

کارشناسی

حضرت علی(ع): دانش راهبر نیکویی برای ایمان است

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴

عنوان درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری

رشته تحصیلی/ گد درس: فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) ۱۱۱۳۰۱۹

استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است

۱- کدامیک از دماسنجهای گازی زیر برای دمای های پایین مناسب تر است؟

۴. هلیوم

۳. هیدروژن

۲. نیتروژن

۱. اکسیژن

۲- در چه دمایی عدد مقیاس فارنهایت دو برابر عدد دمای سلسیوس است؟

-۲۴/۶

۳۲۰

۳۲

۴۴/۳

۳- ویژگی دماسنجهای در دماسنجهای ترمومکوپل مبتنی بر چه کمیتی است؟

۴. خودگیری الکتریکی

۳. مقاومت الکتریکی

۲. مقاومت ویژه

۱. نیروی محرکه

۴- دو سیستم نمک پارامغناطیسی A و B و سیستم گازی C در تعادل گرمایی اند. تعادل B و C به صورت $nRCH = MPV$ تعریف می شوند که در آن $C' = nR$ و $A' = M'$ مقادیر ثابت هستند. کدام عبارت متناسب با دمای دستگاه نیست؟

$$\frac{PV}{nR} \quad .4$$

$$\frac{CH}{M} \quad .3$$

$$\frac{C'H'}{M'} \quad .2$$

$$\theta + \frac{C'H'}{M'} \quad .1$$

۵- کدامیک از گزینه های زیر درست است؟

۱. منحنی تبخیر در نمودار فشار - دمای آب، از مبدأ می گذرد.

۲. مرز بین ناحیه جامد و بخار، منحنی گداز نامیده می شود.

۳. شب منحنی های تصعید و تبخیر می تواند منفی هم شود.

۴. نقطه بحرانی، نقطه عطف بر روی منحنی همدما بحرانی است.

۶- کدامیک از مشتقهای زیر متناسب با βV است؟

$$\left(\frac{\partial P}{\partial V}\right)_\theta \quad .4$$

$$\left(\frac{\partial V}{\partial P}\right)_\theta \quad .3$$

$$\left(\frac{\partial V}{\partial \theta}\right)_P \quad .2$$

$$\left(\frac{\partial P}{\partial \theta}\right)_V \quad .1$$

۷- واحد مدول یانگ عبارت است از:

$$\frac{k^\circ}{N} \quad .4$$

$$\frac{m^2}{N} \quad .3$$

$$\frac{N}{m^2} \quad .2$$

$$\frac{N}{k^\circ} \quad .1$$

کارشناسی

حضرت علی(ع): دانش راهبر نیکویی برای ایمان است

نوبه سوال ۲۰

سوال ۱: یک جرم

www.plc20.ir

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴

عنوان درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری

رشته تحصیلی/ گد درس: فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) ۱۱۱۳۰۱۹

- کدامیک از گزینه های زیر بیانگر "کار مربوط به افزایش ایستاوار و همدماهی فشار وارد بر یک جسم جامد" است؟ (ρ جرم حجمی، m جرم و k ضریب سختی ماده جامد است).

$$-nR\theta \ln\left(\frac{P_f V_f}{P_i V_i}\right)$$

$$\frac{mk}{2\rho}(P_f^2 - P_i^2)$$

$$\frac{P_f V_f - P_i V_i}{\gamma - 1}$$

$$\frac{2\rho}{mk}(P_f^2 - P_i^2)$$

اگر در یک ماده پارامغناطیسی $H = \frac{\alpha}{\mu_0} M^2$ باشد (α ثابت و μ_0 ضریب نفوذ پذیری مغناطیسی)، در این صورت کار لازم برای افزایش آهنربایش ماده از حالت مغناطش صفر به مقدار M_0^2 برابر است با:

$$\frac{\alpha}{3} M_0^3$$

$$\alpha M_0^2$$

$$\frac{\alpha^2}{2\mu_0^2} M_0^4$$

۱. صفر

- اتاقی با چهار لامپ ۱۰۰ واتی روشن می شود. با این فرض که ۹۰٪ انرژی به گرما تبدیل شود، در مدت یک ساعت چقدر گرما (به ژول) به اتاق داده می شود؟

$$1.3 \times 10^9$$

$$13 \times 10^9$$

$$1.3 \times 10^6$$

$$13 \times 10^6$$

- کدام یک از گزینه ها مفهوم درآشامندگی را بیان می کند؟

۲. انرژی تابشی همسانگرد جذب شده

۱. انرژی تابشی همسانگرد تابیده شده

۴. کسری از کل انرژی تابشی همسانگرد جذب شده

۳. کسری از کل انرژی تابشی همسانگرد تابیده شده

- در گستره فشارهای پایین حاصل ضرب فشار و حجم در بسط ویریال، چه نسبتی با عکس فشار دارد؟

$$1. نمایی$$

$$3. توافق با نمای منفی$$

$$2. خطی$$

$$4. توافق با نمای مثبت$$

- در یک سانتیمتر مکعب از یک گاز ایده آل که در فشار ۱۰۰ پاسکال و دمای ۲۲۰ درجه کلوین قرار دارد، چند مول گاز وجود دارد؟ $R = 8.3 J/mol^{\circ}K$

$$0.547 \times 10^{-8}$$

$$54.7 \times 10^{-8}$$

$$547 \times 10^{-8}$$

$$5.47 \times 10^{-8}$$

- کدام یک از عبارت های زیر در دمای ثابت برای یک گاز کامل همواره برقرار است؟

$$\frac{\partial U}{\partial P} \leq 0$$

$$\frac{\partial U}{\partial P} > 0$$

$$\frac{\partial U}{\partial P} = 0$$

$$\frac{\partial U}{\partial P} < 0$$

کارشناسی

حضرت علی(ع): دانش راهبر نیکویی برای ایمان است

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴

عنوان درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری

وشته تحصیلی/ گد درس: فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) ۱۱۱۳۰۱۹

۱۵- کدام گزینه درست نیست؟

۱. انتقال کار به گرما می تواند دائمی باشد.
۲. در حالت تبدیل کار به گرما بازده ماشین ۱۰۰٪ است.
۳. کار همواره می تواند به گرما تبدیل شود بدون اینکه حالت دستگاه را تغییر دهد.
۴. در انبساط همدماهی یک گاز، گرما بدون تغییر حالت گاز، کاملاً به کار تبدیل می شود.

۱۶- کدام گزینه مربوط به فرآیند برگشت ناپذیری مکانیکی خارجی است؟

۱. انبساط آزاد یک گاز
۲. پسماند مغناطیسی یک ماده عایق
۳. صدای یک سیم تحت کشش پس از بریده شدن
۴. بهم زدن نامنظم مایع چسبنده ای که در تماس با یک منبع است.

۱۷- عبارت تبدیل U+PV مربوط به کدام انرژی می باشد؟

- | | | | |
|-----------------|------------|---------|-------------|
| ۴. پتانسیل بزرگ | ۳. آنتالپی | ۲. گیبس | ۱. هلمهولتز |
|-----------------|------------|---------|-------------|

۱۸- ظرفیت گرمایی ویژه یک دستگاه ترمودینامیکی که تابع افزای آن به صورت $Z = \alpha T^{7/2}$ تعریف می شود (α ثابت است)، کدام می باشد؟

$\frac{1}{2} Nk_B$	$\frac{3}{2} Nk_B$	$\frac{5}{2} Nk_B$	$\frac{7}{2} Nk_B$
.۴	.۳	.۲	.۱

۱۹- ضریب اتمیسیته گاز دو اتمی هیدروژن چند است؟

$\frac{7}{5}$	$\frac{5}{7}$	$\frac{5}{3}$	$\frac{3}{5}$
.۴	.۳	.۲	.۱

۲۰- تعداد راه هایی که می توان ۴ ذره تمیزپذیر را بین دو حالت کوانتومی و یک ذره را بین چهار حالت کوانتومی قرار داد، کدام است؟

۹۶۰ . ۴	۶۴۰ . ۳	۳۲۰ . ۲	۱۶۰ . ۱
---------	---------	---------	---------

کارشناسی

حضرت علی(ع): دانش راهبر نیکویی برای ایمان است

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴

عنوان درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری

رشته تحصیلی/ گد درس: فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالات جامد) ۱۱۱۳۰۱۹

سوالات تشریحی

- ۱.۷۵ - میله یکنواخت رسانایی به چگالی و طول L ، به سطح مقطع A بعد از تماس دو انتهایش با منبع های گرم T_0 در $x=0$ و T_L در $x=L$ تغییر می کند. سپس در فشار ثابت، میله از منبع ها جدا و از نظر گرمایی عایق بندی می شود تا به دمای نهایی تعادل برسد (ظرفیت گرمایی مولی میله را در نظر بگیرید). (الف) دمای غیریکنواخت اولیه و دمای نهایی تعادل را بدست آورید. (ب) تغییر آنتروپی میله چقدر است؟

$$\int \ln(a+bx)dx = \frac{1}{b}(a+bx)\ln(a+bx) - x$$

- ۱.۷۵ - دو منبع گرمایی بزرگ در دو دمای مختلف ۱۰۰۰ و ۴۰۰ درجه کلوین قرار دارند.
- الف. اگر ۲۰۰ کالری گرما از منبع گرمتر به منبع سردر اضافه شود، تغییر آنتروپی کل جهان چقدر می شود؟
- ب. فرض کنید یک ماشین گرمایی برگشت پذیر بین این دو منبع کار می کند. برای هر ۲۰۰ کالری از گرما که از منبع گرمتر حرکت می کند، چه کاری انجام می شود و چه کاری به منبع سردر اضافه می شود؟
- ج. با ذکر مفهوم آنتروپی، تغییر آنتروپی در فرآیند قسمت (ب) چقدر است؟

- ۱.۷۵ - نشان دهید که رابطه زیر برای یک ماده خالص که فرآیند برگشت پذیر ایستاوار را بین دو حالت تعادل طی می کند، برقرار است.

$$\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T = T \left(\frac{\partial P}{\partial T}\right)_V - P$$

- ۱.۷۵ - یک دستگاه کلاسیکی که در تعادل با یک منبع گرمایی به دمای T است، شامل دو ذره (تمیز ناپذیر) می باشد که حالات مجاز هر ذره در ترازهای انرژی $\pm \varepsilon$ می باشند. اگر تراز صفر واگنی (تبهگنی) ۲ داشته باشد، با محاسبهتابع پارش دستگاه ظرفیت گرمایی ویژه آن را حساب کنید.