

وبسایت تخصصی آزمون های زبان  
[www.FastZaban.com](http://www.FastZaban.com)

دانلود منابع آزمون های  
MSRT, EPT, MHLE, TOEFL

و دکتری همه رشته ها  
فروش اینترنتی کتاب های تألیفی استاد  
مهرداد زنگیه وندی

### Fast Grammar

توضیح کامل ۶۰ مهارت لاتگمن

به همراه سوالات آزمون های سراسری و آزمون های کتاب **Kit** با  
پاسخ کاملاً تشریحی

### Fast Reading

توضیح نکات و مهارت های درک مطلب آزمون

**Fast Grammar**

## گرامر جامع آزمون های زبان

- تافل دکتری
- آزمون دکتری همه رشته ها
- کنکور کارشناسی ارشد و دکتری مجموعه زبان انتلیسی

✓ تشریح و توضیح کامل مهارت های ۶۰ گانه کتاب تافل لانگمن  
✓ آزمون های جامع و تست های کتاب Kit با پاسخ تشریحی  
✓ تست های طبقه بندی شده با پاسخ تشریحی  
✓ تست های کنکور دکتری ۹۳ تا ۱۵ همه رشته ها با پاسخ تشریحی  
✓ شامل بیش از ۶۰۰۰ تست با پاسخ تشریحی



به همراه  
آموزش تکنیک های  
تست زنی

مؤلف: مهرداد زنگیه وندی

**www.FastZaban.com**

**وبسایت تخصصی آزمون های زبان**

۱۴۳

A



نام:

نام خانوادگی:

محل امضا:

دفترچه شماره (۱)

صبح جمعه  
۱۳۹۴/۱۲/۱۴



«اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود.  
امام خمینی (ره)

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

## آزمون ورودی دوره دکتری (نیمه‌تمترکز) – سال ۱۳۹۵

### مهندسی شیمی (کد ۲۳۱۱)

مدت پاسخگویی: ۱۲۰ دقیقه

تعداد سوال: ۴۰

عنوان دروس اختصاصی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	دروس اختصاصی	تعداد سوال	از شماره تا شماره
۱	ریاضیات مهندسی، ترمودینامیک، سیالات	۴۰	۱

این آزمون نمره منفی دارد.  
استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

حق چاپ، تکلیف و انتشار سوالات به هر روش (الکترونیکی و ...) پس از برگزاری آزمون، برای تعامی اشخاص خلیلی و خلوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می‌باشد و با متخلفین برابر عقوبات رفتار می‌شود.

ریاضیات مهندسی:

-۱ بهزای کدام اعداد مختلط،  $\sin(i\bar{z}) = \overline{\sin(iz)}$  است؟

$$z_k = (k\pi - \frac{\pi}{2})i \quad (1)$$

$$z_k = k\pi i \quad (2)$$

(3) فقط z های حقیقی

(4) کلیه Z ها

-۲ تابع:  $f(z) = \begin{cases} A(\frac{\cosh z - 1}{z}), & z \neq 0 \\ 1, & z = 0 \end{cases}$  کدام است؟

(1) -۲

(2)  $\sqrt{2}$

(3)  $\frac{1}{2}$

(4) ۲

-۳ C یک خم بسته ساده در جهت مثلثاتی، و مبدأ مختصات یک نقطه درون C می باشد. مقدار انتگرال زیر، کدام

$$I = \frac{1}{2\pi i} \oint_C \frac{e^{tz}}{z^{n+1}} dz \quad \text{است؟}$$

(1)  $\frac{t^n}{n!}$

(2)  $n!t^n$

(3)  $\frac{t^{n-1}}{n!}$

(4)  $\frac{t^{n+1}}{n!}$

-۴ تبدیل خطی کسری سه نقطه (1, 0, ∞) را به ترتیب به سه نقطه (-1, 1, -2) تبدیل می کند. نقاط ثابت این تبدیل، کدام است؟

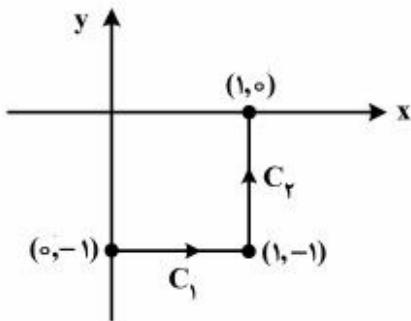
$$z = 2 \pm i\sqrt{2} \quad (1)$$

$$z = -2 \pm 2i\sqrt{2} \quad (2)$$

$$z = -1 \pm i\sqrt{2} \quad (3)$$

$$z = 1 \pm i\sqrt{2} \quad (4)$$

-۵ حاصل انتگرال  $I = \int_C \bar{z} dz$ , روی مسیر نشان داده شده در شکل زیر, کدام است؟



- ۲i - ۱ (۱)
- ۱ - ۲i (۲)
- ۲i (۳)
- ۲ (۴)

-۶ ضریب  $z^3$  در بسط لوران تابع  $f(z) = \begin{cases} \frac{z^3}{\cosh z - 1} & z \neq 0 \\ 1 & z = 0 \end{cases}$ , کدام است؟

- $-\frac{1}{6}$  (۱)
- $\frac{1}{6}$  (۲)
- ۰ (۳)
- ۱ (۴)

-۷ مقدار  $\oint_{|z|=1} (e^{-\frac{1}{z^2}} \sin \frac{1}{z} + \frac{|\bar{z}|}{z^2}) dz$ , کدام است؟

- $-2\pi i$  (۱)
- ۰ (۲)
- $2\pi i$  (۳)
- $\frac{\pi}{2} i$  (۴)

-۸ با استفاده از بسط سری فوریه تابع  $f(x) = x^7 + |x|$  در بازه  $-1 < x < 1$ , حاصل سری زیر, کدام است؟

$$\sum_{n=1}^{\infty} \frac{1 - 2 \cos(2n\pi)}{(n\pi)^7}$$

- $\frac{5}{24}$  (۱)
- $\frac{5}{12}$  (۲)
- $\frac{5}{6}$  (۳)
- $\frac{5}{3}$  (۴)

-۹ ناحیه بالای خط  $x+y=1$  در صفحه  $z$  تحت نگاشت  $w = \frac{1}{z}$ , داخل دایره ای، با کدام مرکز و شعاع تصویر می شود؟

(۱) به مرکز  $(\frac{1}{2}, -\frac{1}{2})$  و شعاع  $\frac{\sqrt{2}}{2}$

(۲) به مرکز  $(-\frac{1}{2}, \frac{1}{2})$  و شعاع  $\frac{\sqrt{2}}{2}$

(۳) به مرکز  $(\frac{1}{2}, \frac{1}{2})$  و شعاع  $\frac{\sqrt{2}}{2}$

(۴) به مرکز  $(-\frac{1}{2}, -\frac{1}{2})$  و شعاع  $\frac{\sqrt{2}}{2}$

-۱۰ باشد. آنگاه معادله  $z_{xx} + 2z_{tt} = 0$ , به چه معادله ای تبدیل می شود؟

$$\begin{cases} u = x-t \\ v = 2x+t \end{cases}, z = z(u, v)$$

$z_{uv} = 0$  (۱)

$z_{uu} = z_{vv}$  (۲)

$z_{uu} + 2z_{vv} = 0$  (۳)

$z_{uu} + 2z_{uv} + z_{vv} = 0$  (۴)

#### ترمودینامیک:

-۱۱ کدامیک از عبارات زیر صحیح است؟

(۱) انرژی داخلی سیال تراکم ناپذیر مثل گاز کامل مستقل از فشار است.

(۲) آنتروپی سیال تراکم ناپذیر مثل گاز کامل تابع فشار است.

(۳) آنتالپی سیال تراکم ناپذیر مثل گاز کامل مستقل از فشار است.

(۴) آنتالپی گاز کامل مستقل از فشار و انرژی داخلی سیال تراکم ناپذیر تابع فشار است.

-۱۲ مخزنی صلب و عایق به حجم  $1/6 \text{ lit}$  به دو قسمت مساوی تقسیم شده است. در یک قسمت گاز کاملی در دمای

$500 \text{ K}$  و فشار  $200 \text{ kpa}$  وجود دارد و قسمت دیگر کاملاً خالی است. حال غشاء بین دو قسمت گسیخته شده و

گاز همه مخزن را پر می کند. کدامیک از مقادیر زیر به ترتیب (از چپ به راست) برای دمای نهایی ( $T_2$ ) بر حسب

کلوین (K) و تغییرات آنتروپی گاز ( $\Delta s$ ) بر حسب  $\frac{J}{\text{mol.K}}$  صحیح است؟

$$R = 8.314 \frac{J}{\text{mol.K}}, \ln 2 = 0.69, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6$$

۵۰۰ , -۵/۸۲ (۲)

۲۵۰ , ۵/۸۲ (۱)

۵۰۰ , 11/۸۸ (۴)

۵۰۰ , ۵/۸۲ (۳)

- ۱۳- مخزن صلب عایقی حاوی یک گرم مول گاز کامل در دمای  $250\text{ K}$  و دمای محیط برابر  $300\text{ K}$  می باشد. به دلیل حادثه ای، عایق بندی مخزن نقص پیدا می کند و از محیط به مخزن گرما منتقل می شود. شدت انتقال گرما از محیط به مخزن با اختلاف دمای محیط و مخزن متناسب است و در لحظه اول برابر  $10\text{ W}$  می باشد. دمای گاز پس از حدود  $32\text{ ثانیه}$  به طور تقریبی بر حسب دمای کلوین چقدر است؟

$$\text{Exp}x = 1 + x + \frac{x^2}{2!} + \frac{x^3}{3!} + \dots$$

$$\gamma = \frac{C_p}{C_v} = 1.5, R = k \frac{J}{\text{mol.K}}$$

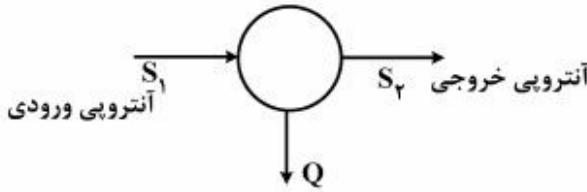
۲۸۵ (۴)

۲۷۴ (۳)

۲۶۶ (۲)

۲۵۴ (۱)

- ۱۴- در سیستم یکنواخت یا پایدار (S.S) زیر دمای متوسط داخل سیستم  $T_s$  و دمای محیط  $T_o$  است. آنتروپی تولیدی در این فرآیند کدام است؟



$$S_o - S_1 - \frac{|Q|}{T_o} \quad (۲)$$

$$S_2 - S_1 + \frac{|Q|}{T_o} \quad (۴)$$

$$S_o - S_1 - \frac{|Q|}{T_s} \quad (۱)$$

$$S_2 - S_1 + \frac{|Q|}{T_s} \quad (۳)$$

- ۱۵- یک جسم فلزی به جرم  $5\text{ g}$  و گرمای ویژه  $2\text{ J/g.K}$  را در هوای آزاد به دمای  $300\text{ K}$  قرار می دهیم و به اندازه کافی صبر می کنیم. تغییر خالص آنتروپی این تحول چند است؟ واحدها همه هماهنگ و اختیاری است.

$$\ln 2 = 0.693, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6$$

۱۰ (۴)

۷ (۳)

۵ (۲)

۳ (۱)

- ۱۶- در یک محلول دوجزئی  $G^E$  واحد مول آن عبارت است از:

$$G^E = Ax_1x_2$$

مقدار  $\ln \gamma_2$  کدام است؟

$$\frac{A}{RT} [1 - 2x_1] x_1 x_2 \quad (۴) \quad \frac{A}{RT} [x_1(1-x_2)] \quad (۳) \quad \frac{1}{RT} [2Ax_1x_2] \quad (۲) \quad \frac{1}{RT} [2Ax_1^2x_2] \quad (۱)$$

- ۱۷- برای یک مخلوط همگن دوتایی در یک دما و فشار مشخص داریم:

$$s_2 = 2x_1^3 - 3x_1^2 + 6x_2 + 18 \quad \text{مقدار } \bar{s}_2^{\infty} \text{ چقدر است؟} \quad (۳)$$

۳۲ (۴)

۳۱ (۳)

۲۱ (۲)

۲۰ (۱)

- ۱۸- در یک مخلوط دوجزئی  $\lim_{x_1 \rightarrow 0} \frac{G^E}{x_1 x_2 RT}$  برابر کدام مورد است؟

 $\ln \gamma_2^{\infty} \quad (۴)$  $\ln \gamma_1^{\infty} \quad (۳)$ 

۱ (۲)

(۱) صفر

-۱۹- معادله حالت یک مخلوط دوجزئی به صورت زیر است:

$$V = \frac{RT}{P} \left[ 1 + \frac{1}{\lambda} \left( \frac{y_1 P_{r,1}}{T_{r,1}} + \frac{y_2 P_{r,2}}{T_{r,2}} \right) \right]$$

که در آن  $T_{r,i}$  و  $P_{r,i}$  به ترتیب دمای کاهیده شده و فشار کاهیده شده (نقصانی) می باشند.

$\ln \phi_i$  از این معادله حالت برابر کدام یک از گزینه های زیر است؟

$1 + \frac{1}{\lambda} \frac{P_{r,1}}{T_{r,1}}$  (۴)       $\frac{1}{2} \frac{P_{r,1}}{T_{r,1}}$  (۳)       $\frac{1}{\lambda} \frac{P_{r,1}}{T_{r,1}}$  (۲)       $\frac{1}{4} \frac{P_{r,1}}{T_{r,1}}$  (۱)

-۲۰- با توجه به رابطه  $dH = C_p dT + \left[ V - T \left( \frac{\partial V}{\partial T} \right)_P \right] dp$  مقدار آنتالپی باقیمانده ( $H^R = -\Delta H'$ ) یک گاز برابر

کدام رابطه زیر است؟ خواص حجمی گاز از معادله ویریال  $Z = 1 + \frac{BP}{RT}$  به دست می آید.

$\frac{P}{R} \frac{dB}{dT}$  (۴)       $\frac{P}{R} \left( \frac{B}{T} - \frac{dB}{dT} \right)$  (۳)       $(B - T \frac{dB}{dT})P$  (۲)      (۱) صفر

-۲۱- در سیستم مایع دوجزئی نیتروژن ۱ و آب ۲ ضریب فعالیت جزء ۱ از رابطه

$$\ln \gamma_1 = 0.198x_1 x_2 + (0.418x_1 + 0.372x_2)(x_2 - 2x_1 x_2)$$

به دست می آید. در دما و فشار سیستم حلایت نیتروژن در آب بسیار کم است. در صورتی که  $f_1 = 10 \text{ bar}$  باشد ثابت هنری جزء ۱ کدام است؟

$\frac{10}{y_1}$  (۴)      ۱۰ (۳)       $10 \exp(0.198)$  (۲)       $10 \exp(0.372)$  (۱)

-۲۲- دو مخزن کاملاً عایق A و B حاوی دو گاز کامل A و B (از دو جنس مختلف) می باشند که در اولی دو گرم مول گاز

کامل A در دمای  $400 \text{ K}$  و فشار  $20 \text{ atm}$  و در دومی ۳ گرم مول گاز کامل B در همان دمای  $400 \text{ K}$  و فشار

$30 \text{ atm}$  وجود دارد. حال شیر متصل بین این دو مخزن را باز می کنیم تا این دو گاز به طور کامل باهم مخلوط شوند

تغییر خالص آنتروپی این تحول به طور تقریبی بر حسب کالری بر درجه کلوین چقدر است؟ برای هر گاز داریم:

$$R = \frac{\text{cal}}{\text{mol.K}}, \gamma = \frac{C_p}{C_v} = 1.5, \ln 2 = 0.7, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6$$

۷ (۴)      ۲/۵ (۳)      ۲/۸ (۲)      ۱/۴ (۱)

-۲۳- یک قطعه جامد به جرم هزار و دمای  $600 \text{ K}$  و گرمای ویژه  $10$  درون هوای آزاد به دمای  $300 \text{ K}$  وجود دارد. با

استفاده از این قطعه جامد حداقل کار قابل تصوری که می توان گرفت چند است؟ واحدها همانگ و اختیاری است.

$$\ln 2 = 0.7, \ln 3 = 1.1, \ln 5 = 1.6$$

$6 \times 10^5$  (۴)       $8 \times 10^5$  (۳)       $9 \times 10^5$  (۲)       $10^6$  (۱)

-۲۴- برای یک مخلوط دوجزئی (دوگانه) تعادلی در دمای T داریم:  $P_1^{\text{sat}} = 100$ ,  $P_2^{\text{sat}} = 200$  و

$$\frac{G^E}{RT} \text{ کدام است؟ واحدها همانگ و اختیاری است.}$$

$0.2 \ln 4/15 + 0.8 \ln 0/675$  (۲)       $0.2 \ln 3/15 + 0.8 \ln 0/475$  (۱)

$0.2 \ln 3/15 + 0.8 \ln 0/675$  (۴)       $0.2 \ln 0/675 + 0.8 \ln 3/15$  (۳)

- ۲۵ - ضریب بی مرکزی به صورت

$$\omega = -\log P_r^{\text{sat}} \Big|_{T_r=0} - 1$$

تعريف شده است. اگر برای یک ماده  $T_b$  نقطه جوش نرمال (بر حسب دمای کلوین) و  $P_c$ ,  $T_c$ ، مختصات نقطه بحرانی

(بر حسب دمای کلوین و اتمسفر باشد) و  $\theta = \frac{T_b}{T_c}$  فرض شود. کدام رابطه برای  $\omega$  صحیح است؟

$$\frac{4}{7} \left( \frac{\theta}{1-2\theta} \right) \log P_c - 1 \quad (2)$$

$$\frac{4}{7} \left( \frac{\theta}{1-\theta} \right) \log P_c - 1 \quad (4)$$

$$\frac{3}{7} \left( \frac{\theta}{1-2\theta} \right) \log P_c - 1 \quad (1)$$

$$\frac{3}{7} \left( \frac{\theta}{1-\theta} \right) \log P_c - 1 \quad (3)$$

- ۲۶ - حجم مولی یک سیستم دوجزئی گازی  $2000 \text{ cm}^3$  است و خواص حجمی آن از معادله ویریال  $z = 1 + \frac{BP}{RT}$  به

دست می آید. در صورتی که  $B = x_1(B_2 - B_1) + x_2(B_2 - B_1)$  باشد، حجم مولی جزئی جزو ۱ ( $\bar{V}_1$ ) بر حسب

$$\left( \frac{\text{cm}^3}{\text{mol}} \right) \text{ کدام است؟}$$

$$x_1 = 0.1, \quad B_1 = -300 \frac{\text{cm}^3}{\text{mol}}, \quad B_2 = -250 \frac{\text{cm}^3}{\text{mol}}$$

۲۰۵۴ (۴)

۲۰۰۶ (۳)

۲۰۰۰ (۲)

۱۹۴۶ (۱)

- ۲۷ - گازی از معادله حالت ویریال  $P = 1 + B'P$  پیروی می کند. این گاز در دمای ثابت  $400 \text{ K}$  از فشار  $5 \text{ atm}$  اتمسفر به ۵ اتمسفر تغییر حالت می دهد. مقدار تغییر انرژی آزاد هلمهولتز آن تقریباً چند ژول بر مول است؟

$$R = \lambda \frac{J}{\text{mol.K}}, \quad \ln 2 = 0.7, \quad \ln 3 = 1.1, \quad \ln 5 = 1.6$$

۹۴۶۰ (۴)

۷۷۶۰ (۳)

۵۵۶۰ (۲)

۳۵۶۰ (۱)

- ۲۸ - یک گاز کامل در دمای  $K = 400$  و فشار  $10 \text{ atm}$  به صورت آدیباتیک رورسیبل وارد یک توربین فرضی شده و در فشار  $1 \text{ atm}$  خارج می شود در صورتی که مقدار گرمای تلف شده از توربین برابر ده درصد مقدار کار گرفته شده از توربین باشد. مقدار کار گرفته شده از توربین به طور تقریبی چند کالری بر گرم مول است؟

$$R = \gamma \frac{\text{cal}}{\text{mol.K}}, \quad \frac{C_p}{C_V} = 1.5$$

$$10^{\circ}/25 = 1/8, \quad 10^{\circ}/5 = 3/2, \quad 10^{\circ}/33 = 2/25$$

۱۶۰۰ (۴)

۱۲۰۰ (۳)

۸۰۰ (۲)

۶۰۰ (۱)

- ۲۹ - یک مخلوط دوجزئی شامل اجزای (۱) و (۲) از رابطه انرژی آزاد گیبس اضافی  $\alpha x_1 x_2 \frac{G^E}{RT} = \alpha x_1 x_2 = \alpha x_1 x_2$  پیروی می کند که

مقدار ثابتی است. در صورتی که  $P_1^{\text{sat}}, P_2^{\text{sat}}$  فشارهای بخار مواد خالص ۱ و ۲ و  $k_{1,2}$  و  $k_{2,1}$  به ترتیب ثابت‌های

هنری اجزای ۱ و ۲ باشند، نسبت  $\frac{k_{1,2}}{k_{2,1}}$  برابر کدام یک از گزینه‌های زیر است؟

$$(\ln \alpha) \times \frac{P_1^{\text{sat}}}{P_2^{\text{sat}}} \quad (4)$$

$$\frac{1}{e^\alpha} \frac{P_1^{\text{sat}}}{P_2^{\text{sat}}} \quad (3)$$

$$e^\alpha \frac{P_1^{\text{sat}}}{P_2^{\text{sat}}} \quad (2)$$

$$\frac{P_1^{\text{sat}}}{P_2^{\text{sat}}} \quad (1)$$

- ۳۰- برای یک محلول دوجزئی از مواد (۱) و (۲) آنتالپی عمل اتحال به صورت آزمایشی مطابق رابطه زیر به دست آمده است.

$$\Delta h_{\text{mix}} = 1000 x_1 x_2$$

برای تابع انرژی آزاد گیبس اضافی این محلول مدل مارگولس دو پسوندی برقرار است.

$$G^E = Ax_1 x_2$$

در صورتی که مقدار A در دمای K ۲۰۰ باشد مقدار آن در دمای K ۲۵۰ چند زول بر مول

$$\left(\frac{J}{mol}\right) \text{ است؟}$$

۴۰۰ (۱)

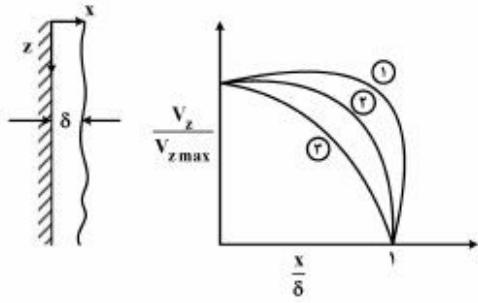
۳۰۰ (۲)

۲۵۰ (۳)

۲۰۰ (۴)

#### سیالات:

- ۳۱- اگر سیالی با رفتار پاور لاو به صورت فیلم روی دیواره ثابت ریزش نماید، کدام گزینه صحیح است؟



n > 1 ← (۱) n = 1 ← (۲) , n < 1 ← (۳) (۱)

n = 1 ← (۲) n < 1 ← (۳) , n > 1 ← (۱) (۲)

n > 1 ← (۳) n < 1 ← (۲) , n = 1 ← (۱) (۳)

n > 1 ← (۱) n = 1 ← (۲) , n < 1 ← (۳) (۴)

- ۳۲- در لایه مرزی:

(۱) نیروهای اینرسی بر نیروهای ویسکوز غلبه می کند.

(۲) نیروهای ویسکوز بر نیروهای اینرسی غلبه می کند.

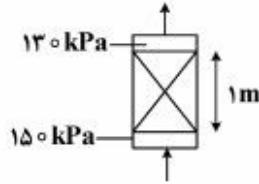
(۳) نیروهای ویسکوز و نیروهای اینرسی باهم در تعادل اند.

(۴) علاوه بر نیروهای ویسکوز و نیروهای اینرسی، نیروی ثقلی نیز مؤثر می باشد.

- ۳۳- در یک بستر ثابت که از ذرات کروی به قطر ۵mm پرشده است، آب از پائین بستر وارد شده و از بالا خارج می شود.

فشار در ورودی ۱۵۰ kPa بوده و در خروجی بستر برابر ۱۳۰ kPa می باشد. با فرض اینکه تخلخل بستر  $\epsilon = 0.8$  و

ویسکوزیته آب  $\eta = 1 \text{ cP}$  باشد. افت فشار بستر ناشی از تلفات تقریباً چند kPa است؟



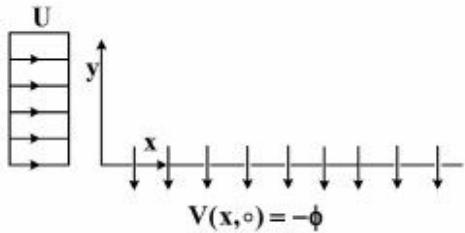
(۱) ۵

(۲) ۱۰

(۳) ۱۵

(۴) ۲۰

- ۳۴- جریان یکنواخت و پایداری از یک سیال همانند شکل زیر بر روی یک صفحه صاف متخلخل وجود دارد. سیال با سرعت ثابت  $\phi$  از روی صفحه به داخل آن مکیده می شود به طوری که مؤلفه قائم سرعت روی سطح جامد با  $\phi$  برابر است. با فرض جریان توسعه یافته و تراکم ناپذیر و فشار ثابت روی صفحه معادله توزیع سرعت ( $y$ ) در جهت  $x$  برابر کدامیک از موارد زیر است؟



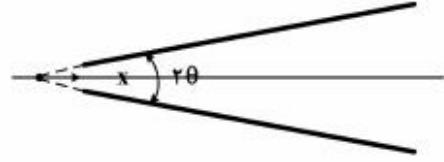
$$U e^{\left(\frac{\phi}{v}\right)y} \quad (1)$$

$$U \left(1 + \frac{y}{\phi}\right) \quad (2)$$

$$U \left[1 - e^{\left(\frac{\phi}{v}\right)y}\right] \quad (3)$$

$$U \left[1 - e^{-\left(\frac{\phi}{v}\right)y}\right] \quad (4)$$

- ۳۵- جریان سیال در شبپوره و اگر با زاویه رأس کوچک  $2\theta$  با دبی  $Q$  مانند شکل برقرار است، شتاب جریان روی محور شبپوره چگونه تغییر می کند؟



$$-\left(\frac{Q}{\pi \tan^2 \theta}\right)^{1/2} \frac{1}{x} \quad (1)$$

$$-\left(\frac{Q}{\pi \tan^2 \theta}\right)^{1/2} \frac{1}{x^2} \quad (2)$$

$$-\left(\frac{Q}{\pi \tan^2 \theta}\right)^{1/2} \frac{1}{x^5} \quad (3)$$

$$\left(\frac{Q}{\pi \tan^2 \theta}\right)^{1/2} \frac{1}{x^5} \quad (4)$$

- ۳۶- با بعده سازی، معادله حرکت کدامیک از موارد زیر است؟

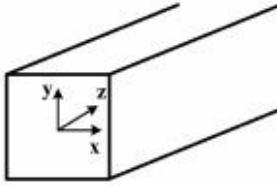
$$Re \frac{DV}{Dt} = -\nabla P + \nabla^2 V + \frac{1}{Fr} \quad (1)$$

$$\frac{DV}{Dt} = -\nabla P + Re \nabla^2 V + \frac{1}{Fr} \quad (2)$$

$$Re \frac{DV}{Dt} = -\nabla P + \nabla^2 V + Fr \quad (3)$$

$$\frac{DV}{Dt} = -\nabla P + \frac{1}{Re} \nabla^2 V + Fr \quad (4)$$

- ۳۷- برای جریانی در راستای محور کanal (Z) با سطح مقطع مربع کدام عبارت صحیح است؟



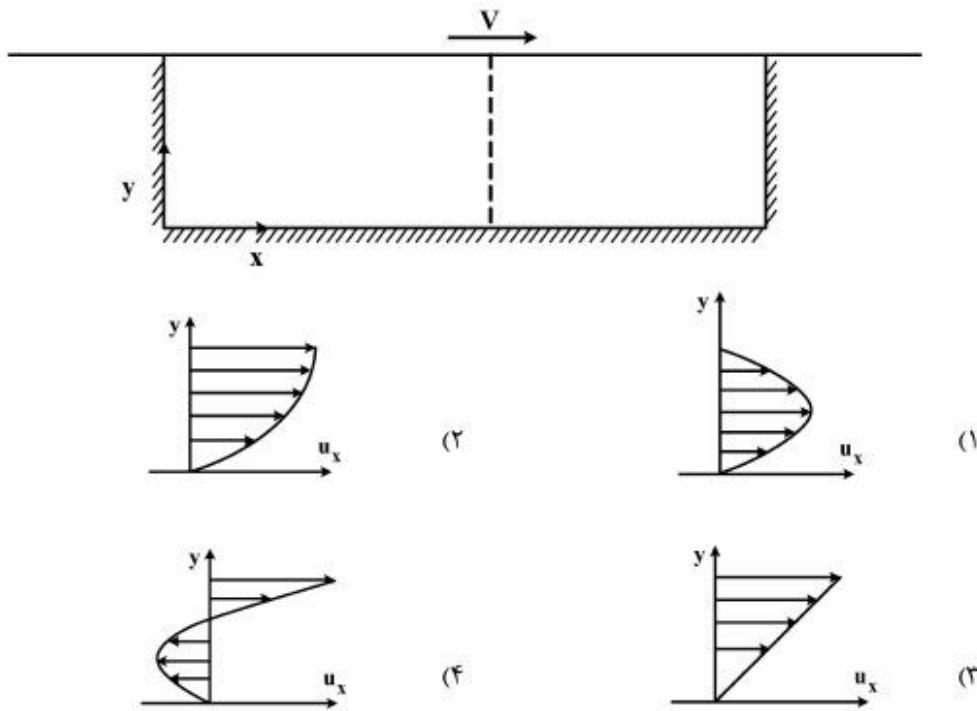
۱) ویسکوزیته جریان نا آرام نزدیک دیواره در راستاهای Z و X تفاوتی با مرکز کanal نمی کند.

۲) ویسکوزیته جریان نا آرام در جهات Z و X در نزدیکی دیواره بیشتر از مرکز کanal است.

۳) ویسکوزیته جریان نا آرام نزدیک دیواره در راستای Z بیشتر ولی در راستای X کمتر از مرکز کanal است.

۴) چون اختشاش در مرکز کanal بیشتر است بنابراین ویسکوزیته راستاهای Z و X در مرکز کanal بیشتر از نزدیکی دیواره است.

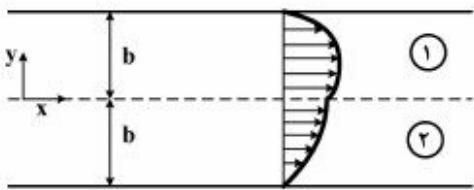
- ۳۸- کanal مستطیل شکل طویلی مطابق با شکل زیر موجود است. دو سر کanal بسته می باشد. در صورت حرکت صفحه فوقانی مطابق شکل، توزیع سرعت بر روی قسمت خط‌چین به چه شکل است؟



- ۳۹- برای یک میدان جریان سیال غیر ویسکوز دوبعدی در حالت یکنواخت، بودار سرعت به صورت زیر است:
- $$\vec{V} = 4x\hat{i} - 4y\hat{j}$$

- با صرف نظر کردن از نیروی گرانش و با فرض اینکه فشار در نقطه  $(0,0)$ ، برابر با  $p_0$  است،تابع توزیع فشار کدام یک از موارد زیر است؟
- (۱)  $(x^2 + y^2) + p_0$
  - (۲)  $4(x^2 + y^2) + p_0$
  - (۳)  $-8(x^2 + y^2) + p_0$
  - (۴)  $-16(x^2 + y^2) + p_0$

- ۴۰- دو مایع مخلوط نشدنی بین دو صفحه موازی ساکن و افقی تحت تأثیر گرادیان فشار جریان دارند. توزیع سرعت مایعات همانند شکل زیر است. کدام یک از عبارات زیر صحیح است؟



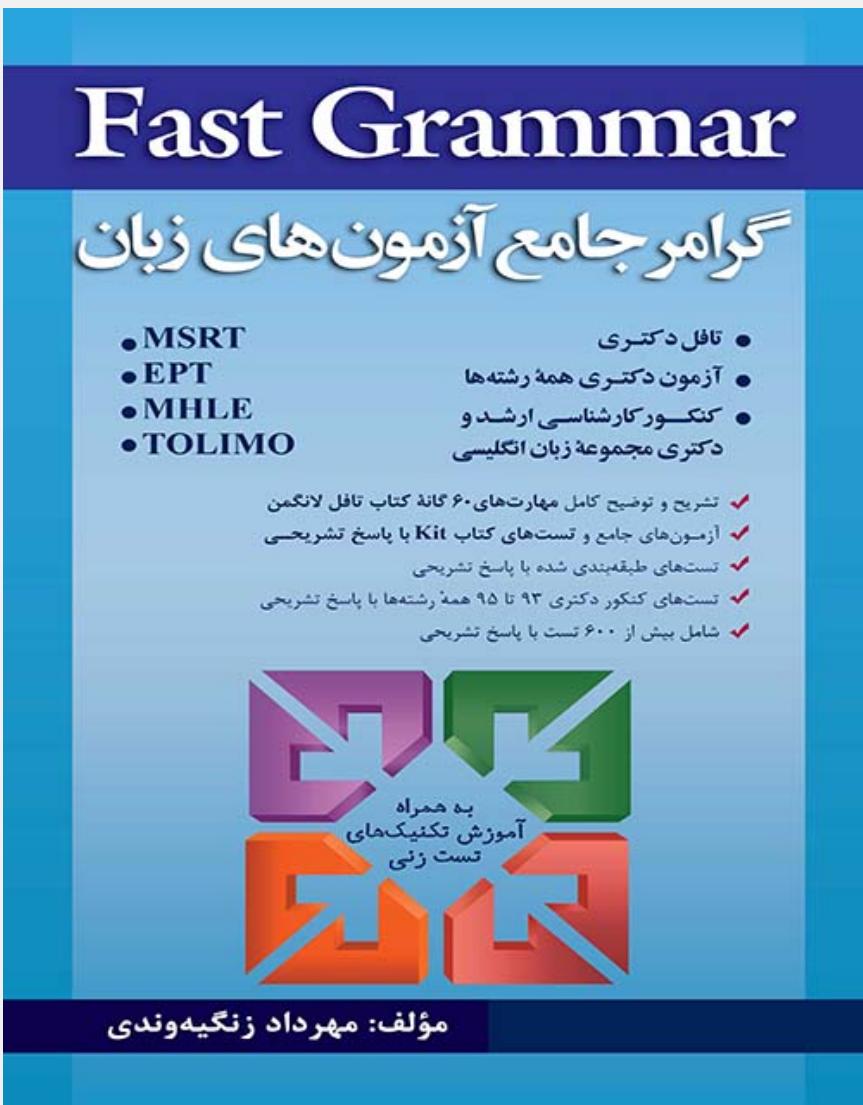
- (۱) تنش بر روی صفحات بالا و پایین یکسان است.
- (۲) تنش بیشینه در فصل مشترک بین دو سیال می باشد.
- (۳) ویسکوزیته سیال (۱) بیشتر از سیال (۲) بوده و دبی سیال یک بیشتر از سیال (۲) می باشد.
- (۴) ویسکوزیته سیال (۱) کمتر از ویسکوزیته سیال دو بوده و دبی سیال (۱) بیشتر از دبی سیال (۲) می باشد.

به اطلاع داوطلبان شرکت کننده در آزمون دکتری سال ۱۳۹۵ می رساند، در صورت تمایل می توانید حداکثر تا تاریخ ۹۴/۱۲/۲۴ با مراجعه به [سیستم پاسخگوی استرategی](#)، نسبت به تکمیل فرم «اعتراض به کلید سوالات آزمون» اقدام نمایید. لازم به ذکر است نظرات داوطلبان فقط از طریق سامانه پاسخگویی اینترنتی و فرم مذکور دریافت خواهد شد و به موارد ارسالی از طرق دیگر و بس از تاریخ اعلام شده، به هیچ عنوان رسیدگی نخواهد شد.



عنوان دفترچه	نوع دفترچه	شماره پاسخنامه	گروه امتحانی
مهندسی شیمی	A	1	فنی و مهندسی

شماره سوال	گزینه صحیح	شماره سوال	گزینه صحیح
1	2	31	1
2	4	32	3
3	1	33	2
4	4	34	4
5	3	35	3
6	1	36	1
7	3	37	2
8	2	38	4
9	1	39	3
10	3	40	4
11	1		
12	3		
13	2		
14	4		
15	1		
16	1		
17	4		
18	3		
19	2		
20	2		
21	1		
22	4		
23	2		
24	4		
25	3		
26	4		
27	3		
28	3		
29	1		
30	2		



ویسایت تخصصی آزمون های زبان  
FastZaban.com

خروج

وبسایت تخصصی آزمون های زبان  
[www.FastZaban.com](http://www.FastZaban.com)

دانلود منابع آزمون های  
MSRT, EPT, MHLE, TOEFL

و دکتری همه رشته ها  
فروش اینترنتی کتاب های تألیفی استاد  
مهرداد زنگیه وندی

### Fast Grammar

توضیح کامل ۶۰ مهارت لاتگمن

به همراه سوالات آزمون های سراسری و آزمون های کتاب **Kit** با  
پاسخ کاملاً تشریحی

### Fast Reading

توضیح نکات و مهارت های درک مطلب آزمون

**Fast Grammar**

## گرامر جامع آزمون های زبان

- تافل دکتری
- آزمون دکتری همه رشته ها
- کنکور کارشناسی ارشد و دکتری مجموعه زبان انتلیسی

✓ تشریح و توضیح کامل مهارت های ۶۰ گانه کتاب تافل لانگمن  
✓ آزمون های جامع و تست های کتاب Kit با پاسخ تشریحی  
✓ تست های طبقه بندی شده با پاسخ تشریحی  
✓ تست های کنکور دکتری ۹۳ تا ۱۵ همه رشته ها با پاسخ تشریحی  
✓ شامل بیش از ۶۰۰۰ تست با پاسخ تشریحی



به همراه  
آموزش تکنیک های  
تست زنی

مؤلف: مهرداد زنگیه وندی

**www.FastZaban.com**

**وبسایت تخصصی آزمون های زبان**