

نام درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری

رشته تحصیلی: کُد درس: فیزیک (۱۱۱۳۰۱۹)

--

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: تستی: ۷۰ تشریحی: ۸۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کُد سری سوال: یک (۱)

امام علی^(ع): برتری مردم به یکدیگر، به دانش‌ها و خرد‌هast؛ نه به ثروت‌ها و تبارها.

۱. کدام گزینه در مورد دما‌سنج مقاومتی درست است؟

الف. برای کارهای خیلی دقیق در گستره $3 - 25^{\circ}C$ تا 1200° به کار برد می‌شود.

ب. در گستره دمای خیلی پائین، از مقاومت کوچک رادیویی با ترکیب آهن تشکیل شده است.

ج. تغییرات مقاومت بر حسب دما تابعی از درجه ۳ نسبت به دما است.

د. فقط کاربرد برای اندازه گیری دمای حدود دمای اتاق را دارد.

۲. کدام گزینه درست است؟

الف. دقت ترموکوپل بیشتر از دقت دما‌سنج مقاومتی است.

ب. واپستگی دمایی emf در ترموکوپل با دما خطی است.

ج. ترموکوپل خیلی سریع با سیستم مورد نظر اندازه گیری به تعادل گرمایی در می‌آید.

د. بعضی ترموکوپل‌ها بر اساس تغییرات فشار طراحی شده‌اند.

۳. معادله حالت یک فیلم نازک تک مولکولی روغن که بر سطح آب قرار دارد، کدام است؟

(S - S_w)A = Θ^٣. ب.

الف. $S = S_w(1 - \Theta)^n A$

(S - S_w)A = cos t. Θ. د.

ج. $S - S_w = A\Theta$

۴. برای ماده‌ای به جرم m و چگالی ρ مقدار $\frac{1}{\rho} \left[\frac{\partial \rho}{\partial \theta} \right] P$ برابر است با:

$$\frac{-\beta}{m}$$
 د.

$$\frac{-k}{m}$$
 ج.

$$-\beta$$
 ب.

$$-k$$
 الف.

۵. یکا (واحد) مدول همدمای یانگ برابر است با:

$$\frac{N}{m^3}$$
 د.

$$\frac{N}{m^\circ K}$$
 ج.

$$\frac{N}{m^3}$$
 ب.

$$\frac{N}{m}$$
 الف.

۶. در یک فرآیند ایستوار یک کیلومول از گاز در دمای $K ۲۷۳^{\circ}$ ۱۰۰ m^۳ به ۱۰۰ m^۳ می‌رسد کار انجام شدهبر حسب KJ برابر است با:

۷۴۳ د.

۸۶۹ ج.

۱۵۷۲ ب.

۱۳۷۴ الف.

تعداد سوالات: سنتی: ۲۰ تشریحی: ۴
زمان آزمون: سنتی: ۷۰ تشریحی: ۸۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد —

نام درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری
رشته تحصیلی و کد درس: فیزیک (۱۱۱۳۰۱۹)

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کد سری سوال: یک (۱)

۷. سیستمی شامل یک گاز کامل غیر مغناطیسی، یک جامد پارامغناطیسی و یک باتری برگشت پذیر با مختصات $(\xi, P, V, H, M, \mu_0, Z)$ می‌باشد. عبارت مربوط به dW کدام است؟

$$dW = PdV - Zd\xi - \mu_0 H dM \quad \text{ب.} \quad dW = PdV - \xi dZ - \mu_0 H dM \quad \text{الف.}$$

$$dW = -PdV + \xi dZ + \mu_0 H dM \quad \text{د.} \quad dW = VdP + Zd\xi + \mu_0 H dM \quad \text{ج.}$$

۸. کدام گزینه در مورد ضریب رسانش گرمایی درست است؟

الف. در فشارهایی بالاتر از یک مقدار معین، ضریب رسانش گرمایی گاز مستقل از فشار است.

ب. ناخالصی تأثیری در ضریب رسانش گرمایی فلز ندارد.

ج. ضریب رسانش گرمایی فلزات با کاهش دما، کاهش می‌یابد.

د. میان باعث افزایش ضریب رسانش گرمایی می‌شود.

۹. سیالی در تماس با یک دیواره تخت که دمای آن بیشتر از دمای سیال است، قرار دارد. گرما به کدام روش به سیال منتقل می‌شود؟

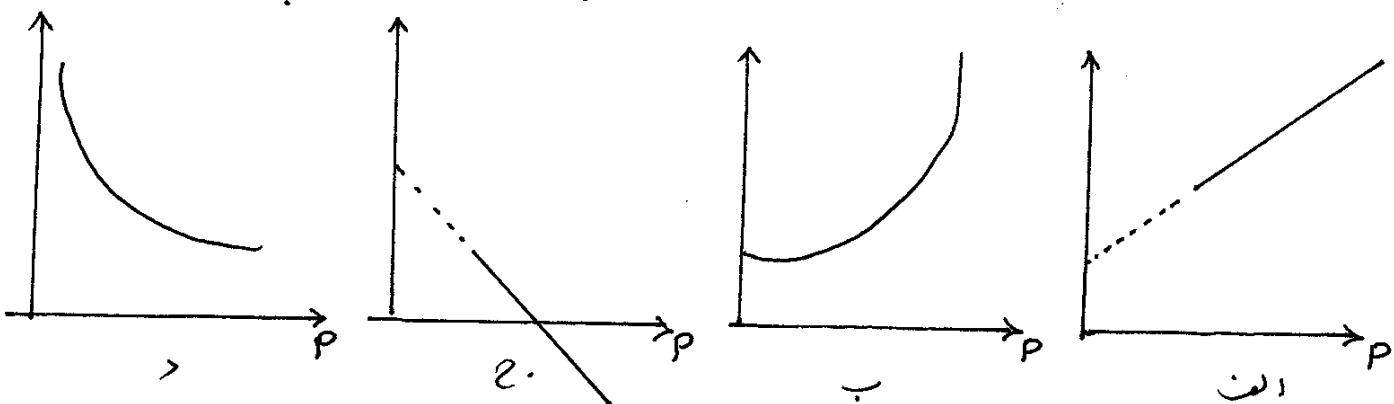
الف. فقط تابش ب. فقط رسانش ج. فقط همرفت د. ترکیبی از رسانش و همرفت

۱۰. کدام فرض مربوط به روش رخ هارت در اندازه‌گیری γ نیست؟

الف. گاز کامل است. ب. تغییرات حجم بی دررو است.

ج. تغییرات حجم به صورت همدما است. د. هیچگونه اصطکاک وجود ندارد.

۱۱. کدام نمودار بیانگر مربع سرعت موج فرماحتوی بر حسب فشار می‌باشد؟



تعداد سوالات: سنتی: ۲۰ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: سنتی: ۷۰ تشریحی: ۸۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری
 رشته تحصیلی و کد درس: فیزیک (۱۱۱۳۰۱۹)

--

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کد سری سوال: یک (۱)

۱۲. ظرفی با دیوارهای صلب و پوشیده از پنبه نسوز توسط یک تیغه به دو بخش تقسیم می‌شود، بطوریکه یک بخش حاوی گاز و بخش دیگر از هوا تخلیه شده است. اگر تیغه ناگهان شکسته شود:

الف. انرژی داخلی نهایی بیشتر از انرژی داخلی اولیه گاز است.

ب. انرژی داخلی نهایی کمتر از انرژی داخلی اولیه گاز است.

ج. انرژی داخلی نهایی برابر با انرژی داخلی اولیه گاز است.

د. ممکن است انرژی داخلی نهایی کمتر یا بیشتر از انرژی داخلی اولیه باشد.

۱۳. سیستم یخچال، معکوس چرخه کدام سیستم است؟

د. رانکین

ج. ماشین درون سوز

ب. استرلينگ

الف. ماشین بخار

۱۴. کدام فرضیه در مورد نظریه جنبشی گاز ایده آل درست نیست؟

الف. مولکولها شیوه به گویهای کوچک و سخت هستند.

ب. بین برخوردها، مولکولها دارای حرکت مستقیم الخط یکنواختند.

ج. میانگین فاصله بین مولکولهای مجاور در مقایسه با اندازه مولکول، زیاد است.

د. سرعت یک مولکول بستگی به جهت دارد.

۱۵. ضریب عمل یک یخچال کارنو برابر است با:

$$\frac{T_H - T_C}{T_H} \cdot \frac{T_H}{T_H - T_C} \cdot \frac{T_H - T_C}{T_C} \cdot \frac{T_C}{T_H - T_C}$$

الف.

۱۶. در یک فرآیند برگشت ناپذیر با اتلاف بی درروی کار و تبدیل آن به انرژی داخلی یک سیستم، مقدار تغییر آنتروپی محیط و جهان بترتیب کدامند؟

$$nR \ln \frac{V_f}{V_i} \quad \text{ب. صفر و} \quad c_p \ln \frac{T_f}{T_i} \quad \text{الف. صفر و}$$

$$\frac{W}{T}, \frac{W}{T} \cdot ۲R \ln ۲ \quad \text{ج. صفر و}$$

تعداد سوالات: ستون: ۲۰ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: ستون: ۷۰ تشریحی: ۸۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری
 رشته تحصیلی: کُد درس: فیزیک (۱۱۱۳۰۱۹)

--

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کُد سری سوال: یک (۱)

۱۷. اگر ماده‌ای به طور همدما متراکم شود و هیچگونه تغییر غیر عادی در آرایش مولکولی روی ندهد:

ب. $\frac{\partial S}{\partial P}_T$ منفی است.

الف. آنتروپی افزایش می‌یابد.

د. $\frac{\partial S}{\partial P}_T = 0$ است.

ج. $\frac{\partial V}{\partial T}P$ منفی است.

۱۸. تفاضل $C_P - C_V$ برای مایعات و جامدات با کدام کمیت متناسب است؟

P

β

V

T

۱۹. برای یک فرآیند هم فشار کدام رابطه درست است؟

ب. $H_f - H_i = Q$

الف. $U_f - U_i = Q$

د. $U_f - U_i = - \int_i^f P dV$

ج. $H_i = H_f$

۲۰. انرژی که در طول یک فرآیند برگشت ناپذیر، غیر قابل تبدیل به کار می‌شود برابر است با:

الف. تغییر آنتروپی جهان

ب. تغییر آنتالپی

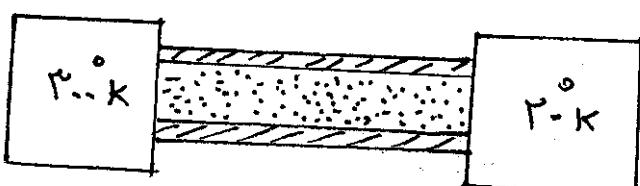
ج. ضرب در تغییری که توسط فرآیند در آنتالپی ایجاد شده است.

د. ضرب در تغییری که توسط فرآیند در آنتروپی جهان ایجاد شده است.

سوالات تشریحی

هر سؤال تشریحی ۱/۷۵ نمره دارد.

۱. انتهای یک میله استوانه‌ای مسی توپر به طول $1m$ در دمای $25^\circ K$ است. انتهای دیگر میله سیاه شده و در معرض تابش گرمایی جسمی در دمای $350^\circ K$ قرار می‌گیرد و در هیچ جای دیگر انرژی نه تلف می‌شود و نه به دست می‌آید. وقتی که تعادل برقرار می‌شود، اختلاف دمای دو انتهای میله چقدر است؟



$$\alpha = 1, \sigma = 56.7 \times 10^{-9} \frac{W}{m^2 (^\circ K)^4}, K = 10 \frac{W}{m \cdot ^\circ K}$$

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: تستی: ۷۰ تشریحی: ۸۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد ○

نام درس: ترمودینامیک و مکانیک آماری
 رشته تحصیلی: کُد درس: فیزیک (۱۱۱۳۰۱۹)

--

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کُد سری سؤال: یک (۱)

۲. هلیوم به عنوان یک گاز کامل در یک فرایند ایستاوار بی دررو در دمای $300^{\circ}K$ و فشار $1 atm$ متراکم می شود و فشار آن به

$$(\gamma = \frac{\omega}{\mu})$$

۳. فشار روی یک گرم آب از صفر تا $10^8 pa$ به طور بازگشت پذیر و همدمما افزایش می یابد. تغییر دمای آب را هنگامی که دمای اولیه صفر درجه سانتیگراد است، حساب کنید.

$$C_P = 4/22 \frac{KJ}{Kg \cdot ^{\circ}K}, \beta = -68 \times 10^{-6} (^{\circ}K)^{-1}, \bar{V} = 10^{-3} \frac{m^3}{Kg}$$

۴.تابع افزار یک گاز کامل تک اتمی بصورت زیر است. انرژی داخلی یک گاز تک اتمی و آنتروپی آنرا محاسبه کنید. (بر حسب کمیت‌ها)

$$Z = V \left(\frac{4\pi m K T}{h^3} \right)^{\frac{3}{4}}$$