

سری سوال: یک ۱

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

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

رشته تحصیلی/گد درس: مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون کشاورزی خوش ارزی ۱۴۱۵۰۶۲ - مهندسی مکانیزاسیون ۱۴۱۱۱۲۳

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

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

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

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؟

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

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

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

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

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

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

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

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

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

سری سوال: ۱ یک

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

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

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

- 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 با بالا رفتن دما می‌جوشد
- ۲. آب همواره در ناحیه متراکم می‌ماند
- ۳. آب بدون جوشیدن به یکباره تبخیر می‌شود
- ۴. احتمال رخ دادن همه موارد وجود دارد

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

- ۱. ۱۸/۷
- ۲. ۱۵/۲۵
- ۳. ۱۲/۵
- ۴. ۱۶/۲۵

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

- ۱. نقطه بحرانی
- ۲. نقطه سه گانه
- ۳. نقطه اشباع
- ۴. نقطه جوش

- نقطه بحرانی بر روی کدام خطوط قرار دارد؟

- ۱. خطوط تبخیر و ذوب
- ۲. خطوط تبخیر و تسعید
- ۳. خطوط تبخیر مایین فاز مایع و گاز
- ۴. خطوط تبخیر مایین فاز مایع و گاز

- کدام گزینه درباره آهن گاما صحیح است؟

- ۱. یکی از آلتروپ های آهن بین دمای ۹۱۲ تا ۹۳۴ درجه سلسیوس پایداربوده است و ساختمانی بلوری دارد.
- ۲. یکی از آلتروپ های آهن که بین دمای ۹۱۰ تا ۹۷۳ درجه سلسیوس پایدار است و دارای ساختمانی کروی است.
- ۳. یکی از مهمترین آلتروپ های آهن که دارای ساختمانی کروی شکل است.
- ۴. از آلتروپ های آهن بین دمای ۱۴۰۱ تا ۱۵۳۹ درجه سلسیوس پایدار است.

- حجم مخصوص متان در دمای ۱۴۰ ک و کیفیت ۶۰٪ چقدر می‌باشد؟

- ۱. ۱۰۴۲۴ متر مکعب بر کیلوگرم
- ۲. ۱۰۴۲۵ متر مکعب بر کیلوگرم
- ۳. ۱۰۴۲۰ متر مکعب بر کیلوگرم
- ۴. ۱۰۴۰۰ متر مکعب بر کیلوگرم

- از ویژگی های گازایده آل چیست؟

- ۱. چگالی کم، فشار کم، دمای بالا
- ۲. چگالی کم، فشار بالا، دمای بالا
- ۳. چگالی کم، فشار کم، دمای بالا

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

سری سوال: ۱ یک

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

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

رشته تحصیلی/گد 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 همخوانی دارد؟

۱. بویل-ماریوت
۲. برنولی
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 دارای حجم $22/4$ لیتر است
۴. دمای $273/15$ درجه کلوین

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

۱. $\frac{1}{4}$
۲. $\frac{1}{2}$
۳. $4 \cdot 3$
۴. $2 \cdot 1$

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

۱. ثابت می ماند
۲. ۹ برابر می شود
۳. ۳ برابر می شود
۴. یک سوم می شود

۲۰- هوایی با حجم $30m^3$ و دمای $20^\circ C$ درجه سانتیگراد، دارای فشار یک اتمسفر می باشد جرم هوا با این شرایط چقدر است؟

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

۱. 45kg
۲. 35kg
۳. 25kg
۴. 15kg

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

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

سری سوال: ۱ یک

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

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

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

۲۲- کدام گزینه درباره تعریف و مقدار ضریب اتمیسیته γ صحیح است؟

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

۲۳- سطح زیر منحنی در فرآیند تراکم چگونه است؟

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

۲۴- جداری به ضخامت 300 mm که اختلاف دمای طوفین آن 60°C است در اختیار داریم. اگر ضریب هدايتی

$$\frac{W}{m \cdot k} = 0.1 \cdot \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

۸۰ . ۴

۶۰ . ۳

۴۰ . ۲

۲۰ . ۱

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

۱. چگالی جریان (ρ)
۲. ویسکوزیته جریان (μ)
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 مزهای سیستم مشاهده می شوند
۳. هر دو دارای دیفرانسیل دقیق اند

۴. هم دما

۳. هم فشار

۲. بی در رو

۱. هم حجم

۷

۸

۹

۱۰

۱۱

۱۲

۱۳

۱۴

۱۵

۱۶

۱۷

۱۸

۱۹

۲۰

۲۱

۲۲

۲۳

۲۴

۲۵

۲۶

۲۷

۲۸

۲۹

۳۰

۳۱

۳۲

۳۳

۳۴

۳۵

۳۶

۳۷

۳۸

۳۹

۴۰

۴۱

۴۲

۴۳

۴۴

۴۵

۴۶

۴۷

۴۸

۴۹

۵۰

۵۱

۵۲

۵۳

۵۴

۵۵

۵۶

۵۷

۵۸

۵۹

۶۰

۶۱

۶۲

۶۳

۶۴

۶۵

۶۶

۶۷

۶۸

۶۹

۷۰

۷۱

۷۲

۷۳

۷۴

۷۵

۷۶

۷۷

۷۸

۷۹

۸۰

۸۱

۸۲

۸۳

۸۴

۸۵

۸۶

۸۷

۸۸

۸۹

۹۰

۹۱

۹۲

۹۳

۹۴

۹۵

۹۶

۹۷

۹۸

۹۹

۱۰۰

۱۰۱

۱۰۲

۱۰۳

۱۰۴

۱۰۵

۱۰۶

۱۰۷

۱۰۸

۱۰۹

۱۱۰

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۲۰

۱۲۱

۱۲۲

۱۲۳

۱۲۴

۱۲۵

۱۲۶

۱۲۷

۱۲۸

۱۲۹

۱۳۰

۱۳۱

۱۳۲

۱۳۳

۱۳۴

۱۳۵

۱۳۶

۱۳۷

۱۳۸

۱۳۹

۱۴۰

۱۴۱

۱۴۲

۱۴۳

۱۴۴

۱۴۵

۱۴۶

۱۴۷

۱۴۸

۱۴۹

۱۵۰

۱۵۱

۱۵۲

۱۵۳

۱۵۴

۱۵۵

۱۵۶

۱۵۷

۱۵۸

۱۵۹

۱۶۰

۱۶۱

۱۶۲

۱۶۳

۱۶۴

۱۶۵

۱۶۶

۱۶۷

۱۶۸

۱۶۹

۱۷۰

۱۷۱

۱۷۲

۱۷۳

۱۷۴

۱۷۵

۱۷۶

۱۷۷

۱۷۸

۱۷۹

۱۸۰

۱۸۱

۱۸۲

۱۸۳

۱۸۴

۱۸۵

۱۸۶

۱۸۷

۱۸۸

۱۸۹

۱۹۰

۱۹۱

۱۹۲

۱۹۳

۱۹۴

۱۹۵

۱۹۶

۱۹۷

۱۹۸

۱۹۹

۲۰۰

۲۰۱

۲۰۲

۲۰۳

۲۰۴

۲۰۵

۲۰۶

۲۰۷

۲۰۸

۲۰۹

۲۱۰

۲۱۱

۲۱۲

۲۱۳

۲۱۴

۲۱۵

۲۱۶

۲۱۷

۲۱۸

۲۱۹

۲۲۰

۲۲۱

۲۲۲

۲۲۳

۲۲۴

۲۲۵

۲۲۶

۲۲۷

۲۲۸

۲۲۹

۲۳۰

۲۳۱

۲۳۲

۲۳۳

۲۳۴

۲۳۵

۲۳۶

۲۳۷

۲۳۸

۲

سری سوال: ۱ یک

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

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

رشته تحصیلی/گد 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. کار انجام شده

۳. آنتالپی

۲. آدیاپاتیک

۱. آنتروپی

-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 آنتروپی

۱. کار انجام شده

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

$\gamma = 1.7$

$\gamma = 1.4$

$\gamma = 1.3$

$\gamma = 1.66$

-۳۳- در کدام مورد از فرایند حالت پایدار- جریان پایدار استفاده نمی شود؟

۲. دیگ های بخار

۱. پر و خالی کردن مخازن

۴. توربین

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 آنتروپی 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 کار کند 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؟

$$\beta = \frac{Q_H}{Q_L - Q_H} .4$$

$$\beta = \frac{Q_H}{Q_H - Q_L} .3$$

$$\beta = \frac{Q_L}{Q_H - Q_L} .2$$

$$\beta = \frac{Q_L}{Q_L - Q_H} .1$$

سری سوال: ۱ یک

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

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: ترمودینامیک، ترمودینامیک و انتقال حرارت

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

-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 آیزنتروبیک و نسبت انبساط آیزنتروبیک چه وضعیتی نسبت به هم دارند؟

۲. نسبت تراکم بزرگ تر از نسبت انبساط

۱. با هم برابرند.

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

رقم سؤال	مفتاح صحيح	وضعية كلید
1	د	عادي
2	ب	عادي
3	ج	عادي
4	الف	عادي
5	ج	عادي
6	ب	عادي
7	الف	عادي
8	ج	عادي
9	د	عادي
10	ب	عادي
11	ج	عادي
12	الف	عادي
13	د	عادي
14	ج	عادي
15	ب	عادي
16	د	عادي
17	الف	عادي
18	ب	عادي
19	ج	عادي
20	ب	عادي
21	د	عادي
22	ب	عادي
23	ج	عادي
24	الف	عادي
25	ج	عادي
26	د	عادي
27	الف	عادي
28	ب	عادي
29	الف	عادي
30	ج	عادي
31	د	عادي
32	ب	عادي
33	الف	عادي
34	ج	عادي
35	د	عادي
36	الف	عادي
37	ب	عادي
38	ج	عادي
39	ب	عادي
40	ب	عادي