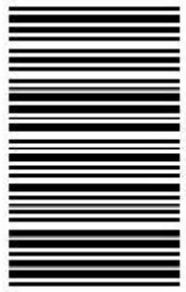
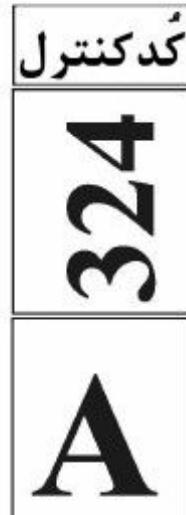


مستر تست: وبسایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد



324A

محل امضا:

نام:

نام خانوادگی:

صبح جمعه
۹۶/۲/۸
«دفترچه شماره ۲»



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

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

آزمون ورودی دوره‌های کارشناسی ارشد نایپوسته داخل – سال ۱۳۹۶

شیمی – کد ۱۲۰۳

مدت پاسخگویی: ۶۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۳۰

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۶	شیمی کاربردی (اصول محاسبات شیمی صنعتی، شیمی صنعتی ۱ و ۲، اصول تصفیه آب و پساب‌های صنعتی و خوردگی فلزات)	۳۰	۱۵۱	۱۸۰

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نیست.

حق جا، تکثیر و انتشار سوالات به هر روش (الکترونیکی و ...) بس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می‌باشد و با مخالفین برای مقررات رفتار می‌شود.

آخرین اخبار و اطلاعات آزمون کارشناسی ارشد در وبسایت مستر تست

مستر تست: وبسایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

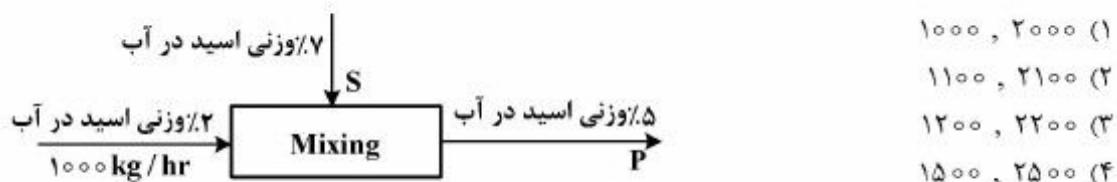
صفحه ۲

324A

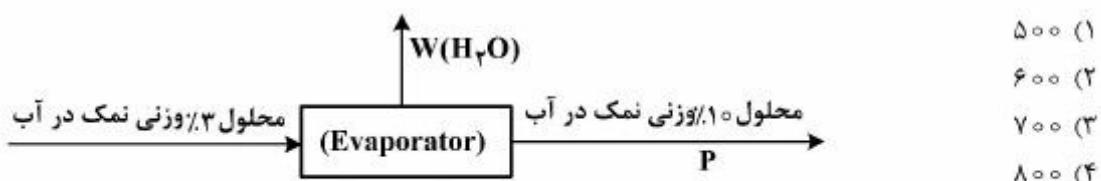
آزمون شیمی (کد ۱۲۰۳)

شیمی کاربردی (اصول محاسبات شیمی صنعتی، شیمی صنعتی ۱ و ۲، اصول تصفیه آب و پساب‌های صنعتی و خوردنگی فلزات):

۱۵۱- برای تولید اسیداستیک ۵٪ وزنی در آب از عملیات زیر استفاده می‌شود. مقادیر P و S به ترتیب چه مقدار می‌باشند؟

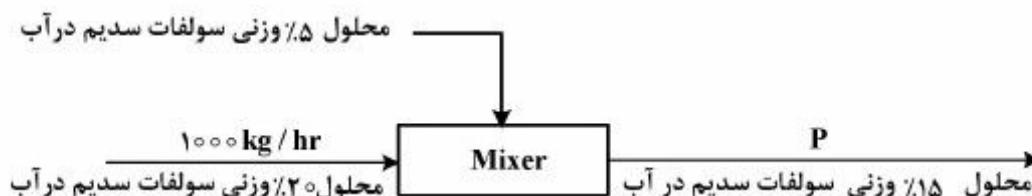


۱۵۲- آب نمک ۳٪ وزنی نمک در آب در یک تبخیر کننده (Evaporator)، تبخیر شده و تبدیل به آب نمک ۱۰٪ (وزنی) می‌شود. میزان آب تبخیر شده بر حسب $\frac{\text{kg}}{\text{hr}}$ چقدر است؟



۱۵۳- برای تهییه محلول ۱۵٪ وزنی سولفات سدیم (Na_2SO_4) از روش مخلوط کردن دو محلول متفاوت استفاده

می‌شود. مقدار تولید (P) بر حسب $\frac{\text{kg}}{\text{hr}}$ چقدر است؟



مستر تست: وبسایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۳

324A

آزمون شیمی (کد ۱۲۰۳)

- ۱۵۴- از سوزاندن کربن خالص با اکسیژن خالص گازهای زیر حاصل شده است. چند درصد اکسیژن اضافی در این احتراق بکار رفته است؟

CO_2 90 mols

CO 10 mols

O_2 10 mols

۵ (۱)

۸ (۲)

۹ (۳)

۱۰ (۴)

- ۱۵۵- شکل زیر یک سیستم متبلور کننده (Crystallizer) را نشان می‌دهد. مقدار (s) بر حسب $\frac{\text{kg}}{\text{s}}$ به کدام جواب نزدیکتر است؟



۴۲/۱ (۱)

۴۲/۱ (۲)

۴۲/۸ (۳)

۵۳/۸ (۴)

- ۱۵۶- اگر هوایی در فشار ثابت یک اتمسفر گرم شود،

(۱) رطوبت نسبی آن افزایش و حجم مخصوص آن، کاهش می‌یابند.

(۲) رطوبت نسبی کاهش و حجم مخصوص آن افزایش می‌یابد.

(۳) رطوبت نسبی و انتالپی هوا افزایش می‌یابند.

(۴) رطوبت نسبی آن ثابت ولی انتالپی آن افزایش می‌یابد.

- ۱۵۷- اگر ضرب نفوذ مولکولی بخار آمونیاک در بخار اتانول $D_{\text{NH}_3-\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} = 0.12 \frac{\text{cm}^2}{\text{s}}$ باشد، در شرایط یکسان

ضریب نفوذ مولکولی آمونیاک مایع در اتانول مایع به تقریب چقدر است؟

۰/۱۲×۱۰^{-۴} (۱)

۱/۲×۱۰^{-۵} (۲)

۱/۲ (۳)

۱۲ (۴)

مستر تست: وبسایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۴

324A

آزمون شیمی (کد ۱۲۰۳)

- ۱۵۸- دیواره مکعبی تشکیل شده از دو دیوار مسطح و از نظر هندسی کاملاً مشابه که ضریب هدايتی k_1 چهار برابر k_2 می باشد. دمای فصل مشترک دو دیوار کدام است؟

$$T_1 \quad k_1 = 4k_2 \quad k_2 \quad T_2$$

$$\frac{1}{2}(T_1 + T_2) \quad (1)$$

$$\frac{1}{5}(4T_1 + T_2) \quad (2)$$

$$\frac{1}{5}(4T_2 + T_1) \quad (3)$$

$$\frac{1}{5}(5T_1 - 4T_2) \quad (4)$$

- ۱۵۹- برای اندازه گیری فشارهای کوچک از کدام یک از وسائل زیر استفاده می شود؟

(۱) مانومتر مایل که با سیال با دانسیته زیاد، پوشیده است.

(۲) مانومتر مایل که با سیال با دانسیته کم، پوشیده است.

(۳) مانومتر عمودی که با دو سیال غیرهمزنگ با دانسیته های مختلف پوشیده است.

(۴) مانومتر عمودی که با دو سیال غیرهمزنگ با دانسیته های یکسان پوشیده است.

- ۱۶۰- رابطه ضریب کلی انتقال حرارت و ضرایب جابجایی انتقال حرارت در یک مبدل حرارتی به صورت $\frac{1}{U} = \frac{1}{h_i} + \frac{1}{h_o}$

است. چه شرایطی در این مبدل حرارتی وجود دارد؟

(۱) تغییرات درجه حرارت یکی از دو فازهای گرم و سرد بسیار کوچک بوده است.

(۲) تغییرات درجه حرارت یکی از دو فازهای گرم و سرد بسیار بزرگ بوده است.

(۳) دیواره فلزی بین دو فاز گرم و سرد بسیار نازک بوده است.

(۴) سطح تماس دو فاز گرم و سرد بسیار بزرگ بوده است.

- ۱۶۱- حرکت یک مایع درون یک لوله مدور تابع معادله برنولی می باشد. اگر به دلیل اصطکاک مایع و دیواره لوله، بخواهیم میزان افت انرژی را در معادله برنولی وارد کنیم:

(۱) باید این افت انرژی در طرف راست معادله برنولی منظور شود.

(۲) باید این افت انرژی در طرف چپ معادله برنولی منظور شود.

(۳) این افت انرژی در معادله برنولی هیچ تغییری ایجاد نخواهد کرد.

(۴) باید این افت انرژی در هر دو طرف چپ و راست معادله برنولی منظور شود.

- ۱۶۲- در برج تقطیر سینی دار پیوسته، اگر دبی جریان های مایع و بخار در بالای برج (G ، L) نسبت به دبی جریان های مایع و بخار در پایین برج (\bar{G} ، \bar{L}) حالت های $\bar{G} + F > G$ و $\bar{L} > L$ را داشته باشند، حالت خوراک این برج تقطیر چگونه است؟ (F : دبی خوراک است)

(۱) مایع سرد

(۲) مایع اشباع

(۳) بخار اشباع

(۴) بخار فوق گرم

مستر تست: وبسایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۵

324A

آزمون شیمی (کد ۱۲۰۳)

۱۶۳ - خط تبادل (Operating line) بالای محل ورود خوراک در یک برج تقطیر دو جزئی به شکل $y = \frac{2}{3}x + 0,3$ بوده است. نسبت برگشت و ترکیب محصول بالای برج به ترتیب کدامند؟

- (۱) ۰,۸۵ , ۲
- (۲) ۰,۹ , ۲
- (۳) ۰,۸۵ , ۳
- (۴) ۰,۹ , ۳

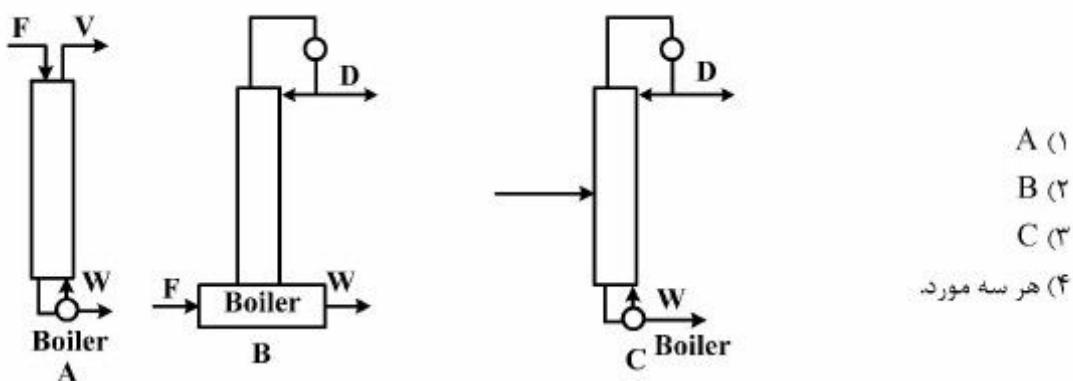
۱۶۴ - در عمل تبخیر جزئی یا ساده (Partial or Simple Vaporization) کدام عامل (عوامل) در طول تبخیر ثابت باقی می‌مانند؟

- (۱) فشار کل سیستم
- (۲) فشار کل سیستم و ترکیب بخار تولیدی
- (۳) فشار کل سیستم و ترکیب فاز مایع در هر لحظه از تبخیر
- (۴) ترکیب فاز مایع در هر لحظه از تبخیر و مقدار تولید بخار بر حسب زمان

۱۶۵ - در یک برج تقطیر دو جزئی با یک خوراک ورودی و دو محصول بالا و پایین برج، تعداد سیستم‌های تئوری بالا و پایین در محل ورود خوراک زیاد بوده است. این حالت به کدام دلیل پیش آمده است؟

- (۱) ارتفاع این برج کوتاه بوده است.
- (۲) قطر برج بسیار کوچک بوده است.
- (۳) نسبت برگشت حداقل و یا نزدیک به حداقل خود بوده است.
- (۴) تفاوت نقطه جوش دو ترکیب بسیار بزرگ بوده است.

۱۶۶ - کدام مورد از سه نوع برج انتقال جرم نشان داده شده را می‌توان برج تقطیر دانست؟



مستر تست: وبسایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۶

324A

آزمون شیمی (کد ۱۲۰۳)

۱۶۷- در محاسبات تعداد سینی یک برج تقطیر دو جزئی از روش (Mc Cabe) خطوط تبادل (Operating lines) مستقیم درنظر گرفته می‌شود. دلیل آن کدام است؟

(۱) در هر سینی تعداد مولی که از فاز پخار به فاز مایع منتقل می‌شود به همان تعداد مول از فاز مایع به فاز پخار در آن سینی انتقال می‌یابد.

(۲) فرض می‌شود که برج کاملاً از نظر حرارتی عایق‌بندی شده و انرژی هدر نمی‌رود.

(۳) وزن مولکولی دو جزء تقطیر را بایکدیگر یکسان در نظر می‌گیرند.

(۴) تغییرات درجه حرارت را در طول برج خطی فرض می‌کنند.

۱۶۸- آمیزه‌ای از آب و اتیل استیلن با نسبت ۵٪ وجود دارد. این آمیزه به صورت یک مخلوط دوفازی مایع است. این مخلوط را حرارت می‌دهیم تا به جوش آید. دمای جوش در فشار یک اتمسفر کدام است؟

t(°C)	۳۸,۵	۶۴,۴	۸۰,۶	۹۶	۹۹,۱۵	۱۱۳,۲	۲۰۴
فشار جزئی آب	۵۱,۱	۱۹۹,۷	۳۶۳,۹	۶۵۷,۶	۷۳۷,۲	۱۲۲۵	۱۷۰۰
فشار جزئی اتیل استیلن	۱,۱	۵,۵	۱۰,۴	۲۰	۲۲,۸	۴۰	۷۶۰

(۱) ۹۶

(۲) ۹۹,۱۵

(۳) ۱۱۳,۲

(۴) ۲۰۴

۱۶۹- پدیده اترووفیکاسیون با افزایش کدام فاکتور آب، تسريع می‌شود؟

COD (۱)

pH (۲)

دما (۳)

TDS (۴)

۱۷۰- فیلتر چکنده (Trickling filter) برای کاهش کدام پارامتر، استفاده می‌شود؟

COD (۱)

BOD (۲)

SS (۳)

TDS (۴)

۱۷۱- در یک واحد صنعتی که از آهک‌زنی برای سبک‌کردن آب استفاده می‌شود، تصمیم گرفته‌اند که علاوه بر آهک از سودا نیز استفاده کنند. دلیل اصلی استفاده از سودا (Na_2CO_3) در این واحد صنعتی، کدام است؟

(۱) کاهش بیشتر سختی منیزیمی

(۲) کاهش بیشتر سختی کلسیمی

(۳) افزایش بیشتر قلیانیت کل pH

(۴) افزایش بیشتر سختی منیزیمی

۱۷۲- از کدام مواد می‌توان برای ضدعفونی کردن آب استفاده کرد؟

(۱) سدیم آلومینات

(۲) سدیم بی‌سولفات

(۳) سدیم هیپوکلریت

(۴) سدیم سولفات

مستر تست: وبسایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۷

324A

آزمون شیمی (کد ۱۲۰۳)

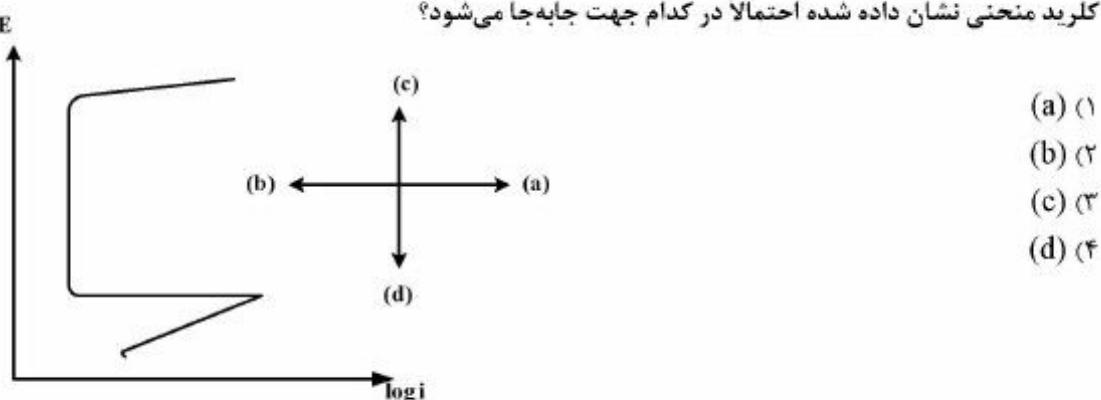
۱۷۳- حجم لجن پس از تهشینی در یک سیلندر یک لیتری برابر 80° میلی لیتر و غلظت مواد معلق مایع مخلوط مساوی 1600 mg/L است. اندیکس لجن (SVI)، کدام است؟

- ۱۲۰ (۱)
- ۱۰۰ (۲)
- ۵۰ (۳)
- ۲۰ (۴)

۱۷۴- تصفیه خانه‌ای 4800 مترمکعب در شبانه‌روز آب تصفیه می‌کند. اگر ابعاد حوض منعقدکننده $4 \times 5 \times 4 \text{ متر}$ باشد، زمان انعقاد چند دقیقه است؟

- ۲۰ (۱)
- ۲۴ (۲)
- ۳۰ (۳)
- ۶۰ (۴)

۱۷۵- در شکل زیر منحنی قطبش آندی برای یک آلیاژ آهن نشان داده شده است. در حضور غلظت نسبتاً بالای یون کلرید منحنی نشان داده شده احتمالاً در کدام جهت جابه‌جا می‌شود؟



۱۷۶- در دیاگرام $E/\log i$ جریان خوردگی از:

- (۱) ابتدای منحنی پلاریزاسیون آندی به دست می‌آید.
- (۲) امتداد منحنی پلاریزاسیون کاتدی و محل تلاقي آن با محور $\log i$ به دست می‌آید.
- (۳) امتداد منحنی پلاریزاسیون آندی و محل تلاقي آن با محور $\log i$ به دست می‌آید.
- (۴) نقطه تلاقي منحنی پلاریزاسیون کاتدی و آندی به دست می‌آید.

۱۷۷- در یک لوله فولادی زیرزمینی، احتمال خوردگی در کدام نواحی بیشتر است؟

- (۱) در بالای لوله در نزدیکترین نقطه به سطح زمین
- (۲) در پایین لوله در دورترین محل نسبت به سطح زمین
- (۳) در تمام نواحی لوله خوردگی یکسان است.
- (۴) در مناطق جانبی لوله

مستر تست: وبسایت تخصصی آزمون کارشناسی ارشد

صفحه ۸

324A

آزمون شیمی (کد ۱۲۰۳)

۱۷۸- کدام عبارت صحیح است؟

- (۱) فلز مس در محیط اسیدی و بدون حضور اکسیژن، خوردگی نمی‌شود.
 - (۲) وقتی که از ۳ الکترود برای اندازه‌گیری الکتروشیمیایی استفاده می‌شود، الکترود مرجع پلاریزه می‌شود.
 - (۳) از روی نمودار بوریه، می‌توان سرعت خوردگی فلز را در ناحیه خوردگی پیش‌بینی کرد.
 - (۴) اختلاف پتانسیل فلز روی و محیط اسیدی 76 mV ولت و این اختلاف برای فلز آهن 44 mV ولت است بنابراین آهن کمتر از فلز روی در این محیط خوردگی نمی‌شود.
- ۱۷۹- پتانسیل الکترود کار نسبت به الکترود مرجع مس / سولفات مس برابر با 2 mV - ولت است، این مقدار نسبت به الکترود مرجع کالومل چند ولت است؟

$$E_{\text{Cu}/\text{CuSO}_4} = 0.34\text{ V}$$

$$E_{\text{Calomel}} = 0.24\text{ V}$$

- ۰/۲۵ (۱)
-۰/۲ (۲)
-۰/۱۵ (۳)
-۰/۱۱ (۴)

- ۱۸۰- بر روی الکترود پلاتین در محیط اسیدی، گاز هیدروژن تولید می‌شود. چنانچه پتانسیل در این حالت 78 mV - ولت و پتانسیل اضافی نیز برابر 6 mV ولت باشد، pH محیط آزمایش، چقدر است؟
(فشار گاز هیدروژن برابر با یک اتمسفر فرض شود.)

- ۱ (۱)
۱/۵ (۲)
۳ (۳)
۴ (۴)