

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی تجزیه ۲

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی تجزیه) ۱۱۴۰۲۳

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

۱- در حین سنجش هدایت سنجی هیدروکلریک اسید با سدیم هیدروکسید، هدایت الکتریکی مربوط به کدام یون بدون تغییر می ماند؟

۱. یون Na^+ ۲. یون H^+ ۳. یون OH^- ۴. یون Cl^-

۲- با توجه به مقادیر هدایت هم ارز حد برای یون های زیر، سنجش هدایت سنجی نقره نیترات توسط کدامیک بهترین انتخاب است؟

$\Lambda_{m,Ag^+}^\circ = 61.9$, $\Lambda_{m,H^+}^\circ = 349.8$, $\Lambda_{m,Li^+}^\circ = 38.6$, $\Lambda_{m,K^+}^\circ = 73.5$, $\Lambda_{m,Na^+}^\circ = 50.1 \text{ S.cm}^2 / \text{mole}$

۱. KCl ۲. $NaCl$ ۳. $LiCl$ ۴. HCl

۳- مقاومت محلولی دارای غلظت ثابتی از یک الکترولیت درون سلول هدایت سنج، با کدامیک رابطه مستقیم دارد؟

۱. هدایت الکتریکی محلول ۲. فاصله بین دو الکترود
۳. سطح مقطع الکترودها ۴. دمای محلول الکترولیت

۴- چند دقیقه زمان لازم برای رسوب دادن ۰/۴۶ گرم کبالت (II) به صورت عنصر کبالت، در جریان ثابت ۱/۲۰ آمپر کدام است؟

(جرم اتمی کبالت=۵۸/۹ و $1 F = 96485 \text{ C}$)

۱. ۱۰/۵ ۲. ۲۱ ۳. ۲۸ ۴. ۱۲/۵

۵- در کدام روش، ماده تیترکننده به طور کمی در الکترود کار به طریق الکترولیز تولید می شود؟

۱. الکترولیز در پتانسیل کنترل شده ۲. کولن سنجی در پتانسیل ثابت
۳. کولن سنجی در جریان کنترل شده ۴. ولتامتری با الکترود جامد

۶- در جداسازی کمی نیکل و کادمیم از محلول ۰/۱۰۰ مولار نسبت به هر یک از دو یون با روش رسوب گیری الکترولیتی، ابتدا کدام یون رسوب می دهد و پتانسیل کاتد در شروع رسوب گیری دومین کاتیون چقدر است؟



۱. Ni^{+2} و ۰/۴۲۸- ولت ۲. Ni^{+2} و ۰/۴۳۳- ولت

۳. Cd^{+2} و ۰/۵۸۱- ولت ۴. Cd^{+2} و ۰/۲۸۰- ولت



زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی تجزیه ۲

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی تجزیه) ۱۱۱۴۰۲۳

۷- در کدامیک نمودار سنجش حجمی پتانسیل سنجی در نقطه هم ارزی به ماکزیمم می رسد؟

۱. روش تفریق استاندارد ۲. ترسیم مشتق اول ۳. ترسیم مشتق دوم ۴. روش گران

۸- کدامیک در مورد روش الکترووونی صحیح نیست؟

۱. یک روش جداسازی هم هست. ۲. همیشه الکتروود کار کاند است.
۳. یک روش اندازه گیری کمی است. ۴. الکتروود کار دارای سطح بزرگ است.

۹- در سنجش کولن سنجی برای تولید برم در آند به عنوان تیتروکننده، از کدام محلول به عنوان مولد استفاده می شود؟

۱. برم مایع ۲. پتاسیم برمید ۳. نقره برمید ۴. پتاسیم برمات

۱۰- کدامیک شرط لازم برای تجزیه کمی چند جزئی، به طریق کولن سنجی در پتانسیل کنترل شده است؟

۱. $\Delta E_{\frac{1}{2}} \geq 59mV$ ۲. $\Delta E_{\frac{1}{2}} > 200mV$ ۳. $\Delta E_{\frac{1}{2}} > 50mV$ ۴. $\Delta E_{\frac{1}{2}} > \frac{300}{n}mV$

۱۱- کدامیک از روش های میکروالکتروولیز است؟

۱. کولن سنجی در پتانسیل ثابت ۲. کولن سنجی در جریان ثابت
۳. الکترووونی ۴. ولتامتری

۱۲- در پلاروگرافی کدامیک موجب می شود تا انتقال جرم به سطح الکتروود تحت فرایند نفوذ انجام شود؟

۱. خارج کردن گاز اکسیژن محلول ۲. اضافه کردن مواد فعال سطحی به محلول
۳. افزودن الکتروولیت کمکی به محلول ۴. تغییر پتانسیل الکتروود به سمت اعداد منفی تر

۱۳- کدامیک در فرضیات در نظر گرفته شده برای معادله ایلکوویچ نیست؟

۱. سرعت جاری شدن جیوه ثابت است.
۲. قطره ها کاملاً کروی است.
۳. هیچ بخشی از قطره توسط لوله موئین پوشیده نشده است.
۴. محلول به هم زده می شود.

۱۴- ارتفاع موج پلاروگرافی کدام کاتیون در غلظت یکسان و در الکتروولیت کمکی پتاسیم کلرید ۰/۱ مولار، بزرگ تر است؟

۱. یون نقره ۲. یون کادمیم ۳. یون روی ۴. یون آلومینیم

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی تجزیه ۲

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی تجزیه) ۱۱۱۴۰۲۳

۱۵- کدام روش تجزیه ای در شرایط کامل قطبش غلظتی انجام می شود؟

۱. پتانسیل سنجی ۲. کولن سنجی ۳. ولتامتری ۴. الکترولیز

۱۶- کند ترین مکانیسم انتقال جرم برای رساندن مواد فعال الکتریکی به الکتروود کدام است؟

۱. نفوذ در اثر اختلاف پتانسیل ۲. مهاجرت در اثر اختلاف پتانسیل
۳. نفوذ در اثر اختلاف غلظت ۴. همرفت در اثر اختلاف غلظت

۱۷- اضافه ولتاژ آزاد شدن گاز هیدروژن در سطح کدام الکتروود با دانسیته جریان برابر، بالاترین مقدار است؟

۱. نیکل ۲. جیوه ۳. پلاتین صاف ۴. پلاتین پلاتینه

۱۸- در الکترولیز محلول دارای یون های $Ag^+, Cu^{2+}, H^+, Zn^{2+}$ با غلظت برابر ۱ مولار با الکترودهای پلاتین، اولین واکنش کاتدی کدام است؟

$$(E_{Ag^+/Ag}^\circ = 0.80 \text{ V}, E_{Cu^{2+}/Cu}^\circ = 0.34 \text{ V}, E_{Zn^{2+}/Zn}^\circ = -0.76 \text{ V})$$

۱. تشکیل لایه ای از فلز روی بر سطح کاتد پلاتینی ۲. تشکیل لایه ای از فلز مس بر سطح کاتد پلاتینی
۳. تشکیل لایه ای از فلز نقره بر سطح کاتد پلاتینی ۴. تشکیل گاز هیدروژن بر سطح کاتد پلاتینی

۱۹- واکنش های شیمیایی انجام شده در الکترولیز، به کدامیک بستگی ندارد؟

۱. ماهیت محلول ۲. شکل الکتروودها ۳. جنس الکتروودها ۴. حلال به کار رفته

۲۰- در سنجش حجمی کمپلکس سنجی کاتیون ها با EDTA، کدامیک به عنوان الکتروود شناساگر عمل می کند؟

۱. الکتروود کالومل ۲. الکتروود نقره-نقره کلرید
۳. الکتروود جیوه ۴. الکتروود تاثیرناپذیر

۲۱- کدام نوع سنجش توسط دو الکتروود یکسان انجام می شود؟

۱. پتانسیل سنجی رسوبی ۲. پتانسیل سنجی اکسایشی-کاهشی
۳. سنجش حجمی دیفرانسیلی ۴. سنجش حجمی pH-سنجی

۲۲- در سنجش حجمی یون کلرید با محلول نقره نیترات، کدام الکتروود شناساگر به کار می رود؟

۱. نقره - نقره کلرید ۲. جیوه - جیوه سولفات ۳. نقره ۴. جیوه

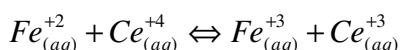
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی تجزیه ۲

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی تجزیه) ۱۱۱۴۰۲۳

۲۳- در سنجش حجمی ۱۰ میلی لیتر محلول Fe^{2+} ۰/۱۰ مولار در حضور سولفوریک اسید با محلول استاندارد ۰/۱۰ مولار Ce^{4+} ، پتانسیل الکتروود پلاتین در نقطه هم ارزی کدام است؟ ($E_{Fe^{3+}/Fe^{2+}}^{\circ} = 0.68 V$, $E_{Ce^{4+}/Ce^{3+}}^{\circ} = 1.44 V$)



۰.۴ ۱/۴۰ ولت

۰.۳ ۰/۳۸ ولت

۰.۲ ۱/۰۶ ولت

۰.۱ ۱/۷۹ ولت

۲۴- اگر در دمای $25^{\circ}C$ ، pH محلولی یک واحد افزایش یابد، نیروی الکتروموتوری پیل در دستگاه pH -متر چقدر تغییر می کند؟

۰.۲ ۵۹/۲ میلی ولت افزایش می یابد.

۰.۱ ۵۹/۲ میلی ولت کاهش می یابد.

۰.۴ یک واحد افزایش می یابد.

۰.۳ یک واحد کاهش می یابد.

۲۵- برای تعیین غلظت نمونه ای که حاوی مقادیر زیادی یون مزاحم باشد، کدام روش پتانسیل سنجی مناسب تر است؟

۰.۴ سنجش حجمی

۰.۳ قرائت مستقیم

۰.۲ افزایش استاندارد

۰.۱ روش دیفرانسیلی

۲۶- کدام کمیت در پلاروگرافی در تجزیه کیفی استفاده می شود؟

۰.۴ پتانسیل نیم موج

۰.۳ پتانسیل زمینه

۰.۲ جریان زمینه

۰.۱ جریان حد

۲۷- کدامیک در مورد الکتروودهای آنزیمی صحیح است؟

۰.۱ برای اندازه گیری آنزیمی که در سطح غشاء قرار دارد و تابع pH است، به کار می رود.

۰.۲ برای تبدیل گونه مورد سنجش به یونی که الکتروود یون گزین به آن حساس است، از آنزیم استفاده می شود.

۰.۳ لایه بسیار نازکی از یک الکتروولیت مناسب بر سطح آنزیم در غشاء جذب می شود.

۰.۴ غشاء مولکول گزین درون غشاء دیگری است که آب گریز است و آنزیم در آن قرار دارد.

۲۸- در اندازه گیری با الکتروود شیشه ای pH -سنجی، غلظت نسبتاً زیاد کاتیون های یک ظرفیتی موجود در محلول آزمایشی، منجر به کدامیک می شود؟

۰.۴ خطای اسیدی

۰.۳ خطای قلیایی

۰.۲ پتانسیل اتصال مایع

۰.۱ پتانسیل عدم تقارن

۲۹- در کدام روش از دو میکروالکتروود قطبیده یکسان استفاده می شود؟

۰.۲ بی آمپرومتری

۰.۱ کولن سنجی

۰.۴ ولتامتری چرخه ای

۰.۳ پلاروگرافی جریان متناوب

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی تجزیه ۲

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی تجزیه) ۱۱۱۴۰۲۳

۳۰- در الکترودهای غشایی حالت جامد و شیشه ای، تفاوت یون های F^- و H^+ در چیست؟

۱. F^- فقط در قسمت آبپوشیده غشاء وجود دارد.
۲. H^+ در قسمتی از ساختمان شیشه وجود دارد.
۳. F^- می تواند در فواصل کوتاهی حرکت کند.
۴. انتقال بار در شیشه در نتیجه حرکت H^+ است.

۳۱- الکتروده $Zn | ZnC_2O_{4(s)}, CaC_2O_{4(s)}, Ca^{+2}_{(aq)}$ جزء کدام دسته از الکترودهای زیر است و برای اندازه گیری کدام کاتیون به کار می رود؟

۱. الکتروده فلزی نوع دوم، Ca^{+2}
۲. الکتروده فلزی نوع سوم، Ca^{+2}
۳. الکتروده فلزی نوع دوم، Zn^{+2}
۴. الکتروده فلزی نوع سوم، Zn^{+2}

۳۲- در الکترودهای غشایی کدامیک برای اندازه گیری یون فلورید به کار می رود؟

۱. غشا شیشه ای
۲. تک بلور لانتانیم فلورید
۳. تک بلور سدیم فلورید
۴. غشا مبادله کننده یون

۳۳- پتانسیل الکتروده شیشه pH-سنجی با کدام رابطه به دست می آید؟

۱. $E_{glass} = E' + \log a_{H^+}$
۲. $E_{glass} = E' + 0.0592 pH$
۳. $E_{glass} = E' - 0.0592 \log a_{H^+}$
۴. $E_{glass} = E' + 0.0592 \log a_{H^+}$

۳۴- اگر در دو طرف غشا شیشه، محلول های دقیقاً یکسان و الکترودهای مرجع یکسان استفاده شود، پتانسیل غشا برابر با کدامیک می شود؟

۱. برابر صفر
۲. پتانسیل اتصال مایع
۳. پتانسیل عدم تقارن
۴. پتانسیل تعادلی

۳۵- برای به حداقل رساندن پتانسیل اتصال در پیل های گالوانی، کدام روش مناسب است؟

۱. استفاده از صفحه متخلخل به جای پل نمکی
۲. استفاده از الکترولیت های رقیق و متفاوت در محلول های نیمه پیل
۳. استفاده از الکترولیت یکسان با غلظت متفاوت در پل نمکی و محلول های نیمه پیل
۴. استفاده از نمکی با کاتیون و آنیون با سرعت نفوذ یکسان در پل نمکی

۳۶- از قرار دادن میله پلاتین در محلولی شامل یون های آهن (II) و آهن (III)، کدام نوع الکتروده تشکیل می شود؟

۱. الکتروده فلزی نوع دوم
۲. الکتروده فلزی تأثیر ناپذیر
۳. الکتروده فلزی تأثیرپذیر
۴. الکتروده غشایی حالت جامد



زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی تجزیه ۲

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی تجزیه) ۱۱۱۴۰۲۳

۳۷- برای پیل که در آن نیمه پیل کادمیم کاتد و نیمه پیل آهن آنود باشد، ثابت تعادل واکنش پیل کدام است؟

$$(E^{\circ}_{Cd^{2+}/Cd} = -0.4 \text{ V}, E^{\circ}_{Fe^{2+}/Fe} = -0.44 \text{ V})$$

۰/۲۱ .۴

۴/۷۴ .۳

۲۲/۴۶ .۲

۱/۳۵ .۱

۳۸- اگر فعالیت یون مس در محلول ۰/۰۱ مولار باشد، پتانسیل الکتروود مس در این محلول در دمای $25^{\circ}C$ کدام است؟

$$(E^{\circ}_{Cu^{2+}/Cu} = 0.34 \text{ V})$$

۰/۲۸۱ .۴ ولت

۰/۴۰۰ .۳ ولت

۰/۳۱۱ .۲ ولت

۰/۳۰۷ .۱ ولت

۳۹- کدامیک در مورد پیل گالوانی صحیح است؟

۰.۲ در آنود نیم واکنش اکسایش اتفاق می افتد.

۰.۱ در آنود نیم واکنش کاهش اتفاق می افتد.

۰.۴ الکتروود کاتد بار منفی دارد.

۰.۳ الکتروود آنود بار مثبت دارد.

۴۰- نیم واکنش کاهش در واکنش زیر کدام است؟

