

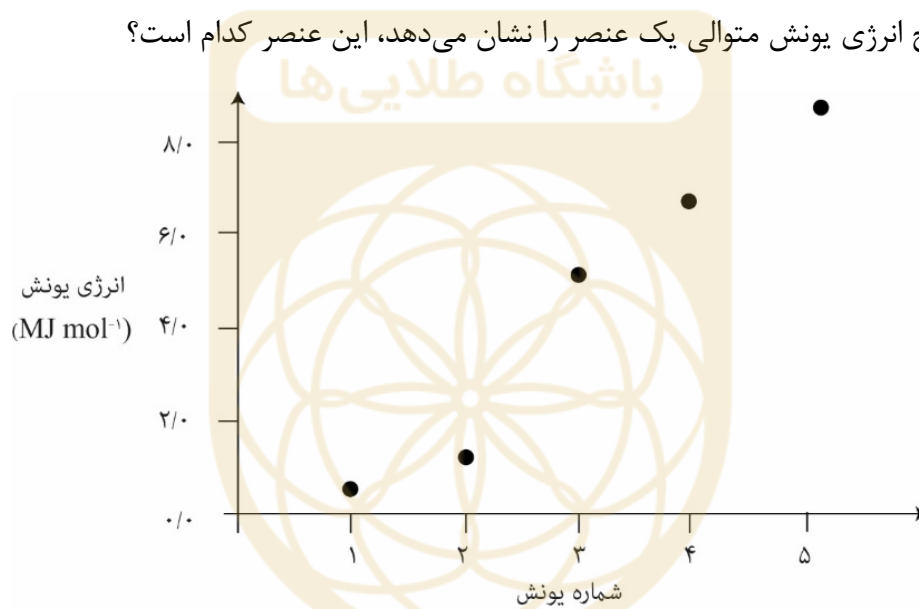
۱. کدام یک از علایم زیر نشانگر هم‌مکان (ایزوتوپ) دیگر ${}^A_Z E$ است؟

- (۱) ${}^{A+1}_Z E$ (۲) ${}^A_{Z+1} E$ (۳) ${}^{A+1}_{Z+1} E$ (۴) ${}^{A-Z}_Z E$

۲. عنصر با آرایش الکترونی np^5 با هیدروژن یک ترکیب شیمیایی تشکیل می‌دهد. حلالیت این ترکیب در آب چگونه و از چه خاصیتی برخوردار است؟

- (۱) محلول، خنثی (۲) نامحلول، خنثی (۳) محلول، قلیایی (۴) محلول، اسیدی

۳. شکل زیر پنج انرژی یونش متوالی یک عنصر را نشان می‌دهد، این عنصر کدام است؟



- (۱) کربن (۲) آلومینیم (۳) بور (۴) کلسیم

۴. کدام مجموعه از اعداد کوانتومی برای تخصیص به یک الکترون درست نیست؟

- (۱) $n=2, l=2, m_l=0$ (۲) $n=1, l=0, m_l=0$
 (۳) $n=2, l=1, m_l=0$ (۴) $n=2, l=1, m_l=+1$

۵. در صورتی که B دارای دو ایزوتوپ (^{10}B و ^{11}B) باشد و Cl هم دو ایزوتوپ (^{35}Cl و ^{37}Cl) داشته باشد، ترکیب BCl_3 چند جرم مولکولی دارد؟

- ۳ (۱) ۴ (۲) ۶ (۳) ۸ (۴)

۶. اتمی پس از جدا کردن ۶ الکترون از لایه‌های ظرفیتش به زیرلایه $3p^6$ خود می‌رسد. آرایش الکترونی آخرین زیرلایه اتم خنثی کدام است؟

- $4p^4$ (۱) $4s^1$ (۲) $3d^5$ (۳) $3d^6$ (۴)

۷. با استفاده از دستگاه طیف‌سنج جرمی، نسبت جرمی ^{12}C به ^{13}C برابر $1/0.836129$ به دست آمده است. با توجه به اینکه درصد فراوانی ^{12}C برابر 98.189% است، جرم اتمی میانگین کربن چند amu است؟

- $12/09$ (۱) $12/15$ (۲) $12/01$ (۳) $12/20$ (۴)

۸. کدام مخلوط برای استفاده به عنوان منبع نیتروژن، فسفر و پتاسیم مناسب است؟

- (۱) KCl ، Na_3PO_4 ، NH_4NO_3
 (۲) AgNO_3 ، Na_3PO_4 ، K_2CO_3
 (۳) KCl ، $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ، NaNO_3
 (۴) Na_3PO_4 ، $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ، KNO_3

۹. در کدام گزینه نام هر دو ترکیب شیمیایی درست است؟

- (۱) نیتروژن تری‌فلورید NF_3 ، آلومینیم تری‌کلرید AlCl_3
 (۲) آهن (III) تری‌اکسید Fe_2O_3 ، کروم (II) سولفید CrS
 (۳) کلسیم سیانید $\text{Ca}(\text{CN})_2$ ، گوگرد (VI) تری‌اکسید SO_3
 (۴) آمونیم هیدروژن کربنات NH_4HCO_3 ، تتراکلرو متان CCl_4

۱۰. کدام اکسید برای جذب CO_2 تولیدشده در نیروگاهها و مراکز صنعتی مناسب است؟

- (۱) CaO و SO_2 (۲) CaO و MgO (۳) MgO و SO_2 (۴) CaCO_3

۱۱. در کدام گزینه شمار جفت الکترونهای ناپیوندی همه گونهها یکسان است؟

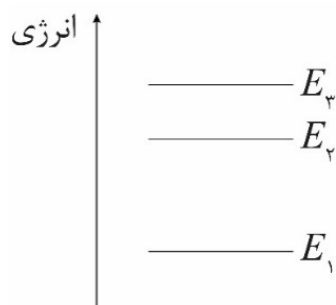
- (۱) CO_2 NO_2^+ SO_2
 (۲) NO_2^- SO_3 ClO_3^-
 (۳) XeO_3 SO_3^{2-} SnCl_3^-
 (۴) CO_3^{2-} PF_3 ICl_4^+

باشگاه طلاییها

۱۲. ترتیب افزایش شعاع یونی در یونهای Na^+ ، Mg^{2+} و Al^{3+} (از راست به چپ) کدام است؟

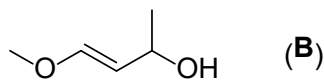
- (۱) Na^+ ، Al^{3+} ، Mg^{2+} (۲) Al^{3+} ، Na^+ ، Mg^{2+}
 (۳) Al^{3+} ، Mg^{2+} ، Na^+ (۴) Mg^{2+} ، Al^{3+} ، Na^+

۱۳. کدام انتقال نوری، فوتونی با بیشترین طول موج را دارد؟



- (۱) $E_2 \rightarrow E_3$ (۲) $E_1 \rightarrow E_3$ (۳) $E_2 \rightarrow E_1$ (۴) $E_1 \rightarrow E_2$

۱۴. ترکیب حلقوی A ایزومر ساختاری ترکیب B است. ترکیب A به کدام خانواده از ترکیبات آلی تعلق دارد؟



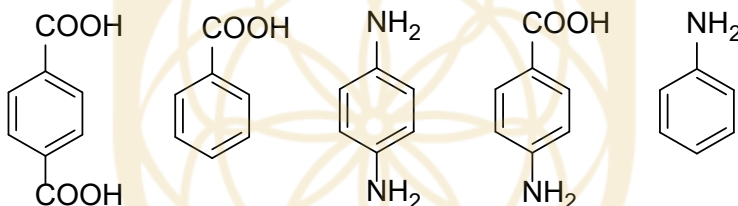
- (۱) کتون (۲) کربوکسیلیک اسید (۳) آلدهید (۴) اتر

۱۵. در ترکیب آروماتیک A با فرمول بسته C_8H_9Br ، وقتی یکی از هیدروژن‌های گروه متیل در شرایط مناسب با Br جایگزین می‌شود، دو محصول با فرمول بسته C_8H_8Br به دست می‌آید که ایزومر ساختاری یکدیگرند. چند ساختار برای A می‌توان رسم کرد؟

- (۱) ۲ (۲) ۴ (۳) ۳ (۴) ۵

باشگاه صدیقی‌ها

۱۶. در آزمایشگاهی مواد زیر موجود است:



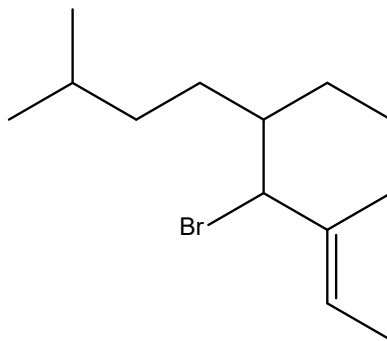
می‌خواهیم پلیمرهایی تهیه کنیم که در ساختار آن‌ها یک نوع مونومر، یا دو نوع مونومر با نسبت مولی برابر وجود داشته باشد. با استفاده از مواد موجود در آزمایشگاه در شرایط مناسب، امکان تهیه چند نوع پلی‌آمید با ویژگی بالا وجود دارد؟

- (۱) ۱ (۲) ۴ (۳) ۲ (۴) ۳

۱۷. ترکیب غیرحلقوی A با فرمول بسته C_5H_7N مانند HCN گروه عاملی نیتریل دارد. چند ساختار برای آن می‌توان رسم کرد؟

- (۱) بیشتر از ۷ (۲) ۷ (۳) ۶ (۴) ۵

۱۸. نام گذاری درست برای ساختار زیر کدام گزینه است؟



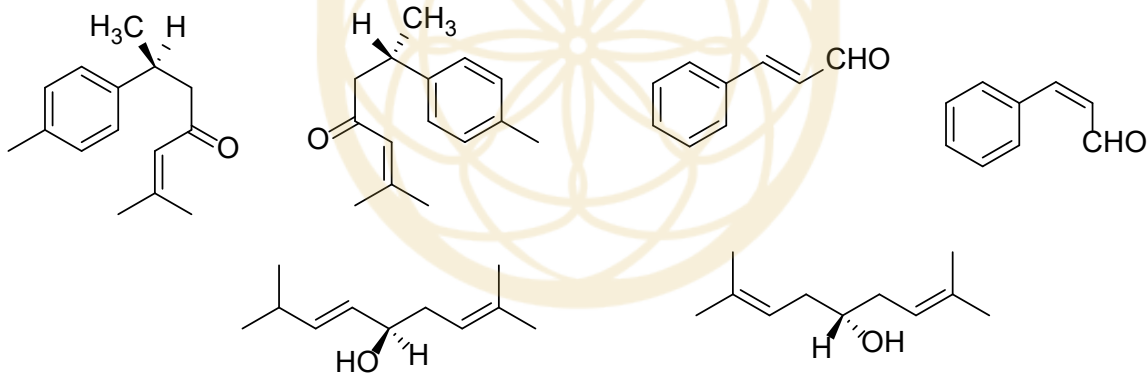
(۱) ۴-برمو (۳-متیل بوتیل)-۵-متیل-۵-هپتن

(۲) ۶-برمو-۵-اتیل-۲،۷-دی متیل-۷-نونن

(۳) ۴-برمو-۳-متیل (۳-متیل بوتیل)-۲-هپتن

(۴) ۴-برمو-۵-اتیل-۳،۸-دی متیل-۲-نونن

۱۹. در شکل زیر چند ترکیب با خواص فیزیکی متفاوت وجود دارد؟



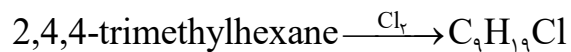
۲ (۴)

۳ (۳)

۵ (۲)

۴ (۱)

۲۰. در واکنش کلردار شدن زیر احتمال تشکیل چند ایزومر ساختاری وجود دارد؟ (اسکلت کربنی در این واکنش تغییری نمی کند).



۷ (۴)

۶ (۳)

۵ (۲)

۸ (۱)

۲۱. در ساختار لوویس آنیون‌های XO_3^- و YO_4^- ، X و Y به ترتیب به کدام گروه از جدول تناوبی می‌توانند تعلق داشته باشند؟ (با رعایت قاعده هشت تایی)

(۱) ۱۵ و ۱۶ (۲) ۱۴ و ۱۷ (۳) ۱۴ و ۱۷ (۴) ۱۶ و ۱۷

۲۲. کدام ترتیب برای انحلال گازها در آب صحیح است؟

(۱) $N_2 < NO < HCl$ (۲) $SO_2 < CO < HCl$

(۳) $O_2 < He < SO_2$ (۴) $CO_2 < N_2 < NH_3$

۲۳. وقتی ۱۲/۰ گرم از مخلوط سدیم و پتاسیم با آب واکنش می‌دهد، ۵/۰ لیتر گاز هیدروژن در شرایط STP (دمای $0^\circ C$ و فشار ۱ atm) تولید می‌شود. جرم پتاسیم در این مخلوط چند گرم است؟ (جرم اتمی Na: ۲۳ و K: ۳۹)

(۱) ۹/۵۱ (۲) ۷/۷۸ (۳) ۲/۴۹ (۴) ۴/۲۲

۲۴. یک ترکیب شامل C، H، O، N و S است. در تجزیه عنصری یک نمونه ۵/۰۰ گرمی از این ترکیب، جرم C، H و N به ترتیب ۲/۲۸۸، ۰/۲۲۲، ۰/۴۴۴ و ۱/۰۲۰ گرم به دست آمده است. فرمول تجربی این ترکیب کدام است؟

(۱) $C_6H_6O_7NS$ (۲) $C_6H_7O_7NS$ (۳) C_6H_7ONS (۴) C_4H_6ONS

۲۵. در صورتی که پساب‌ها پیش از انتقال به رودخانه‌ها سرد نشوند، چه اتفاقی می‌افتد؟

(۱) کاهش ناگهانی سطح اکسیژن محلول در آب

(۲) حل شدن املاح در آب

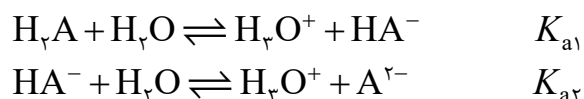
(۳) فعال شدن برخی میکروب‌های خطرناک

(۴) رشد جلبک‌ها در آب

۲۶. pH محلول 10^{-7} M هیدروکلریک اسید در آب چقدر است؟

- (۱) ۶/۰۰ (۲) ۷/۰۰ (۳) ۶/۹۹ (۴) ۶/۷۹

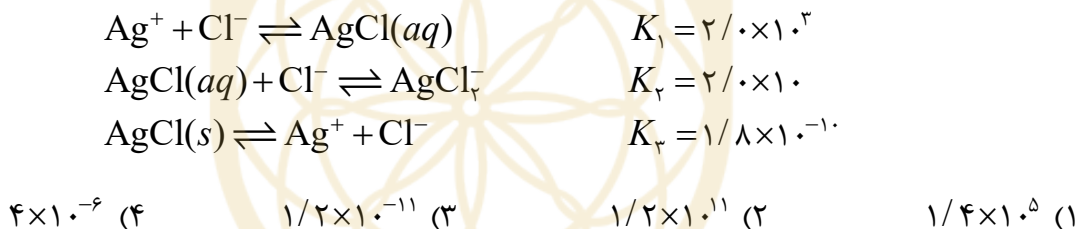
۲۷. ثابت تفکیک یک اسید دو ظرفیتی به ترتیب $K_{a1} = 10^{-3}$ و $K_{a2} = 10^{-6}$ است. اگر این اسید به صورت ذیل تفکیک شود، pH محلول ۰/۱ مولار این اسید در آب چقدر است؟



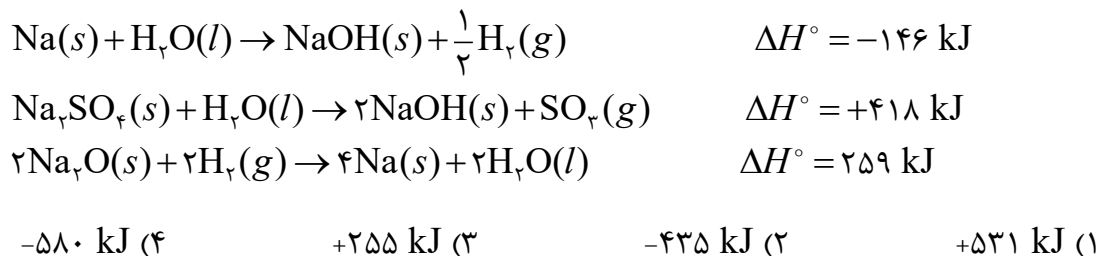
- (۱) ۲ (۲) ۱/۵ (۳) ۱ (۴) < ۱

باشگاه طلایی‌ها

۲۸. با توجه به معادلات زیر مقدار عددی ثابت تعادل K برای واکنش $AgCl(s) \rightleftharpoons AgCl(aq) + Cl^-$ کدام است؟ (همه یون‌ها آبپوشیده هستند).



۲۹. با توجه به اطلاعات داده شده ΔH° واکنش $Na_2O(s) + SO_2(g) \rightarrow Na_2SO_3(s)$ کدام است؟



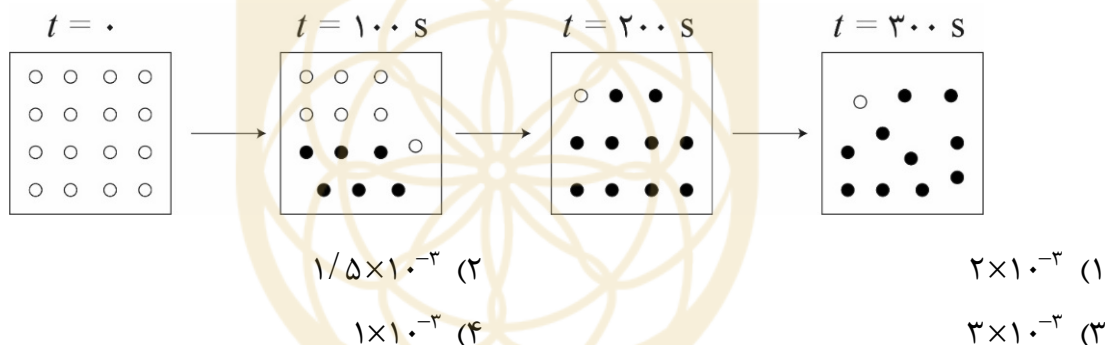
۳۰. کدام یک از زوج‌های زیر محلول بافری تشکیل نمی‌دهد؟

- (۱) $\text{Na}_2\text{HPO}_4 / \text{Na}_3\text{PO}_4$
 (۲) $\text{H}_3\text{PO}_4 / \text{Na}_2\text{HPO}_4$
 (۳) $\text{NaH}_2\text{PO}_4 / \text{Na}_2\text{HPO}_4$
 (۴) $\text{H}_2\text{PO}_4^- / \text{NaH}_2\text{PO}_4$

۳۱. چگالی آب اقیانوس $1/0.4 \text{ g/cm}^3$ است. اگر در هر کیلوگرم آب اقیانوس فقط ۳۰ گرم NaCl حل شده باشد، مولاریته NaCl در آب اقیانوس چقدر است؟ (جرم اتمی $\text{Na}: 23$ ، $\text{Cl}: 35.5$)

- (۱) $0/51$ (۲) $0/53$ (۳) $0/49$ (۴) $0/55$

۳۲. با توجه به شکل زیر که پیشرفت یک واکنش فرضی گازی را در یک ظرف نیم لیتری نشان می‌دهد، سرعت متوسط واکنش برحسب $\text{mol L}^{-1} \text{ min}^{-1}$ کدام است؟ (هر مهره هم‌ارز $0/001$ مول است.)

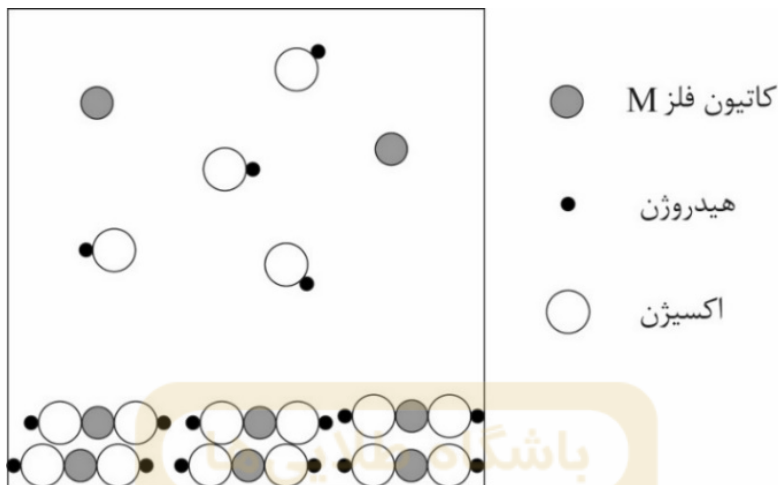


۳۳. چه تعداد از عبارتهای زیر درست است؟

- در تأثیر یون پرمنگنات بر پارا زایلن، تغییر عدد اکسایش اتم کربن در گروه متیل ۶ است.
- واکنش‌پذیری متان (CH_4) از سیلان بیشتر است.
- در ZnCl_2 ، هر دو عنصر کلر و Zn به آرایش گاز نجیب رسیده‌اند.
- در شهرهای صنعتی نیم‌واکنش کاتدی فرایند خوردگی می‌تواند به صورت $\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ باشد.
- با افزایش دما رنگ مخلوط تعادلی گازی $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$ تیره‌تر و ثابت تعادل آن کوچکتر می‌شود.

- (۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۲ (۴) ۱

۳۴. ترکیب فرضی X به خوبی در آب حل نمی‌شود. اگر هر یک از گونه‌های داده شده در شکل زیر هم‌ارز ۰/۰۰۵ مول باشد، ثابت تعادل و pH محلول آبی زیر در شرایط مناسب به ترتیب کدامند؟ حجم ظرف ۲۰ لیتر است.

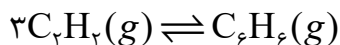


- (۱) $12/3, 4 \times 10^{-6}$ (۲) $11/3, 5 \times 10^{-5}$
 (۳) $11, 5 \times 10^{-10}$ (۴) $11/7, 6/25 \times 10^{-6}$

۳۵. محلولی از حل کردن ۰/۱۱۶۴ گرم از $(NH_4)Ce(NO_3)_6$ با جرم مولکولی $548/30$ گرم بر مول در $2/50$ لیتر آب تهیه می‌شود. غلظت یون آمونیم در محلول حاصل بر حسب ppm کدام است؟

- (۱) $1/53$ (۲) $11/9$ (۳) $3/06$ (۴) $2/30$

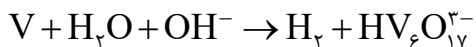
۳۶. یک نمونه ۲۰٪ گرمی از استیلن در حضور کاتالیزگر واکنش می‌دهد و بخشی از آن به بنزن تبدیل می‌شود:



پس از رسیدن گازها به تعادل در دمای 300 K و فشار 1 atm ، حجم نهایی گاز $12/0$ لیتر است. چند درصد از استیلن اولیه به بنزن تبدیل شده است؟

- (۱) ۲۲ (۲) ۲۹ (۳) ۴۶ (۴) ۵۵

۳۷. مجموع ضرایب واکنش زیر پس از موازنه کدام است؟



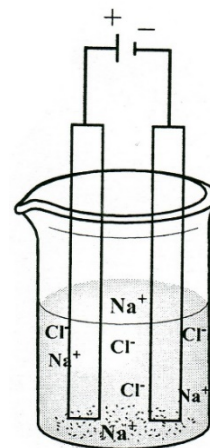
۲۵ (۴)

۳۱ (۳)

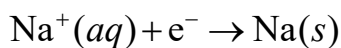
۳۹ (۲)

۳۵ (۱)

۳۸. با توجه به نیم‌واکنش‌های داده‌شده، با اعمال پتانسیل به پیل داده‌شده چه اتفاقی می‌افتد؟



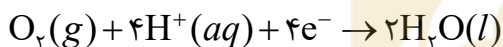
باشگاه طلایی‌ها



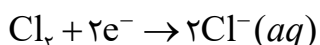
$$E^\circ = -2/71 \text{ V}$$



$$E^\circ = -0/83 \text{ V}$$



$$E^\circ = +1/23 \text{ V}$$



$$E^\circ = +1/36 \text{ V}$$

(۱) با ۱/۳۵ ولت، در کاتد Na و در آند Cl_2 تولید می‌شود.

(۲) با ۲/۰۶ ولت، در کاتد O_2 و در آند H_2 تولید می‌شود.

(۳) با ۲/۰۶ ولت، در کاتد H_2 و در آند O_2 تولید می‌شود.

(۴) با ۱/۳۵ ولت، در کاتد Cl_2 و در آند Na تولید می‌شود.

۳۹. اگر $E^\circ(Cu^{2+}/Cu^+) = 0/16 \text{ V}$ و $E^\circ(Cu^+/Cu) = 0/52 \text{ V}$ باشد، آیا نمک Cu^+ در آب پایدار است؟

(فرض کنید $E^\circ(O_2/H_2O) = 1/23 \text{ V}$ و $E^\circ(H^+/H_2) = 0 \text{ V}$)

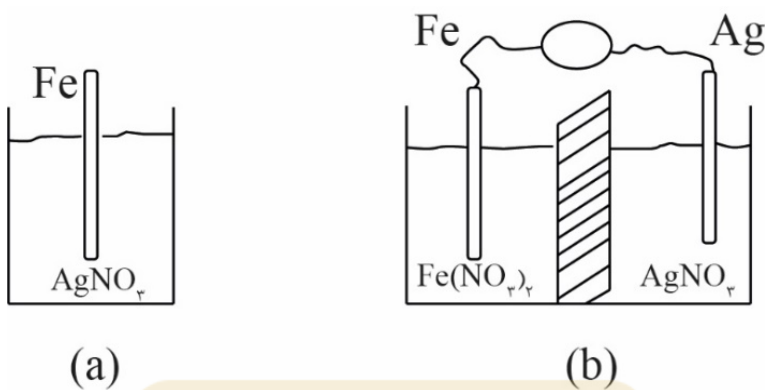
(۲) خیر. به Cu^+ و Cu^{2+} تبدیل می‌شود.

(۱) بله

(۴) خیر. به Cu^{2+} تبدیل می‌شود.

(۳) خیر. به Cu^+ تبدیل می‌شود.

۴۰. اگر در هر دو شکل a و b مقدار ۰/۱ مول فلز نقره کاهش پیدا کند، اختلاف میان تغییر جرم تیغه‌های آهنی در این دو شکل چند گرم است؟ (جرم اتمی Ag: ۱۰۸، Fe: ۵۶)



(a)

(b)

باشگاه طایی‌ها (۲) ۵/۲

(۴) تغییر جرم هر دو تیغه یکسان است

(۱) ۱۰/۸

(۳) ۴/۲