

351C

351

C

نام

نام خانوادگی

محل امضاء

صیح پنج شنبه  
۹۱/۱۱/۱۹



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

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

## آزمون ورودی دوره های کارشناسی ارشد ناپیوسته داخل - سال ۱۳۹۲

### مهندسی فرآوری و انتقال گاز - کد ۱۲۸۹

مدت پاسخگویی: ۱۸۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۱۴۰

#### عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	از شماره	تا شماره
۱	زبان عمومی و تخصصی	۳۰	۱	۳۰
۲	ریاضیات (معادلات دیفرانسیل، ریاضیات کاربردی - عددی)	۱۵	۳۱	۴۵
۳	ترمودینامیک مهندسی شیمی ۱ و ۲	۲۰	۴۶	۶۵
۴	انتقال حرارت ۱ و ۲	۲۰	۶۶	۸۵
۵	انتقال جرم	۱۵	۸۶	۱۰۰
۶	عملیات واحد ۱ و ۲	۲۰	۱۰۱	۱۲۰
۵	mekanik سیالات	۲۰	۱۲۱	۱۴۰

بهمن ماه سال ۱۳۹۱

استفاده از ماشین حساب مجاز نمی باشد.

**Part A: Vocabulary**

**Directions:** Choose the word or phrase (1), (2), (3), or (4) that best completes each sentence. Then mark the correct choice on your answer sheet.

- 1- He is a woman of ----- who has never abandoned his principles for the sake of making money.  
1) utility      2) integrity      3) treaty      4) acrimony
- 2- The loud sound of the radiator as it released steam became an increasingly annoying -----.  
1) interval      2) perception      3) zenith      4) distraction
- 3- Jackson's poor typing skills were a ----- to finding employment at the nearby office complex.  
1) hindrance      2) supplement      3) confirmation      4) versatility
- 4- The judge dismissed the extraneous evidence because it was not ----- to the trial.  
1) obedient      2) treacherous      3) pertinent      4) vulnerable
- 5- Because biology is such a ----- subject, it is subdivided into separate branches for convenience of study.  
1) deficient      2) consistent      3) broad      4) mutual
- 6- In addition, physicians may have difficulty in deciding that an illness can be ----- the job. Many industrial diseases mimic sickness from other causes.  
1) attributed to      2) precluded from      3) refrained from      4) exposed to
- 7- Mechanics was one of the most highly developed sciences ----- in the Middle Ages.  
1) extracted      2) persisted      3) resolved      4) pursued
- 8- In the absence of death from other causes, all members of a population may exist in their environment until the ----- of senescence, which will cause a decline in the ability of individuals to survive.  
1) ratio      2) onset      3) core      4) output
- 9- Before the invention and diffusion of writing, translation was ----- and oral; persons professionally specializing in such work were called interpreters.  
1) subsequent      2) unilateral      3) eventual      4) instantaneous
- 10- Public attitudes toward business regulation are somewhat -----; most people resent intrusive government rules, yet they expect government to prevent businesses from defrauding or endangering them.  
1) cogent      2) emotional      3) ambiguous      4) indifferent

**Part B: Cloze Test**

**Directions:** Read the following passage and decide which choice (1), (2), (3), or (4) best fits each space. Then mark the correct choice on your answer sheet.

The variety of successful dietary strategies (11) ----- by traditionally living populations provides an important perspective on the ongoing debate about how high-protein, low-carbohydrate regimens such as the Atkins diet compare with (12) ----- underscore complex carbohydrates and fat restriction. The fact that both these schemes produce weight loss is not surprising, (13) ----- both help people shed pounds through the same basic mechanism: (14) ----- major sources of calories. When you create an energy deficit —that is, when you consume fewer calories (15) ----- —your body begins burning its fat stores and you lose weight.

- 11- 1) employed      2) are employed      3) is employed      4) then employed
- 12- 1) those that      2) the ones they      3) that which      4) they
- 13- 1) in fact      2) although      3) likewise      4) because
- 14- 1) limit      2) limiting      3) which limit      4) with limiting
- 15- 1) are expended  
2) than you expend  
3) that they are expended  
4) to expend

**PART C: Reading Comprehension**

**Directions:** Read the following three passages and answer the questions by choosing the best choice (1), (2), (3), or (4). Then mark the correct choice on your answer sheet.

## Physical Properties of Natural Gas

Natural gas usually is a mixture of several components. Its physical and chemical properties therefore depend upon those of its constituents, and upon properties peculiar to gaseous mixtures. The physical and chemical properties of natural gases are influenced by the relative quantities of their various hydrocarbons and other constituents, and these individual components differ widely in their characteristics and properties. For this reason, no one set of definite values for the properties of natural gas would apply strictly to all natural gas. Since the physical properties of natural gas depend upon its chemical composition and the composition may change with a change in pressure or temperature due to *liquefaction* of some of the constituents, it is advisable to determine the physical properties of the natural gas through the desired range of temperatures and pressures.

The term "natural gas" is applied to mixtures of gases, as found in nature, composed of hydrocarbon gases of the paraffin series (i.e. Methane, Ethane, Propane, Butane, etc.) and usually small amounts of Nitrogen and Carbon Dioxide, and still smaller amounts of Helium and other *inert* gases. The wide variation in both the actual number of components and the percentages of each that constitute natural gas gives the term an indefinite chemical significance. Usually the great parts of the heavier hydrocarbon Butane, Pentane, etc.) are present in natural gas.

- 16- The underlined "those" in the first paragraph refers to -----.
- 1) physical and chemical properties of the constituents.
  - 2) physical and chemical properties of natural gas.
  - 3) physical and chemical properties of gaseous mixtures.
  - 4) mixtures of components.
- 17- The word meaning "component" in the passage is -----.
- 1) constituent
  - 2) quantity
  - 3) property
  - 4) mixture
- 18- The underlined for "This reason" refers to the difference in the characteristics and properties of -----.
- 1) constituents
  - 2) components
  - 3) gaseous mixtures
  - 4) hydrocarbons and other constituents
- 19- According to the passage, ----- determines pressure and temperature.
- 1) chemical composition
  - 2) physical property
  - 3) liquefaction
  - 4) relative quantity
- 20- The word "inert" as used in this passage is opposite in meaning to the word -----.
- 1) active
  - 2) considerable
  - 3) indefinite
  - 4) negligible

## Cooling Towers

One function of the cooling tower is to remove heat from the water discharged from the condenser so that the water can be discharged to the river, or recirculated and reused. Some power plants, usually located on lakes or rivers, use cooling towers as a method of cooling the circulating water (the third non-radioactive cycle) that has been heated in the condenser. During colder months, the discharge from the condenser may be directed to the river. Recirculation of the water back to the inlet to the condenser occurs during certain fish sensitive times of the year (e.g. spring, summer, and fall) so that only a limited amount of water from the plant condenser may be discharged to the lake or river. It is important to note that the heat transferred in a condenser may heat the circulating water as much as 40 degrees Fahrenheit (F). In some cases, power plants may have restrictions that prevent discharging water to the river at more than 90 degrees F. In other cases, they may have limits of no more than 5 degrees F difference between intake and discharge (averaged over a 24-hour period). When Cooling Towers are used, plant efficiency usually drops. One reason is that the Cooling Tower pumps (and fans, if used) consume a lot of power. Water is supplied from the discharge of the Circulating Water System to a Distribution Basin, from which the Cooling Tower Pumps take suction.

## Dehydration Units

In addition to separating H<sub>2</sub>S and CO<sub>2</sub> from the feed gas stream, it is necessary to remove most of the associated water. The sweetened gas from the acid gas removal unit is *saturated* with water. To prevent hydrate formation during C<sub>2</sub> recovery processes that operates at cryogenic conditions, the gas should be dried to the bone dry conditions.

Using either solid or liquid *desiccants* are the two common techniques for natural gas dehydration. However, solid desiccants processes are normally used for extremely low dew point specifications.

Adsorption describes any process wherein molecules from the gas are held on the surface of a solid by surface forces. The pore opening at the surface of desiccants must be large enough to admit the molecules being adsorbed to interior of the particle where most of the surface area exists. There are several solid desiccants that possess the physical characteristics to absorb water from natural gas. Desiccants in common commercial use fall into one of three categories: alumina, gels and molecular sieves. Each desiccant category offers advantages in different services. These types of dehydration systems are best suited for large volumes of gas under very high pressure, and are thus usually located on a pipeline *downstream* of a compressor station.

**26- The word "saturated" in this passage is used as opposed to -----.**

- 1) associated      2) dehydrated      3) processed      4) sweetened

**27- The phrase "to the bone" as used in this passage is closest in meaning to -----.**

- 1) approximately      2) completely      3) commonly      4) necessarily

**28- We imply from the passage that "a desiccant" is a -----.**

- 1) drying condition      2) drying agent  
3) saturating agent      4) sweetening agent

**29- We understand that in a cryogenic condition, the temperature is -----.**

- 1) constant      2) variable      3) very high      4) very low

**30- The word "Adsorption" as used in this passage is opposite in meaning to -----.**

- 1) addition      2) drying      3) removal      4) saturation

ریاضیات (معادلات دیفرانسیل، ریاضیات کاربردی - عددی)

جواب معادله دیفرانسیل  $y = xy' + e^{y'}$ ,  $x < 0$ , کدام است؟ -۳۱

$$y = Ax + B \quad \text{یا} \quad y = -x \ln(-x) + x + c \quad (۲)$$

$$y = Ax + B \quad \text{یا} \quad y = -x \ln(-x) - x + c \quad (۱)$$

$$y = Ax + B \quad \text{یا} \quad y = x \ln(-x) + x + c \quad (۴)$$

$$y = Ax + B \quad \text{یا} \quad y = x \ln(-x) - x + c \quad (۳)$$

معادله دیفرانسیل برای مسیرهای متقارن بر دسته خم های  $r^2 = 2C \cos 2\theta$ , کدام است؟ -۳۲

$$\frac{dr}{d\theta} = -r \cot g 2\theta \quad (۲)$$

$$\frac{dr}{d\theta} = -r \operatorname{tg} 2\theta \quad (۱)$$

$$\frac{dr}{d\theta} = r \cot g 2\theta \quad (۴)$$

$$\frac{dr}{d\theta} = r \operatorname{tg} 2\theta \quad (۳)$$

فرض کنیم  $1 = y_1$  و  $y_2 = \sin x$ , جواب های معادله  $y'' + p(x)y' + q(x)y = 0$  باشند. در آن صورت جواب معادله  $y'' + p(x)y' + q(x)y = \cos x$  کدام است؟ (p و q توابعی پیوسته و دلخواه هستند). -۳۳

$$y = c_1 + c_2 \sin x + \cos x - x \sin x \quad (۲)$$

$$y = c_1 + c_2 \sin x - \cos x - x \sin x \quad (۱)$$

$$y = c_1 + c_2 \sin x - \cos x + x \sin x \quad (۴)$$

$$y = c_1 + c_2 \sin x + \cos x + x \sin x \quad (۳)$$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۶

ریاضیات (معادلات دیفرانسیل، ریاضیات کاربردی - عددی) 351C

-۳۴ می‌دانیم  $y_2 = e^{2x}$  و  $y_1 = \sqrt{x} J_{\frac{1}{2}}(x) = \sqrt{\frac{2}{\pi x}} \sum_{m=0}^{\infty} \frac{(-1)^m x^{2m+1}}{(2m+1)!}$  جواب‌های مستقل خطی از یک معادله دیفرانسیل مرتبه سوم با ضرایب ثابت حقیقی باشند، آن گاه آن معادله، کدام است؟

$$y''' - 2y'' - y' + 2y = 0 \quad (2)$$

$$y''' - 2y'' + y' - 2y = 0 \quad (1)$$

$$y''' - 4y'' - 4y' - 2y = 0 \quad (4)$$

$$y''' - 4y'' + 4y' + 2y = 0 \quad (3)$$

-۳۵ توابع ویژه (eigen functions) برای مسئله داده شده، کدام است؟

$$y'' + p'y = 0, y'(0) = 0, y(\pi) = 0, p \neq 0$$

$$k = 0, \pm 1, \pm 2, \dots, y_k = \cos 2kx \quad (2)$$

$$k = 0, \pm 1, \pm 2, \dots, y_k = \sin 2kx \quad (1)$$

$$k = 0, \pm 1, \pm 2, \dots, y_k = \cos \frac{2k+1}{2}x \quad (4)$$

$$k = 0, \pm 1, \pm 2, \dots, y_k = \sin \frac{2k+1}{2}x \quad (3)$$

-۳۶ مقدار  $a$  در جواب به صورت توانی ( $y = \sum_{n=0}^{\infty} a_n x^n$ ) برای مسئله با مقدار اولیه  $y'' + p(x)y' + q(x)y = 0$  (برای مسئله زیر، کدام است؟

$$P(0) = q(0) = p'(0) = q'(0) = 1, y(0) = y'(0) = 1$$

$$-\frac{1}{6} \quad (2)$$

$$-\frac{1}{3} \quad (1)$$

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

$$\frac{1}{6} \quad (3)$$

-۳۷ می‌دانیم: تبدیل لاپلاس ( $\mathcal{L}(ax)$ ) بر است با  $\frac{1}{\sqrt{s^2 + a^2}}$  در این صورت تابع  $(g(x))$  از معادله زیر، کدام است؟

$$\sin 2x = \int_0^x J_0(2x - 2t) g(t) dt$$

$$2J_0(2x) \quad (2)$$

$$2J_0(\sqrt{2}x) \quad (1)$$

$$\sqrt{2}J_0(2x) \quad (4)$$

$$\sqrt{2}J_0(\sqrt{2}x) \quad (3)$$

-۳۸ با استفاده از روش نیوتن - رافسون، برای حل معادله  $x^2 e^{-x} = 0$ ، رابطه تکرار، کدام است؟

$$x_{n+1} = x_n + \frac{x_n}{x_n - 2} \quad (2)$$

$$x_{n+1} = x_n - \frac{x_n}{x_n - 2} \quad (1)$$

$$x_{n+1} = x_n - \frac{x_n}{x_n + 2} \quad (4)$$

$$x_{n+1} = x_n + \frac{x_n}{x_n + 2} \quad (3)$$

-۳۹ با استفاده از روش ژاکوبی (Jacobi method)، برای حل دستگاه معادلات خطی با نقطه شروع  $\begin{cases} 2x + y - 2z = 17 \\ 2x - 3y + 2z = 25 \\ 3x + 2y - z = -18 \end{cases}$ ، برای حل دستگاه معادلات خطی

$$x^{(0)} = 0, y^{(0)} = 0, z^{(0)} = 0 \quad (0)$$

$$x^{(1)} = -1/0.2, y^{(1)} = 0/9.65, z^{(1)} = -1/0.3 \quad (1)$$

$$x^{(2)} = 1/0.2, y^{(2)} = -1/0.3, z^{(2)} = 0/9.65 \quad (2)$$

$$x^{(3)} = 0/9.65, y^{(3)} = -1/0.2, z^{(3)} = 1/0.3 \quad (3)$$

$$x^{(4)} = 1/0.2, y^{(4)} = -0/9.65, z^{(4)} = 1/0.3 \quad (4)$$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۷

ریاضیات (معادلات دیفرانسیل، ریاضیات کاربردی - عددی) 351C

-۴۰ برای تابع جدولی زیر،  $f_i = \Delta^3 f_i$  برای  $i=0/2$  برابر است با:

$x_i$	$0/0$	$0/1$	$0/2$	$0/3$	$0/4$	$0/5$
$f_i$	$30/12$	$31/62$	$32/87$	$33/64$	$33/95$	$33/81$

$$-0/24 \quad (2) \quad -0/46 \quad (1)$$

$$0/02 \quad (4) \quad 0/01 \quad (3)$$

-۴۱ با استفاده از روش حداقل مربعات (Least Square)، خم برآزنده درجه اول، برای تابع جدولی داده شده، کدام است؟

$x_i$	-۲	-۱	۰	۱	۲
$y_i$	$1/3$	$1/6$	$2/0$	$2/7$	$3/4$

$$y = -0/77x + 2/2 \quad (2) \quad y = -2/2x + 0/77 \quad (1)$$

$$y = 2/2x + 0/77 \quad (4) \quad y = 0/77x + 2/2 \quad (3)$$

-۴۲ با استفاده از فرمول تفاضل مرکزی برای مشتق دوم تابع، مقدار تقریبی  $f''(1)$  برای تابع جدولی زیر، کدام است؟

$x_i$	۰	$0/5$	۱	$1/5$	۲
$f_i$	۰	$0/2$	$1/1$	$0/8$	$0/5$

$$-2/4 \quad (2) \quad -4/8 \quad (1)$$

$$4/8 \quad (4) \quad 2/4 \quad (3)$$

-۴۳ سرعت جسم در حال حرکت در زمان های مختلف در جدول زیر داده شده است. با استفاده از فرمول  $\frac{1}{3}$  سیمپسون (Simposn's  $\frac{1}{3}$  rule) مسافت طی شده در ۱۲ ثانیه، کدام است؟

ثانیه t	۰	۲	۴	۶	۸	۱۰	۱۲
V متر بر ثانیه	۴	۶	۱۶	۳۴	۶۰	۹۴	۱۳۶

$$255 \quad (2) \quad 225 \quad (1)$$

$$552 \quad (4) \quad 525 \quad (3)$$

-۴۴ فرمول محاسبه جواب مسئله با مقدار اولیه  $y(0) = 1$  به روش اولر (Euler method) با طول گام  $h$ ، کدام است؟

$$y_{n+1} = (1 + i\pi h)^{n+1}, \quad n = 0, 1, 2, 3, \dots \quad (1)$$

$$y_{n+1} = (1 - i\pi h)^{n+1}, \quad n = 0, 1, 2, 3, \dots \quad (2)$$

$$y_{n+1} = 1 - i(n+1)\pi h, \quad n = 0, 1, 2, 3, \dots \quad (3)$$

$$y_{n+1} = 1 + i(n+1)\pi h, \quad n = 0, 1, 2, 3, \dots \quad (4)$$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۸

ریاضیات (معادلات دیفرانسیل، ریاضیات کاربردی - عددی) 351C

-۴۵ در حل مسئله با مقدار اولیه  $y' = x^2 + y$ ,  $y(0) = 1$  با استفاده از روش اولر تغییر یافته (روش هیون)، مقدار  $y(0.1)$  تقریباً کدام است؟

- (۱) ۱/۱۰۵۵ (۲) ۱/۱۰۰۱ (۳) ۱/۵۰۱۰ (۴) ۱/۵۵۱۰

## ترمودینامیک مهندسی شیمی ۱ و ۲

-۴۶ انرژی داخلی ویژه ( $\text{kJ/kg}$ ) گازی با جرم مولکولی  $M = 30$  به صورت تابع دمایی  $U = 717T^0$  داده شده است. تابع آنتالپی  $h$  برای این گاز، کدام است؟ ( $R = 8.31 \text{ kJ/kmol.K}$ )

- (۱)  $0/994T$  (۲)  $0/440T$  (۳)  $0/03T$  (۴)  $7/59T$

-۴۷ یک دستگاه پیستون - سیلندر حاوی هوا، تحت شرایط محیط  $101\text{kPa}$  و دمای  $27^\circ\text{C}$  می‌باشد. پیستون با جرم  $100\text{kg}$  و سطح مقطع  $2m^2$ ، مطابق شکل رو به رو، بر روی دو تا گیره نشسته است. برای این که پیستون شروع به بالا رفتن کند،

بایستی هوا را تا چند  $^\circ\text{C}$  گرم کنیم؟ ( $g = 9.8\text{m/s}^2$ )



- (۱) ۵۰ (۲) ۱۲۷ (۳) ۱۷۷ (۴) ۲۰۰

-۴۸ مقدار ضریب انبساط پذیری حجمی ( $\beta$ ) و تراکم پذیری ایزوترم ( $\kappa$ ) برای یک مایع به تقریب برابر  $2 \times 10^{-3}^\circ\text{C}^{-1}$  و  $7 \times 10^{-6}\text{ bar}^{-1}$  می‌باشد. اگر دمای مایع  $5^\circ\text{C}$  درجه سانتیگراد افزایش و فشار مایع  $10\text{ bar}$  کاهش یابد، مقدار حجم مایع چند برابر می‌شود؟ (فرض کنید مایع تغییر فاز نمی‌دهد و خواص ذکر شده در این فرایند ثابت می‌مانند).

- (۱)  $0/001$  (۲)  $0/01$  (۳)  $e^{0/1}$  (۴)  $e^{0/10}$

-۴۹ معادله ویریال به دو صورت زیر بیان می‌شود، چه رابطه‌ای بین  $B'$ ,  $C'$ ,  $B$  و  $C$ ، برقرار است؟

$$z = 1 + B'P + C'P^2$$

$$z = 1 + \frac{B}{V} + \frac{C}{V^2}$$

$$C' = \frac{RB - C}{(RT)^2}, \quad B' = \frac{B}{RT} \quad (1)$$

$$C = \frac{C' - B'^2}{RT}, \quad B' = \frac{B}{RT} \quad (2)$$

$$C' = \frac{B^2 - C}{RT}, \quad B = \frac{B'}{RT} \quad (3)$$

$$C' = \frac{C - B^2}{(RT)^2}, \quad B' = \frac{B}{RT} \quad (4)$$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۹

351C

ترمودینامیک مهندسی شیمی ۱ و ۲

-۵۰ کدام یک از تساوی‌های زیر، صحیح است؟

$$C_P = P \left( \frac{\partial S}{\partial P} \right)_V \quad (۲)$$

$$C_V = T \left( \frac{\partial S}{\partial T} \right)_V \quad (۱)$$

$$C_P = RT \left( \frac{\partial P}{\partial T} \right)_P \quad (۴)$$

$$C_P = RT \left( \frac{\partial V}{\partial T} \right)_P \quad (۳)$$

-۵۱ انتالپی استاندارد  $25^\circ C$  واکنش تولید آمونیاک  $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$  - است. اگر

یک مول گاز نیتروژن با سه مول هیدروژن، در ظرف سربسته‌ای با حجم ثابت ترکیب شوند: ( $R = 8.33 J/mol.k$ )

$$(۱) 41.16 kJ, گرم‌آزاد می‌گردد.$$

$$(۲) 51 kJ, گرم‌جذب می‌شود.$$

$$(۳) حدود 5 kJ، کار انجام می‌یابد.$$

$$(۴) انرژی داخلی به میزان 46.11 kJ، افزایش می‌یابد.$$

-۵۲ دو مخزن صلب به وسیله شیری به همدیگر متصل هستند. یکی از آن‌ها حاوی  $n$  مول گاز A و دیگری حاوی  $n$  مول گاز B می‌باشد. دمای اولیه در هر دو مخزن یکسان و مساوی است. شیر را باز می‌کنیم تا این دو گاز کاملاً با همدیگر مخلوط شوند: اگر طی این فرآیند، دما در هر مخزن ثابت بماند و رفتار هر یک از گازها را ایده‌آل در نظر بگیریم، کدام یک از گزینه‌های زیر در مورد انتروپی اختلاط  $\Delta S_{mix}$ ، درست است؟ ( $\ln 2 = 0.693$ )

$$(۱) بستگی به دمای اولیه گازها دارد، و برابر  $7RT / 0^\circ C$  می‌باشد.$$

$$(۲) بستگی به فشار اولیه هر یک از گازها دارد، و اطلاعات داده شده برای ارزیابی آن کافی نیست.$$

$$(۳) مستقل از مقادیر گازها بوده، و برابر  $5RT / 0^\circ C$  می‌باشد.$$

$$(۴) مستقل از دما و فشار اولیه گازها بوده، و برابر  $7R / 0^\circ C$  می‌باشد.$$

-۵۳ ظرفیت گرمایی یک جسم جامد K است. سه کیلوگرم از این جسم از دمای اولیه  $27^\circ C$  تا دمای

$177^\circ C$  گرم می‌شود. افزایش انتروپی جسم بر حسب ژول به ازای هر یک درجه بالا رفتن دما برای هر یک کیلوگرم جسم برابر کدام است؟ ( $\ln 1.5 = 0.406$ )

$$(۱) 16^\circ C \quad (۲) 48^\circ C$$

$$(۳) 75^\circ C \quad (۴) 26^\circ C$$

$$\left( P = \frac{RT}{v-b} - \frac{a}{v^2} \right)$$

-۵۴ کدام یک از عبارت‌های زیر، برای معادله حالت ون دروالس، اشتباه است؟

$$(۱) این رابطه را می‌توان از درجه سوم نامید.$$

$$(۲) تغییرات فشار به تغییرات حجم در نقطه بحرانی، برابر با صفر است.$$

$$(۳) معادله به گونه‌ای پیشنهاد شده، که همواره یک ریشه حقیقی و دو ریشه موهومی دارد.$$

$$(۴) مقدار b در این رابطه، مربوط به حجم مولکول‌های سیال می‌باشد.$$

-۵۵ اگر دما و فشار یک مول گاز ایده‌آل به صورت برگشت‌ناپذیر، هر دو، دو برابر شوند، مقدار تغییر انتروپی گاز چه مقدار خواهد

$$\left( R = 2 \frac{Btu}{Ibmole.R}, C_P = 6 \frac{Btu}{Ibmole.R} \right) \text{ بود؟}$$

$$(۱) 2Ln2 \quad (۲) 4Ln2$$

$$(۳) 8Ln2 \quad (۴) 6Ln2$$

-۵۶ کدام یک از گزینه‌های زیر، صحیح نمی‌باشد؟

(۱) انتقال حرارت به دلیل اختلاف دما، فرایندی برگشت ناپذیر است.

(۲) حداقل درجه آزادی برای یک سیستم، صفر است.

(۳) فرآیندهای بدون اصطکاک، همواره برگشت‌پذیر هستند.

(۴) قانون فازها در شرایط تعادلی، برقرار می‌باشد.

-۵۷ برای نیتروزن ( $N_2$ ) در دمای  $100\text{ K}$  حجم‌های ویژه مایع اشباع و بخار اشباع به ترتیب  $U_f = 1.5 \times 10^{-3} \text{ m}^3/\text{kg}$  و  $U_g = 3.0 \times 10^{-3} \text{ m}^3/\text{kg}$  می‌باشند. مخزنی به حجم  $5\text{ m}^3$  حاوی  $20\text{ kg}$  مخلوط مایع و بخار نیتروزن در دمای  $100\text{ K}$  است. چند درصد مخلوط را بخار تشکیل می‌دهد؟

۶۹) ۲

۴۸) ۱

۹۸) ۴

۸۲) ۳

-۵۸ در مورد قانون هنری، گزینه صحیح، کدام است؟

(۱) در غلظت‌های کم، با افزایش غلظت، مقدار فوگاسیته را به صورت خطی افزاینده، و در غلظت‌های زیاد با افزایش غلظت به صورت توانی افزاینده پیش‌بینی می‌کند.

(۲) در غلظت‌های کم، با افزایش غلظت مقدار فوگاسیته را ثابت، و در غلظت‌های زیاد با افزایش غلظت آن را به صورت خطی افزاینده، پیش‌بینی می‌کند.

(۳) همواره با افزایش غلظت، مقدار فوگاسیته را به صورت توانی افزاینده، پیش‌بینی می‌کند.

(۴) همواره با افزایش غلظت، مقدار فوگاسیته را به صورت خطی افزاینده، پیش‌بینی می‌کند.

-۵۹ یک سیکل تبرید (Refrigeration)، با گاز فرئون  $R = 12$  بین دو دمای  $21^\circ\text{C}$  - در تبخیر کننده و  $42^\circ\text{C}$  در کندانسور کار می‌کند. اگر ضریب پیشرفت این سیکل ۵۵ درصد سیکل تبرید کارنو، بین همان دو دما و قدرت مصرفی کمپرسور  $1/9\text{ kw}$  باشد، نرخ تولید سرما بر حسب  $\text{kw}$  چقدر خواهد بود؟

۴/۱۸) ۲

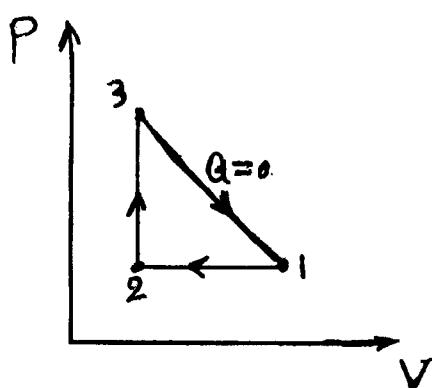
۲/۲۹)

۶/۲۷) ۴

۵/۲۸) ۳

-۶۰ یک موتور حرارتی ایده‌آل (Ideal Heat Engine)، با سیال گازی بر اساس سیکل نشان داده شده در شکل زیر، عمل می‌کند. اگر، نسبت حجم  $k = \frac{C_p}{C_v}$  باشد. بازدهی حرارتی  $\eta_{th}$  موتور

توسط کدام یک از روابط زیر به دست می‌آید؟



$$\eta_{th} = 1 - k \left( \frac{r_v - 1}{r_p - 1} \right) \quad (1)$$

$$\eta_{th} = 1 - \frac{1}{k} \left( \frac{1 - r_p}{1 - r_v} \right) \quad (2)$$

$$\eta_{th} = 1 - \frac{1}{k} \left( \frac{r_p^k - 1}{r_v^k - 1} \right) \quad (3)$$

$$\eta_{th} = 1 - k \left( \frac{r_v^k}{r_p - 1} \right) \quad (4)$$

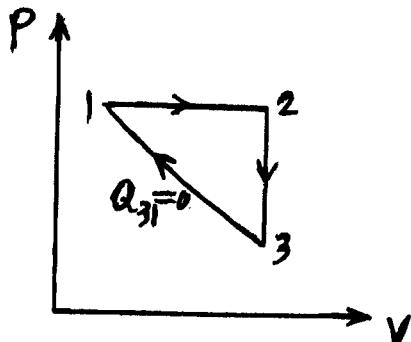
# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۱۱

351C

ترمودینامیک مهندسی شیمی ۱ و ۲

- ۶۱ یک دستگاه پیستون - سیلندر حاوی مقداری گاز با حجم و فشار اولیه  $2\text{m}^3$  و  $100\text{kPa}$  می‌باشد. این گاز پس از انجام سه فرآیند برگشت پذیر متوالی، مجدداً به حالت اولیه‌اش بر می‌گردد.  $\Delta U_{31} = 120\text{ kJ}$  ،  $V_2 = 2V_1$  ،  $Q_1 = ?$  تحت این شرایط گزینه‌ی درست کدام است؟



- ۱) طی فرآیند سیکلی، تغییر انرژی داخلی کل سیستم  $80\text{ kJ}$  است؛ و طی فرآیند سرمایش  $120\text{ kJ}$  گرما از سیستم دفع می‌شود.

۲) طی فرآیند سیکلی، سیستم  $400\text{ kJ}$  کار انجام می‌دهد، ولی مجموعاً  $200\text{ kJ}$  گرما از دست می‌دهد.

۳) طی فرآیند سیکلی، سیستم  $320\text{ kJ}$  گرما از دست می‌دهد، و به همین مقدار هم کار بر روی سیستم انجام می‌یابد.

۴) طی فرآیند سیکلی، سیستم  $80\text{ kJ}$  گرما دریافت می‌کند، و به همین مقدار هم کار توسط سیستم انجام می‌یابد.

- ۶۲ در صورتی که برای یک مخلوط دو جزیی، در دما و فشار مشخص داشته باشیم:  $(x_1, x_2, H^E = x_1 x_2 (40x_1 + 20x_2))$  ، مقدار  $\bar{H}_1^E$  برابر کدام است؟

$$20 - 60x_1^2 + 40x_1^3 \quad (2)$$

$$400x_1 + 600x_2 \quad (1)$$

$$40x_1^3 \quad (4)$$

$$20 + 40x_1^3 \quad (3)$$

- ۶۳ اگر برای یک مخلوط دو جزیی  $g^E = Ax_1 x_2$  باشد، مقدار ضریب فعالیت برای ماده یک، کدام خواهد بود؟

$$e^{-\left[ \frac{Ax_1^2}{RT} \right]} \quad (2)$$

$$e^{-\left[ \frac{Ax_2^2}{RT} \right]} \quad (1)$$

$$\frac{Ax_2^2}{RT} \quad (4)$$

$$\frac{Ax_1 x_2}{RT} \quad (3)$$

- ۶۴ معادله‌های  $\left( \frac{G^E}{RT} \right)$  کدام است؟

$$A(x_1^2 + x_2^2) + Bx_1 x_2 (x_1 - x_2) \quad (2)$$

$$A(x_1^2 + x_2^2) \quad (1)$$

$$x_1 x_2 (Ax_1 - Bx_2) \quad (4)$$

$$Bx_1 x_2 \quad (3)$$

- ۶۵ در یک مخلوط دوتایی  $x_2 = 60\text{x}_1$  ، کدام گزینه در ارتباط با  $\bar{H}_1^E$  ، صحیح می‌باشد؟

$$-120x_1^2 \quad (2)$$

$$60x_1^2 \quad (1)$$

$$60x_2(x_2 - 2) \quad (4)$$

$$60x_1(x_1 - 2) \quad (3)$$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

انتقال حرارت ۱ و ۲

351C

صفحه ۱۲

-۶۶ در صورتی که بخواهیم گرمای عبوری از دیواره بتونی،  $80^{\circ}$  درصد دیواره کامپوزیتی با  $K = \frac{W}{m \cdot K} = 25^{\circ}/25$  و ضخامت

$100\text{mm}$  باشد، ضخامت دیوار بتونی چند میلی‌متر خواهد بود؟ ضریب انتقال حرارت هدایتی دیواره بتونی می‌باشد.

(۱) ۳۷۵

(۲) ۲۵۰

(۳) ۵۰۰

-۶۷ ضریب کلی انتقال حرارت براساس سطح داخلی لوله، در یک مبدل حرارتی پوسته – لوله، کدام است؟

$$\frac{1}{A_i \ln(\frac{r_o}{r_i})} \quad (2)$$

$$\frac{1}{h_i} + \frac{A_i \ln(\frac{r_o}{r_i})}{2\pi k L} + \frac{A_i}{A_o} \frac{1}{h_o}$$

$$\frac{1}{A_i \ln(\frac{r_o}{r_i})} \quad (1)$$

$$\frac{1}{h_i} + \frac{A_i \ln(\frac{r_o}{r_i})}{2\pi k L} + \frac{A_o}{A_i} \frac{1}{h_o}$$

$$\frac{1}{A_i \ln(\frac{r_o}{r_i})} \quad (4)$$

$$\frac{1}{h_i A_i} + \frac{A_i \ln(\frac{r_o}{r_i})}{2\pi k L} + \frac{A_o}{A_i} \frac{1}{h_o}$$

$$\frac{1}{A_i \ln(\frac{r_i}{r_e})} \quad (3)$$

$$\frac{1}{h_i} + \frac{A_i \ln(\frac{r_i}{r_e})}{2\pi k L} + \frac{A_i}{A_e} \frac{1}{h_o}$$

-۶۸ یک کوره مکعبی شکل به ابعاد  $100 \times 100 \times 100\text{cm}$  از آجرنسوزی با ضخامت  $10\text{ cm}$  سانتی‌متر و  $K = 1\frac{W}{m \cdot ^{\circ}\text{C}}$  ساخته شده است. درجه حرارت داخلی کوره  $64^{\circ}$  و درجه حرارت بیرون  $40^{\circ}$  درجه سانتی‌گراد می‌باشد. مقدار اتلاف حرارت از

دیواره‌های کوره چند کیلو وات است؟

(۱) ۳۸/۱

(۲) ۴۰/۶

(۳) ۶۵/۶

(۴) ۷۴/۷

-۶۹ در لوله‌ای به قطر  $D$ ، سیالی با سرعت  $V$  جریان دارد، ضریب جابه‌جایی اندازه گرفته شده برابر  $200 \frac{W}{m^{2.0} C}$  می‌باشد (جریان در داخل لوله مغشوش است). چنانچه این سیال در لوله دیگری به قطر  $D/4$  و سرعت  $4V$  نسبت به حالت قبل باشد، ضریب جابه‌جایی این سیال در لوله دوم در واحد  $\frac{W}{m^{2.0} C}$  چقدر است؟ تمام شرایط دیگر (دما) در هر دو حالت یکسان است؟

(۱) ۲۶۴ (۲) ۳۰۴ (۳) ۶۹۶ (۴) ۱۰۵۶

-۷۰ توزیع دما در یک دیوار، به صورت  $T = 150 - 60x^2 + 95^{\circ}$  داده شده است. وضعیت این دیوار با کدام یک از حالات زیر منطبق است؟

(۱) از این دیوار در  $x = 0^{\circ}$ ، حرارت خارج می‌شود.  
 (۲) این دیوار در  $x = 0^{\circ}$ ، عایق شده است.  
 (۳) به این دیوار در  $x = 0^{\circ}$ ، گرما وارد می‌شود.

-۷۱ یک لوله داغ به وسیله ماده عایقی پوشانده شده است. اگر شعاع این لوله ..... از شعاع بحرانی باشد، اتلاف گرمایی با عایق‌بندی لوله .....

(۱) بیشتر، افزایش می‌یابد.  
 (۲) کمتر، کاهش می‌یابد.  
 (۳) بیشتر، ابتدا بیشتر شده و سپس کاهش می‌یابد.

-۷۲ یک لوله داغ به وسیله ماده عایقی پوشانده شده است. اگر شعاع این لوله ..... از شعاع بحرانی باشد، اتلاف گرمایی با عایق‌بندی لوله .....

(۱) بیشتر، افزایش می‌یابد.  
 (۲) کمتر، کاهش می‌یابد.  
 (۳) بیشتر، ابتدا بیشتر شده و سپس کاهش می‌یابد.

-۷۲ اگر صفحه‌ای در یک محیط قرار گیرد؛ که انتقال گرما از صفحه به محیط به صورت جابه‌جایی آزاد باشد، چنانچه محیط هوا باشد و در حالت اول فشار هوا برابر ۱ آتمسفر فرض شود؛ و در حالت دوم فشار هوا ۲ برابر شود، عدد گرفت در حالت دوم نسبت به حالت اول در صورتی که شرایط ثابت بماند، برابر کدام است؟

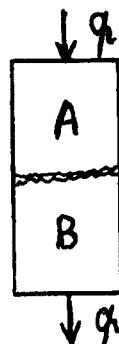
$$\frac{1}{2}$$

$$4(4)$$

$$\frac{1}{4}(1)$$

$$2(3)$$

-۷۳ دو وسیله جامد A و B مطابق شکل زیر با یکدیگر در تماس می‌باشند. اگر درجه حرارت در دو طرف میله‌ها متفاوت باشد و سطح جانبی آن‌ها عایق‌بندی شده باشد، مکانیسم انتقال حرارت در محل تماس دو میله عبارتست از:



- (۱) جابه‌جایی حرارتی در نقاط اتصال جامدات و نیز از طریق گازهای حبس شده در فضاهای خالی سطح تماس
- (۲) هدایت حرارتی توسط ارتعاشات ملکولی جامد و جابه‌جایی از طریق گازهای حبس شده در فضاهای خالی سطح تماس
- (۳) هدایت حرارتی از جامد به جامد و جابه‌جایی از طریق گازهای حبس شده در فضاهای خالی سطح تماس
- (۴) هدایت حرارتی از جامد به جامد و هدایت از طریق گازهای حبس شده در فضاهای خالی سطح تماس

-۷۴ در یک دیوار تخت با ضریب هدایتی  $\frac{W}{m^{\circ}C} = 25 \times 10^4$ ، حرارتی معادل  $4 \times 10^4$  تولید می‌شود. در یک لحظه توزیع دما به

صورت  $T(x,y,z) = -400x^2 - 800z^2 - 400xy + 200y$  داده شده است. گزینه‌ی صحیح، در این مورد کدام است؟

(۱) دیوار در حالت پایا می‌باشد.

(۲) دیوار در حالت گرم شدن است.

(۳) دیوار در حالت سرد شدن است.

(۴) مقاومت حرارتی دیوار خیلی کوچک است.

-۷۵ در یک مخزن، هوا با سرعتی وارد می‌شود، که عدد رنولدز برابر  $2000$  و عدد گرفت در این مخزن برابر  $4 \times 10^7$  می‌باشد. انتقال گرما در این مخزن، به کدام صورت است؟

(۱) بستگی به سرعت سیال دارد و با این داده‌ها نمی‌توان اظهارنظر نمود.

(۲) جابه‌جایی اجباری

(۳) جابه‌جایی آزاد

(۴) مخلوطی از جابه‌جایی آزاد و اجباری

-۷۶ مبدل‌های حرارتی فشرده (Compact)، در جریان ..... و مقادیر ..... ضریب انتقال حرارت کنوکسیونی مؤثرتر می‌باشند.

(۱) گاز ، کم

(۲) گاز ، زیاد

(۳) مایع ، کم

(۴) مایع ، زیاد

-۷۷ آب در ۷۵ درجه سانتی گراد وارد یک مبدل حرارتی با جریان مغایر الجهت می شود؛ و در ۳۰ درجه سانتی گراد از آن خارج می شود. در این مبدل یک جریان روغن با ۲۵ درجه سانتی گراد وارد شده و توسط آب گرم می شود. دمای خروجی روغن ۴۸ درجه سانتی گراد است. ضریب تأثیر مبدل حرارتی چقدر است؟

$$^{\circ} / ۵۱ \quad (۲)$$

$$^{\circ} / ۴۶ \quad (۱)$$

$$^{\circ} / ۹۶ \quad (۴)$$

$$^{\circ} / ۹ \quad (۳)$$

-۷۸ در دو کره هم مرکز، سطح کره داخلی جسم ۱ و سطح کره داخلی کره بیرونی ۲ می باشد. ضریب شکل  $F_{۲۲}$  برابر کدام است؟

$$\frac{A_2}{A_1} \quad (۲)$$

$$1 - \frac{A_1}{A_2} \quad (۱)$$

$$A_1 \quad (۴)$$

$$\frac{A_1}{A_2} \quad (۳)$$

-۷۹ شدت تابش صادر شده از دو صفحه یکی سیاه (A) و دیگری خاکستری (B) با هم برابر است. اگر ضریب نشر جسم خاکستری برابر ε باشد، رابطه دماهای این دو صفحه، کدام است؟

$$T_A = \sqrt{\varepsilon} T_B \quad (۲)$$

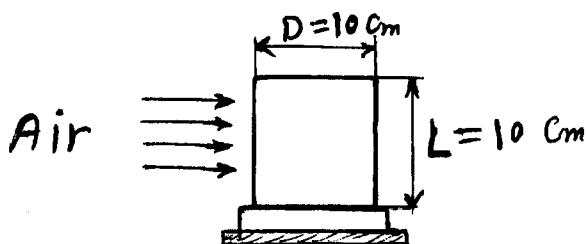
$$\frac{1}{\varepsilon} T_A = T_B \quad (۱)$$

$$T_A = \varepsilon T_B \quad (۴)$$

$$T_A = T_B \quad (۳)$$

-۸۰ مشخصات فیزیکی بویلر تولید بخار مطابق شکل زیر می باشد. این بویلر با هوای  $25^{\circ}\text{C}$  خنک می شود.

$$h = 100 \frac{\text{W}}{\text{m}^2 \cdot \text{K}} \quad (۱)$$



$$30000\pi \quad (۱)$$

$$60000\pi \quad (۲)$$

$$450000\pi \quad (۳)$$

$$750000\pi \quad (۴)$$

-۸۱ اگر بین دو صفحه موازی نامحدود، از سه سپر تشعشعی استفاده، گردد؛ و ضرایب پخش تمامی سطوح برابر باشند، کدام رابطه در مورد آن، صادق است؟

$$\left( \frac{q}{A} \right)_{\text{بدون سپر}} = 2 \left( \frac{q}{A} \right)_{\text{با سپر}} \quad (۱)$$

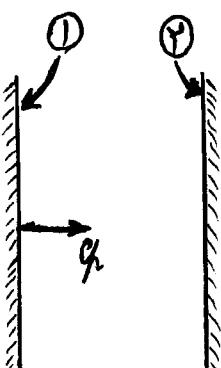
$$\left( \frac{q}{A} \right)_{\text{بدون سپر}} = 4 \left( \frac{q}{A} \right)_{\text{با سپر}} \quad (۱)$$

$$\left( \frac{q}{A} \right)_{\text{بدون سپر}} = \frac{1}{4} \left( \frac{q}{A} \right)_{\text{با سپر}} \quad (۲)$$

$$\left( \frac{q}{A} \right)_{\text{بدون سپر}} = \frac{1}{2} \left( \frac{q}{A} \right)_{\text{با سپر}} \quad (۳)$$

-۸۲

برای دو صفحه نامحدود و موازی، مقدار خالص انتقال حرارت در واحد سطح، برابر کدام است؟



$$\frac{q}{A} = \frac{\sigma(T_1^4 - T_2^4)}{\frac{F_{12}}{\epsilon_1} + \frac{F_{21}}{\epsilon_2} + 1} \quad (1)$$

$$\frac{q}{A} = \frac{\sigma(T_1^4 - T_2^4)}{\frac{F_{12}}{\epsilon_1} + \frac{F_{21}}{\epsilon_2} - 1} \quad (2)$$

$$\frac{q}{A} = \frac{\sigma(T_1^4 - T_2^4)}{\frac{1}{\epsilon_1} - \frac{1}{\epsilon_2} + 1} \quad (3)$$

$$\frac{q}{A} = \frac{\sigma(T_1^4 - T_2^4)}{\frac{1}{\epsilon_1} + \frac{1}{\epsilon_2} - 1} \quad (4)$$

-۸۳

گزینه صحیح کدام است؟

(۱) شدت انتقال حرارت در میان قطره‌ای، بیشتر از میان فیلمی است.

(۲) شدت انتقال در میان فیلمی، بیشتر از میان قطره‌ای است.

(۳) شدت انتقال حرارت در جوشش هسته‌ای، با افزایش دمای اضافی کاهش می‌یابد.

(۴) شدت انتقال حرارت در جوشش فیلمی، با افزایش دمای اضافی افزایش می‌یابد.

-۸۴

رنگ آبی آسمان، نتیجه کدام یک از پدیده‌های زیر است؟

(۱) انعکاس نور، در برخورد با ذرات معلق در هوا

(۲) پراکندگی طول موج‌های بلند حرارتی، توسط ملکول‌های هوا

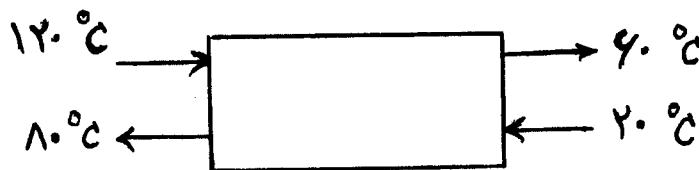
(۳) پراکندگی طول موج‌های بتنفس (کوتاه)، توسط ملکول‌های هوا

(۴) عکس العمل تشبع، با انواع ذرات معلق در هوا

-۸۵

در یک مبدل حرارتی مختلف الجهت مانند شکل زیر، چنانچه سطح مبدل  $8 \text{ m}^2$  و ضریب کلی انتقال حرارت

$$U = 500 \frac{W}{m^2 \cdot ^\circ C}$$



۱۴۰ (۱)

۱۵۰ (۲)

۱۶۰ (۳)

۱۷۰ (۴)

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

انتقال جرم

351C

صفحه ۱۶

-۸۶ در موضعی خاص از یک ستون دیواره مرطوب، که در آن جذب کاز آمونیاک از مخلوط گازی آمونیاک – هوا توسط آب صورت می‌گیرد و درصد مولی آمونیاک در فاز گاز  $80^\circ$  درصد و در فاز مایع ۵ درصد می‌باشد، ضریب انتقال جرم در فاز گاز و فاز مایع بر حسب  $\frac{\text{kmol}}{\text{m}^2 \cdot \text{s}}$  به ترتیب  $3 \times 10^{-3}$  و  $1.5 \times 10^{-3}$  موجود است. کدام معادله زیر در آن موضع، ارتباط بین کسر مولی آمونیاک در فصل مشترک را، نشان می‌دهد؟

$$0.8 - y_{\text{Ai}} = \frac{16}{15}(x_{\text{Ai}} - 0.05) \quad (2)$$

$$0.8 - x_{\text{Ai}} = \frac{16}{15}(y_{\text{Ai}} - 0.05) \quad (1)$$

$$1 - x_{\text{Ai}} = 0.2 \left( \frac{0.95}{1 - y_{\text{Ai}}} \right)^{1/15} \quad (4)$$

$$1 - y_{\text{Ai}} = 0.2 \left( \frac{0.95}{1 - x_{\text{Ai}}} \right)^{1/15} \quad (3)$$

-۸۷ واکنش خیلی سریع  $A(g) \rightarrow 3B(g)$  در سطح کاتالیست دمورت می‌گیرد. ضریب انتقال جرم  $k'y$ ، برابر کدام است؟ کسر مولی، جزء A در توده گاز است.

$$\frac{F_G}{2y_A} \ln(1 + 2y_A) \quad (2)$$

$$\frac{2F_G}{y_A} \ln(1 + 2y_A) \quad (1)$$

$$\frac{4F_G}{y_A} \ln(1 - 4y_A) \quad (4)$$

$$\frac{F_G}{4y_A} \ln(1 - 4y_A) \quad (3)$$

-۸۸ فرض کنید در محلول دوجزی، مولکول‌های مایع A با سرعت متوسط  $2 \times 10^{-3} \frac{\text{mm}}{\text{s}}$  و مولکول‌های مایع B با سرعت متوسط  $4 \times 10^{-3} \frac{\text{mm}}{\text{s}}$  در مخلوط در حرکت باشند. در صورتی که این محلول به نسبت  $20^\circ$  درصد مولی A و  $80^\circ$  درصد مولی B تهییه شده باشد، و دانسیته جزیی A در محلول  $50^\circ$  باشد، شار نفوذ مولکولی ماده A در محلول، چند  $\frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \cdot \text{s}}$  خواهد بود؟

$$7.2 \times 10^{-7} \quad (1)$$

$$8 \times 10^{-7} \quad (1)$$

$$5 \times 10^{-7} \quad (2)$$

$$6.4 \times 10^{-7} \quad (3)$$

-۸۹ اگر  $J_H$  در انتقال حرارت به صورت  $J_H = \frac{h_{\text{ave}}}{C_p \bar{u}_x \rho} Pr^{\frac{2}{3}}$  تعریف شود، آنگاه  $J_D$  در انتقال جرم، به صورت کدام گزینه نشان داده خواهد شد؟

$$J_D = \frac{K_{\text{ave}}}{P_t \bar{u}_x} S_c^{\frac{2}{3}} \quad (1)$$

$$J_D = \frac{K_{\text{ave}} M}{\rho C \bar{u}_x} S_c^{\frac{2}{3}} \quad (1)$$

$$J_D = \frac{F_{\text{ave}}}{C \bar{u}_x} S_c^{\frac{2}{3}} \quad (4)$$

$$J_D = \frac{K_{\text{ave}}}{\rho \bar{u}_x} S_c^{\frac{2}{3}} \quad (3)$$

-۹۰ فرآیند تراوش (Permeation)، جزء کدام یک از دسته بنده‌های عملیات انتقال جرم، می‌باشد؟  
 ۱) تماس مستقیم فازهای محلول  
 ۲) جداسازی فازها با استفاده از غشا  
 ۳) تماس مستقیم دو فاز نامحلول در یکدیگر

-۹۱ منحنی تعادل برای یک سیستم گاز - مایع بر حسب کسر مولی به صورت  $y^* = \frac{5x}{1 + \frac{5k_y}{k_x}}$  نشان داده شده است. درصد مقاومت در فاز گاز، چقدر است؟

$$\frac{100}{1 + \frac{5k_y}{k_x}} \quad (2)$$

$$\frac{100}{1 + \frac{k_y}{5k_x}} \quad (4)$$

$$\frac{100}{1 + \frac{k_x}{5k_y}} \quad (1)$$

$$\frac{100}{1 + \frac{5k_x}{k_y}} \quad (3)$$

- ۹۲ جذب گاز دی اکسید گوگرد و گرد و غبار از گازهای خروجی یک کوره تهیه آهک مد نظر است. کدام وسیله، مناسب‌تر است؟
- برج با سینی‌های دریچه‌ای
  - برج با سینی‌های غربالی
  - شستشو دهنده ونتوری
  - برج پر شده با پرکن نامنظم

-۹۳ برای پرکن خاصی  $HETP = 3m$  است. در نظر است، یک برج سینی‌دار دارای  $40$  سینی واقعی با بازده کلی  $25$  درصد را با یک برج پر شده جایگزین کنیم. ارتفاع قسمت پر شده چند متر خواهد بود؟

۱۲ (۲)	۳ (۱)
۳۰ (۴)	۱۰ (۳)

-۹۴ مقدار عدد بدون بعد  $St_D$  (Stanton)، با کدام گزینه برابر نمی‌باشد؟

$$\frac{F}{C.u} \quad (2) \qquad \frac{Sh}{Pe_D} \quad (1)$$

$$\frac{Sh}{Re.Sc} \quad (4) \qquad \frac{k_G \bar{P}_{BM} M_w A_V}{u} \quad (3)$$

-۹۵ رابطه زیر برای انتقال حرارت از سطح صاف با حرارت ورودی یکنواخت به هوا اطراف ارائه شده است.  $Nu$  مربوط به فاصله  $x$  از ابتدای صفحه است. در صورتی که از صفحه‌ای مشابه، برای انتقال جرم (غلظت ثابت بر روی صفحه) به هوا استفاده شود، مقدار ضریب انتقال جرم متوسط در فاصله  $1$  متری از ابتدای صفحه برابر کدام است؟

$$Nu = 0.453 Re^{+1/2} Pr^{+1/3}, \quad (D_{AB} = 1 \times 10^{-5} \frac{m^2}{s}, Re = 1600, Sc \approx 1)$$

$$7/2 \times 10^{-3} \frac{m}{s} \quad (2) \qquad 1/6 \times 10^{-3} \frac{m}{s} \quad (1)$$

$$(4) \text{ از رابطه فوق نمی‌توان استفاده نمود.} \qquad 1/4 \times 10^{-2} \frac{m}{s} \quad (3)$$

-۹۶ در یک برج گاز مایع، رابطه بین جزء مولی ماده  $A$  در مایع و فشار جزئی  $A$  در فاز گاز (bar) برابر است با  $P_A = 3x_A$ . در صورتی که در نقطه‌ای از برج، فشار جزئی  $A$  برابر  $1\text{ bar}$  و جزء مولی  $A$  در توده مایع در همان نقطه برابر  $10\%$  باشد، مقدار فشار جزئی در سطح مشترک در آن نقطه چند bar خواهد بود؟

$$k_g = 1.5 \times 10^{-3} \frac{\text{kmole}}{\text{m}^2 \cdot \text{s}}, \quad k_x = 10^{-3} \frac{\text{kmole}}{\text{m}^2 \cdot \text{s}}$$

$$0/05 \quad (2) \qquad 0/09 \quad (1)$$

$$0/001 \quad (4) \qquad 0/01 \quad (3)$$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

انتقال جرم

351C

صفحه ۱۸

-۹۷ حداقل شار انتقال جرم برای ماده A، که از کره‌ای با قطر ۲cm به هوا ساکن اطراف خود نفوذ می‌کند، در فاصله ۴cm از

مرکز کره چند  $\frac{\text{mol}}{\text{s} \cdot \text{m}^2}$  خواهد بود؟ (ضریب نفوذ A در هوا برابر با  $1/5 \times 10^{-6}$  است، و مقدار غلظت A بر روی سطح کره

را برابر  $1 \frac{\text{mol}}{\text{m}^3}$  فرض کنید).

$$9/3 \times 10^{-6} \quad (2)$$

$$3/75 \times 10^{-6} \quad (1)$$

$$1/87 \times 10^{-5} \quad (4)$$

$$1/87 \times 10^{-6} \quad (3)$$

-۹۸ اگر مقدار  $C_D$  (ضریب دراگ) برای نوع خاصی از آکنه برابر  $3^0$  (برای واحدهای سیستم SI) باشد و گازی با جریان

$\frac{\text{kg}}{\text{m}^2}$  و دانسیته  $1/5$  از برج عبور کند، مقدار افت فشار خشک برج در صورتی که از آکنه اشاره شده پر شده باشد،

چند کیلو پاسکال خواهد بود؟ (ارتفاع برج برابر  $10$  متر می‌باشد).

$$8 \quad (2)$$

$$30 \quad (4)$$

$$4 \quad (1)$$

$$18 \quad (3)$$

-۹۹ در یک برج جداره مرطوب (Wetted wall Column)، دبی جرمی مایع به گونه‌ای است: که  $Re_L = 40$  می‌باشد. اگر دبی

جرمی مایع درون برج دو برابر شود، ضریب انتقال جرم چگونه تغییر خواهد کرد؟

۱)  $\frac{1}{2}$  مقدار اولیه خواهد بود.

۲)  $\frac{1}{\sqrt{2}}$  مقدار اولیه خواهد بود.

-۱۰۰ کدام یک از عبارت‌های زیر اشتباه می‌باشد؟

۱) اختلاف بین غلظت جز در دو فاز عامل انتقال جرم است.

۲) ضریب نفوذ مولکولی در مایعات، با عکس ویسکوزیته، رابطه مستقیم دارد.

۳) اگر دمای گاز ( $298K$ )، سه برابر شود، مقدار ضریب نفوذ مولکولی در آن  $3\sqrt{3}$  برابر می‌شود.

۴) اگر مقدار غلظت مواد در یک مخلوط ثابت باشد، ضریب نفوذ A در B با ضریب نفوذ B در A برابر است.

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

- ۱۰۱ رابطه Fenske، در محاسبات نقطیر، جهت تخمین کدام یک از مقادیر زیر، به کار می‌رود؟
- (۱) تعداد سینی لازم و توزیع اجزاء در حالت برگشت کامل
  - (۲) تعداد سینی تئوری لازم
  - (۳) حداقل نسبت مایع برگشتی بهینه
- ۱۰۲ معادله خط خوراک (q-line) برای یک مخلوط دو جزیی، شامل  $50\text{ درصد جزء فرارتر به صورت دوفازی با } 40\text{ درصد مولی بخار، به کدام صورت است؟ (} Z_f = \frac{0}{0/5} \text{)}$
- $$y = \frac{1/5X - 1/25}{1/5X - 1/25} \quad (2)$$
- $$y = -\frac{0/67X - 0/833}{0/67X - 0/833} \quad (4)$$
- $$y = \frac{0/833 - 0/67}{0/833 - 0/67} \quad (1)$$
- $$y = -\frac{1/5X + 1/25}{1/5X + 1/25} \quad (3)$$
- ۱۰۳ در صورتی که Selectivity در عمل استخراج برابر با  $\frac{3}{5}$  باشد، معادله تعادلی آن به چه صورتی است؟ (جزء وزنی جزء حل شده  $y$ )
- $$Y = \frac{3}{5}X \quad (2)$$
- $$y = \frac{3/5X}{1+2/5X} \quad (4)$$
- $$y = \frac{3/5X}{1+2/5X} \quad (1)$$
- ۱۰۴ خوراکی دارای دو جزء A و C با حلال تک جزئی B وارد دستگاه استخراج مایع - مایع می‌شود. A و B در هم نامحلولند. درصد وزنی C در خوراک، حلال، جریان استخراج شده (Extract) و جریان پس ماند (Raffinate) براساس جزء غیر منتقل شده به ترتیب  $22\text{, } 2\text{, } 15\text{ می‌باشد. نسبت } A/B \text{ در فرآیند تک مرحله‌ای برابر کدام است؟}$
- $$0/39 \quad (2)$$
- $$0/25 \quad (1)$$
- $$2/3 \quad (3)$$
- ۱۰۵ یک مخلوط سه جزئی از اجزاء قابل امتزاج A، B و C وجود دارد. حالت این مخلوط با توجه به اطلاعات زیر، به چه صورت است؟
- | جزء | کسرمولی | ثابت تعادل (K) |
|-----|---------|----------------|
| A   | $0/3$   | $1/8$          |
| B   | $0/5$   | $1/5$          |
| C   | $0/2$   | $0/4$          |
- (۱) بخار اشباع  
(۲) دوفازی  
(۳) مایع اشباع  
(۴) مایع سرد
- ۱۰۶ مایع تک جزئی A و مایع تک جزئی B، کاملاً در هم نامحلولند. مخلوط A و B در فشار ثابت نقطیر می‌شود. در دمای جوش اولیه، درجه آزادی سیستم چقدر است؟
- (۱) صفر  
(۲) یک  
(۳) دو  
(۴) سه
- ۱۰۷ جزء A با جزء B در یک مخلوط دو جزیی در  $x_A = 0/409$  تشکیل آژوتروپ همگن با نقطه جوش ماکریسم می‌دهد. کدام عبارت در مورد آن، درست است؟ ضریب فراریت A، نسبت به جزء B می‌باشد.
- (۱) در  $0/409$ ، مقدار  $\alpha_{AB} = 0/409$  می‌باشد.  
(۲) در  $0/5$ ، مقدار  $\alpha_{AB} = 0/5$  بزرگ‌تر از یک است.  
(۳) در  $0/2$ ، مقدار  $\alpha_{AB} = 0/2$  بزرگ‌تر از یک است.  
(۴) در  $0/409$ ، دوفاز مایع نامحلول و یک فاز بخار وجود دارد.
- ۱۰۸ خوراک دو جزئی محتوی  $5\text{ درصد مولی بنزن و } 5\text{ درصد مولی تولوئن}$  با استفاده از نقطیر میان جزئی نقطیر می‌شود، و مایع ایجاد شده در ظرف محصول جمع آوری می‌شود. بخار باقیمانده در دستگاه جداسازی  $60\text{ درصد مولی بنزن و } 40\text{ درصد مولی تولوئن}$  می‌باشد. ترکیب آخرین قطره مایع ورودی به ظرف جمع آوری مایع بر حسب درصد مولی جزء فرار (بنزن)، چه مقدار بوده است؟ ضریب فراریت بنزن نسبت به تولوئن  $2/5$  می‌باشد.
- (۱)  $21/0$   
(۲)  $37/5$   
(۳)  $62/0$   
(۴)  $78/9$

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

عملیات واحد ۱ و ۲

351C

صفحه ۲۰

-۱۰۹ در مورد استفاده از حلال با کشش سطحی کم در فرآیند استخراج مایع - مایع، کدام گزینه درست است؟

۱) مناسب است، چون جدا شدن فازها به خوبی انجام می‌گیرد.

۲) نامناسب است، چون مخلوط کردن فازها هزینه زیادی خواهد داشت.

۳) نامناسب است، چون جدا شدن فازها به سختی صورت می‌گیرد.

۴) مناسب است، چون مخلوط شدن فازها به سهولت انجام می‌گیرد.

-۱۱۰ در یک برج تنظیم که جهت جداسازی یک مخلوط دوجزی به صورت بخار اشباع شامل ۷۵ درصد مولی جزء فرارتر استفاده می‌شود. جزء مولی جزء فرارتر در محصول بالای برج  $96\%$  باشد. اگر حداقل نسبت مایع برگشتی  $1/4$  باشد، ضریب فراریت ثابت سیستم دوجزی موردنظر، کدام است؟

۱) ۱/۵ (۲)

۲) ۲/۵ (۴)

-۱۱۱ در یک تبخیر کننده سه مرحله‌ای که مراحل آن با هم کاملاً هماننازه و مشابه هستند؛ فرض شده که صعود نقطه جوش با غلیظ شدن مایع وجود نداشته باشد؛ و ضرایب انتقال حرارت هم در مراحل اول و دوم به ترتیب برابر  $U_1 = 4U_3$ ،  $U_2 = 2U_3$  باشد. اگر دمای بخار مصرفی برابر  $25^\circ$  درجه فارنهایت و دمای میان بخار در چهارمین مرحله برابر  $11^\circ$  درجه فارنهایت باشد، دمای جوش محلول در مراحل اول و دوم چند درجه فارنهایت خواهد بود؟ خوارک رو به جلو به تبخیر کننده‌ها تغذیه می‌شود و ضریب انتقال حرارت مرحله سوم تبخیر کننده است.

۱)  $T_1 = 210^\circ$ ,  $T_2 = 180^\circ$  (۲)

۱)  $T_1 = 200^\circ$ ,  $T_2 = 150^\circ$

۲)  $T_1 = 230^\circ$ ,  $T_2 = 190^\circ$  (۴)

۲)  $T_1 = 220^\circ$ ,  $T_2 = 170^\circ$

-۱۱۲ کدام یک از گزینه‌های زیر، درست می‌باشد؟ در سیستم:

۱) هوا و بخار آب، خطهای آدیباتیک و خطهای مربوط به حالت Psychrometric از هم جدا می‌باشند.

۲) هوا و بخار مایعات آلی، عدد لوئیز، تقریباً برابر ۱ است.

۳) آب و هوا، عدد لوئیز تقریباً برابر ۱ است.

۴) هوا و بخار مایعات آلی در هوا، خطهای آدیباتیک شبیه تندتری نسبت به خطهای Psychrometric دارند.

-۱۱۳ کدام یک از روابط زیر، گرمای ویژه هوای مرطوبی را که رطوبت آن H درصد بخار آب موجود در آن

$$w_A = \frac{\left(\frac{H}{M_A}\right)}{\left(\frac{1}{M_B} + \left(\frac{H}{M_A}\right)\right)}$$

خشک می‌باشند؟

$$C_p = (1-w_A)C_{p_B} + w_A C_{p_A} \quad (۱)$$

$$C_p = \frac{C_{p_B}}{M_B} + \frac{HC_{p_A}}{M_A} \quad (۲)$$

$$C_p = \frac{359T}{492} \left( \frac{1}{M_B} + \frac{H}{M_A} \right) \quad (۳)$$

-۱۱۴ فشار بخار آبی که در خلل و فرج ریز اجسام متخلخل قرار دارد، در دمای جسم متخلخل:

۱) مقدار زیادی می‌باشد، به طوری که خشک کردن آن‌ها با هوای مرطوب، دشوار است.

۲) کمتر از فشار بخار آب در همان دما می‌باشد.

۳) بیشتر از فشار بخار آب در همان دما می‌باشد.

۴) با فشار بخار آب در همان دما تفاوتی ندارد و مساوی است.

-۱۱۵ برای مایعات خیلی ویسکوز، کدام تبخیر کننده مناسب می‌باشد؟

۱) فیلم بالارونده

۲) فیلم نزولی

۳) لوله‌های عمودی

۴) همزن دار

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

عملیات واحد ۱ و ۲

351C

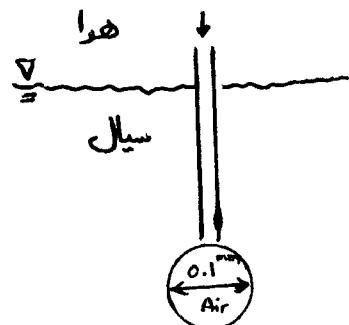
صفحه ۲۱

- ۱۱۶ اگر فشار جزیی بخار آب در هوای منطقه‌ای که دمای آن برابر  $\frac{32}{2}$  درجه سانتی‌گراد است، برابر ۱۸ میلی‌متر جیوه و فشار بخار آب در همان دما برابر ۳۶ میلی‌متر جیوه باشد، رطوبت هوا چند درصد حالت رطوبت اشباعی آن می‌شود؟
- (۱) تقریباً ۴۴  
(۲) تقریباً ۴۹  
(۳) دقیقاً ۵۰  
(۴) دقیقاً ۵۴
- ۱۱۷ برای غلیظ کردن محلولی رقیق از یک جامد، که ماده جامد موجود در آن نسبت به حرارت حساس است، کدام تبخیر کننده، مناسب‌تر است؟
- (۱) افقی با لوله بلند  
(۲) افقی با جریان چرخشی مایع در آن  
(۳) عمودی با جریان از پایین به بالا و یکبار گذر  
(۴) عمودی با جریان از بالا به پایین و یکبار گذر
- ۱۱۸ در یک تبخیر کننده تک مرحله‌ای، خوراک رقیقی را که دبی آن  $20,000$  پوند در ساعت است، غلیظ نموده و غلظت آن را از ۵ درصد به ۲۵ درصد می‌رسانند. در صورتی که برای انجام این کار  $20,000$  پوند در ساعت بخار مصرف شود، صرفه آن، چند درصد است؟ (economy)
- (۱) ۷۰  
(۲) ۸۰  
(۳) ۹۰  
(۴) ۱۰۰
- ۱۱۹ طبق معادله فرنندیچ  $y = mx^n$ ، در کدام یک از حالات زیر جذب سطحی به خوبی صورت می‌پذیرد؟
- (۱)  $n = 0/3$   
(۲)  $n < 1$ ,  $m = 1$   
(۳)  $n > 1$ ,  $m = 1$   
(۴)  $n = 6$
- ۱۲۰ گزینه صحیح، کدام است؟
- (۱) رطوبت بحرانی یک جسم مرطوب، بستگی به ضخامت جسم ندارد.  
(۲) رطوبت بحرانی یک جسم مرطوب، خاصیتی از خواص فیزیکی جسم می‌باشد.  
(۳) هر چه ضخامت یک جسم مرطوب بیشتر باشد، رطوبت بحرانی آن کمتر می‌شود.  
(۴) رطوبت بحرانی یک جسم مرطوب، خاصیتی از خواص فیزیکی آن جسم نمی‌باشد.

# مستر تست؛ وب سایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

-۱۲۱ کدام فشارهوا (بر حسب kPa)، می بایست درون لوله باریکی که به اندازه  $10^{\circ}$  سانتی متر در زیر سطح آزاد سیالی با دانسیته  $\rho = 1000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$  قرار دارد، دمیده شود، تا قطر حباب های ایجاد شده، اندازه  $1\text{mm}$ ،  ${}^{\circ}$  داشته باشد؟

$$g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}, \sigma = 0, {}^{\circ} 25 \frac{\text{N}}{\text{m}}$$



فرض بر تعادل حباب با سیال اطراف می باشد.

- (۱) مطلق
- (۲) نسبی
- (۳) مطلق
- (۴) نسبی

-۱۲۲ خط لوله ای به طول  $20^{\circ}$  متر و قطر  $5$  سانتی متر، آب را از مخزن  $1$  به مخزن  $2$  منتقل می کند. اگر مخزن  $1$  به اندازه یک سانتی متر بالاتر از مخزن  $2$  باشد، اختلاف فشار بین خروجی و ورودی ( $P_2 - P_1$ ) این خط لوله با فرض آنکه عدد رینولدز برابر  $1000$  باشد، تقریباً چند پاسکال است؟

- ۹۵ (۲)
- ۱۰۵ (۱)
- ۱۰۵ (۴)
- ۹۵ (۳)

-۱۲۳ اگر شتاب کامپیوئی که مخزن آب با سطح مقطع  $2\text{m} \times 2\text{m}$  را حمل می نماید؛ و ارتفاع آب درون آن در حالت سکون  $2\text{m}$  می باشد، برابر با مقدار ثابت  $10 \sqrt{3} \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$  باشد، اختلاف ارتفاع بین بالاترین و پایین ترین نقطه سطح آزاد آب درون مخزن،

$$g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

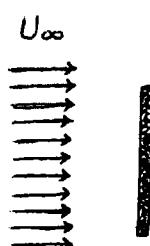
- $\sqrt{3}$  (۲)
- $2\sqrt{3}$  (۳)

-۱۲۴ معادله ناویراستوکس را، در کدام یک از حالت های زیر، نمی توان به کار برد؟

- (۱) جریان، آشفته باشد.
- (۲) جریان، آرام باشد.
- (۳) سیال، نیوتینی باشد.
- (۴) سیال، خواص ثابت نداشته باشد.

-۱۲۵ یک صفحه نازک مطابق شکل رو به رو، در مسیر جریان سیال قرار گرفته است. در صورتی که متواتسط فشار در جلو و پشت صفحه به ترتیب  $7^{\circ}$  فشار نقطه سکون و  $4^{\circ}$  فشار نقطه سکون (خلاء) باشد، ضرب ب درگ، کدام است؟

- (۱)  $15^{\circ}$
- (۲)  $3^{\circ}$
- (۳)  $55^{\circ}$
- (۴)  $1/1^{\circ}$



-۱۲۶ در پمپ ها، کاویتاسیون در چه زمانی رخ می دهد؟

- (۱) مقدار NPSH، کمتر از  $2$  باشد.
- (۲) NPSH موجود، بیشتر از NPSH مورد نیاز باشد.
- (۳) NPSH موجود، کمتر از NPSH مورد نیاز باشد.

-۱۲۷ در یک خط لوله گاز، برای اندازه‌گیری دبی عبوری از یک اریفیس استفاده شده است. دانسیته سیال عبوری از لوله دو برابر دانسیته گاز اولیه شده و افت فشار در این حالت، چهار برابر افت فشار سیستم در حالت اولیه می‌باشد. دبی عبوری در حالت دوم چند برابر مقدار قبلی است؟

$\sqrt{2}$  (۲)

۰, ۵ (۱)

۳ (۴)

۲ (۳)

-۱۲۸ سیالی، درون خط لوله تازه احداث شده‌ای در حال حرکت می‌باشد. پس از گذشت ۵ سال از کارکرد لوله، مشاهده شده که تنش برشی اعمال شده به جداره لوله، دو برابر مقدار اولیه می‌باشد. در این حالت ضریب اصطکاک ( $f$ ) و افت فشار ( $\Delta p$ ) چند برابر شده است؟

(۱)  $f$  سه برابر و  $\Delta p$  ثابت مانده است.

(۱)  $f$  و نیم برابر و  $\Delta p$  ثابت مانده است.

(۴)  $f$  چهار برابر و  $\Delta p$  دو برابر شده است.

(۳)  $f$  و  $\Delta p$  هر دو، دو برابر شده‌اند.

-۱۲۹ الگوی جريان در پره‌های ..... از نوع ..... است.

(۱) Paddle - شعاعی Propeller (۲)

(۱) Paddle - شعاعی

(۴) Propeller - شعاعی، محوری

(۳) Turbine - شعاعی

-۱۳۰ کدام گزینه در مورد یک جريان مأفوّق صوت صحیح است؟

(۱) افزایش سطح مقطع سبب افزایش سرعت می‌گردد.

(۲) کاهش سطح مقطع سبب افزایش سرعت می‌گردد.

(۳) افزایش سطح مقطع سبب کاهش سرعت می‌گردد.

(۴) کاهش و یا افزایش سطح مقطع تأثیری بر سرعت نخواهد داشت.

-۱۳۱ در یک مخزن همزن دار، از یک پره توربینی، برای اختلاط دو سیال نیوتینی استفاده می‌شود. پره با سرعتی حرکت می‌کند که جريان آرام است. در صورتی که سرعت همزن دو برابر شود، به گونه‌ای که جريان باز هم آرام باشد، آنگاه توان مصرفی، چه تغییری می‌کند؟

(۱) تغییر نمی‌کند. (۲) دو برابر می‌شود. (۳) چهار برابر می‌شود. (۴) هشت برابر می‌شود.

-۱۳۲ در جريان خوشی از روی یک کره، هنگامی که عدد اویلر بزرگ و عدد رینولدز کوچک باشد، می‌توان گفت که با دو برابر شدن سرعت و قطر، افت فشار:

(۱) نصف می‌شود. (۲) تغییر نمی‌کند. (۳) دو برابر می‌شود. (۴) چهار برابر می‌شود.

-۱۳۳ در جريان استوکس روی یک کره، کدام گزینه، صادق است؟

(۱) میزان درگ اصطکاکی، دو برابر درگ فشاری است.

(۲) با افزایش عدد رینولدز، ضریب درگ افزایش می‌یابد.

(۳) جدایی در پشت کره و در دور دست جريان، اتفاق می‌افتد.

(۴) دو برابر شدن ویسکوزیتی سیال، میزان درگ کل را چهار برابر می‌کند.

-۱۳۴ در یک برج آکنده، عدد رینولدز و تخلخل به ترتیب  $15^0$  و  $8^0$  می‌باشد. مهندسی برای افزایش راندمان آن، قطر ذرات آکنده را نصف نموده؛ و باعث می‌شود بدون تغییر عدد رینولدز، تخلخل برج نصف شود. افت فشار در این حالت چند برابر می‌شود؟

۶ (۲)

۳ (۱)

۴۸ (۴)

۱۶ (۳)

-۱۳۵ در یک بستر سیال، با افزایش سرعت:

(۱) افت فشار و طول بستر ثابت می‌مانند.

(۳) افت فشار ثابت ولی طول بستر افزایش می‌یابد.

-۱۳۶ یک هواپیمای کنکورد، در حال حرکت با سرعت  $\frac{\text{km}}{\text{hr}} ۲۰۰۰$  می‌باشد. در اثر برخورد با جریان هوای متلاطم، خلبان سرعت

هواپیما را به  $\frac{\text{km}}{\text{hr}} ۱۰۰۰$  کاهش می‌دهد. در صورتی که قبل از کاهش سرعت، زاویه مخروط ماخ با افق برابر با  $۳۰^\circ$  باشد،

پس از کاهش سرعت، زاویه با افق، چند درجه خواهد شد؟

۶۰° (۲)

۳۰° (۱)

۹۰° (۴)

۷۵° (۳)

-۱۳۷ در جریان فانو، هنگامی که جریان مادون صوت باشد، گزینه صحیح کدام است؟

۱) فشار افزایش می‌یابد.  
۲) عدد ماخ می‌تواند بیشتر از یک گردد.

۳) درجه حرارت نقطه سکون کاهش می‌یابد.  
۴) وجود اصطکاک، سبب افزایش شتاب جریان می‌گردد.

-۱۳۸ در جریان رایلی، به ازای چه مقادیری از عدد ماخ (Ma) به ترتیب  $= ۰$  و  $= \infty$ ، می‌گردد؟

$\sqrt{\frac{1}{k}}$ , ۱ (۲)

$\frac{1}{2}$ , ۲ (۱)

$\sqrt{k}$ ,  $\sqrt{\frac{1}{k}}$  (۴)

$1, \sqrt{k}$  (۳)

-۱۳۹ کدامیک از موارد زیر، بر مؤلفه‌ی شتابی افت فشار جریان دو فازی درون یک خط لوله، اثر کمتری دارد؟

۱) الگوی جریان  
۲) انتقال جرم بین دو فاز

۴) تغییر سطح مقطع خط لوله

۱) الگوی جریان

۳) تغییر فشار درون خط لوله

-۱۴۰ درون یک جریان دو فازی افقی با الگوی حبابی، سرعت ظاهری فاز گاز و مایع در یک نقطه به ترتیب  $\frac{\text{m}}{\text{s}} ۱۱$  و  $\frac{\text{m}}{\text{s}} ۹$  و

سرعت لغزش بین دو فاز در آن نقطه  $\frac{\text{m}}{\text{s}} ۱$  است. میزان ماندگی مایع (liquid hold up)، در آن نقطه، کدام است؟

۸۵° (۲)

۸۰° (۱)

۹۵° (۴)

۹۰° (۳)