



سوالات تخصصی مهندسی شیمی آزمون استخدامی

پتروشیمی سبلان سال ۹۷

(ارسالی کاربران)



Www.IranEstekhdam.Ir

خواننده گرامی؛ در جهت بهبود کیفیت این فایل؛ لطفاً هرگونه انتقاد و پیشنهاد خود در مورد مطالب آن و یا گزارش مشکل را به آدرس ایمیل و یا با شماره تلفن زیر مطرح نمایید:

شماره تلفن تماس: ۰۴۱-۴۲۲۷۳۶۷۳ | آدرس ایمیل: soal@iranestekhdam.ir

خطار مهم

هرگونه حذف آرم یا لوگوی سایت ایران استخدام و یا اضافه کردن آرم؛ نوشته و محتوای دیگر از نظر سایت ایران استخدام غیر مجاز می باشد.

Www.IranEstekhdam.Ir



«توجه مهم»

جهت تهیه کتابهای آموزشی و دانلود سایر نمونه سوالات استخدامی به همراه پاسخنامه
به آدرس زیر مراجعه بفرمایید:

اینجا کلیک نمایید



آزمون دعوت به همکاری

شرکت پتروشیمی سبلان

دفترچه سوالات عمومی و تخصصی گروه:

کارشناسی و کارشناسی ارشد

مهندسی شیمی

(کلیه گرایش‌ها به جز صنایع غذایی و معدنی)

شماره داوطلب:

نام و نام خانوادگی:

زمان آزمون: ۱۳۰ دقیقه

تعداد سوالات: ۱۱۰

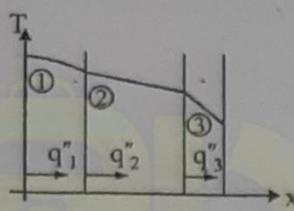
۱۹ بهمن ماه ۱۳۹۷

| تا شماره | از شماره | تعداد سوال | مواد امتحانی |
|----------|----------|------------|---------------------|
| ۷۵ | ۶۱ | ۱۵ / | زبان و ادبیات فارسی |
| ۹۰ | ۷۶ | ۱۵ / | هوش و استعداد |
| ۱۰۵ | ۹۱ | ۱۵ / | مبانی کامپیوتر |
| ۱۲۰ | ۱۰۶ | ۱۵ / | زبان انگلیسی |
| ۱۷۰ | ۱۲۱ | ۵۰ | تخصصی |

توجه: به هر ۳ پاسخ نادرست یک نمره منفی تعلق خواهد گرفت.

۱۷

- ۱۳۱- در شکل زیر، توزیع دمای پایا در یک دیواره مرکب که از سه ماده با مساحت همسان تشکیل شده است، دیده می‌شود. کدامیک از جملات زیر درباره
 (شار حرارتی در مرازها) صحیح است؟



- (۱) $q''_1 < q''_2 < q''_3$
 (۲) $q''_2 < q''_1 < q''_3$
 (۳) $q''_3 < q''_2 < q''_1$
 (۴) $q''_1 = q''_2 = q''_3$

۱۳۲- توزیع دما در یک صفحه در حالت پایا $T(x,y) = \frac{W}{m^2 C} x^2 + 2xy$ است. اگر $k = \frac{W}{m^2 C}$ باشد، شدت انتقال حرارت در نقطه $x=1, y=1$ چند
 وات بر متر مربع است؟

$$n = k(x+y) = 1$$

(۱) ۵
 (۲) ۴
 (۳) ۳
 (۴) ۲



$$\frac{1}{4} \times 1^2 + 3 \times 1 \times 1 = 3,5$$

۱۳۳- کدامیک از تعابیر زیر برای تئوری ظرفیت حرارتی مرکز (Lumped Heat Capacity) صادق است؟

- (۱) مقاومت هدایتی و مقاومت جابه‌جایی آن بسیار زیاد است.

- (۲) مقاومت هدایتی جسم نسبت به مقاومت جابه‌جایی آن بسیار زیاد است.

- (۳) مقاومت هدایتی جسم در مقایسه با مقاومت جابه‌جایی قابل اغماض است.

- (۴) نرش تبادل حرارت صفر و به طور کامل انتقال حرارت از جسم به محیط صورت نمی‌گیرد.

- ۱۳۴- گلوه فلزی داغی که از یک اسلحه شلیک شده است، در هوا در حال حرکت است. کدام گزینه درست است؟

- (۱) به سرعت جسم و اختلاف دما با هوا وابسته است.

$$Nu < Bi$$

$$Nu = Bi$$

$$Nu > Bi$$

- ۱۳۵- صفحه‌ای شار ثابت حرارتی دریافت می‌کند. سیالی از روی صفحه به صورت آرام و پایا جریان دارد. اختلاف دما بین صفحه و سیال چگونه است؟

- (۱) در ابتدای صفحه، بیشتر از وسط صفحه است.

- (۲) در ابتدای صفحه ثابت است.

- (۳) در ابتدای صفحه، کمتر از وسط صفحه است.

- ۱۳۶- در هر کدام از دو حالت مقابل در یک مبدل حرارتی پوسته و لوله، سیال را از کدام قسمت باید عبور داد؟ الف- سیال جرمزا ب- سیال خورنده

- (۱) در حالت الف از لوله و در حالت ب از پوسته عبور کند.

- (۲) در هر دو حالت باید از لوله عبور کند.

- (۳) در حالت الف از پوسته و در حالت ب از لوله عبور کند.

- (۴) در حالت الف باید از پوسته عبور کند.

- ۱۳۷- اگر یک گاز واقعی، تحول خفگی را طی کند، آنگاه

- (۱) دمای خروجی گاز الزاماً از دمای ورودی آن بیشتر است.

- (۲) دمای خروجی گاز، الزاماً از دمای ورودی آن کمتر است.

- (۳) دمای خروجی گاز، ممکن است از دمای ورودی آن بیشتر باشد.

- (۴) دمای خروجی گاز با دمای ورودی آن برابر است.

- ۱۳۸- یک گاز ایده‌آل به صورت آدیباپاتیک از $P_i = 2\text{bar}$, $T_i = 300\text{K}$ به $P_f = 1\text{bar}$ منبسط می‌شود. حداکثر کار به ازای هر مول گاز که بر روی محیط انجام می‌شود، چقدر است؟ ($C_p = 2R$)

$$(300\text{K})R$$

$$(150\text{K})R$$

$$(100\text{K})R$$

$$(50\text{K})R$$

- ۱۳۹- تانک صلب عایقی توسط یک غشا به دو قسمت مساوی تقسیم شده است. یک قسمت از این تانک محتوی یک گرم مول گاز ایده‌آل در شرایط ۸۰۰ کیلوپاسکال و دمای ۵۰ درجه سانتی‌گراد است و قسمت دیگر خالی است. اگر غشا گسیخته شود، تغییر آنتروپی گاز تحت فرآیند انبساط چقدر است؟

- (۱) اطلاعات مسأله کافی نیست.

$$-R \ln 2$$

$$R \ln 2$$

$$1)$$

- ۱۴۰- کدام گزینه بهترین بیان برای قانون دوم ترمودینامیک است؟

- (۱) فرآیند، همواره در جهتی انجام می‌گیرد که تغییر آنتروپی سیستم بزرگتر از صفر گردد.

- (۲) فرآیند، همواره در جهتی انجام می‌گیرد که تغییر آنتروپی سیستم، از تغییر آنتروپی محیط بزرگتر گردد.

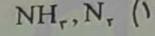
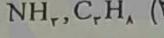
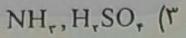
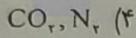
- (۳) فرآیند، همواره در جهتی انجام می‌گیرد که مجموع تغییرات آنتروپی سیستم و محیط، بزرگتر یا مساوی صفر گردد.

- (۴) فرآیند، همواره در جهتی انجام می‌گیرد که تغییرات آنتروپی سیستم و محیط کوچکتر از صفر گردد.

سوالات آزمون تخصصی مهندسی شیمی

۱۴۱- توان تولیدی یک موتور حرارتی 100 مگاوات بوده و راندمان حرارتی آن، 50 درصد است. برای دفع گرما در کندانسور از آب استفاده می‌شود. اگر شدت جرمی آب خنک کن در کندانسور 4000 کیلوگرم بر ثانیه باشد، افزایش دمای آب خنک کن چند درجه سانتی‌گراد خواهد بود؟

۹ (۴) T_c ۱۲ (۳) T_c ۶ (۲)



$$\text{کدام} = -\frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P, \quad \kappa = -\frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial P} \right)_T \quad \text{مقدار} = \left(\frac{\partial u}{\partial V} \right)_T$$

$P \frac{\kappa}{\beta} - T$ (۳)

$P \frac{\beta}{\kappa} - T$ (۳)

$T \frac{\kappa}{\beta} - P$ (۲)

$T \frac{\beta}{\kappa} - P$ (۱)

۱۴۴- یک مخلوط دوتایی نسبت به قانون راتول (شرایط آرمانی)، انحراف منفی دارد. اگر در غلظت و دمای ثابت، فشار سیستم را به تدریج کاهش دهیم، چگونه به جوش می‌آید؟

(۲) در همان فشار و دمای مخلوط آرمانی

(۴) نسبت به مخلوط آرمانی دیرتر

(۱) در همان فشار و دمای مخلوط آرمانی

(۳) نسبت به مخلوط آرمانی زودتر

۱۴۵- در فرآیند دیالیز، انتقال از درون غشا از به اتفاق می‌افتد.

(۲) حلال- محلول - حلال

(۴) ماده حل شده- محلول - حلال

(۱) حلال- محلول - حلال

(۳) ماده حل شده- حلال - محلول



۱۴۶- مفهوم فیزیکی عدد بدون بعد اشمیت، نسبت ضریب نفوذ به ضریب نفوذ است.

(۴) مولکولی - حرارتی

(۱) حرارتی - مولکولی

(۳) مومنتوم - مولکولی

(۲) مومنتوم - مولکولی

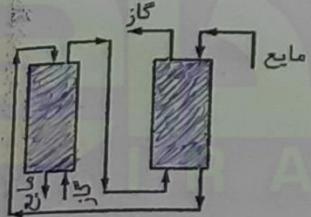
۱۴۷- در انتقال جرم یک سیستم گاز- مایع برای اینکه میزان انتقال جرم افزایش یابد، مجبوریم در فاز مایع ایجاد تلاطم نماییم. با توجه به این موضوع، کل مقاومت در می‌باشد.

(۱) برابر انتقال جرم در فاز مایع

(۴) فصل مشترک دو فاز گاز و مایع

(۳) برابر انتقال جرم در هر دو فاز گاز و مایع

۱۴۸- از دو ستون جذب با جریان‌های معکوس که به شکل زیر به یکدیگر مربوط شده‌اند، برای جذب ماده A از هوا توسط آب استفاده می‌شود. معادلات خطوط عملیاتی در برج به کدام صورت قرار می‌گیرد؟



(۱) دو خط در یک امتداد قرار می‌گیرند.

(۲) هر دو خط در یک طرف منحنی تعادلی ولی با شیوه‌های متفاوت قرار می‌گیرند.

(۳) با اطلاعات موجود، اظهار نظر نمی‌توان نمود.

(۴) هر خط در یکی از دو طرف منحنی تعادل قرار می‌گیرد.

۱۴۹- اگر خوارک ورودی به یک برج تقطیر دوجزئی، 96% مولی اتانول و 4% مولی آب باشد، محصولات این برج چه خواهند بود؟

(۲) الكل خالص و مخلوط 90% الكل و 10% آب

(۴) الكل خالص و مخلوط 96% الكل و 4% آب

(۱) الكل خالص و آب خالص

(۳) آب خالص و مخلوط 96% الكل و 4% آب

۱۵۰- اگر بخار خروجی از ریبویلر یک برج تقطیر سینی دار به حالت سوبرهیت وارد برج شود،

(۱) در اولین سینی از پایین برج شدت جریان بخار افزایش می‌یابد. (۲) درجه حرارت تعدادی از سینی‌های پایین برج یکسان می‌شود.

(۳) در چند سینی اول پایین برج، حالت طغیان ایجاد می‌نماید. (۴) سینی‌های زیر محل عبور خوارک، حالت نرمال خود را از دست می‌دهند.

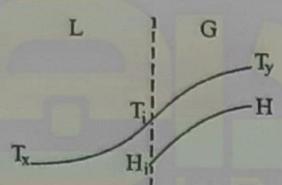
۱۵۱- در تقطیر یک مخلوط دوجزئی، معادله $y = 0.75x + 0.15$ برقرار است. خوارک ورودی به برج به کدام صورت زیر می‌باشد؟

(۴) دو فازی

(۳) مایع اشباع

(۲) بخار داغ

(۱) مایع سرد



۲) غلظت حجم محلول در فاز Extract بالاترین مقدار ممکن است.

۳) همه موارد

۱۵۲- در استخراج مایع- مایع در نقطه Plait

۱) ترکیب دو فاز Extract و Raffinate یکسان است.

۲) مقدار دو فاز Extract و Raffinate یکسان است.

۱۵۳- پروفایل دما و غلظت مقابل، مربوط به کدام دستگاه است؟

۲) کولر آبی

۴) برج خنک کننده آب (قسمت تختانی)

۱) رطوبت گیر

۳) برج خنک کننده آب (قسمت فوقانی)

۱۵۴- در یک خشک کن دور، با جریان مختلف الجهت، افزایش کدامیک از عوامل زیر، موجب افزایش موجودی ماده جامد درون خشک کن می شود؟

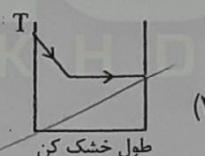
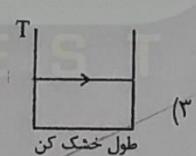
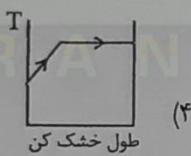
۱) دور خشک کن ۲) قطر خشک کن ۳) شدت جریان گاز ۴) شیب خشک کن

۱) دور خشک کن

۱۵۵- در فرآیند فیلتراسیون برای کیک های مقاومت ویژه مستقل از در لایه است.

۱) تراکم پذیر- افت فشار ۲) تراکم ناپذیر- افت فشار ۳) تراکم ناپذیر- افت فشار و مکان ۴) تراکم ناپذیر- افت فشار و مکان

۱۵۶- پروفیل هر درجه حرارت برای یک نمونه مرطوب که در یک خشک کن پیوسته، در حال خشک شدن است، در صورتی که در ابتدای ورود به خشک کن، جسم کاملاً مرطوب و در خروج آن، کاملاً خشک باشد، به چه صورت است؟



۱۵۷- در واکنش برگشت پذیر ابتدایی $A \xrightarrow{k_1} B \xleftarrow{k_2}$ که با خوارک خالص A آغاز شده است، در صورتی که حداقل تبدیل تعادلی، ۶۰٪ باشد، کدام رابطه

$$\frac{k_1}{k_2} = 2/5k_1 \quad (۱) \quad \frac{K_1}{K_2} = 2/5 \quad (۲) \quad \frac{1}{1-0.6} = 1/2 \quad (۳) \quad k_1 = 1/5k_2 \quad (۴)$$

$$k_1 = 1/5k_2 \quad (۲)$$

$$k_1 = 1/6k_2 \quad (۱)$$

بین k_1 و k_2 برقرار است؟

۱۵۸- در یک واکنش تعادلی که تعداد مولکول های محصولات، بیش از تعداد مولکول های مواد اولیه است، کدام جمله صحیح است؟

۱)

۲)

۳)

۴) افزایش فشار، میزان ثابت تعادل را کاهش می دهد. ۵) افزایش فشار، میزان ثابت تعادل را افزایش می دهد. ۶) افزایش درجه حرارت، سبب کاهش سرعت واکنش می شود. ۷) در نقطه تعادل می توان با تغییر درجه حرارت، میزان تبدیل را تغییر داد.

۱۵۹- واکنش $R \rightarrow 2A + 2B$ در فاز مایع در یک راکتور Batch انجام می گیرد. اگر چنانچه واکنش را با نسبت مولی $\frac{A}{B} = \frac{2}{3}$ شروع کنیم، زمان لازم

برای رسیدن این نسبت به $\frac{1}{2}$ چقدر خواهد بود؟

۱) بلا فاصله از شروع واکنش ۲) بعد از زمان بی نهایت ۳) بعد از دو ساعت ۴) این نسبت با گذشت زمان عوض نمی شود.

۱)

۲)

۳)

۴)

۱۶۰- گاز A با غلظت اولیه 100 mol/l بر لیتر جهت انجام واکنش $R \rightarrow 2A$ به یک راکتور Mixed وارد می شود. اگر غلظت A در خروجی به 10 mol/l بر لیتر برسد، درصد تبدیل چقدر است؟

$$94/7 \quad (۲)$$

$$90 \quad (۱)$$

۱۶۱- واکنش ابتدایی $A \rightarrow S + B$ در فاز مایع و در یک راکتور لوله ای پیوسته انجام می پذیرد. چنانچه کسر تبدیل در راکتور مذکور برابر $1/4$ باشد، اگر شدت خوارک ورودی نصف شود، تبدیل چند درصد خواهد شد؟

۱)

۲)

۳)

۴)

۵)

۱۶۲- واکنش ابتدایی $\begin{cases} A \xrightarrow{k_1} 2R \\ A \xrightarrow{k_2} 3S \end{cases}$ در فاز مایع در یک راکتور لوله ای پیوسته در شرایط ایزوترمال انجام می شود. در صورتی که تعداد مول های تولیدی R نسبت به تعداد مول های تولیدی S، ۴ برابر باشد، رابطه $\frac{k_1}{k_2}$ چقدر است؟ ($C_{A_0} \neq 0, C_{R_0} = C_{S_0} = 0$)

$$(C_{A_0} \neq 0, C_{R_0} = C_{S_0} = 0) \quad \frac{k_1}{k_2}$$

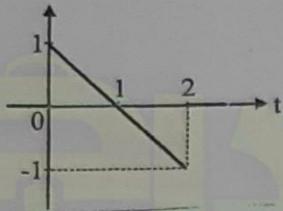
$$12 \quad (۴)$$

$$9/3 \quad (۳)$$

$$6/2 \quad (۲)$$

$$3/1 \quad (۱)$$

۱۶۳- لپلاس تابع $F(t)$ که در شکل مقابل نشان داده شده است، کدام است؟



$$-\frac{1}{s^r} + \frac{1}{s} + \frac{e^{-rs}}{s^r} + \frac{e^{-rs}}{s} \quad (2)$$

$$\frac{1}{s^r} + \frac{1}{s} + \frac{e^{-rs}}{s^r} + \frac{e^{-rs}}{s} \quad (4)$$

$$-\frac{1}{s^r} - \frac{1}{s} + \frac{e^{-rs}}{s^r} + \frac{e^{-rs}}{s} \quad (1)$$

$$-\frac{1}{s^r} + \frac{1}{s} + \frac{e^{-rs}}{s^r} - \frac{e^{-rs}}{s} \quad (3)$$

۱۶۴- یک مخزن اختلاط با حجم ۲۰۰ لیتر با شدت حجمی ورودی ثابت ۵۰ لیتر بر دقیقه عمل می‌کند. اگر غلظت ورودی از مقدار ثابت ۵۰ گرم بر لیتر به طور ناگهانی ۱۰۰ گرم بر لیتر شود، غلظت داخل مخزن بعد از ۴ دقیقه، چند گرم بر لیتر خواهد بود؟



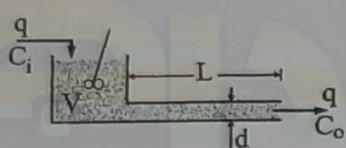
۸۱/۵ (۴)

۶۸/۵ (۳)

۳۱/۵ (۲)

۱۸/۵ (۱)

۱۶۵- در مخزن اختلاط مقابله، تابع انتقال کدام است؟ ($d = 1/2m, q = 1 \frac{m^r}{min}, L = 1.0 \cdot m, V = 2m^r$)



$$\frac{e^{-\frac{\pi s}{r}}}{2s+1} \quad (2)$$

$$\frac{e^{\frac{\pi s}{r}}}{s+1} \quad (4)$$

$$\frac{e^{-\frac{\pi s}{r}}}{2s+1} \quad (1)$$

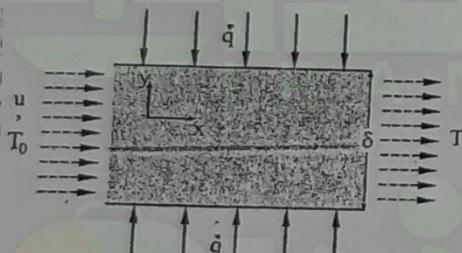
$$\frac{e^{\frac{\pi s}{r}}}{2s+1} \quad (3)$$

۱۶۶- تابع تبدیل مدار باز سیستمی به صورت $GH(s) = \frac{k(s+1)(s+2)}{s(s-1)(s+2)}$ است. کدام عبارت درست است؟

(۱) سیستم همواره ناپایدار است.

(۲) سیستم در بهره‌های کم ناپایدار و در بهره‌های بالا پایدار است. (۳) سیستم در بهره‌های کم پایدار و در بهره‌های بالا ناپایدار است.

۱۶۷- مایعی با دمای T_0 و سرعت یکنواخت u وارد کanalی به ضخامت δ می‌شود. سطوح بالایی و پائینی کanal، تحت شار حرارتی یکنواخت q می‌باشد. کدامیک از گزینه‌های زیر نادرست است؟



(۱) با فرض تابعیت دما به صورت $T(x, y)$ ، q در معادله دیفرانسیلی ظاهر می‌شود.

(۲) با فرض تابعیت دما به صورت $T(x)$ ، q در معادله دیفرانسیلی ظاهر می‌شود.

(۳) با فرض تابعیت دما به صورت $T(y)$ ، q در معادله دیفرانسیلی ظاهر می‌شود.

(۴) با فرض تابعیت دما به صورت $T(x, y)$ ، q در شرایط مرزی مدل ظاهر می‌شود.

۱۶۸- مایعی بین دو صفحه بزرگ به صورت آرام و پایدار جریان دارد. دمای ورودی مایع T_0 بوده و دمای دو صفحه T_w می‌باشد ($T_w > T_0$). کدام گزینه معادله دمای درون مایع را نشان می‌دهد؟ (z جهت جریان و y جهت عمود بر جریان و صفحه است).

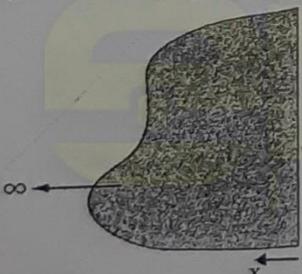
$$\rho C_p V_z \frac{\partial T}{\partial z} = h(T_w - T) \quad (2)$$

$$k \frac{\partial^r T}{\partial y^r} = \rho C_p V_z \frac{\partial T}{\partial z} \quad (4)$$

$$\rho C_p \frac{\partial T}{\partial y} = k \frac{\partial^r T}{\partial z^r} \quad (1)$$

$$\frac{\partial^r T}{\partial y^r} + \frac{\partial^r T}{\partial z^r} = 0 \quad (3)$$

۱۶۹- یک جسم نیمه‌بینهایت با ضریب نفوذ گرمایی α ، در دمای اولیه T_i قرار دارد. سطح آن ($x = 0$) به طور ناگهانی در معرض دمای T_∞ قرار می‌گیرد. توزیع گذرای دمای جسم کدام است؟



$$\frac{T - T_i}{T_\infty - T_i} = 1 + \operatorname{erf}\left(\frac{x}{\sqrt{4\alpha t}}\right) \quad (2)$$

$$\frac{T - T_i}{T_\infty - T_i} = 1 + \operatorname{erf}\left(\frac{\sqrt{4\alpha t}}{x}\right) \quad (4)$$

$$\frac{T - T_i}{T_\infty - T_i} = 1 - \operatorname{erf}\left(\frac{x}{\sqrt{4\alpha t}}\right) \quad (1)$$

$$\frac{T - T_i}{T_\infty - T_i} = 1 - \operatorname{erf}\left(\frac{\sqrt{4\alpha t}}{x}\right) \quad (3)$$

۱۷۰- اگر برای حل معادله دیفرانسیل $\frac{d}{dx} (y'') = 1, y(0) = 0, y'(0) = 0$ روش رانگ کوتای مرتبه دوم با طول گام $h = 0.5$ استفاده شود، (۱) y کدام است؟

$\frac{1}{9}$ (۴)

$\frac{19}{9}$ (۳)

$\frac{13}{8}$ (۲)

$\frac{1}{5}$ (۱)



«توجه مهم»

جهت تهیه کتابهای آموزشی و دانلود سایر نمونه سوالات استخدامی به همراه پاسخنامه
به آدرس زیر مراجعه بفرمایید:

اینجا کلیک نمایید



ایران استکدام

سرویس خصوصی خدمات عام المنفعه اخبار شغل و استخدام

Www.IranEstekhdam.Ir

خواننده گرامی؛ در جهت بهبود کیفیت این فایل؛ لطفاً هرگونه انتقاد و پیشنهاد خود در مورد مطالب آن و یا گزارش مشکل را به آدرس ایمیل و یا با شماره تلفن زیر مطرح نمایید:

آدرس ایمیل: soal@iranestekhdam.ir

شماره تلفن تماس: ۰۴۱-۴۲۲۷۳۶۷۳



خطار مهم

هرگونه حذف آرم یا لوگوی سایت ایران استخدام و یا اضافه کردن آرم؛ نوشته و محتوای دیگر از نظر سایت ایران استخدام غیر مجاز می باشد.