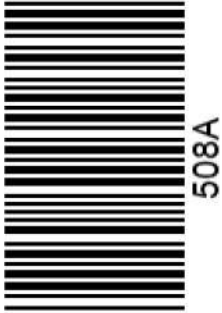


کد کنترل

508

A



## آزمون ورودی دوره دکتری (نیمه متمرکز) - سال ۱۴۰۰

دفترچه شماره (۱)

صبح جمعه

۹۹/۱۲/۱۵



«اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود.»

امام خمینی (ره)

جمهوری اسلامی ایران  
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری  
سازمان سنجش آموزش کشور

رشته مهندسی هوا فضا - جلو بردگی - (کد ۲۳۳۲)

مدت پاسخ گویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۴۵

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سؤالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی: - ریاضیات مهندسی - اصول جلوبرنده پیشرفته - سوخت و احتراق پیشرفته ۱	۴۵	۱	۴۵

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

این آزمون نمره منفی دارد.

حق چاپ، تکثیر و انتشار سؤالات به هر روش (الکترونیکی و...) پس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می باشد و با متخلفین برابر مقررات رفتار می شود.

\* داوطلب گرامی، عدم درج مشخصات و امضا در مندرجات جدول ذیل، به منزله عدم حضور شما در جلسه آزمون است.

اینجانب ..... با شماره داوطلبی ..... با آگاهی کامل، یکسان بودن شماره صندلی خود را با شماره داوطلبی مندرج در بالای کارت ورود به جلسه، بالای پاسخنامه و دفترچه سؤالات، نوع و کد کنترل درج شده بر روی دفترچه سؤالات و پائین پاسخنامه‌ام را تأیید می‌نمایم.

امضا:

۱- برای حل مسئله مقدار کرانه‌ای:

$$\begin{cases} y'' + y = e^{-x}, x > 0 \\ y'(0) = -1 \\ \lim_{x \rightarrow +\infty} y(x) = \lim_{x \rightarrow +\infty} y'(x) = 0 \end{cases}$$

از تبدیل فوریه استفاده می‌کنیم. تبدیل فوریه مناسب جواب مسئله کدام است؟  
راهنمایی:

$$F_s\{f(x)\} = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \int_0^{\infty} f(x) \sin wx dx$$

$$F_c\{f(x)\} = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \int_0^{\infty} f(x) \cos wx dx$$

$$F\{f(x)\} = \frac{1}{\sqrt{2\pi}} \int_{-\infty}^{\infty} f(x) e^{-iwx} dx$$

$$-\sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{w}{1+w^2} \quad (۲)$$

$$\sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{w^2}{w^2-1} \quad (۱)$$

$$\sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{w^2}{w^2-1} \quad (۴)$$

$$\sqrt{\frac{2}{\pi}} \frac{w}{w^2-1} \quad (۳)$$

۲- جواب عمومی معادله دیفرانسیل  $u_{xx} + 2u_{xy} + u_{yy} + u_x + u_y + u = 0$ ، کدام است؟

$$u(x, y) = \left( \varphi(y-x) \cos \frac{\sqrt{3}}{2} x + \psi(y-x) \sin \frac{\sqrt{3}}{2} x \right) e^{\frac{1}{2}x} \quad (۱)$$

$$u(x, y) = \left( \varphi(y-x) \cos \frac{\sqrt{3}}{2} x + \psi(y-x) \sin \frac{\sqrt{3}}{2} x \right) e^{-\frac{1}{2}x} \quad (۲)$$

$$u(x, y) = \left( \varphi(y-x) \cos \sqrt{3}x + \psi(y-x) \sin \sqrt{3}x \right) e^{-\frac{1}{2}x} \quad (۳)$$

$$u(x, y) = \left( \varphi(y-x) \cos \sqrt{3}x + \psi(y-x) \sin \sqrt{3}x \right) e^{\frac{1}{2}x} \quad (۴)$$

۳- حاصل  $u(\frac{1}{3}, 5)$  در معادله زیر کدام است؟

$$\begin{cases} u_{tt} - \frac{9}{4} u_{xx} = 0 & ; \quad 0 < x < 1, t > 0 \\ u(x, 0) = x^2 & ; \quad u_t(x, 0) = 0, 0 \leq x \leq 1 \\ u_x(0, t) = 0 & ; \quad u(1, t) = 0, t \geq 0 \end{cases}$$

$$\frac{1}{3} \quad (2) \qquad \frac{7}{18} \quad (1)$$

$$\frac{13}{18} \quad (4) \qquad \frac{13}{36} \quad (3)$$

۴- اگر  $\int_{-\infty}^{\infty} u(x, t) e^{-i\alpha x} dx$  تبدیل فوریه تابع  $u(x, t)$  باشد، تبدیل فوریه جواب مسئله زیر کدام است؟

$$\begin{cases} k u_{xx} = u_t, -\infty < x < \infty, t > 0 \\ u(x, 0) = \begin{cases} u_0, & |x| < 1 \\ 0, & |x| > 1 \end{cases} \end{cases}$$

$$\frac{u_0 \sin \alpha}{\alpha} e^{-k\alpha^2 t} \quad (1)$$

$$\frac{u_0 \cos \alpha}{\alpha} e^{-k\alpha^2 t} \quad (2)$$

$$\frac{2u_0 \cos \alpha}{\alpha} e^{-k\alpha^2 t} \quad (3)$$

$$\frac{2u_0 \sin \alpha}{\alpha} e^{-k\alpha^2 t} \quad (4)$$

۵- رفتار تابع  $J_{\frac{1}{2}}(x)$  به ازای مقادیر بزرگ  $x$ ، به کدام تابع زیر نزدیک تر است؟ ( $J$  نمایش تابع بسل است.)

$$\frac{\cos x - \sin x}{\sqrt{(\pi x)^3}} \quad (1)$$

$$\frac{\cos x + \sin x}{\sqrt{\pi x}} \quad (2)$$

$$\frac{\cos x + \sin x}{\sqrt{(\pi x)^3}} \quad (3)$$

$$\frac{\cos x - \sin x}{\sqrt{\pi x}} \quad (4)$$

۶- حاصل  $1 + \cos \theta + \cos 2\theta + \dots + \cos 200\theta$  به ازای  $\theta = \frac{\pi}{4}$ ، کدام است؟

$$2 \quad (1)$$

$$-1 \quad (2)$$

$$1 \quad (3)$$

$$0 \quad (4)$$

۷- مزدوج همساز تابع  $u(x, y) = \ln(x^2 + y^2)$  ، کدام است؟

(۱)  $\frac{1}{2} \tan^{-1} \frac{x}{y} + c$

(۲)  $2 \tan^{-1} \frac{y}{x} + c$

(۳)  $2 \sin^{-1} \frac{x}{y} + c$

(۴)  $\frac{1}{2} \sin^{-1} \frac{x}{y} + c$

۸- با استفاده از کاربرد انتگرال توابع مختلط، حاصل  $\int_0^{+\infty} \frac{1}{1+x^4} dx$  ، کدام است؟

(۱)  $\pi\sqrt{2}$

(۲)  $\frac{\pi}{2}$

(۳)  $\frac{\pi\sqrt{2}}{2}$

(۴)  $\frac{\pi\sqrt{2}}{4}$

۹- فرض کنید  $C$  مسیر دایره‌ای شکل با ضابطه  $|z|=1$  در جهت عکس عقربه‌های ساعت باشد. حاصل انتگرال زیر کدام است؟  $(\exp(x) = e^x)$

$$\oint_C \exp\left(z + \frac{1}{z}\right) dz$$

(۱)  $\pi i \sum_{n=0}^{\infty} \frac{1}{n!(n+1)!}$

(۲)  $2\pi i \sum_{n=0}^{+\infty} \frac{1}{(n!)^2}$

(۳)  $2\pi i \sum_{n=0}^{+\infty} \frac{1}{n!(n+1)!}$

(۴)  $\pi i \sum_{n=0}^{+\infty} \frac{1}{(n!)^2}$

۱۰- نقش تصویر ناحیه  $0 < \theta < \frac{\pi}{4}$  تحت نگاشت  $w = \frac{-i}{z}$  در کدام بخش از صفحه مختصات  $w$  قرار می‌گیرد؟

(۱) ربع چهارم (۲) ربع سوم (۳) ربع دوم (۴) ربع اول

۱۱- کدام یک از موارد زیر درباره یک محفظه احتراق حلقوی نسبت به قوطی شکل نادرست است؟

(۱) وزن کمتر (۲) افت فشار کمتر (۳) هزینه تعویض بیشتر (۴) هزینه طراحی و توسعه کمتر

۱۲- علت اصلی وجود دیفیوزر در محفظه‌های احتراق موتورهای توربین گاز، کدام است؟

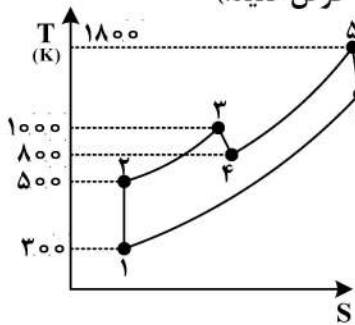
- (۱) کاهش آلودگی در موتور
- (۲) بالا بردن نسبت تراکم کلی کمپرسور
- (۳) بالا بردن فشار استاتیک و در نتیجه Rate of reaction
- (۴) بالا بردن راندمان پلی‌تروپیک کمپرسور

۱۳- موتور رم جتی با ماخ ۲ پرواز می‌کند و سرعت گازهای خروجی از موتور  $1800 \frac{m}{s}$  است. اگر سرعت صوت

$300 \frac{m}{s}$  باشد راندمان پیش‌رانش این موتور چند درصد است؟

- (۱) ۴۰
- (۲) ۴۵
- (۳) ۵۰
- (۴) ۶۰

۱۴- برای ارزیابی اثر پس‌سوز (After burner) یک موتور توربوجت بر روی سکوی تست قرار گرفت و درجه حرارت سکون در نقاط مختلف سیکل اندازه‌گیری شده حاصل آن در تصویر نشان داده شده است. اگر جرم سوخت در برابر جرم هوا ناچیز فرض شود، در آن صورت تخمین شما از نسبت تراست و مصرف سوخت موتور با پس‌سوز در مقایسه با تراست و مصرف سوخت بدون پس‌سوز چقدر است؟ (نازل را خفه شده فرض کنید).



- (۱) تراست  $1/5$  برابر و مصرف سوخت ۳ برابر می‌شود.
- (۲) تراست  $1/8$  برابر و مصرف سوخت ۲ برابر می‌شود.
- (۳) تراست  $2/3$  برابر و مصرف سوخت  $2/5$  برابر می‌شود.
- (۴) تراست  $1/8$  برابر و مصرف سوخت  $2/5$  برابر می‌شود.

۱۵- در یک موتور رم‌جت، اگر ده درصد افزایش پاشش سوخت، منجر به بیست درصد افزایش سرعت گازهای خروجی و بیست درصد افزایش سرعت پرواز شود، با فرض ثابت بودن نسبت سوخت به هوا، مصرف سوخت ویژه رانش TSFC چگونه تغییر می‌کند؟ (به‌طور تقریبی)

- (۱) ۵ درصد کاهش
- (۲) ۲۰ درصد افزایش
- (۳) ۱۰ درصد کاهش
- (۴) ۲۰ درصد کاهش

۱۶- جریان هوا بدون هیچ‌گونه چرخش وارد طبقه اول یک کمپرسور جریان محوری فاقد پره‌های راهنمای ورودی شده و پس از عبور از روتور تحت زاویه ۴۵ درجه وارد استاتور می‌شود. ضریب کار انجام شده (work done factor)  $0.9$ ، سرعت خطی پره  $300$  متر بر ثانیه و سرعت محوری جریان  $100$  متر بر ثانیه است. میزان تغییرات دمای

سکون در پره  $(Cp = 1000 \frac{J}{kg K})$  چند درجه سانتی‌گراد است؟

- (۱) ۱۸
- (۲) ۲۵
- (۳) ۲۷
- (۴) ۳۰

۱۷- با افزایش نسبت فشار کمپرسور در یک سیکل زمینی ایدئال همراه با مبدل حرارتی .....

- (۱) راندمان افزایش می‌یابد - کار مخصوص ممکن است کاهش یا افزایش یابد.
- (۲) راندمان کاهش می‌یابد - کار مخصوص ممکن است کاهش یا افزایش یابد.
- (۳) راندمان و کار مخصوص زیاد می‌شود.
- (۴) راندمان و کار مخصوص کم می‌شود.

۱۸- اگر در یک موتور رمجت برای دمای سکون رابطه  $T_{t_0} = T_{t_4}$  برقرار شود، کدام نتیجه زیر صحیح است؟  
(۰ ورودی به موتور، ۴ خروجی محفظه احتراق)

نکته:  $T$  تراست و  $f$  نسبت سوخت به هوا

$$(1) \quad f \neq 0, T = 0$$

$$(2) \quad f = 0, T = 0$$

$$(3) \quad f = 0, T \neq 0$$

$$(4) \quad f \neq 0, T \neq 0$$

۱۹- در یک موتور توربوجت سرعت نسبی گازهای خروجی،  $C_j$  و سرعت هواپیما،  $C_a$  است. میزان انرژی تلف شده بر واحد جرم هوای عبوری از موتور به علت حرکت هواپیما، کدام است؟

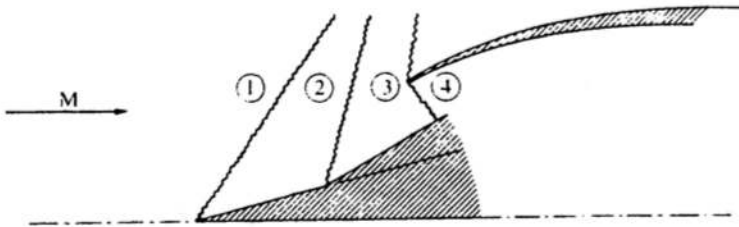
$$(1) \quad \frac{1}{2} C_a^2$$

$$(2) \quad \frac{1}{2} (C_j - C_a)^2$$

$$(3) \quad \frac{1}{2} C_j^2$$

$$(4) \quad \frac{1}{2} (C_j^2 - C_a^2)$$

۲۰- اگر دیفیوزر شکل زیر به صورت بهینه طراحی شده باشد، کدام گزینه صحیح است؟



$$(1) \quad \frac{P_{03}}{P_{02}} = \sqrt{\frac{P_{02}}{P_{01}}}$$

$$(2) \quad \frac{P_{03}}{P_{02}} = \frac{P_{02}}{P_{01}}$$

$$(3) \quad \frac{P_{03}}{P_{02}} = \sqrt{\frac{P_{02}}{P_{01}}}$$

$$(4) \quad \frac{P_{03}}{P_{02}} = \frac{P_{04}}{P_{03}}$$

۲۱- اگر جریان خروجی از یک توربین به صورت محوری باشد، کدام عبارت صحیح است؟

(۱) با کاهش درجه واکنش، کار خروجی توربین افزایش می یابد.

(۲) با کاهش درجه واکنش، کار خروجی توربین کاهش می یابد.

(۳) برای یک درجه واکنش ثابت، با افزایش زاویه خروجی استاتور، کار توربین کاهش می یابد.

(۴) برای یک درجه واکنش ثابت، با افزایش زاویه خروجی استاتور، کار توربین افزایش می یابد.

۲۲- یک رمجت ایدئال با سرعت حدود  $1000 \frac{m}{s}$  در حال پرواز است. در صورتی که دمای هوای اطراف  $240$  کلوین و حداکثر دمای سکون قابل تحمل سازه  $2400$  کلوین باشد، مقدار تراست ویژه تقریباً چقدر است؟ (فرض کنید که

$\gamma = 1/3$  و مقدار عدد ماخ به توان  $(M^2)$  برابر با  $10$  باشد.)

$$(1) \quad 500 \frac{N.S}{kg}$$

$$(2) \quad 1000 \frac{N.S}{kg}$$

$$(3) \quad 1500 \frac{N.S}{kg}$$

$$(4) \quad 2000 \frac{N.S}{kg}$$

۲۳- موتور سوخت مایع با سوخت متان - اکسیژن را لحاظ کنید. نسبت جرمی اکسنده به سوخت بهینه (O/F) در چه حدودی باید باشد؟

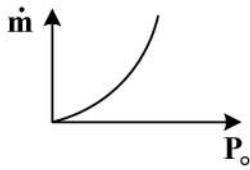
$$(1) \quad < 4$$

$$(2) \quad \leq 4$$

$$(3) \quad > 4$$

$$(4) \quad = 4$$

۲۴- در یک موتور سوخت جامد منحنی دبی جرمی - فشار موتور به شکل زیر است. کدام گزینه صحیح است؟



- (۱) موتور می‌تواند احتراق پایدار داشته باشد، اگر دمای اولیه موتور پایین باشد.  
 (۲) موتور می‌تواند احتراق پایدار داشته باشد، اگر دمای اولیه موتور بالا باشد.  
 (۳) موتور می‌تواند احتراق پایدار داشته باشد.  
 (۴) موتور نمی‌تواند احتراق پایدار داشته باشد.

۲۵- در یک راکت تحقیقاتی، نازلی با زاویه واگرایی  $30^\circ$  درجه استفاده شده است. افت تراست ناشی از محوری نبودن جریان در خروجی نازل تقریباً چند درصد است؟

- (۱)  $6/6$  (۲)  $13/3$   
 (۳)  $25$  (۴)  $50$

۲۶- اگر در یک موتور راکت، نازل واگرا را جدا کنیم، سرعت جریان گلوگاه،  $1800 \frac{m}{s}$  خواهد شد. با فرض ضربه ویژه

$360$  ثانیه، ضریب عملکرد نازل واگرا کدام است؟ ( $g = 10 \frac{m}{s^2}$  ثابت گرانش)

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

۲۷- در طراحی مرحله اول یک کمپرسور محوری بدون پره هادی، سرعت خطی پره روتور در شعاع میانی  $200 \frac{m}{s}$  و ضریب

جریان  $0/5$  است. اگر عدد دی هالر (DH) برابر  $0/8$  باشد، سرعت نسبی جریان در خروج از روتور، کدام است؟

- (۱)  $100\sqrt{5}$  (۲)  $80\sqrt{5}$   
 (۳)  $100\sqrt{3}$  (۴)  $80\sqrt{3}$

۲۸- جریان در شعاع میانی در ورود به روتور یک کمپرسور تک مرحله‌ای که با گردابه آزاد طراحی شده است، محوری بوده و

دارای سرعت  $200 \frac{m}{s}$  است. سرعت مطلق جریان در ورود به ریشه پره (برحسب  $\frac{m}{s}$ ) کدام است؟

- (۱)  $150$  (۲)  $180$  (۳)  $200$  (۴)  $220$

۲۹- جریان گاز کامل بی‌دررو در یک لوله با سطح مقطع ثابت دارای اصطکاک را فرض کنید. اگر جریان ورودی دارای

عدد ماخ  $0/4$  باشد، کدام گزینه صحیح است؟

- (۱) سرعت در طول لوله کاهش می‌یابد. (۲) فشار در طول لوله افزایش می‌یابد.  
 (۳) چگالی در طول لوله افزایش می‌یابد. (۴) دما در طول لوله کاهش می‌یابد.

۳۰- افزایش فشار و دما به ترتیب چه تأثیری روی سرعت شعله سوخت متان دارد؟

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

۳۱- واکنش  $CO + H_2O \rightleftharpoons CO_2 + H_2$  در چه نسبت هم‌ارزی اعتبار بالاتری دارد؟

- (۱)  $0/8$  (۲)  $1$  (۳)  $1/1$  (۴)  $1/6$

۳۲- کدام یک از موارد زیر درباره شعله پیش مخلوط گاز طبیعی با هوا صحیح است؟

- (۱) برخلاف شعله دیفیوژن که زرد متمایل به سفید است، رنگ شعله پیش مخلوط آبی است.  
 (۲) با افزایش نسبت هم‌ارزی سرعت شعله افزایش می‌یابد.  
 (۳) در مقایسه با شعله دیفیوژن اکسیدهای نیتروژن کمتری تولید می‌کند.  
 (۴) هیچ کدام

۳۳- کدام عبارت صحیح است؟

(۱) انتروپی یک سیستم همواره افزایش می یابد.

(۲) افزایش فشار، ثابت تعادل را افزایش می دهد.

(۳) مقیاس زمانی شیمیایی یک واکنش تک مولکولی تابع غلظت اولیه مواد نیست.

(۴) کاهش ثابت تعادل منجر به افزایش سرعت واکنش می شود.

۳۴- اگر فاصله خاموشی برای مخلوط استوکیومتریک متان - هوا در رژیم جریان آرام،  $(d_1)$  باشد، با دو برابر شدن

فشار مخلوط، فاصله خاموشی  $(d_2)$  چگونه تغییر خواهد کرد؟

$$(1) \frac{1}{2\sqrt{2}} d_1 \quad (2) \frac{1}{\sqrt{2}} d_1$$

$$(3) \frac{1}{2} d_1 \quad (4) \frac{1}{4} d_1$$

۳۵- مقیاس زمانی شیمیایی واکنش فرضی  $AB \xrightarrow{k} A + B$  برای شرایط زیر، کدام است؟

$$(T = 2500K, P = 1atm, k = 2 \times 10^6, x_A = 0.7, x_B = 0.3)$$

$$(1) 2 \times 10^{-6} \quad (2) 2.5 \times 10^{-5}$$

$$(3) 5 \times 10^{-7} \quad (4) 5 \times 10^{-5}$$

۳۶- برای واکنش مقدماتی  $A \xrightarrow[k_b]{k_f} B$ ، رابطه تغییرات زمانی غلظت گونه A در صورتی که در لحظه شروع غلظت

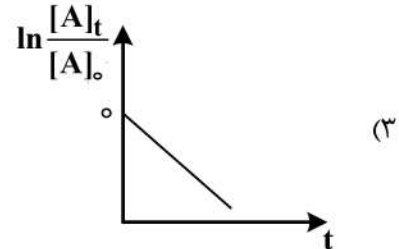
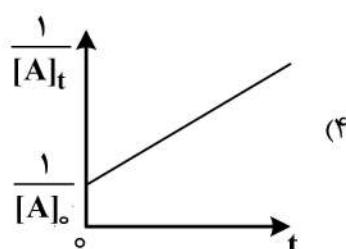
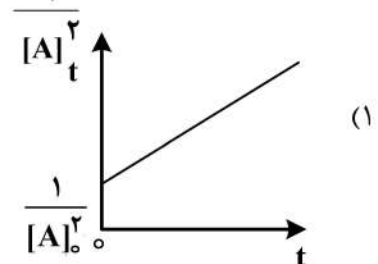
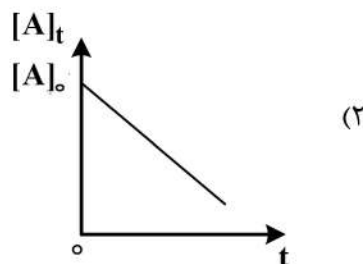
گونه A برابر  $[A]_0$ ، و غلظت گونه B برابر صفر باشد، کدام است؟

$$(1) [A]_0 - \frac{[A]_0 k_b}{k_f - k_b} [1 - e^{-(k_f - k_b)t}] \quad (2) [A]_0 - \frac{[A]_0 k_f}{k_f + k_b} [1 - e^{-(k_f + k_b)t}]$$

$$(3) [A]_0 - \frac{[A]_0 k_b}{k_f + k_b} [1 - e^{-(k_f + k_b)t}] \quad (4) [A]_0 - \frac{[A]_0 k_f}{k_f - k_b} [1 - e^{-(k_f - k_b)t}]$$

۳۷- در واکنش  $A + B + \dots \rightarrow C + D + \dots$  فرض کنید، غلظت گونه هایی به غیر از A تقریباً ثابت باشد. اگر درجه

واکنش نسبت به گونه A، ۱ باشد، کدام نمودار بیانگر تغییرات غلظت گونه A با زمان است؟





# پی اچ دی تست؛ نخستین وب سایت تخصصی آزمون دکتری

۳۸- واکنش اولیه  $A + A \rightarrow B$  که ثابت واکنش از رابطه زیر پیروی می کند، را در نظر بگیرید. اگر در یک واکنش همدمای غلظت واکنش دهنده ها نصف شود، نرخ مصرف چند برابر خواهد شد؟

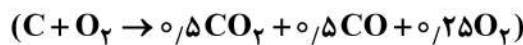
$$K(T) = AT \exp\left(\frac{-E_a}{TR}\right)$$

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

۳۹- برای واکنش فرض  $A + B \xrightarrow{k} C + D$  ضریب نرخ واکنش در دمای  $300\text{K}$  برابر  $100 \frac{\text{m}^3}{\text{kmol.s}}$  و در دمای  $600\text{K}$  برابر  $270 \frac{\text{m}^3}{\text{kmol.s}}$  است. مقدار انرژی فعال سازی بر حسب  $\frac{\text{kJ}}{\text{kmol}}$  کدام است؟

$4989$ (۲)	$2700$ (۱)
$5720$ (۴)	$5121$ (۳)

۴۰- می دانیم پس از مدتی کربن با اکسیژن واکنش داده و محصولات مطابق واکنش زیر به تعادل در دمای  $2000\text{K}$  و فشار  $2\text{atm}$  می رسند. ثابت تعادل واکنش تعادلی محصولات  $(2\text{CO}_2 \leftrightarrow 2\text{CO} + \text{O}_2)$  کدام است؟



$0.2$ (۲)	$0.4$ (۱)
$2.5$ (۴)	$1.25$ (۳)

۴۱- مقدار انرژی حرارتی بالای احتراق استوکیومتری یک اتان با هوا به ازای واحد جرم سوخت، کدام است؟

$$\bar{h}_{f, \text{Fuel}}^\circ = -100 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol}}, \quad \bar{h}_{f, \text{CO}}^\circ = -50 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol}}, \quad \bar{h}_{f, \text{CO}_2}^\circ = -100 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol}}$$

$$\bar{h}_{f, \text{H}_2\text{O}(g)}^\circ = -50 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol}}, \quad \bar{h}_{fg, \text{H}_2\text{O}} = +10 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol}}, \quad \bar{C}_{p, \text{Fuel}} = 10 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol.K}}$$

$$\bar{C}_{p, \text{CO}} = 5 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol.K}}, \quad \bar{C}_{p, \text{CO}_2} = 10 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol.K}}, \quad \bar{C}_{p, \text{H}_2\text{O}} = 7 \frac{\text{kJ}}{\text{kmol.K}}$$

$10/3$ (۴)	$9/3$ (۳)	$8/3$ (۲)	$7/3$ (۱)
------------	-----------	-----------	-----------

۴۲- کدام رابطه بیانگر ثابت تعادل یک واکنش شیمیایی (R) بر مبنای فشار جزئی ( $k_p$ ) است؟

A: انرژی آزاد یا تابع هلمهولتز

G: تابع گیبس

$R_u$ : ثابت جهانی گازها

T: دما

$\exp\left(+\frac{\Delta \bar{A}_T^\circ}{R_u T}\right)$ (۲)	$\exp\left(+\frac{\Delta \bar{G}_T^\circ}{R_u T}\right)$ (۱)
$\exp\left(\frac{-\Delta \bar{G}_T^\circ}{R_u T}\right)$ (۴)	$\exp\left(-\frac{\Delta \bar{A}_T^\circ}{R_u T}\right)$ (۳)

۴۳- یک محفظه احتراق با شعله نفوذی سوخت  $\text{CH}_3\text{OH}$  و اکسنده هوا کار می‌کند. اگر فرض کنیم نیتروژن موجود در هوای ورودی، در واکنش‌های شیمیایی شرکت نمی‌کند و با لحاظ گونه‌های شیمیایی  $\text{CH}_3\text{OH}$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{N}_2$  و  $\text{H}_2\text{O}$  کدام رابطه در مورد نسبت اختلاط در هر نقطه در داخل محفظه نادرست است؟ (نسبت جرمی گونه شیمیایی  $Y_i \equiv i$ )

$$(1) \quad \frac{32}{12} \left( \frac{12}{32} Y_{\text{CH}_3\text{OH}} + \frac{12}{28} Y_{\text{CO}} + \frac{12}{44} Y_{\text{CO}_2} \right)$$

$$(2) \quad 32 \left( \frac{4}{32} Y_{\text{CH}_3\text{OH}} + \frac{2}{18} Y_{\text{H}_2\text{O}} \right)$$

$$(3) \quad \frac{32}{16} \left( \frac{16}{32} Y_{\text{CH}_3\text{OH}} + \frac{16}{28} Y_{\text{CO}} + \frac{32}{44} Y_{\text{CO}_2} + \frac{16}{18} Y_{\text{H}_2\text{O}} \right)$$

$$(4) \quad 1 - \frac{Y_{\text{N}_2}}{0.77}$$

۴۴- مدت زمان لازم برای تبخیر قطره کروی بنزین با شعاع اولیه  $0.5 \text{ mm}$  و ثابت تبخیر  $\frac{\text{m}^2}{\text{hr}} \times 10^{-4} \times 3.6$ ، چند ثانیه

است؟ (فرایند تبخیر را شبه پایا با توزیع دمایی یکنواخت قطره فرض نمایید.)

$$(1) \quad 12$$

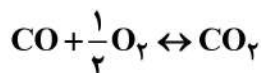
$$(2) \quad 10$$

$$(3) \quad 8$$

$$(4) \quad 7/2$$

۴۵- برای واکنش تعادلی زیر، افزایش فشار و دما به ترتیب چه تأثیری بر میزان تولید  $\text{CO}_2$  دارند؟

کال آنالپی واکنش  $= -67.63 \text{ kcal}$



(۱) کاهش - کاهش

(۲) افزایش - افزایش

(۳) کاهش - افزایش

(۴) افزایش - کاهش

# پی اچ دی تست؛ نخستین وب سایت تخصصی آزمون دکتری

# پی اچ دی تست؛ نخستین وب سایت تخصصی آزمون دکتری