

105F

F

نام :

نام خانوادگی :

محل امضاء :



اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود.

امام خمینی (ره)

صبح جمعه

۹۲/۱۲/۱۶

دفترچه شماره (۱)

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

آزمون ورودی دورهای دکتری (نیمه متاخر) داخل سال ۱۳۹۱

مجموعه شیمی
شیمی کاربردی (کد ۲۲۱۵)

مدت پاسخگویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۴۵

عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی (کنترل دستگاهها و گسترش شیمی از آزمایشگاه به صنعت + واکنش‌گاههای شیمیابی + شیمی تجزیه پیشرفتی)	۴۵	۱	۴۵

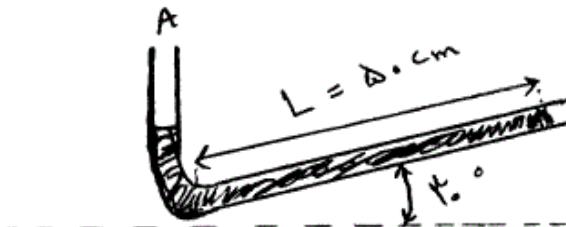
اسندهای سال ۱۳۹۲

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نمی باشد.

-۱

مانومتر شکل زیر با زاویه 30° محتوی آب برای اندازه‌گیری فشار نقطه A به کار می‌رود. هرگاه طول A برابر ۵ سانتی‌متر باشد، فشار نسبی A چند پاسکال است؟



- ۲۴۵۲/۴ (۱)
- ۴۹۰۴/۸ (۲)
- ۲۴۵۲/۴ (۳)
- ۴۹۰۴/۸ (۴)

-۲

از خاصیت پیزوالکتریک کوارتز برای اندازه‌گیری چه کمیتی استفاده می‌شود؟

- (۱) چگالی
- (۲) دما
- (۳) فشار
- (۴) سرعت

-۳

آنامتر (Anemometer) سیم داغ برای اندازه‌گیری کدام کمیت به کار می‌رود؟

- (۱) دمای گازها
- (۲) فشار گازها
- (۳) فشار مایعات
- (۴) سرعت گازها

-۴

هرگاه دمای نقطه A توسط ترموموکوپلی که اتصال سرد آن در T_B باشد، و ولتاژ V_1 را نشان می‌دهد، اندازه‌گیری شود. برای دمای نقطه دیگر B، (T_B > T_A) می‌توان:

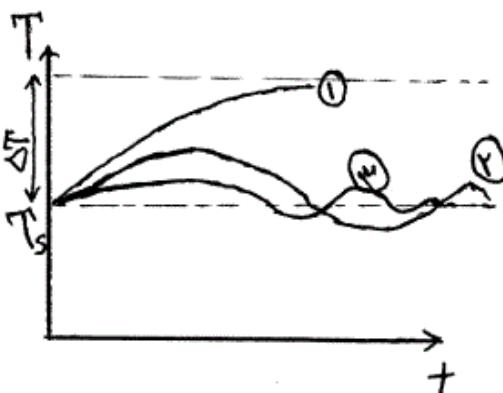
(۱) ترموموکوپل دیگری از همان جنس به کار برد بنحوی که اتصال گرم آن در نقطه B و اتصال سرد در نقطه A باشد. ولتاژ V_2 حاصل و سپس $(V_1 + V_2)$ به T_B نسبت داده شود.

(۲) ترموموکوپل دیگری از همان جنس به کار برد بنحوی که اتصال گرم آن در نقطه B و اتصال سرد در نقطه A باشد، ولتاژ V_2 حاصل و اختلاف ولتاژها $|V_1 - V_2|$ به T_B نسبت داده شود.

(۳) از ترموموکوپل دیگری با همان جنس استفاده نمود بنحوی که اتصال گرم آن در نقطه B و اتصال سرد در نقطه A باشد. ولتاژ V_2 حاصل و سپس $V_1 \times V_2$ به T_B نسبت داده شود.

(۴) ترموموکوپل دیگری از همان جنس به کار برد بنحوی که اتصال گرم آن در نقطه B و اتصال سرد در نقطه A باشد، ولتاژ V_2 حاصل و $\frac{V_1 + V_2}{2}$ به T_B نسبت داده شود.

هرگاه نمودار زیر معرف تغییرات دمای خروجی از یک مخزن گرم کننده سیال جاری به ازاء یک افزایش دمای ورودی ΔT باشد، هر یک از منحنی‌ها می‌تواند معرف اعمال چه نوع کنترل فرآیندی باشد؟



- ۱: P , ۲: PI , ۳: PID (۱)
 ۱: PI , ۲: P , ۳: PID (۲)
 ۱: PID , ۲: PI , ۳: P (۳)
 ۱: P , ۲: PID , ۳: PI (۴)

-۶ در عمل کنترل PID فشار خروجی از کننده

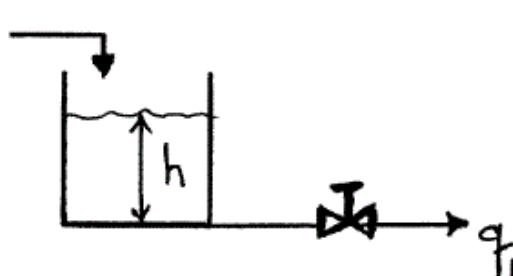
- ۱) متناسب با معکوس مجموع خطأ و مشتق خطأ و انتگرال خطأ است.
 ۲) بطور خطی متناسب با مجموع خطأ و مشتق خطأ و انتگرال خطأ است.
 ۳) متناسب با مجموع مشتق خطأ و انتگرال خطأ است.
 ۴) متناسب با مکعوس مجموع مشتق خطأ و انتگرال خطأ است.

-۷ کدام گزینه بیانگر یک سیستم کنترل مدار بسته است؟

- ۱) هر سیستم فیزیکی که متغیر خروجی آن به طور اتوماتیک و خودکار تنظیم و تصحیح نگردد.
 ۲) سیستمی که متغیر خروجی متأثر از متغیر ورودی نباشد.
 ۳) هر سیستمی که اطلاعات لحظه‌ای خروجی به سمت ورودی برگشت داده شده و از این برگشت جهت اصلاح مقدار خروجی و رساندن آن به حد مطلوب استفاده شود.
 ۴) موارد ۱ و ۲ صحیح‌اند.

-۸ در سیستم سطح مایع زیر مقادیر یکنواخت $h_s = 1$ ، $q_{os} = q_{1s} = 10^\circ$ می‌باشد. اگر در لحظه $t = 0$ شدت جریان را سریعاً نصف کنیم و در همان حالت نگهداریم، آنگاه نحوه تغییر ارتفاع به چه صورت است؟ مقادیر مقاومت شیر

$$R = 0.2, A = 10, q_1 = \frac{h}{R}$$



$$-e^{-t} \quad (1)$$

$$1 - e^{-\frac{t}{2}} \quad (2)$$

$$1 - e^{-t} \quad (3)$$

$$e^{-\frac{t}{2}} \quad (4)$$

-۹

مخزنی استوانه‌ای با شعاع ۵/۰ متر و در حالت یکنواخت در $t = ۰$ دارای شدت

جريان آب ورودی $\frac{m^3}{min} ۲/۵۴۶$ می‌باشد. مقاومت خروجی آب خطی و به میزان

$t = ۱/۲۷۳ \frac{min}{m^2}$ در طول

۶ ثانیه به طور یکنواخت از طریق افزایش جریان ورودی به $\frac{m^3}{min} ۳/۵۴۶$

افزایش می‌یابد. تغییرات ارتفاع مایع در مخزن کدام است؟

$$h(t) = ۳/۲۴ + ۳/۸۲e^{-t} \quad (1)$$

$$h(t) = ۳/۸۲e^{-t} \quad (2)$$

$$h(t) = ۳/۲۴ - ۳/۸۲e^{-t} \quad (3)$$

$$h(t) = ۳/۸۲e^{-۲t} \quad (4)$$

-۱۰

برای اندازه‌گیری فشار در محدوده $۱۰^۶$ تا ۱ پاسکال کدام یک از فشارسنج‌های زیر بهترین است؟

(۱) بوردن حلزونی

(۲) بوردن مارپیچی

(۳) فشارسنج نودسن

(۴) مانومتر مایل جیوه‌ای

-۱۱

در یک کارخانه تولیدی هزینه ثابت تولید روزانه ۳۰۰۰۰۰ تومان و هزینه تمام شده واحد محصول ۱۵ تومان و قیمت فروش واحد محصول ۲۰ تومان می‌باشد. نقطه سربه‌سر تولید روزانه چقدر است؟

۱۲۰۰۰ (۱)

۶۰۰۰ (۲)

۳۰۰۰ (۳)

۲۰۰۰ (۴)

-۱۲

احداث یک واحد صنعتی جدید با کدام ترتیب اجرائی صحیح است؟

(۱) برآوردهایی اقتصادی، طراحی مفصل مهندسی، تهیه و خریداری تجهیزات

(۲) تأمین و تکمیل اطلاعات برای طراحی، برآورد اولیه فنی - اقتصادی، تهیه و خریداری تجهیزات

(۳) برآوردهایی اقتصادی، تهیه و خریداری تجهیزات، طراحی مفصل مهندسی

(۴) طراحی مفصل مهندسی، برآورد اولیه فنی - اقتصادی، تأمین و تکمیل اطلاعات برای طراحی

-۱۳

کدام گزینه جزء موارد سرمایه‌گذاری ثابت نیست؟

- ۱) خرید لوازم یدکی
- ۲) خرید تجهیزات کنترل
- ۳) خرید تجهیزات آزمایشگاهی
- ۴) خرید مواد شیمیایی آزمایشگاهی

-۱۴

در کدام یک، اثرات دیواره‌ها، گرادیان حرارتی و مسائل نظری آن شدید و غیر قابل اغماض است؟

- ۱) مقیاس صنعتی
- ۲) مقیاس پایلوت
- ۳) مقیاس نیمه صنعتی (Demo)
- ۴) همه موارد

-۱۵

کدام گزینه بهتر می‌تواند نقش شیمیست و مهندس شیمی را در توسعه تکنولوژی بیان کند؟

- ۱) نقش شیمیست شناسایی شرایط بهینه تشکیل محصول، شناسایی عملیات و ایمنی لازم و نقش مهندس شیمی بررسی شرایط اقتصادی و دستگاهها است.
- ۲) نقش شیمیست شناسایی دستگاهها و نقش مهندس شیمی شناسایی شرایط بهینه شرایط اقتصادی و ایمنی لازم است.
- ۳) نقش شیمیست شناسایی شرایط بهینه تشکیل محصول، شناسایی عملیات و شناسایی دستگاهها و نقش مهندس شیمی بررسی شرایط اقتصادی و ایمنی لازم است.
- ۴) نقش شیمیست شناسایی شرایط بهینه تشکیل محصول و نقش مهندس شیمی شناسایی عملیات، شرایط اقتصادی، دستگاهها و ایمنی لازم است.

-۱۶

در کدام گزینه، تحت شرایط یکسان، حجم واکنشگاه هم خورده به حجم واکنشگاه لوله‌ای نزدیک‌تر است؟

- ۱) واکنش با $x_A = 0/5$, $n = 0/5$
- ۲) واکنش با $x_A = 0/9$, $n = 0/5$
- ۳) واکنش با $x_A = 0/5$, $n = 1$
- ۴) واکنش با $x_A = 0/9$, $n = 1$

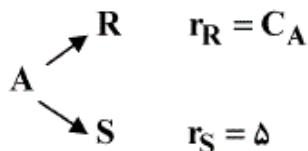
-۱۷

جسم A در فاز مایع با یک واکنش درجه اول یک طرفه به محصول تبدیل می‌شود. در نظر است از دو واکنشگاه هم خورده پشت سر هم استفاده شود. در صورتیکه غلظت اولیه A برابر ${}^{\circ} / 9$ بوده و بخواهیم به غلظتنهایی ${}^{\circ} / 4$ برسانیم، بهترین تبدیل برای جریان خروجی از واکنشگاه اول چقدر است؟

- ۱) $\% 25$
- ۲) $\% 33/3$
- ۳) $\% 50$
- ۴) $\% 66/6$

-۱۸

جسم A در یک واکنش موازی به محصولات R (مطلوب) و S تجزیه می‌شود:



هرگاه غلظت اولیه A (خالص) برابر $11/2$ باشد، غلظت A خروجی از یک واکنشگاه هم خورده چقدر باشد تا مقدار R نسبت به A مصرف شده بیشترین باشد؟

- ۱ (۱)
- ۲ (۲)
- ۳ (۳)
- ۴ (۴)

-۱۹

واکنش گازی $2A \rightarrow 2R + 3S$ با ترکیبی اولیه شامل $75\% \text{ حجمی A}$ و $25\% \text{ حجمی A}$ گاز بی اثر در یک واکنشگاه فشار ثابت انجام می‌شود. در صورتیکه نصف A تبدیل شود، کاهش حجم واکنشگاه چقدر است؟

- ۱ (۱) 12%
- ۲ (۲) 25%
- ۳ (۳) 37%
- ۴ (۴) 50%

-۲۰

جسم A در یک واکنش اتوکاتالیزوری ابتدایی در فاز مایع واکنش می‌دهد. میزان تبدیل نهایی بیش از تبدیل نقطه حداقل سرعت است. موارد زیر مطرح است:

- I: استفاده از واکنشگاه لوله‌ای
 - II: استفاده از یک واکنشگاه هم خورده با کمترین حجم و بدون جریان برگشتی
 - III: استفاده از یک واکنشگاه هم خورده به نحوی که مقدار A مازاد در جریان خروجی از آن را بازیابی و به واکنشگاه بازگرداند.
- کدام ترکیب برای حجم واکنشگاه‌های فوق صحیح است؟

- I > II > III (۱)
- II > III > I (۲)
- II > I > III (۳)
- III > II > I (۴)

-۲۱

برای واکنش گازی $A_{(g)} + 2B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)}$ با فرض گازهای ایده‌آل، رابطه بین ثابت تعادل فشار و ثابت تعادل غلظت از کدام رابطه پیروی می‌کند؟

$$k_p = k_c (RT)^{\frac{3}{2}} \quad (1)$$

$$k_p = k_c (RT)^{\frac{1}{2}} \quad (2)$$

$$k_p = k_c (RT)^{-\frac{1}{2}} \quad (3)$$

$$k_p = k_c (RT)^{-\frac{3}{2}} \quad (4)$$

-۲۲

واکنش ابتدایی زیر در فاز مایع در یک راکتور ناپیوسته انجام می‌پذیرد. در

صورتیکه غلظت اولیه یک ماده A و غلظت ماده B هر کدام $1 \frac{\text{mol}}{\text{lit}}$ باشند، زمان

لازم جهت رسیدن به $x_A = 0.5$ چند دقیقه است؟



۰/۲۵ (۱)

۰/۵ (۲)

۰/۷۵ (۳)

۱ (۴)

-۲۳

در واکنش برگشت‌پذیر $A \xrightleftharpoons[k_2]{k_1} R$ و $k_1 = 3k_2$ است. حداکثر تبدیل

تعادلی ($C_R = 0$) چند است؟

۱ (۱)

 $\frac{1}{4}$ (۲) $\frac{1}{2}$ (۳) $\frac{3}{4}$ (۴)

-۲۴

برای واکنش گازی یک طرفه با درجه صفر در یک راکتور لوله‌ای، نصف کردن طول راکتور با حفظ شرایط دیگر میزان تبدیل را:

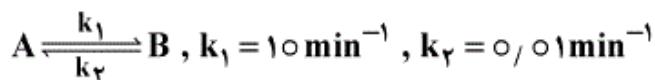
۱) $\frac{1}{4}$ می‌کند.۲) $\frac{1}{2}$ می‌کند.

۳) تغییر نمی‌دهد.

۴) ۲ برابر می‌کند.

-۲۵

واکنش دو طرفه زیر در یک راکتور مخلوط شونده کامل صورت می‌گیرد. اگر زمان اقامت در راکتور شش ثانیه باشد. درصد تبدیل در خروج چقدر است؟



- % ۱۲/۵ (۱)
% ۲۵ (۲)
% ۵۰ (۳)
% ۷۵ (۴)

-۲۶

در یک راکتور plug با نسبت برگشتی یک، میزان تبدیل برای واکنش درجه دوم مایع $R + S \rightarrow 2A$ برابر با $\frac{2}{3}$ می‌باشد. اگر جریان برگشتی را قطع کنیم چه میزان تبدیلی به دست خواهد آمد؟

- ۰/۱۲۵ (۱)
۰/۲۵ (۲)
۰/۵ (۳)
۰/۷۵ (۴)

-۲۷

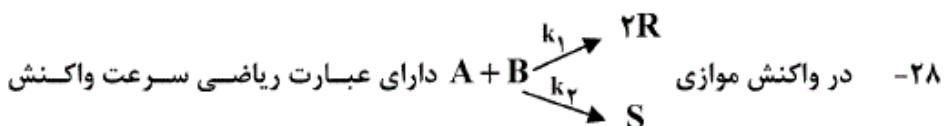
سرعت تجزیه A در فاز مایع را در دو راکتور Mixed پشت سرهم مورد بررسی قرار می‌دهیم. حجم راکتور دوم دو برابر راکتور اول است. در حالت پایدار وقتی

غلظت خوراک $\frac{\text{mol}}{\text{lit}}^1$ و زمان اقامت در راکتور اول ۹۶ ثانیه باشد، غلظت در

این راکتور $\frac{\text{mol}}{\text{lit}}^{۰/۵}$ و در راکتور دوم $\frac{\text{mol}}{\text{lit}}^{۰/۲۵}$ خواهد بود. درجه واکنش

تجزیه A چند است؟

- ۰/۲۵ (۱)
۰/۵ (۲)
۱ (۳)
۲ (۴)



$$r_S = k_2 C_A^{\circ/\Delta} C_B^{1/\Delta} \quad r_R = k_1 C_A C_B^{\circ/\Delta}$$

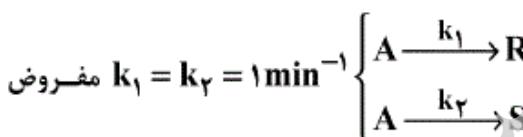
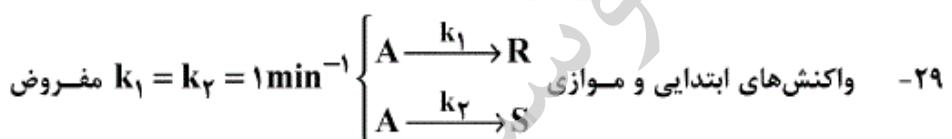
دو برابر کردن غلظت B در توزیع محصول کدام است؟

۱) $\frac{R}{S}$ افزایش

۲) $\frac{R}{S}$ کاهش

۳) تغییری در $\frac{R}{S}$ ندارد.

۴) اطلاعات داده شده کافی نمی‌باشد.



است. حداکثر غلظت R حاصل در یک راکتور plug چه می‌تواند باشد؟

$$C_{R_0} = C_{S_0} = 0, C_{A_0} = 1 \frac{\text{mol}}{\text{lit}}$$

۱) ۱۲۵ (۱)

۲) ۷۵ (۲)

۳) ۵ (۴)

۴) ۲۵ (۳)



$$\text{می‌گیرد. } k_1 = 2, k_2 = 1, \text{ در این } \frac{C_{R_{\max}}}{C_{A_0}}$$

راکتور برابر کدام است؟

۱) ۱۲۵ (۱)

۲) ۷۵ (۲)

۳) ۶۵ (۳)

۴) ۲۵ (۴)

-۳۱ کدام عبارت صحیح است؟

۱) قدرت اسیدی یک اسید در یک حلال، به ثابت دی الکتریک آن حلال وابسته است.

۲) در یک حلال آمفی پروتیک قدرت اسیدی حلال با قدرت بازی آن رابطه عکس دارد.

۳) ثابت خود پروتون کافی یک حلال آمفی پروتیک فقط وابسته به ثابت دی الکتریک آن است.

۴) هر چه ثابت خود پروتون کافی یک حلال آمفی پروتیک بزرگتر باشد قدرت اسیدی و بازی آن بیشتر است.

-۳۲

کدام عبارت درباره کروماتوگرافی جفت یون (Ion-Pair Chromatography) صحیح است؟

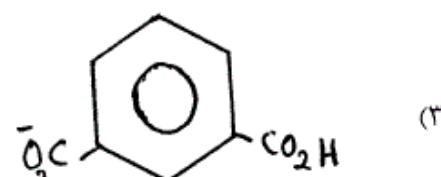
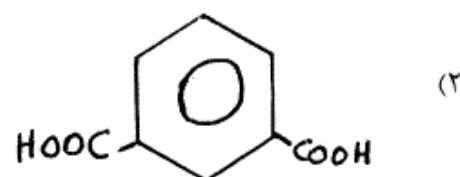
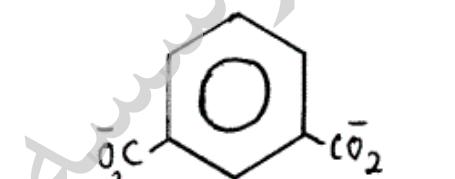
۱) در کروماتوگرافی جفت یون از ستون HPLC فاز نرمال به جای ستون مبادله یون استفاده می‌شود.

۲) در کروماتوگرافی جفت یون از ستون HPLC فاز معکوس به جای ستون مبادله یون استفاده می‌شود.

۳) در کروماتوگرافی جفت یون از ستون مبادله کننده کاتیونی یا آنیونی استفاده می‌شود.

۴) در کروماتوگرافی جفت یون، تشکیل زوج یون در فاز ساکن نرمال تشکیل می‌شود و نه در محلول آبی

-۳۳ کدام یک از گونه‌های زیر بیشترین تحرک الکتروفورتیک (Electrophoretic) را دارد؟



۴) به دلیل نزدیک بودن اندازه و جرم تفاوت معنی‌داری در تحرک ندارند.

ضریب فعالیت پایین یک حل شونده در یک محلول غیر آبی نشانه چیست؟

۱) آزادتر بودن حل شونده در محیط حلال

۲) برهم کنش ضعیف بین حلال و حل شونده

۳) برهم کنش قوی بین حلال و حل شونده

۴) فعالیت بیشتر حل شونده در محیط حلال

-۳۴ درصد تفکیک آب در محلول ۱۰٪ فرمال هیدروکلریک اسید برابر است با:

$$K_w = 1 \times 10^{-14}$$

۱۸ = جرم مولکولی آب

$$\frac{g}{ml} = \text{جرم حجمی آب}$$

$$1.8 \times 10^{-7}$$

$$1.8 \times 10^{-13}$$

$$1.0 \times 10^{-7}$$

$$1.0 \times 10^{-13}$$

-۳۵

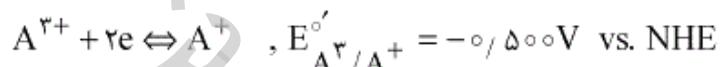
مخلوط نمونه A,B,C,D با نقاط ذوب و جوش زیر موجود است.
A(mp = ۵۰ °C, bp = ۱۰۰ °C) B(mp = ۳۵ °C, bp = ۷۵ °C)
C(mp = ۶۰ °C, bp = ۱۵۰ °C) D(mp = ۴۵ °C, bp = ۱۴۵ °C)
حداقل دمای ورودی نمونه و حداقل دمای ستون در گاز کروماتوگرافی
به ترتیب چه مقدار باید باشد؟

- (۱) ورودی نمونه ۱۵۰ °C و ستون ۲۰۰ °C
- (۲) ورودی نمونه ۲۰۰ °C و ستون ۱۶۰ °C
- (۳) ورودی نمونه ۱۱۰ °C و ستون ۱۶۰ °C
- (۴) ورودی نمونه ۱۶۰ °C و ستون ۲۰۰ °C

کدام گزینه برای مادله وان-دیمتر در الکتروفوروز موبینه صحیح است؟

$$\begin{array}{ll} H = A + \frac{B}{u_s} & (۲) \\ H = \frac{B}{u_s} + Cu_s & (۴) \\ H = A + Cu_s & (۳) \end{array}$$

نیم واکنش نرنستی زیر را در نظر بگیرید:



محلولی شامل ۱۲/۰۰mM A³⁺ و ۱/۰۰mM A⁺ با الکترولیت در دمای ۲۵°C، ۲/۰۰µA i_{l,c} = ۴/۰۰µA i_{l,a} راشان می‌دهد.

مقدار E_{1/2} نسبت به NHE بر حسب ولت چقدر است؟

- 0.518 (۲)
- 0.500 (۱)
- 0.506 (۴)
- 0.482 (۳)

اگر به ۱۰۰mL آب مقطور با pH = ۷ یک گرم نمک

NaHCO₃ (MW : ۸۴ $\frac{\text{g}}{\text{mol}}$) اضافه شود، pH چقدر تغییر می‌کند؟

$$\begin{cases} Ka_1 = 4.5 \times 10^{-7} \quad (\text{pka}_1 = 6.35) \\ Ka_2 = 4.7 \times 10^{-11} \quad (\text{pka}_2 = 10.23) \end{cases}$$

- (۱) ۱/۳۳۵ واحد کاهش می‌باید.
- (۲) ۱/۳۳۵ واحد افزوده می‌شود.
- (۳) افزوده شدن نمک تأثیری بر pH ندارد.
- (۴) قدرت یونی محیط تغییر می‌کند ولی pH بدون تغییر می‌ماند.

-۴۰ چنانچه ثابت سرعت تبدیل بروونی (k_{ec}) با غلظت خاموش کننده [Q] رابطه مستقیم داشته باشد ($k_{ec} = k_q [Q]$ ، نسبت فلورسانس در غیاب خاموش کننده (F_0) به فلورسانس در حضور آن (F) برابر است با:

$$\frac{1+K[Q]}{1+K/[Q]} \quad (1)$$

$$\frac{1+K[Q]}{K} \quad (4) \qquad \frac{1}{1+K[Q]} \quad (3)$$

-۴۱ کدام گزینه در مورد روش‌های میکرو استخراج مایع - مایع صحیح است؟

(۱) فاکتور تغليظ (EF) بالا است.

(۲) راندمان استخراج (R) بالا است.

(۳) نسبت فاز آبی به فاز آلی کوچک است.

(۴) از حجم‌های کوچک در حد میکرولیتر از فاز آبی استفاده می‌شود.

-۴۲ اسپکترومتری جرمی بمباران اتم‌های سریع (FAB) و یون ثانویه (SIMS) برای کدام یک از موارد زیر قابل استفاده است؟

(۱) آنالیز گازها

(۲) تعیین توالی پروتئین‌ها

(۳) آنالیز عمقی مواد متراکم

(۴) آنالیز اتم‌ها و مولکول‌ها در سطوح جامد

-۴۳ نقش تداخل سنج مایکلسون در یک دستگاه FT-IR عبارتست از:

(۱) افزایش حساسیت اندازه‌گیری

(۲) انجام عملیات تبدیل فوریه

(۳) تسريع در زمان کسب داده‌ها

(۴) مدوله کردن الگوی تداخل پرتو تابش حاصل از منبع

-۴۴ در ناحیه UV-Vis از دستگاه تک پرتوی می‌توان استفاده نمود، ولی در ناحیه IR باستی از دستگاه دو پرتوی استفاده شود. چرا؟

(۱) برای کاهش نویه دستگاه

(۲) چون شدت منبع IR کم است.

(۳) چون گونه‌های مانند H_2O و CO_2 هوا در IR جذب دارند.

(۴) چون حساسیت آشکار ساز کم است.

-۴۵ آیا با طراحی سل زیر و اعمال جریان‌های مستقیم کوچک می‌توان هدایت یک محلول تجزیه‌ای KCl را حساب نمود، چرا؟

SCE/KCl/SCE

(۱) بله - زیرا در ساختار این سل از دو الکترود پلاریزه شونده استفاده شده است.

(۲) بله - زیرا در ساختار این سل از دو الکترود غیر قابل پلاریزه استفاده شده است.

(۳) خیر - زیرا در ساختار این سل از دو الکترود غیر قابل پلاریزه استفاده شده است.

(۴) خیر - زیرا در ساختار این سل از دو الکترود پلاریزه شونده استفاده شده است.