



سری سوال: یک ۱

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۹۰ قشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ قشریحی: ۰

**عنوان درس:** ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

**رشته تحصیلی/کد درس:** مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون کشاورزی خوشه انرژی ۱۴۱۵۰۶۲ - مهندسی مکانیزاسیون ۱۴۱۱۱۲۳

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

**۱- کدامیک از موارد زیر جزء مجموع حالت یک سیستم نمی باشد؟**

- ۱. حجم کنترل
- ۲. جریان جرم بسته در مخازن
- ۳. جریان انرژی بصورت کار و انتقال حرارت
- ۴. جریان فشار کنترل

**۲- کدامیک از موارد زیر نادرست می باشد؟**

- ۱. سیستمی که با محیط اطرافش تبادل جرمی ندارد سیستم مرز بسته نام دارد.
- ۲. سیستمی که تبادل انرژی در آن از طریق انتقال حرارت وجود ندارد سیستم مرز باز نام دارد.
- ۳. در یک حالت مشخص تمام خواص یک سیستم مقداری ثابت است که این وضعیت مشخص برای یک ماده در داخل یک سیستم حالت ترمودینامیکی نامیده می شود.
- ۴. سیستم ترمودینامیکی دارای پارامترهای مشخص دما، فشار و حجم ( $T, P, V$ ) می باشد.

**۳- کدامیک از موارد زیر از خواص مقداری ماده محسوب می شود؟**

- ۱. فشار
- ۲. چگالی
- ۳. حجم کل
- ۴. درجه حرارت

**۴- کدام گزینه نشان دهنده رابطه صحیح فشار نسبی است؟**

- ۱. تفاضل فشار مطلق با فشار اتمسفر
- ۲. فشار مطلق تقسیم بر فشار اتمسفر
- ۳. فشار مطلق  $\times$  فشار اتمسفر
- ۴. فشار مطلق + فشار اتمسفر

**۵- انتقال گرما به روش رسانایی در کدامیک از حالت‌های ماده بهتر صورت می پذیرد؟**

- ۱. مایعات
- ۲. گازها
- ۳. جامدات
- ۴. مایعات و گازها

**۶- گرمای مورد نیاز برای ذوب یک جسم به چه عواملی بستگی دارد؟**

- ۱. جرم و جنس
- ۲. جنس و فشار وارد بر آن
- ۳. چگالی و جنس
- ۴. حجم و جنس

**۷- در چه حالتی بخار را ما فوق گرم گوییم؟**

- ۱. اگر درجه حرارت بخار بالاتر از درجه حرارت اشباع باشد
- ۲. اگر درجه حرارت بخار پایین تر از درجه حرارت اشباع باشد
- ۳. اگر بخار اشباع بالاتر از درجه حرارت اشباع باشد
- ۴. اگر درجه حرارت اشباع بالا تر از درجه حرارت بخار باشد



تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

سری سوال: ۱ یک

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

رشته تحصیلی/کد درس: مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون کشاورزی خوشه انرژی ۱۴۱۱۱۲۳ - مهندسی مکانیزاسیون ۱۴۱۵۰۶۲

۸- مقداری آب در دمای ۱۰ درجه و فشاری معادل دو برابر فشار بحرانی رادر فشار ثابت حرارت می‌دهیم. طی این فرآیند چه اتفاقی روی می‌دهد؟

۱. آب همواره در ناحیه متراکم می‌ماند

۲. احتمال رخ دادن همه موارد وجود دارد

۱. آب با بالا رفتن دما می‌جوشد

۳. آب بدون جوشیدن به یکباره تبخیر می‌شود

۹- در یک مخزن ۲۵ کیلوگرم بخار آب با کیفیت ۶۵٪ وجود دارد. درون این مخزن چند کیلوگرم آب وجود دارد؟

۱۶/۲۵ . ۴

۱۲/۵ . ۳

۱۵/۲۵ . ۲

۱۸/۷ . ۱

۱۰- نقطه حاصل از تقاطع خطوط تبخیر، ذوب و تضعید چه نام دارد؟

۴. نقطه جوش

۳. نقطه اشباع

۲. نقطه سه گانه

۱. نقطه بحرانی

۱۱- نقطه بحرانی بر روی کدام خطوط قرار دارد؟

۱. خطوط تبخیر و ذوب

۲. خطوط تبخیر و تضعید

۳. خطوط تبخیر مابین فاز مایع و گاز

۱۲- کدام گزینه درباره آهن گاما صحیح است؟

۱. یکی از آلتروب های آهن بین دمای ۹۱۲ تا ۹۴۳ درجه سلسیوس پایداری دارد و ساختمانی بلوری دارد.

۲. یکی از آلتروب های آهن که بین دمای ۹۱۰ تا ۷۷۳ درجه سلسیوس پایدار است و دارای ساختمانی کروی است.

۳. یکی از مهمترین آلتروب های آهن که دارای ساختمانی کروی شکل است.

۴. از آلتروب های آهن بین دمای ۱۴۰۱ تا ۱۵۳۹ درجه سلسیوس پایدار است.

۱۳- حجم مخصوص متان در دمای  $140^{\circ}\text{C}$  و کیفیت ۶۰٪ چقدر می‌باشد؟

۲. ۰/۱۲۲۵ متر مکعب بر کیلوگرم

۴. ۰/۰۶ متر مکعب بر کیلوگرم

۱. ۰/۰۴۲۴ متر مکعب بر کیلوگرم

۳. ۰/۰۴۲ متر مکعب بر کیلوگرم

۱۴- از ویژگی های گازایده آل چیست؟

۲. چگالی کم، فشار کم، دمای بالا

۴. چگالی بالا، فشار بالا، دمای بالا

۱. چگالی کم، فشار کم، دمای کم

۳. چگالی کم، فشار کم، دمای بالا

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۹۰ قشری: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ قشری: ۰

**عنوان درس:** ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

**رشته تحصیلی/کد درس:** مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون کشاورزی خوشه انرژی ۱۴۱۵۰۶۲ - مهندسی مکانیزاسیون ۱۴۱۱۱۲۳

**۱۵- کدام گزینه بیان کننده نظریه آووگادرو است؟**

۱. حجم های مساوی از کلیه گازها در درجه حرارت و فشار یکسان حاوی تعداد مولکولهای برابر نیستند
۲. حجم های مساوی از کلیه گازها در درجه حرارت و فشار یکسان حاوی تعداد مولکولهای برابر هستند
۳. حجم گاز به تعداد مولکولهای آن وابسته است
۴. حجم گاز به تعداد مولکولهای آن وابسته نیست

**۱۶- کدام قانون فشار کل یک گاز را با معادله ای به مجموع فشار هرجزء گاز مرتبط می کند و در مورد گازهای کامل هم خوانی دارد؟**

۱. بولیل-ماریوت  
۲. برنوی  
۳. آووگادرو  
۴. دالتون

**۱۷- کدام گزینه بیانگر شرایط متعارف برای گاز ایده آل نیست؟**

۱. دمای ۲۷۳ درجه سلسیوس
۲. فشار یک اتمسفر
۳. یک مول از گاز آن دلایی حجم ۲۲/۴ لیتر است
۴. دمای ۲۷۳/۱۵ درجه کلوین

**۱۸- اگر حجم یک گاز ایده آل ۲ برابر شود، چگالی آن چند برابر می شود؟**

۱.  $\frac{1}{4}$  . ۴      ۴. ۳      ۲.  $\frac{1}{2}$  . ۲      ۲. ۱

**۱۹- اگر در دمای ثابت فشار گازی رابه اندازه یک سوم کاهش دهیم، حجم چه تغییری خواهد کرد؟**

۱. ثابت می ماند  
۲. برابر می شود  
۳. ۳ برابر می شود  
۴. یک سوم می شود.

**۲۰- هوایی با حجم  $30m^3$  و دمای ۲۰ درجه سانتیگراد، دارای فشار یک اتمسفر می باشد جرم هوا با این شرایط چقدر است؟**

$$(R = 0.2927 \text{ KN.m/kg.K})$$

۱. ۴۵kg  
۲. ۳۵kg  
۳. ۲۵kg  
۴. ۱۵kg

**۲۱- کارآجام شده توسط سیستم و کارآجام شده روی سیستم، به ترتیب دارای چه علامتی است؟**

۱. مثبت-مثبت  
۲. منفی-منفی  
۳. منفی-منفی  
۴. مثبت-منفی

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۹۰ قشری: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ قشری: ۰

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

رشته تحصیلی/کد درس: مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون کشاورزی خوشه انرژی ۱۴۱۵۰۶۲ - مهندسی مکانیزاسیون ۱۴۱۱۱۲۳

۲۲- کدام گزینه درباره تعریف و مقدار ضریب اتمیسیته  $\gamma$  صحیح است؟

۱. نسبت ظرفیت گرمایی در حجم ثابت به ظرفیت گرمایی در فشار ثابت ( $\gamma < 1$ )
۲. نسبت ظرفیت گرمایی در فشار ثابت به ظرفیت گرمایی در حجم ثابت ( $\gamma > 1$ )
۳. نسبت ظرفیت گرمایی در فشار ثابت به ظرفیت گرمایی در حجم ثابت ( $\gamma = 1$ )
۴. نسبت ظرفیت گرمایی در حجم ثابت به ظرفیت گرمایی در فشار ثابت ( $\gamma > 1$ )

۲۳- سطح زیر منحنی در فرآیند تراکم چگونه است؟

۱. فرآیند هم دما کمترین و فرآیند بی دررو بیشترین سطح را دارد
۲. فرآیند هم حجم بیشترین و فرآیند بی دررو کمترین سطح را دارد
۳. فرآیند هم فشار کمترین و فرآیند بی دررو بیشترین سطح را دارد
۴. فرآیند هم فشار بیشترین و فرآیند بی دررو کمترین سطح را دارد

۲۴- جداری به ضخامت  $300\text{ mm}$  که اختلاف دمای طوفین آن  $60^\circ\text{C}$  درجه سانتیگراد است در اختیارداریم. اگر ضریب هدایتی

$$\text{جداره} \frac{W}{m \cdot k} = 0.1 \cdot \frac{\Delta T}{\Delta x} = 0.1 \cdot \frac{60}{0.3} = 20 \cdot 1$$

۸۰ . ۴      ۶۰ . ۳      ۴۰ . ۲      ۲۰ . ۱

۲۵- عدد رینولدز وابسته به کدام یک از موارد زیر نیست؟

۱. چگالی جریان ( $\rho$ )
۲. ویسکوزیته جریان ( $\mu$ )
۳. فشار جریان ( $p$ )
۴. سرعت جریان ( $V$ )

۲۶- کدام مورد از موارد تشابه کار و گرما نیست؟

۱. هر دو پدیده عبوری هستند
۲. هردو در مراتب های سیستم مشاهده می شوند
۳. هردو تابع مسیر هستند
۴. هردو دارای دیفرانسیل دقیق اند

۲۷- کار انجام شده در کدام فرآیند صفر است؟

۱. هم حجم
۲. بی در رو
۳. هم فشار
۴. هم دما

۲۸- انرژی درونی در گازهای ایده آل فقط تابع کدام پارامتر است؟

۱. فشار
۲. دما
۳. حجم
۴. چگالی

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۹۰ قشری: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ قشری: ۰

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

رشته تحصیلی/کد درس: مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون کشاورزی خوشه انرژی ۱۴۱۵۰۶۲ - مهندسی مکانیزاسیون ۱۴۱۱۱۲۳

۲۹- انتقال حرارت در کدام فرایند صفر است؟

۴. هم دما

۳. هم فشار

۲. هم حجم

۱. بی در رو

۳۰- کدام گزینه تابعی از حالت سیستم و مستقل از مسیری است که به آن حالت می رسد؟

۴. کارآجام شده

۳. آنتالپی

۲. آدیاپاتیک

۱. آنتروبی

۳۱- سیستمی در فشار ثابت منبسط شده، انتقال حرارت به سیستم برابر با کدام گزینه است؟

۴. تغییر آنتالپی

۳. تغییر انرژی درونی

۲. تغییر آنتروبی

۱. کارآجام شده

۳۲- مقدار تقریبی ضریب اتمیسیته برای گازهای سه اتمی چند است؟

۴.  $\gamma = 1.7$ ۳.  $\gamma = 1.4$ ۲.  $\gamma = 1.3$ ۱.  $\gamma = 1.66$ ۳۳- در کدام مورد از فرایند حالت پایدار- جریان پایدار استفاده نمی شود؟

۲. دیگ های بخار

۴. توربین

۱. پرو خالی کردن مخازن

۳. کمپرسورها

۳۴- کدام گزینه تعریف صحیح ضریب ژول- تامسون است؟

۲. تغییرات فشار به تغییرات حجم در آنتالپی ثابت

۱. تغییرات دما به تغییرات حجم در آنتروبی ثابت

۴. تغییرات فشار به تغییرات حجم در آنتالپی ثابت

۳. تغییرات دما به تغییرات فشار در آنتالپی ثابت

۳۵- کدامیک از تعاریف قانون کلوین- پلانک نیست؟

۱. نمی توان وسیله ای ساخت که در سیکل کارکند و تاثیر آن فقط انجام کار تبادل گرما با یک منبع حرارتی باشد

۲. یک موتور حرارتی تمام انرژی دریافتی را به کار تبدیل نمی کند بلکه قسمتی را به منبع سرد تحویل می دهد

۳. بازده یک ماشین هیچ وقت ۱۰۰٪ نخواهد بود

۴. انتقال گرما از منبع سرد به یک منبع گرم همواره با وارد کردن کار بروی محیط همراه خواهد بود

۳۶- کدام گزینه از عوامل برگشت ناپذیری نیست؟

۴. اختلاط دو گاز

۳. احتراق

۲. اصطکاک

۱. تغییر فشار

۳۷- رابطه بازده یخچال در ترمودینامیک کدام است؟

$$\beta = \frac{Q_H}{Q_L - Q_H} . ۴$$

$$\beta = \frac{Q_H}{Q_H - Q_L} . ۳$$

$$\beta = \frac{Q_L}{Q_H - Q_L} . ۲$$

$$\beta = \frac{Q_L}{Q_L - Q_H} . ۱$$



سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۹۰ قشری: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ قشری: ۰

**عنوان درس:** ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

**رشته تحصیلی/گد درس:** مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون کشاورزی خوشه انرژی ۱۴۱۵۰۶۲

-۳۸- در یک سیکل تولید قدرت، ۵۰ کیلو ژول حرارت از یک منبع گرم ستانده و ۲۰ کیلو ژول آن به منبع سرد داده می‌شود.  
راندمان سیکل چقدر است؟

٪۴۰ . ۴

٪۶۰ . ۳

٪۳۰ . ۲

٪۷۰ . ۱

-۳۹- در سیکل دیزل، نسبت تراکم آیزنتروپیک و نسبت انبساط آیزنتروپیک چه وضعیتی نسبت به هم دارند؟

۲. نسبت تراکم بزرگ تر از نسبت انبساط

۱. با هم برابرد.

۴. هیچ ارتباطی با هم ندارند.

۳. نسبت تراکم کوچکتر از نسبت انبساط

-۴۰- مخلوطی از ۰/۲ کیلوگرم گاز A با جرم ملکولی ۳۲ گرم و ۰/۴ کیلوگرم از گاز B با جرم ملکولی ۲ گرم را با یکدیگر مخلوط می‌کنیم. جرم ملکولی مخلوط این دو گاز کدام است.

۴. ۲۱۰ گرم

۳. ۲۱ گرم

۲. ۱۲ گرم

۱. ۱۲۰ گرم