}L \end{matrix}$$

$${}^2_{-10} \times 7 = ({}_2\alpha - {}_1\alpha) \theta \Delta_0 L \Rightarrow$$

$${}^2_{-10} \times 7 = ({}^6_{-10} \times 2 - {}^6_{-10} \times 9) \times \theta \Delta \times 100 \Rightarrow$$

$$C^{\circ} 100 = {}^2_{10} = \theta \Delta \Rightarrow$$

$$C^{\circ} 10 = {}_1\theta$$

$$C^{\circ} 110 = {}_2\theta \Rightarrow 10 - {}_2\theta = 100 \rightarrow$$

گزینه درست: ۱

سوال ۳۰۹

گزینه «۱»

با انداختن فلز داغ در داخل مخلوط آب و یخ، ابتدا یخ ذوب می‌شود و پس از آن کل مجموعه آب و یخ ذوب شده افزایش دما می‌یابند. با استفاده از قانون پایستگی انرژی داریم:

$$0 = {}_3Q + {}_2Q + {}_1Q \Rightarrow 0 = Q\Sigma$$

$$0 = (\theta - e\theta)cM + (0 - e\theta)'c('m + m) + {}_FLm \Rightarrow$$

$$\frac{J}{c'gk}4200 = 'c, g400 = 'm + m, \frac{J}{gk}336000 = {}_FL$$

$$\rightarrow C^\circ 105 = \theta, \frac{J}{c'gk}840 = c, g200 = M, C^\circ 5 = e\theta$$

$$0 = (105 - 5) \times 840 \times 200 + (0 - 5) \times 4200 \times 400 + 336000 \times m$$

$$g25 = m \Rightarrow$$

گزینه درست: ۳

سوال ۳۱۰

گزینه «۳»

با استفاده از رابطه $32 + \theta \frac{9}{5} = F$ و با توجه به این که $8 + \theta = F$ می‌باشد، به صورت زیر، دما را بر حسب درجه سلسیوس پیدا می‌کنیم.

$$C^\circ 30 - = \theta \Rightarrow 32 + \theta \frac{9}{5} = 8 + \theta \rightarrow 32 + \theta \frac{9}{5} = F$$

این دما بر حسب کلون برابر است با:

$$K243 = T \Rightarrow (30 -) + 273 = T \Rightarrow \theta + 273 = T$$

گزینه درست: ۱

سوال ۳۱۱

گزینه «۱»

اگر گرمای ذوب را با ${}_FQ$ و گرمای بخار شدن آب را با ${}_VQ$ نشان دهیم، داریم:

$$\theta \Delta c_2 m + {}_FL_2 m = {}_VL_1 m \frac{3}{4} \Rightarrow Q + {}_FQ = {}_VQ \frac{3}{4}$$

$$((10 -) - 0) \times 1/2 \times {}_2m + 336 \times {}_2m = 2268 \times 85 \times \frac{3}{4} \Rightarrow$$

اگر طرفین رابطه را به $2/4$ تقسیم کنیم، داریم:

$$g405 = {}_2m \Rightarrow {}_2m5 + {}_2m80 = 540 \times 85 \times \frac{3}{4} \Rightarrow$$

گزینه درست: ۳

سوال ۳۱۲

گزینه «۳»

طول ی که خ ط ک ش ن ش ا ن م ی د ه د = طول هر واحد درجه بندی
 قبل از گرم کردن: $L = \frac{mm1000}{mm1} = 1000$ و ا ح د

بعد از گرم کردن:

$$\frac{1000}{(25-125)^2 - 10 \times \frac{1}{199} + 1} = \frac{mm1000}{(\theta\Delta\alpha + 1)mm1} = 'L$$

$$mm995 = 199 \times 5 = \frac{1000}{\frac{200}{199}} = 'L \Rightarrow$$

$$mm5 = 995 - 1000$$

بنابراین:

گزینه درست: ۳

سوال ۳۱۳

گزینه «۳»

از روی نمودار می‌توان دریافت که قطعه فلز با دمای اولیه C^0_{160} به مدت 40 دقیقه با آهنگ ثابت $\frac{Jk}{min}$ گرما از دست داده و بدون تغییر حالت به دمای ثانویه C^0_{0} رسیده است. پس:

$$tP = ({}_1\theta - {}_2\theta)C \Rightarrow P = \frac{Q}{t}$$

$$\frac{J}{min} 310 \times 12 = \frac{Jk}{min} 12 = P, \min 40 = t$$

$$C^0_{160} = {}_1\theta, C^0_{0} = {}_2\theta$$

$$(160 - 0) \times C = 40 \times (310 \times 12)$$

$$\frac{J}{K} 3000 = \frac{40 \times (310 \times 12)}{160} = C \Rightarrow$$

گزینه درست: ۲

سوال ۳۱۴

گزینه «۲»

توان گرمکن ثابت است. یعنی:

$$\frac{{}_2Q}{{}_2t} = \frac{{}_1Q}{{}_1t} \rightarrow {}_2P = {}_1P$$

$$\frac{{}_2\theta\Delta_2c_2m + {}_2L_2m}{{}_2t} = \frac{\theta\Delta_1c_1m}{{}_1t} \Rightarrow$$

$$\frac{m420000 + m336000}{60 \times 6} = \frac{80 \times 4200 \times 5/1}{60 \times 5} \frac{gk}{L} 1 = \frac{g}{3mc} 1 = \rho$$

$$g800 = gk8/0 = m \Rightarrow$$

در ابتدا طول میله آهنی $mm2$ بیشتر از طول میله مسی و در نهایت طول میله مسی $mm1$ بیشتر از میله آهنی است، یعنی تغییر طول میله مسی $mm3$ بیشتر از تغییر طول میله آهنی می‌باشد، پس در IS داریم:

$$003/0 + e_{FL}\Delta = u_{CL}\Delta$$

$$003/0 + e_{F\theta}\Delta e_{FL}\alpha = u_{C\theta}\Delta u_{CL}\alpha \Rightarrow$$

$$(1) \quad 10 + e_{FL}4 = u_{CL}6 \Rightarrow 003/0 + 100 \times 5^{-10} \times 2/1 \times e_{FL} = 100 \times 5^{-10} \times 8/1 \times u_{CL} \Rightarrow$$

از طرفی در ابتدا طول میله مسی $mm2$ کمتر از طول میله آهنی است، یعنی در IS داریم:

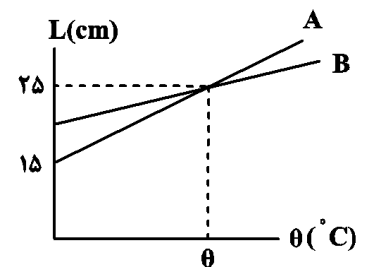
$$(2) \quad 002/0 - e_{FL} = u_{CL}$$

دو معادله به دست آمده را در یک دستگاه حل می‌کنیم:

$$10 + e_{FL}4 = 012/0 - e_{FL}6 \Rightarrow 10 + e_{FL}4 = (002/0 - e_{FL})6$$

$$m006/5 = e_{FL} \Rightarrow 012/10 = e_{FL}2 \Rightarrow$$

با توجه به نمودار، در دمای θ ، طول دو میله با هم برابر است. چون دمای اولیه میله‌ها برابر $\theta_1 = 0$ است، $B\theta\Delta = A\theta\Delta$ خواهد بود.



از طرف دیگر $mc10 = 15 - 25 = A\Delta L$ و $B_1L - 25 = B\Delta L$ است. بنابراین با استفاده از رابطه $\theta\Delta_1L\alpha = L\Delta$ به صورت زیر B_1L را می‌یابیم:

$$\frac{B\theta\Delta}{A\theta\Delta} \times \frac{B_1L}{A_1L} \times \frac{B\alpha}{A\alpha} = \frac{B\Delta L}{A\Delta L} \Rightarrow \theta\Delta_1L\alpha = L\Delta$$

$$1 \times \frac{B_1L}{15} \times \frac{A\alpha \frac{3}{8}}{A\alpha} = \frac{B_1L - 25}{10} \quad A\alpha \frac{3}{8} = B\alpha$$

$$mc20 = B_1L \Rightarrow \frac{B_1L}{40} = \frac{B_1L - 25}{10} \Rightarrow$$

با توجه به شکل ۴-۲۷ کتاب درسی، مورد (ب) انتقال گرما به روش همرفت و مورد (ج) انتقال گرما به روش تابش است.

چون باید تمام یخ ذوب شود، بنابراین حالت نهایی تعادل آب صفر درجه سلسیوس خواهد بود، داریم:

$$C^{\circ}0 \xleftarrow{2Q} \text{آب} \xrightarrow{1Q} C^{\circ}40$$

$$FL_2m = \text{آب} (\theta \Delta_1 c_1 m) \Rightarrow |2Q| = |1Q|$$

$$g400 = gk4/0 = 1m \Rightarrow 336000 \times \frac{2}{10} = 40 \times 4200 \times 1m \Rightarrow$$

دلیل نادرستی گزینه «۴» این است که گرم شدن هوای داخل اتاق به وسیله رادیاتور شوفاژ نمونه‌ای از همرفت طبیعی است.

طبق رابطه تغییر چگالی در اثر تغییر دما، داریم:

$$(\theta \Delta \beta - 1) \rho_1 = \rho_2$$

$$\theta \Delta \beta - 1 = \frac{\rho_2}{\rho_1} \Rightarrow \theta \Delta \beta \rho_1 - \rho_1 = \rho_2 \Rightarrow$$

لذا درصد تغییرات چگالی برابر است با:

$$\%6/3 - = 100 \times 200 \times 4^{-10} \times 8/1 - = 100 \times \theta \Delta \beta - = 100 \times \frac{\rho \Delta}{\rho}$$

مقدار گرمایی که 20g آب نیاز دارد تا تبخیر شود را از مابقی آب می‌گیرد تا مابقی آب تبدیل به یخ شود. بنابراین:

$$vL \times 2m = FL(2m - m) \Rightarrow vL_2m = FL_1m \Rightarrow |2Q| = 1Q$$

$$g155 = m \Rightarrow 75/6 \times 20 = 20 - m \Rightarrow 2268 \times 20 = 336 \times (20 - m) \Rightarrow$$

هنگامی که دمای مجموعه افزایش پیدا می‌کند، ظرف شیشه‌ای و جیوه منبسط خواهند شد و حجم‌شان افزایش پیدا می‌کند. بنابراین می‌توان نوشت:

$$V\Delta_{ظرف} = \theta\Delta_1 V\alpha_3 = 3 \times 12 \times 10^{-6} \times 500 \times (25 - 75) = 3mc9/0$$

$$V\Delta_{جیوه} = \theta\Delta_1 V\beta = 18 \times 10^{-5} \times 500 \times (25 - 75) = 3mc5/4$$

بنابراین $(3mc6/3 = 9/0 - 5/4)$ جیوه از ظرف خارج می‌شود.

$$A - 425 = A - 1A\Delta + 1A = 2A$$

$$I \quad 80 \times a2 \times (A - 425) = 2\theta\Delta \times a2 \times 2A = 2A\Delta$$

$$II \quad 30 \times a2 \times 400 = 1\theta\Delta \times a2 \times 1A = 1A\Delta$$

$$III \quad 75 - A = (A - 425) - 350 = 2A - 350 = 2A\Delta$$

$$\frac{30 \times a2 - 400}{80 \times a2 \times (A - 425)} = \frac{25}{75 - A} \Rightarrow III, II, I$$

$$A - 425 = 450 - A6 \Rightarrow \frac{30 \times 5}{A - 425} = \frac{25}{75 - A} \Rightarrow$$

$$2mc125 = \frac{875}{7} = A \Rightarrow$$

$$\frac{m}{340} = \frac{125}{425} \Rightarrow \frac{m}{L} = \frac{A}{1A\Delta + 1A}$$

$$g100 = m \Rightarrow \frac{m}{340} = \frac{5}{17} \Rightarrow$$

فرض بر این است که هوای اتاق با دادن گرما به قطعه یخ دمایش بطور محسوس تغییر نمی‌کند، بنابراین باید مشخص کنیم که پس از چه مدت دمای آب حاصل از ذوب یخ $C^0 25$ به $C^0 0$ می‌رسد.

$$\theta\Delta cm + F L m = Q$$

$$\theta\Delta cm + F L m = tP \Rightarrow$$

$$25 \times 4200 \times \frac{100}{1000} + 3 \times 10 \times 336 \times \frac{100}{1000} = t50 \Rightarrow$$

$$s(210 + 336 \times 2) = \frac{25 \times 420 + 336 \times 100}{50} = t \Rightarrow$$

$$\min 7/14 = \min \frac{210 + 336 \times 2}{60} = t \Rightarrow$$

ابتدا با توجه به رابطه گرمای داده شده یا گرفته شده از جسم نسبت تغییر دمای دو کره را محاسبه می‌کنیم.

$$(1) \frac{4}{5} = \frac{A\theta\Delta}{B\theta\Delta} \Rightarrow \frac{A\theta\Delta}{B\theta\Delta} \times \frac{5}{6} \times \frac{3}{2} = 1 \quad \begin{matrix} B^m \frac{3}{2} = A^m, B^Q = A^Q \\ \rightarrow \\ B^C \frac{5}{6} = A^C \end{matrix} \quad \frac{A\theta\Delta}{B\theta\Delta} \times \frac{A^C}{B^C} \times \frac{A^m}{B^m} = \frac{A^Q}{B^Q} \Rightarrow \theta\Delta cm = Q$$

از طرفی با توجه به رابطه انبساط حجمی داریم:

$$\frac{4}{5} = \frac{B\beta}{A\beta} \xrightarrow{(1)} \frac{A\theta\Delta}{B\theta\Delta} = \frac{B\beta}{A\beta} \quad \begin{matrix} B^{\beta} B^{V\Delta} = A^{V\Delta} \\ \rightarrow \\ B^{1V} = A^{1V} \end{matrix} \quad \frac{A\theta\Delta}{B\theta\Delta} \times \frac{A\beta}{B\beta} \times \frac{A^{1V}}{B^{1V}} = \frac{A^{V\Delta}}{B^{V\Delta}} \Rightarrow \theta\Delta\beta_1 V = V\Delta$$

$$\frac{4}{5} = \frac{B\alpha}{A\alpha} \quad \alpha_3 = \beta$$

در این مسئله V ، m و P گاز معلوم است. برای یافتن دمای گاز، از قانون گازهای کامل استفاده می‌کنیم.

$$TRn = VP$$

برای حل ابتدا n را می‌یابیم:

$$\log 2 = \frac{4}{2} = n \quad \begin{matrix} \log/g2 = M, g4 = m \\ \rightarrow \\ \frac{m}{M} = n \end{matrix}$$

حال داریم:

$$\log 2 = n, \quad 3m^2 - 10 = V, \quad aP^5 10 \times 8 = P \quad \rightarrow \quad TRn = VP$$

$$T \times 8 \times 2 = 2^{-10} \times 5^{10} \times 8$$

$$C^{273-T} = \theta \quad \rightarrow \quad K500 = T \Rightarrow$$

ضریب انبساط حجمی، α برابر ضریب انبساط طولی می‌باشد. ابتدا ضریب انبساط طولی را محاسبه می‌کنیم.

$$\theta\Delta_1 A\alpha_2 = A\Delta \Rightarrow (\theta\Delta\alpha_2 + 1)_1 A = {}_2 A$$

$$1 - K \frac{1}{80000} = \alpha \Rightarrow 50 \times 800 \times \alpha_2 = 800 - 801 \Rightarrow$$

پس ضریب انبساط حجمی برابر خواهد بود:

$$1 - K^5 - 10 \times 75/3 = \frac{3}{80000} = \alpha_3 = \beta$$

طبق رابطه تغییر چگالی در اثر تغییر دما داریم:

$$T\Delta\beta_1\rho - = {}_1\rho - {}_2\rho \Rightarrow (T\Delta\beta - 1){}_1\rho = {}_2\rho$$

$$T\Delta\beta = 4^{-10} \times 57 \Rightarrow T\Delta\beta_1\rho - = {}_1\rho \frac{57/0}{100} - \Rightarrow$$

$$T\Delta^{6^{-10}} \times 57 = 4^{-10} \times 57 \quad \rightarrow$$

$$\begin{aligned} T\Delta &= \theta\Delta \\ C^\circ 100 &= \theta\Delta \quad \rightarrow \end{aligned}$$

به کمک رابطه گرما، تغییرات دمای $gk2$ آب را محاسبه می‌کنیم، داریم:

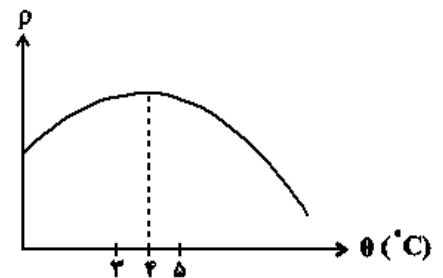
$$J16800 = Jk8/16 = Q$$

$$\theta\Delta \times 4200 \times 2 = 16800 \Rightarrow \theta\Delta cm = Q$$

$${}_1\theta - {}_2\theta = \theta\Delta \Rightarrow C^\circ 2 = \theta\Delta$$

$$C^\circ 5 = {}_2\theta \Rightarrow 3 - {}_2\theta = 2 \Rightarrow$$

دمای آب از $C^\circ 3$ به $C^\circ 5$ می‌رسد، چون در دمای $C^\circ 4$ حجم آب کمترین مقدار را دارد، پس چگالی آب در $C^\circ 4$ بیشترین مقدار را دارد، در نتیجه چگالی ابتدا افزایش و سپس کاهش می‌یابد.



با توجه به رابطه انبساط حجمی با افزایش دما برای یک ماده، داریم:

$$\begin{aligned} \frac{3}{100} &= \frac{V\Delta}{V}, \alpha 3 = \beta \\ \alpha 3 \times 200 &= \frac{3}{100} \quad \rightarrow \quad \theta\Delta\beta_1 V = V\Delta \\ C^\circ 200 &= \theta\Delta \end{aligned}$$

$$\frac{1}{K} 5^{-10} \times 5 = \alpha \Rightarrow$$

$$4^{-10} = \alpha 2 = \frac{1}{K} \quad \text{ضریب انبساط سطحی}$$

گزینه درست: ۲

سوال ۳۳۱

گزینه «۲»

چون در ظرف خلأ است، همرفت منتفی است. رسانش هم امکان ندارد چون دو گوی تماس با هم ندارند، دو گوی تنها می‌توانند از طریق تابش مبادله گرما داشته باشند؛ چون تابش‌های گرمایی در هر دمایی رخ می‌دهد و گرمای خالص از B به A شارش می‌شود.

گزینه درست: ۱

سوال ۳۳۲

گزینه «۱»

برای ایجاد جریان همرفتی باید بخشی از سیال (مایع یا گاز) که دمای بالاتری دارد پایین‌تر از سیال با دمای پایین‌تر قرار بگیرد (A)، از طرفی همرفتی که بدون دخالت پمپ انجام شود، همرفت طبیعی است.

گزینه درست: ۲

سوال ۳۳۳

گزینه «۲»

طبق رابطه تغییرات طول بر اثر تغییر دما ($\theta\Delta\alpha_1 L = L\Delta$) و درصد تغییرات طول $100 \times \theta\Delta\alpha = 100 \times \frac{L\Delta}{L}$ هم‌چنین رابطه محیط دایره $r\pi 2 = P$ می‌توانیم نتیجه بگیریم:

$$r\pi 2 = P \quad \theta\Delta\alpha_1 r\pi 2 = P\Delta \rightarrow \theta\Delta\alpha_1 r = r\Delta$$

$$100 \times \theta\Delta\alpha = 100 \times \frac{P\Delta}{P} \rightarrow \theta\Delta\alpha_1 r\pi 2 = P\Delta \rightarrow \theta\Delta\alpha_1 r = r\Delta$$

یعنی درصد تغییرات محیط هم مانند طول است و برای درصد تغییرات مساحت آن داریم؛

$$100 \times \theta\Delta\alpha 2 = 100 \times \frac{A\Delta}{A} \Rightarrow \theta\Delta\alpha 2_1 A = A\Delta$$

$$\frac{1}{2} = \frac{100 \times \theta\Delta\alpha}{100 \times \theta\Delta\alpha 2} = \frac{\text{درصد تغییرات محیط}}{\text{درصد تغییرات مساحت}}$$

گزینه درست: ۲

سوال ۳۳۴

گزینه «۲»

افزودن ناخالصی (مثل نمک)، دمای ذوب را پایین می‌آورد؛ بنابراین یخ شروع به ذوب شدن می‌کند و دمای مخلوط کم خواهد شد.

گزینه درست: ۱

سوال ۳۳۵

گزینه «۱»

با توجه به اینکه نقطه ذوب یخ و جوش آب در فشار یک اتمسفر برابر با 0°C و 100°C است، رابطه تغییر دمایی این دو دماسنج را با هم به دست می‌آوریم:

$$\theta\Delta \frac{9}{10} = x\Delta \Rightarrow 30 + \theta \frac{9}{10} = x \Rightarrow \frac{30-x}{30-120} = \frac{0-\theta}{0-100}$$

پس 90° تغییرات دما در این دماسنج معادل با 100°C تغییرات دما در دماسنج سلسیوس است. هم‌چنین با توجه به رابطه تغییرات طول داریم:

$$mm1 = 2^2 10 \times 5^{-1} 10 \times 3^3 10 = L\Delta \Rightarrow \theta\Delta\alpha_1 L = L\Delta$$

ابتدا تغییر دما بر حسب کلون را به دست می‌آوریم:

$${}_1\theta + 273 = {}_1T$$

$${}_1\theta_{11} + 273 = {}_2T \rightarrow {}_2\theta + 273 = {}_2T$$

$$P \frac{{}_1\theta_{11} + 273}{{}_1\theta + 273} = \frac{3/13}{7} \Rightarrow \frac{{}_2T}{{}_1T} = \frac{{}_2V}{{}_1V} \Rightarrow$$

$$C^\circ 27 = {}_1\theta \Rightarrow$$

$$32 + 27 \times \frac{9}{5} = {}_1F \rightarrow {}_1\theta = 32 + \frac{9}{5} = {}_1F$$

$$F^\circ 6/80 = {}_1F \Rightarrow$$

اگر رابطه $\rho = (T\Delta\beta - 1)_1\rho$ را به کار ببریم، داریم:

$$\frac{gk}{3m} 791 \approx (100 \times 3 - 10 - 1) \times 879 \approx {}_2\rho$$

$${}_1c 80 \times ({}_v m - m) = {}_1c 560 \times {}_v m \Rightarrow {}_1L {}_v m = {}_v L {}_v m$$

$$g 2170 = {}_v m \Rightarrow g 310 = \frac{2480}{8} = \frac{m}{8} = {}_v m \Rightarrow \frac{1}{7} = \frac{{}_v m}{{}_v m - m} \Rightarrow$$

طول میله اول را با L و طول میله دوم را با L' نمایش می‌دهیم.

$${}_1L + 1/0 = {}_1L' \rightarrow$$

از طرفی داریم:

$${}_1L 1/1 = (2^{10} \times 2 \times 4 - 10 \times 5 + 1)_1L = (T\Delta\alpha + 1)_1L = {}_2L$$

$$(2^{10} \times 2 \times 4 - 10 \times 5 + 1)(1/0 + {}_1L) = (T\Delta\alpha + 1)_1L = {}_2L$$

$$1/1 \times (1/0 + {}_1L) = {}_2L \Rightarrow$$

$$51/4 = 11/0 + {}_1L 1/1 + {}_1L 1/1 \Rightarrow 51/4 = {}_2L + {}_2L$$

$$mc 200 = m 2 = {}_1L \Rightarrow 51/4 = 11/0 + {}_1L 2/2 \Rightarrow$$

طبق معادله حالت گازهای آرمانی، چون جرم گاز ثابت است، می‌توان به صورت زیر تعداد مخزن‌ها را به دست آورد. دقت کنید با استفاده از رابطه $273 + \theta = T$ ، دما را به کلوین تبدیل می‌کنیم:

$$\left(\frac{2V_2P}{2T}\right)N = \frac{1V_1P}{1T} \Rightarrow \text{ثابت} = Rn = \frac{VP}{T} \Rightarrow TRn = VP$$

$$\left(\frac{3 \times 5}{330}\right) \times N = \frac{10 \times 60}{300} \quad \begin{matrix} K300 = 273 + 27 = {}_1T, L10 = {}_1V, mta60 = {}_1P \\ \rightarrow \\ K330 = 273 + 57 = {}_2T, L3 = {}_2V, mta5 = {}_2P \end{matrix}$$

$$44 = N \Rightarrow$$

با برقراری تعادل گرمایی دمای مایع افزایش و دمای قطعه فلزی کاهش می‌یابد. باید حجم مایع را در دمای تعادل به دست آوریم. بنابراین ابتدا دمای تعادل را محاسبه می‌کنیم.

$$0 = Q_{\text{مایع}} + Q_{\text{فلز}} \Rightarrow 0 = C_{\text{مایع}}(\theta - \theta_0) + C_{\text{فلز}}(\theta - \theta_0)$$

$$C_{\text{مایع}}^0 70 = C_{\text{فلز}}^0 20 \Rightarrow (20 - \theta)2 = (\theta - 170) \rightarrow C_{\text{مایع}}^0 20 = C_{\text{فلز}}^0 \theta, C_{\text{فلز}}^0 170 = C_{\text{مایع}}^0 \theta$$

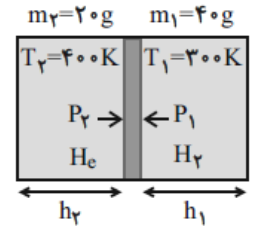
با توجه به رابطه تغییر حجم بر اثر تغییر دما داریم:

$${}^3_{mc} 1 = 50 \times 20 \times 3^{-10} = V \Delta_{\text{مایع}} \quad \begin{matrix} \theta_0 - \theta = \theta \Delta, \frac{1}{c^0} 3^{-10} = \beta_{\text{مایع}} \\ \rightarrow \\ \theta \Delta \times V_0 \times \beta = V \Delta_{\text{مایع}} \end{matrix}$$

میزان حجمی از مایع که بالا می‌آید برابر با مجموع تغییر حجم مایع در اثر انبساط و حجم قطعه فلز است. بنابراین تغییر ارتفاع مایع در استوانه برابر می‌شود با:

$$mm110 = mc11 = mc \frac{11}{1} = h \Delta \quad \begin{matrix} {}^3_{mc} 10 = V_{\text{قطعه ه}}, {}^3_{mc} 1 = V \Delta_{\text{مایع}} \\ \rightarrow \\ \frac{V_{\text{قطعه ه}} + V_{\text{مایع}} V \Delta}{A} = h \Delta \\ {}^2_{mc} 1 = A \end{matrix}$$

در این مسئله درون استوانه و در دو طرف پیستون گازهای H_2 و He در حال تعادل قرار دارند، می‌خواهیم $\frac{1}{2}h$ را بیابیم.



در حالت تعادل برابری نیروهای وارد بر پیستون صفر است، بنابراین نیرو و فشارها در دو طرف یکسان است. $(P_2 = P_1)$ حال قانون گازهای کامل را به صورت زیر به کار می‌بریم:

$$\frac{1}{2}T \times \frac{1}{2}n = \frac{1}{2}V \times \frac{1}{2}P \Rightarrow TRn = VP$$

$$\frac{300}{400} \times \frac{1}{2}n = \frac{1}{2}V \times \frac{1}{2}P \quad K_{400} = 2T, K_{300} = 1T, P_2 = 1P$$

$$\frac{1}{2}n \times \frac{3}{4} = \frac{1}{2}h \quad hA = V \quad (1)$$

حال $\frac{1}{2}n$ را می‌یابیم:

$$\log 5 = \frac{20}{4} = \frac{eH^m}{eH^M} = 2n, \quad \log 20 = \frac{40}{2} = \frac{2H^m}{2H^M} = 1n$$

$$4 = \frac{20}{5} = \frac{1}{2}n \Rightarrow (1) \quad 3 = 4 \times \frac{3}{4} = \frac{1}{2}h \Rightarrow$$

$$1Q \leftarrow 10^\circ C \text{ یخ } 0^\circ C \leftarrow 2Q \quad 3Q \leftarrow 5^\circ C \text{ آب}$$

$$4Q \leftarrow 20^\circ C \text{ آب } 5^\circ C$$

$$m \times c \times \Delta\theta = 0 = 4Q + 3Q + 2Q + 1Q$$

$$0 = m \times c \times \Delta\theta_{\text{آب}} + m \times c \times \Delta\theta_{\text{آب}} + m \times c \times \Delta\theta_{\text{آب}} + m \times c \times \Delta\theta_{\text{آب}}$$

$$\Rightarrow m \times c \times 160 + ((10 - 0) - 0) \times m \times c = 0$$

$$0 = (20 - 5) \times m \times c \times 2 + (0 - 5) \times m \times c \times 2$$

$$\Rightarrow 10m + 160m - 10m - 150 = 0 \Rightarrow 5m = 150 \Rightarrow m = 30$$

$$m \times c \times \Delta\theta = 10 \times \frac{1}{6} \Rightarrow 5 = 10 \times \frac{1}{6} \Rightarrow 5 = \frac{10}{6}$$

گزینه درست: ۲

سوال ۳۴۴

گزینه «۲»

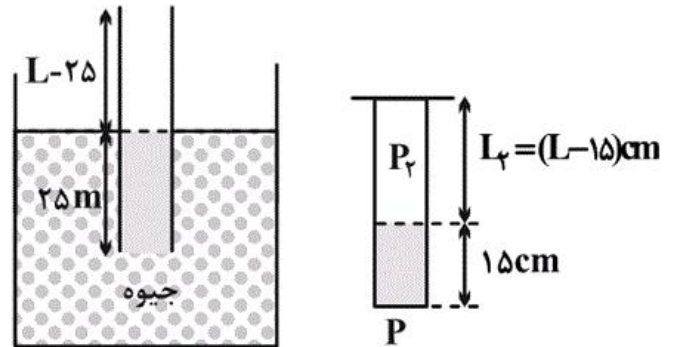
با استفاده از مکعب لسلی که سطوح آن دارای رنگ‌های مختلف است، ثابت می‌شود که سطوح با رنگ روشن تابش گرمایی کمتری دارند، در حالی که تابش گرمایی سطوح تیره بیشتر است.

گزینه درست: ۴

سوال ۳۴۵

گزینه «۴»

شکل مناسبی برای سؤال رسم می‌کنیم.



$${}_0P = {}_1P$$

$$mc(25 - L) = {}_1L$$

$${}_0P = 15 + {}_2P$$

$$gHmc60 = 15 - {}_0P = {}_2P$$

$${}_2L{}_2P = {}_1L{}_1P \xrightarrow{LA=V} \frac{{}_2V{}_2P}{{}_2T} = \frac{{}_1V{}_1P}{{}_1T}$$

$$(15 - L)60 = (25 - L)75 \Rightarrow$$

$$mc65 = L \Rightarrow 60 - L4 = 125 - L5 \Rightarrow$$

گزینه درست: ۱

سوال ۳۴۶

گزینه «۱»

چون گاز بر روی محیط کار انجام داده است، حجم آن افزایش می‌یابد، در نتیجه، علامت کار منفی است، لذا $W = -380\text{ J}$ می‌باشد.

از طرف دیگر چون انرژی درونی گاز افزایش یافته است، $U\Delta = +800\text{ J}$ خواهد بود. بنابراین، با استفاده از قانون اول ترمودینامیک می‌توان نوشت:

$$J1180 = Q \Rightarrow Q + 380 - = 800 \Rightarrow Q + W = U\Delta$$

می‌دانیم چگالی جسم با حجم جسم رابطه عکس دارد، بنابراین اگر چگالی جسم کاهش یافته است، بدین معنی است که حجم جسم افزایش یافته و در نتیجه دمای جسم افزایش می‌یابد. پس گزینه‌های «۲» و «۴» غلط هستند.

تغییرات چگالی یک ماده مطابق رابطه زیر بدست می‌آید، داریم:

$$\left[1 - \frac{1}{(\theta\Delta\alpha + 1)}\right] \frac{m}{V} = \rho - \rho' = \rho\Delta$$

$$\theta\Delta_1\rho\alpha 3 - \approx \rho\Delta \Rightarrow (1 - \theta\Delta\alpha 3 - 1)\rho \approx$$

حجم و چگالی گلوله مسی را محاسبه می‌کنیم، داریم:

$$V = \frac{4}{3}\pi r^3 = \frac{4}{3}\pi (1)^3 = \frac{4}{3}\pi$$

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{40}{\frac{4}{3}\pi} = \frac{30}{\pi}$$

با جایگذاری در رابطه تغییرات چگالی داریم:

$$\rho\Delta = \theta\Delta_1\rho\alpha 3 - \Rightarrow \theta\Delta_1\rho\alpha 3 - = \rho\Delta$$

$$\theta\Delta = \frac{2 - 10 \times 3}{4 - 10 \times 6} = \frac{2 - 30}{4 - 60} = \frac{-28}{-56} = 0.5$$

گرمای گرفته شده از آب برای تبخیر سطحی، باعث منجمد شدن آب باقی مانده می‌شود. اگر 'm' گرم آب منجمد شده و m گرم آب تبخیر شده باشد، داریم:

$$mL = mQ \quad \text{تبخیر سطحی} \quad \text{بخار}$$

$$mL = mQ \quad \text{منجمد شدن آب} \quad \text{یخ}$$

$$\frac{L}{g} 2490 = \frac{Q}{gk} 2490 = mL$$

$$mL = mL \Rightarrow |LQ| = Q$$

$$\frac{L}{g} 336 = \frac{Q}{gk} 336 = mL$$

$$m \frac{415}{56} = mL \Rightarrow m \frac{2490}{336} = mL \Rightarrow 336 \times mL = 2490 \times m$$

با توجه به این که مجموع آب تبخیر شده و آب منجمد شده برابر 942g است، داریم:

$$942 = m + m \frac{415}{56} \Rightarrow 942 = m + mL$$

$$m = 112g$$

چون در نهایت آب با دمای C^{05} داریم، لذا اولاً دمای تعادل C^{05} و ثانیاً کل جرم یخ ذوب شده است و دمای آن نیز به C^{05} رسیده است. این بدان معنی است که ابتدا کل یخ تغییر حالت می‌دهد و به آب تبدیل می‌شود و در نهایت دمای آب افزایش می‌یابد:

$$Q_{\text{یخ}} + Q_{\text{آب}} + Q_{\text{فلز}} = 0$$

$$\Rightarrow m c_{\text{فلز}} \Delta \theta + m c_{\text{آب}} \Delta \theta + F L m = 0$$

$$\Rightarrow m = \frac{(255 - 5) \times 400 \times 10^{-3} + 672 + (0 - 5) \times 10^3 \times 2/4 \times 2/1 + 336 \times 10^3}{m} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow 0 = 67200 - 25200 + m \times 336 \times 10^3$$

$$\Rightarrow 42000 = m \times 336 \times 10^3 \Rightarrow m = 125 \text{ گرم}$$

جرم یخ اولیه برابر ۱۲۵ گرم است.

ابتدا مقدار گرمایی که یخ صفر درجه سلسیوس نیاز دارد تا به آب C^{00} تبدیل شود را می‌یابیم و با مقدار گرمایی که آب از دست می‌دهد تا به دمای صفر درجه سلسیوس برسد، مقایسه می‌کنیم:

$$Q_{\text{یخ}} = F L m = 336 \times 10^3 \times m \quad (1)$$

$$Q_{\text{آب}} = m c_{\text{آب}} \Delta \theta = 4200 \times 10^3 \times m \quad (2)$$

مشاهده می‌کنیم که گرمایی که آب از دست می‌دهد تا به دمای صفر درجه سلسیوس برسد، بیشتر از مقدار گرمایی است که یخ نیاز دارد تا به آب تبدیل شود، لذا تفاوت این گرماها مقدار گرمایی است که باعث افزایش دمای آب صفر درجه سلسیوس می‌شود:

$$Q_{\text{یخ}} - Q_{\text{آب}} = m c_{\text{آب}} \Delta \theta$$

$$336 \times 10^3 m - 4200 \times 10^3 m = m c_{\text{آب}} \Delta \theta$$

$$\Rightarrow 42 = \theta m \Rightarrow C^{05} = \theta$$

اکسیژن را گاز (۱) و هیدروژن را گاز (۲) می‌گیریم.

$$\left. \begin{array}{l} g_{16} = {}_1m \\ g_6 = {}_2m \end{array} \right\} \Rightarrow \left. \begin{array}{l} g_{22} = {}_2m + {}_1m \\ \frac{3}{8} = \frac{{}_2m}{{}_1m} \end{array} \right\}$$

با توجه به رابطه $\frac{m}{M} = n$ ، تعداد مول‌های هر گاز را محاسبه می‌کنیم.

$$\left. \begin{array}{l} \log_{5/3} = {}_2n + {}_1n = n \Rightarrow \\ \log_{5/0} = \frac{16}{32} = {}_1n \\ \log_3 = \frac{6}{2} = {}_2n \end{array} \right\}$$

با توجه به معادله حالت گاز آرمانی داریم:

$$TRn = VP$$

$$300 \times 8 \times 5/3 = {}_3^{-10} \times 2/11 \times P \quad \xrightarrow{K_{300} = 273 + 27 = T}$$

$$m_{5/7} = aP^5 10 \times 5/7 = P \Rightarrow$$

ابتدا با توجه به معادله حالت، مقدار مول گاز را پیدا می‌کنیم:

$$\frac{3^{-10} \times 12 \times 5^{10} \times 4/6}{320 \times 8} = \frac{VP}{TR} = n \Rightarrow TRn = VP$$

$$\log_3 = \frac{12 \times 640}{320 \times 8} = n \Rightarrow$$

$$(1) \quad 3 = {}_2O^n + {}_{eH}n \Rightarrow$$

از طرفی با توجه به جرم مولی گازها می‌توان نوشت:

$$\frac{m}{M} = n$$

$${}_2O^n 32 = {}_2O m, {}_{eH}n 4 = {}_{eH}m \Rightarrow Mn = m \Rightarrow$$

همچنین داریم:

$$(2) \quad 40 = {}_2O n 32 + {}_{eH}n 4 \Rightarrow 40 = {}_2O m + {}_{eH}m$$

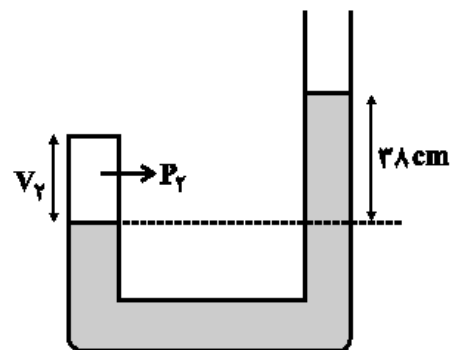
با حل هم‌زمان معادله‌های (۱) و (۲) داریم:

$$\log_1 = {}_2O n, \log_2 = {}_{eH}n$$

بنابراین:

$$\Rightarrow g8 = 4 \times 2 = {}_{eH}m \quad 20 = 100 \times \frac{8}{40} = \%$$

با توجه به برابری فشار در نقاط هم‌تراز یک مایع ساکن داریم:



$$gHm_1 14 = 76 + 38 = {}_0P + g_H h = {}_2P$$

در آزمایش بویل، دمای گاز ثابت است، پس می‌توان نوشت:

$$\frac{2}{V_3} = {}_2V \Rightarrow {}_2V 114 = V \times 76 \rightarrow {}_2V_2 P = {}_1V_1 P$$

بیشترین تغییر دمای ریل‌ها در طول سال برابر است با:

$$C^{\circ} 50 = (15 -) - 35 = \theta \Delta$$

از طرفی میانگین دمایی که در آن ریل‌ها را کار می‌گذارند، $C^{\circ} 10 = \frac{(15 -) + 35}{2}$ است. اگر این دما به $C^{\circ} 15 -$ برسد، ریل‌ها منقبض شده و به یکدیگر فشار وارد نمی‌کنند، ولی اگر این دما به $C^{\circ} 35$ برسد، ریل‌ها منبسط شده و اگر بین آن‌ها فضای خالی وجود نداشته باشد، به هم فشار می‌آورند. پس به‌ازای اختلاف دمای $C^{\circ} 25 = 10 - 35$ ، در فاصله بین ریل‌ها فضای خالی در نظر می‌گیریم تا ریل‌ها به یکدیگر فشار وارد نکنند.

با توجه به رابطه انبساط طولی در اثر تغییر دما، داریم:

$$\theta \Delta \alpha_1 L = L \Delta$$

$$mm 5/4 = 25 \times 6^{-10} \times 12 \times 3^{10} \times 15 = L \Delta \Rightarrow$$

با توجه به اینکه اتلاف انرژی نداریم و دمای نهایی مجموعه صفر درجه سلسیوس است، داریم:

$$0 = Q_{\text{ی خ}} + Q_{\text{دو ب}} + Q_{\text{ب ۱}}$$

$$0 = (40 - 0)_{\text{ب ۱}} c_3 m + F L_2 m + ((10 -) - 0)_{\text{ی خ}} c_1 m \Rightarrow$$

$$0 = (40 -) \times 2/4 \times 3 m + 336 \times 2 m + 10 \times 1/2 \times 240 \Rightarrow$$

$$(1) 30 = 2 m 2 - 3 m \Rightarrow 0 = 3 m - 2 m 2 + 30 \Rightarrow$$

از طرفی مجموع جرم آب صفر درجه سلسیوس برابر است با:

$$(2) \quad g 450 = 3 m + 2 m$$

با حل هم‌زمان معادله‌های (۱) و (۲) داریم:

$$g 140 = 2 m \quad \text{و} \quad g 310 = 3 m$$

توجه کنید که اگر فرض می‌کردیم تمام یخ ذوب شود، جرم آب داخل ظرف بیشتر از 450 گرم به‌دست می‌آمد. پس فرض کردیم که قسمتی از یخ ذوب می‌شود.

با توجه به رابطه $\theta \Delta c m = t P = Q$ ، برای آب درون ظرف‌های A، B و C داریم: (توان گرمکن ثابت و برابر P است).

$$A m \frac{5}{8} = B m \Rightarrow \begin{aligned} (1) \quad c_A m \frac{4}{3} = P &\rightarrow (20) c_A m = (15) P : A \\ c_B m \frac{32}{15} = P &\rightarrow (32) c_B m = (15) P : B \end{aligned}$$

$$A m \frac{5}{8} = B m \rightarrow \theta \Delta c (B m + A m) = (5/19) P : C$$

$$(2) \quad \theta \Delta c_A m \frac{1}{12} = P \rightarrow \theta \Delta c_A m \frac{13}{8} = (5/19) P$$

$$C^0 16 = \theta \Delta \rightarrow \theta \Delta c_A m \frac{1}{12} = c_A m \frac{4}{3} \xrightarrow{(1), (2)}$$

فرض می‌کنیم جرم آب $30^\circ C$ برابر با m گرم باشد. پس جرم مخلوط نهایی پس از تعادل $(300 + m)$ گرم خواهد بود که ۷۵ درصد آن یخ صفر درجه سلسیوس و ۲۵ درصد آن آب صفر درجه سلسیوس است.

$$\text{جرم یخ نهایی} = (225 + m 75/0) = (300 + m) \times 75/0 =$$

$$m 75/0 - 75 = (225 + m 75/0) - 300 =$$

$$Q \text{ گرم ای گرفته شده} + Q \text{ گرم ای داده شده} = 0$$

$$\theta \Delta c_{\text{پ}} m = \rho L \text{ یخ ذوب شده} + \theta \Delta c_{\text{آب}} m \Rightarrow$$

$$2/4 \times 30 \times m = 336 \times (m 75/0 - 75) + 1/2 \times 20 \times 300 \Rightarrow$$

$$2 \times 30 \times m = 160 \times (m 75/0 - 75) + 20 \times 300 \Rightarrow$$

$$18000 = m 180 \Rightarrow m 60 = 12000 + m 120 - 6000 \Rightarrow$$

$$g 100 = m \Rightarrow$$

بنابه رابطه $\rho_2 = (\rho_1 - 1) T \Delta \beta$ ، هر چه ضریب انبساط حجمی مایع (β) بیشتر باشد، در اثر افزایش دما، چگالی مایع بیشتر کاهش می‌یابد، در نتیجه اختلاف چگالی مایع در یک مکان با مایع اطراف آن بیشتر خواهد شد و نیروی شناوری قوی‌تری ایجاد می‌شود و مایع را سریع‌تر انتقال می‌دهد.

