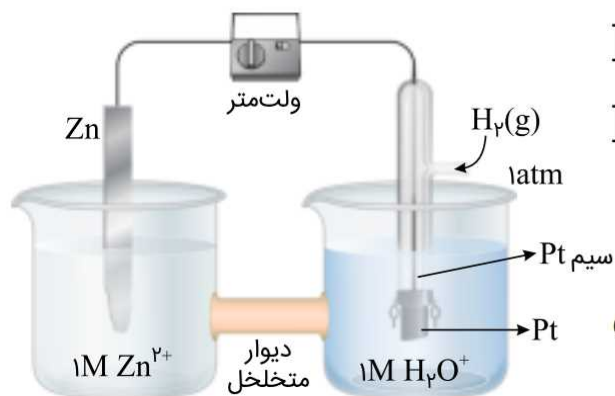


تست های کنکوری شیمی دوازدهم فصل دوم

تست ۱ - سرسری تجربی داخل ۱۳۹۴

با توجه به شکل زیر و E° الکترودها، کدام عبارت درست است؟



$$E^\circ [\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) / \text{Zn}(\text{s})] = -0.76\text{V}$$

$$E^\circ [\text{Pt}^{2+}(\text{aq}) / \text{Pt}(\text{s})] = +1.2\text{V}$$

۱) با انجام واکنش در این سلول، غلظت $\text{Zn}^{2+}(\text{aq})$ افزایش یافته و کاتیون‌ها از طریق دیواره متخلخل به سوی الکتروود روی حرکت می‌کنند.

۲) ضمن انجام واکنش در این سلول، جرم تیغه فلزی در کاتد، برخلاف جرم تیغه فلزی در آند، ثابت می‌ماند.

۳) واکنش کلی این سلول به صورت:

$$\text{Zn}(\text{s}) + \text{Pt}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow \text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + \text{Pt}(\text{s})$$

است.

۴) الکتروود روی، آند است و قطب مثبت این سلول گالوانی را تشکیل می‌دهد.

تست ۲ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۴

کدام گزینه، درست است؟ (با کمی تغییر)

- ۱) آرایش الکترونی یون هیدرید با آرایش الکترونی یون لیتیم، متفاوت است.
- ۲) یون‌های کربنات و نیتрат، از نظر مجموع شمار الکترون‌های ظرفیتی اتم‌ها و عدد اکسایش اتم مرکزی مشابه‌اند.
- ۳) ضمن تشکیل سدیم کلرید از عنصرهای مربوطه، اندازه اتم فلز پس از انتقال الکترون، افزایش می‌یابد.
- ۴) هرچه چگالی بار یون‌های سازنده یک جامد یونی بیشتر باشد، شبکه بلور آن دشوارتر فروپاشیده می‌شود.

تست ۳ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۴

تغییر عدد اکسایش یک اتم کربن در واکنش سوختن کامل کدام دو ماده، باهم برابر است؟

(۱) اتان و اتین

(۲) اتان و بنزن

(۳) اتین و اتن

(۴) اتین و بنزن

تست ۴ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۴

مجموع ضریب‌های a , b , c , d و f در نیم‌واکنش زیر، پس از موازنه کدام است؟



۱۱ (۲)

۱۰ (۱)

۱۳ (۴)

۱۲ (۳)

تست ۵ - سراسری تجربی خارچ ۱۳۹۴

در نیم واکنش: $\text{MnO}_4^- (\text{aq}) + a\text{H}^+ (\text{aq}) + b\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} (\text{aq}) + c\text{H}_2\text{O} (\text{l})$ ضریب های a ، b و c به ترتیب از راست به چپ، کدام اند؟

(۱) ۳، ۳، ۸

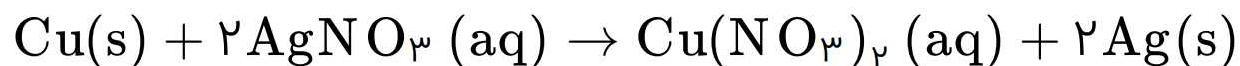
(۲) ۳، ۲، ۵

(۳) ۴، ۴، ۵

(۴) ۴، ۵، ۸

تست ۶ - سراسری تجربی داخل ۱۳۹۵

یک قطعه سیم مسی در ۲۰۰ میلی‌لیتر محلول ۰/۴ مولار نقره نیترات قرار داده شده است. اگر سرعت متوسط واکنش برابر $0.15 \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$ باشد، چند ثانیه زمان لازم است تا غلظت مس (II) نیترات به ۰/۱ مول بر لیتر برسد و اگر Ag(s) تنها بر روی قطعه مس بنشیند، جرم این قطعه در این لحظه، چند گرم تغییر می‌کند؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید) ($\text{Cu} = 64$, $\text{Ag} = 108 : \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)



(۲) ۰/۸۸ ، ۸۰

(۱) ۳/۰۴ ، ۸۰

(۴) ۰/۸۸ ، ۴۰۰

(۳) ۳/۰۴ ، ۴۰۰

تست ۷ - سراسری تجربی داخل ۱۳۹۵

در یک کارگاه، از گاز کلر حاصل از برقکافت سدیم کلرید برای تهیه مایع سفیدکننده خانگی (محلول ۵٪ جرمی از NaClO(aq)) ، طبق واکنش (موازنه نشده): $\text{NaOH(aq)} + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow \text{NaCl(aq)} + \text{NaClO(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$ ، استفاده می‌شود. در این کارگاه به ازای تولید ۱/۱۵۰ کیلو گرم فلز سدیم، به تقریب چند لیتر محلول سفیدکننده ($d \approx 1 \text{ g.mL}^{-1}$) تولید می‌شود؟
($\text{Na} = 23$, $\text{O} = 16$, $\text{Cl} = 35/5$: g.mol^{-1})

(۱) ۳۵/۷۸

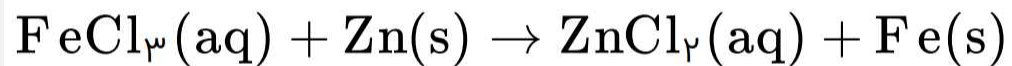
(۲) ۳۷/۲۵

(۳) ۵۱/۵۶

(۴) ۷۴/۵

تست ۸ – سراسری تجربی خاچ ۱۳۹۵

چند مورد از مطالب زیر، درباره واکنش فلز روی با محلول آهن (III) کلرید، درست است؟ (معادله واکنش موازنه شود) (باکمی تغییر)



الف) با تغییر عدد اکسایش دو فلز همراه است.

ب) قدرت اکسندگی یون آهن (III) از یون روی بیشتر است.

پ) همراه تشکیل هر مول روی کلرید، ۲ مول فلز آهن آزاد می‌شود.

ت) به ازای مصرف هر مول روی، نیم مول آهن (III) کلرید، مصرف می‌شود.

ث) مجموع ضرایب استوکیومتری مواد در معادله موازنه شده آن، برابر ۱۰ است.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

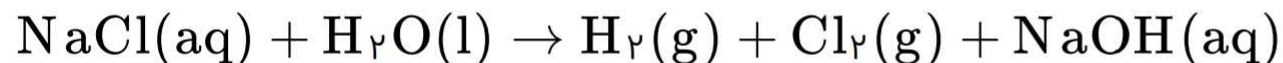
تست ۹ – سراسری تجربی خاچ ۱۳۹۵

کدام مورد درباره فرآیند استخراج صنعتی آلومینیم، درست است؟ (با کمی تغییر)

- (۱) مجموع ضرایب استوکیومتری فرآورده‌ها در معادله کلی موازنه شده آن، برابر ۶ است.
- (۲) فلز آلومینیم به دست آمده، از بالای سلول الکترولیتی به صورت مذاب خارج می‌شود.
- (۳) در صنعت، این فلز از سنگ معدن بوکسیت (آلومینیم اکسید خالص) استخراج می‌شود.
- (۴) همانند اغلب سلول‌های گالوانی، الکترود آند در این فرآیند نقش واکنش‌دهنده نیز دارد.

تست ۱۰ - سراسری تجربی خارج ۱۳۹۵

در یک کارخانه برقکافت آب‌نمک غلیظ، در هر ساعت، ۱۰۰۰ لیتر آب‌نمک با غلظت 350 g.L^{-1} وارد سلول الکتrolیتی شده و با غلظت 233 g.L^{-1} از آن خارج می‌شود. مطابق واکنش زیر، در هر ساعت در این کارخانه چند مترمکعب گاز کلر در شرایط STP تولید می‌شود؟ (از تغییر حجم محلول چشم‌پوشی شود، $\text{Na} = 23 : \text{g.mol}^{-1}$, $\text{Cl} = 35/5$) (معادله واکنش موازنه شود) (با کمی تغییر)



(۲) ۲۲/۴

(۱) ۱۱/۲

(۴) ۴۴/۸

(۳) ۳۳/۶

تست ۱۱ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۵

۳۲/۵ گرم از یک قطعه آلایژ روی و مس را در مقدار کافی محلول ۴ مولار هیدروکلریک اسید قرار داده و گرم می‌کنیم تا واکنش کامل انجام گیرد. اگر در این فرآیند، ۲/۲۴ لیتر گاز هیدروژن در شرایط استاندارد آزاد شده باشد، درصد جرمی مس در این آلایژ کدام است و برای انجام کامل این واکنش، دست‌کم چند میلی‌لیتر از محلول این اسید لازم است؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید) ($\text{Cu} = 64$, $\text{Zn} = 65 : \text{g.mol}^{-1}$)

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

$$E^{\circ}(\text{Zn}^{2+}(\text{aq})/\text{Zn}(\text{s})) = -0.76 \text{ V}$$

۵۰ ، ۶۰ (۲)

۲۵ ، ۶۰ (۱)

۵۰ ، ۸۰ (۴)

۲۵ ، ۸۰ (۳)

تست ۱۲ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۶

غلظت یون کلرید در آب دریا حدود 19000 ppm گزارش شده است. اگر با روش برقکافت و با بازده درصدی 90% ، گاز کلر از آب دریا استخراج شود، از هر لیتر آب دریا، به تقریب چند لیتر گاز کلر در شرایطی که حجم مولی گازها برابر 25 L است، به دست می‌آید؟ ($1 \text{ g.mL}^{-1} \approx$ چگالی آب دریا ، $\text{Cl} = 35/5 \text{ g.mol}^{-1}$)

(۱) ۶/۰۲

(۲) ۶/۷

(۳) ۱۲/۰۴

(۴) ۱۳/۴

تست ۱۳ - سراسری تجربی داخل ۱۳۹۶

کدام گزینه، درست است؟ ($H = 1$, $O = 16$, $S = 32$, $Cu = 64$: $g.mol^{-1}$)

(۱) ۲۶ درصد جرم ترکیب $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ را آب تشکیل می‌دهد.

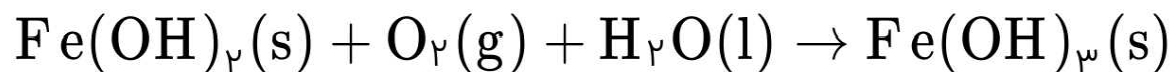
(۲) انرژی شبکه بلور آلومینیم فلوئورید از انرژی شبکه بلور آلومینیم اکسید، بیشتر است.

(۳) عدد کوئوردیناسیون هر یون در شبکه بلور، برابر شمار بارهای مثبت یا منفی یون‌ها است.

(۴) نام $Cr_2(SO_4)_3$ ، کروم (III) سولفات است و عدد اکسایش گوگرد در آن دو برابر عدد اکسایش کروم است.

تست ۱۴ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۶

مطابق معادله واکنش زیر، اگر در تبدیل آهن (II) هیدروکسید به زنگ آهن، ۱/۰ مول گاز اکسیژن شرکت کند، تفاوت جرم واکنش‌دهنده جامد با جرم فرآورده، چند گرم است؟ (معادله موازنه نیست) ($H = 1$, $O = 16$, $Fe = 56$: $g \cdot mol^{-1}$) (با کمی تغییر)



(۲) ۳/۲

(۱) ۱/۷

(۴) ۸/۵

(۳) ۶/۸

تست ۱۵ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۶

باتوجه به واکنش زیر، کدام گزینه درست است؟



- ۱) انجام این واکنش، سبب کاهش pH محلول می‌شود.
- ۲) هر اتم منگنز در این واکنش سه درجه کاهش می‌یابد.
- ۳) در این واکنش اتم‌های اکسیژن، نقش اکسنده دارند.
- ۴) با مصرف ۱/۰ مول $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 (\text{aq})$ ، ۱/۰ مول الکترون مبادله می‌شود.

تست ۱۶ – سراسری تجربی خاړچ ۱۳۹۶

۲۰ گرم از آلیاژ نقره و روی، در مقدار کافی از محلول هیدروکلریک اسید انداخته شده است، اگر در پایان واکنش، ۲ لیتر گاز در شرایطی که چگالی گاز حاصل برابر ۰/۰۸ گرم بر لیتر است، آزاد شود، چند درصد جرم این آلیاژ را نقره تشکیل می‌دهد؟
($\text{Ag} = ۱۰۷$, $\text{Zn} = ۶۵ : \text{g.mol}^{-۱}$)

۷۴ (۲)

۷۰ (۱)

۸۴ (۴)

۸۰ (۳)

تست ۱۷ - سراسری تجربی خاړچ ۱۳۹۶

واکنش روی هیدروکسید با فسفریک اسید از نوع اکسایش- کاهش مجموع ضریب‌های استوکیومتری مواد پس از موازنه معادله آن، برابر است و اگر ۴۹ گرم فسفریک اسید در این واکنش مصرف شود، مول روی فسفات تشکیل می‌شود؟ (g.mol^{-1} : $\text{P} = 31$, $\text{O} = 16$, $\text{H} = 1$) (با کمی تغییر)
توجه: فرآورده‌های حاصل از این واکنش، فسفات روی و آب است.

(۱) است - ۱۱ - ۰/۲

(۲) است - ۱۲ - ۰/۲۵

(۳) نیست - ۱۱ - ۰/۲

(۴) نیست - ۱۲ - ۰/۲۵

تست ۱۸ – سراسری تجربی خارج ۱۳۹۶

در واکنش ۵۰ میلی‌لیتر محلول ۰/۰۱ مولار فرم‌آلدهید (CH_2O) با مقدار کافی نقره اکسید، چند مول نقره تولید شده و چند مول الکترون بین عامل‌های اکسنده و کاهنده، مبادله می‌شود؟ (با کمی تغییر)
توجه: در این واکنش علاوه بر نقره، فرمیک اسید نیز تولید می‌شود.

$$(۱) \quad ۱۰^{-۳}, ۱۰^{-۳}$$

$$(۲) \quad ۱۰^{-۳}, ۵ \times ۱۰^{-۴}$$

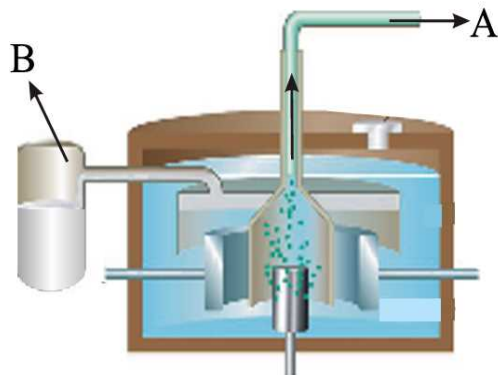
$$(۳) \quad ۱۰^{-۳}, ۲ \times ۱۰^{-۳}$$

$$(۴) \quad ۵ \times ۱۰^{-۴}, ۲ \times ۱۰^{-۳}$$

تست ۱۹ – سراسری تجربی خاچ ۱۳۹۶

باتوجه به شکل زیر، چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- بهره‌گیری از سلول دانهز، کم‌هزینه‌ترین روش برای تهیه گاز کلر است.
- به ازای تولید هر مول فلز سدیم، ۵/۰ مول گاز کلر در آن تولید می‌شود.
- گاز کلر از دهانه A و سدیم مایع از دهانه B سلول برقکافت خارج می‌شود.
- افزایش مقداری CaCO_3 ، سبب کاهش دمای ذوب و در نتیجه، افزایش صرفه اقتصادی می‌شود.



۱ (۱)

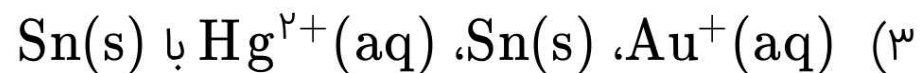
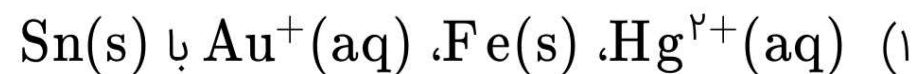
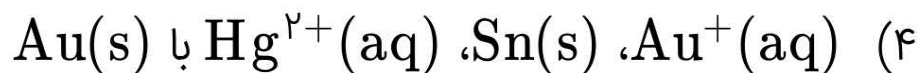
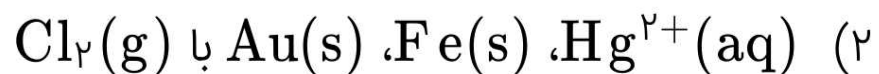
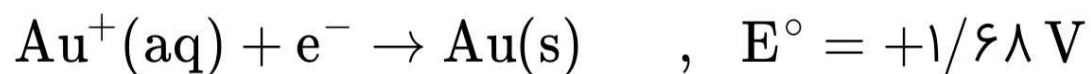
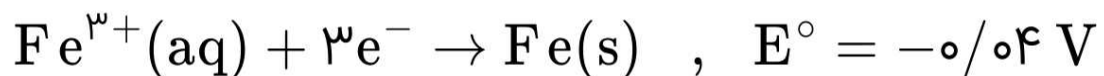
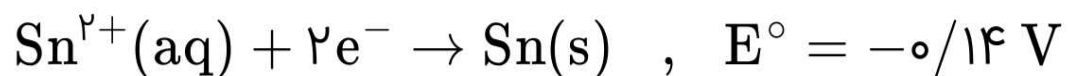
۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

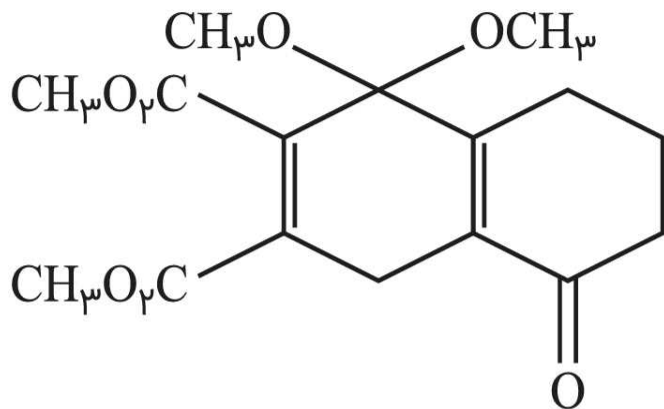
تست ۲۰ – سراسری تجربی خاړچ ۱۳۹۶

باتوجه به نیمواکنش‌های زیر، قوی‌ترین اکسنده و قوی‌ترین کاهنده، به‌ترتیب از راست به چپ کدام‌اند و واکنش کدام دو گونهٔ شیمیایی با هم، در شرایط استاندارد انجام‌پذیر است؟



تست ۲۱ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۷

درباره ترکیبی با ساختار مولکولی زیر کدام مطلب درست است؟ (با کمی تغییر)



(۱) حداقل یکی از گروه‌های عاملی موجود در این ترکیب، در ترکیب‌هایی مانند ۲- هپتانون، اتیل استات و ترفتالیک اسید دیده می‌شود.

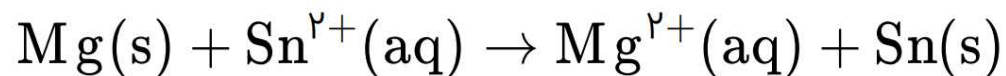
(۲) بالاترین عدد اکسایش اتم کربن در آن ۲+ است.

(۳) هشت پیوند یگانه $C - O$ در ساختار آن شرکت دارد.

(۴) دوازده جفت‌الکترون ناپیوندی در ساختار آن وجود دارد.

تست ۲۲ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۷

چندمورد از مطالب زیر با در نظر گرفتن واکنش داده شده درست است؟



$$E^{\circ}_{\text{Sn}^{2+}(\text{aq})/\text{Sn(s)}} = +0.14\text{V} \quad , \quad E^{\circ}_{\text{Mg}^{2+}(\text{aq})/\text{Mg(s)}} = -2.38\text{V}$$

- در شرایط استاندارد انجام پذیر است.
- سلول E° این واکنش برابر با ۲/۵۲ ولت است.
- قدرت اکسندگی $\text{Mg}^{2+}(\text{aq})$ از $\text{Sn}^{2+}(\text{aq})$ بیشتر است.
- در جدول پتانسیل های کاهش استاندارد، منیزیم پایین تر از قلع جای دارد.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

تست ۲۳ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۷

کدام موارد از مطالب زیر، درباره آمونیوم نیترات درست است؟

الف) در ساختار لوویس کاتیون آن، ۸ الکترون پیوندی وجود دارد.

ب) مانند آمونیم سولفات، به عنوان یک کود شیمیایی در اختیار گیاه قرار می‌گیرد.

پ) مجموع عددهای اکسایش اتم‌های نیتروژن در فرمول شیمیایی آن برابر با +۲ است.

ت) در ساختار لوویس کاتیون و آنیون آن، در مجموع ۹ جفت الکترون ناپیوندی وجود دارد.

(۱) ب - ت

(۲) پ - ت

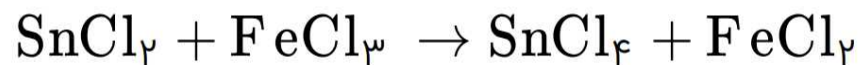
(۳) الف - ب - پ

(۴) الف - ب - ت

تست ۲۴ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۷

دو گرم قلع (II) کلرید ناخالص در ۱۰۰ میلی‌لیتر آب مقطر حل شده است. اگر ۲۰ میلی‌لیتر از این محلول مطابق واکنش زیر بتواند با ۴۰ میلی‌لیتر محلول ۰/۱ مولار آهن (III) کلرید واکنش کامل دهد، درصد خلوص این نمونه قلع (II) کلرید کدام است و برای تکمیل این واکنش چند مول الکترون بین اکسنده و کاهنده جابه‌جا شده است؟ (با کمی تغییر)

($\text{Cl} = ۳۵/۵$, $\text{Fe} = ۵۶$, $\text{Sn} \simeq ۱۱۹$: $\text{g.mol}^{-۱}$)



$$(۲) \quad ۲ \times ۱۰^{-۳} , ۹۰$$

$$(۴) \quad ۴ \times ۱۰^{-۳} , ۹۰$$

$$(۱) \quad ۲ \times ۱۰^{-۳} , ۹۵$$

$$(۳) \quad ۴ \times ۱۰^{-۳} , ۹۵$$

تست ۲۵ – سراسری تجربی خاچ ۱۳۹۷

- چند مورد از مطالب زیر، دربارهٔ واکنش آلومینیوم با محلول مس (II) سولفات درست است؟ (با کمی تغییر)
- نمونه‌ای از واکنش‌های اکسایش- کاهش است.
 - با تغییر عدد اکسایش هر دو فلز، همراه است.
 - همراه تشکیل هر مول آلومینیوم سولفات، ۳ مول فلز مس آزاد می‌شود.
 - به ازای مصرف هر مول آلومینیوم، نیم مول از سولفات آن تشکیل می‌شود.
 - مجموع ضریب‌های استوکیومتری مواد در معادلهٔ موازنه‌شدهٔ آن برابر با ۸ است.

۲ (۲)

۵ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

تست ۲۶ – سراسری تجربی خاچ ۱۳۹۷

در مقایسهٔ اتیل بوتانوات با سیانواتن، کدام مورد درست است؟

- (۱) کاربرد مشابهی در تهیهٔ پلیمرها دارند.
- (۲) شمار جفت الکترون‌های پیوندی در مولکول آن‌ها، یکسان است.
- (۳) نسبت شمار اتم‌های هیدروژن به شمار اتم‌های کربن در مولکول آن‌ها، برابر است.
- (۴) اتم‌های کربن با عدد اکسایش مشابه هریک از سه اتم کربن مولکول سیانواتن، در مولکول این استر یافت می‌شود.

تست ۲۷ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۸

یون‌های آمونیوم و سولفات، با رعایت قاعدهٔ هشت‌تایی در چند مورد، باهم تفاوت دارند؟

- عدد اکسایش اتم مرکزی
- شمار جفت‌الکترون‌های پیوندی
- قطبیت و شکل هندسی
- شمار جفت‌الکترون‌های ناپیوندی روی اتم‌ها

۱ (۱)

۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

تست ۲۸ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۸

اگر به جای هر دو اتم اکسیژن در کربن دی اکسید، اتم گوگرد قرار گیرد، کدام مورد درست است؟

(۱) عدد اکسایش اتم کربن در آن تغییر می کند.

(۲) بار جزئی اتم کربن از حالت $\delta +$ به $\delta -$ تبدیل می شود.

(۳) تغییری در میزان گشتاور دوقطبی مولکول ایجاد نمی شود.

(۴) قدرت نیروهای بین مولکولی در آن به دلیل شعاع اتمی بزرگتر S، کاهش می یابد.

تست ۲۹ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۸

کدام موارد از مطالب زیر، دربارهٔ واکنش: $\text{Zn(s)} + \text{Ag}_2\text{O(s)} \rightarrow \text{ZnO(s)} + 2\text{Ag(s)}$ ، درست است؟

الف) نقره در آن، اکسیده شده است.

ب) Ag_2O در آن، گونهٔ کاهنده است.

پ) Zn(s) ، آند و Ag_2O ، کاتد آن است.

ت) به باتری دکمه‌ای "روی-نقره" مربوط است.

(۱) الف - ت

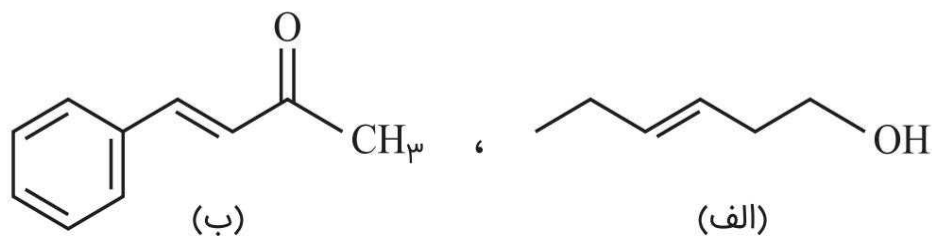
(۲) پ - ت

(۳) الف - ب - ت

(۴) ب - پ - ت

تست ۳۰ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۸

درباره دو ترکیب زیر، کدام مورد، درست است؟



۱) ترکیب (الف)، با آب پیوند هیدروژنی تشکیل می‌دهد.

۲) عدد اکسایش اتم کربن متصل به اتم O در هر دو یکسان است.

۳) از ترکیب (الف) می‌توان به‌عنوان الکل در تهیه پلی‌استرها استفاده کرد.

۴) شمار اتم‌های کربن در مولکول (الف) با شمار اتم‌های کربن در حلقه آروماتیک مولکول (ب) متفاوت است.

تست ۳۱ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۸

در یک آزمایش تجزیه آب به عنصرهای سازنده آن، از ۱ کیلوگرم آب نمک با غلظت ۱٪ به عنوان الکترولیت استفاده شده است. اگر آزمایش تا زمانی ادامه یابد که غلظت آب نمک به ۲٪ برسد، حجم گازهای تولیدشده در شرایط STP به تقریب چند لیتر است؟ (معادله موازنه شود) ($O = 16$, $H = 1$: $g.mol^{-1}$)



۶۲۲ (۲)

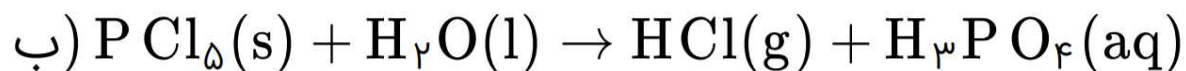
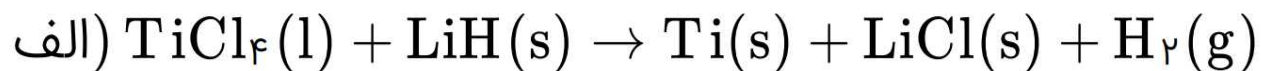
۳۱۱ (۱)

۱۸۶۶ (۴)

۹۳۳ (۳)

تست ۳۲ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۸

باتوجه به واکنش‌های زیر، کدام مورد درست است؟ (معادله واکنش‌ها، موازنه شوند)



۱) با انجام واکنش (ب) در آب مقطر، pH آب بالاتر می‌رود.

۲) هر دو واکنش با تغییر عدد اکسایش برخی از اتم‌ها، همراه‌اند.

۳) شمار مول‌های گاز تولیدشده در هر دو واکنش پس از موازنه، برابر است.

۴) مجموع ضرایب‌های استوکیومتری معادله (الف) از مجموع ضرایب‌های استوکیومتری معادله (ب) بیشتر است.

تست ۳۳ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۸

در آبکاری یک قطعه فولادی به وزن ۱۰ کیلوگرم با کروم، از یک لیتر محلول ۱ مولار یون‌های کروم (III) و الکتروود کروم در آند استفاده شده است. در آبکاری قطعه مشابه (با جرم برابر) با نقره، از یک لیتر محلول ۱ مولار نقره نیترات و آند نقره‌ای استفاده شده است. با عبور یک مول الکترون، از هر دو محلول، تفاوت جرم دو قطعه آبکاری شده، به تقریب چند گرم است؟
($\text{Ag} = 108$, $\text{Cr} = 52 : \text{g.mol}^{-1}$)

(۱) ۲۵/۴

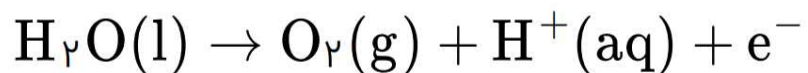
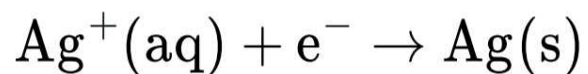
(۲) ۵۶

(۳) ۸۲

(۴) ۹۰/۶

تست ۳۴ – سراسری تجربی خاچ ۱۳۹۸

در یک سلول الکتrolیتی دارای مقدار کافی از $\text{AgNO}_3(\text{aq})$ که نیمواکنش آندی آن اکسایش آب و نیمواکنش کاتدی، کاهش یونهای $\text{Ag}^+(\text{aq})$ است، اگر حجم الکتrolیت برابر ۳ لیتر بوده و $\frac{0}{3}$ مول الکترون از آن عبور کند، pH محلول باقی‌مانده و وزن نقره تولیدشده به تقریب، برابر چند گرم است؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید. pH محلول اولیه را خنثی در نظر بگیرید. $\text{Ag} = 108 \text{ g.mol}^{-1}$) (معادله موازنه شود)



(۲) $\frac{10}{8}$ ، $\frac{0}{5}$

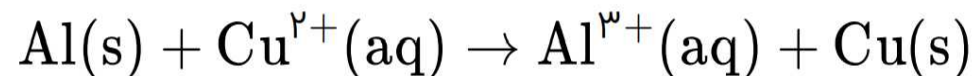
(۴) $\frac{32}{4}$ ، $\frac{0}{5}$

(۱) $\frac{32}{4}$ ، ۱

(۳) $\frac{10}{8}$ ، ۱

تست ۳۵ – سراسری تجربی خارچ ۱۳۹۸

یک فویل آلومینیمی درون ۲۰۰ میلی‌لیتر محلول مس (II) سولفات ۰/۰۵ مولار انداخته شده است. اگر از بین رفتن کامل رنگ آبی محلول ۸ دقیقه و ۲۰ ثانیه به طول بینجامد، سرعت متوسط آزاد شدن فلز مس، چند مول بر ثانیه است و چند مول الکترون در این واکنش مبادله شده است؟ (معادله موازنه شود)



$$(۲) \quad ۰/۰۲, ۲ \times ۱۰^{-۵}$$

$$(۴) \quad ۰/۰۱, ۲ \times ۱۰^{-۴}$$

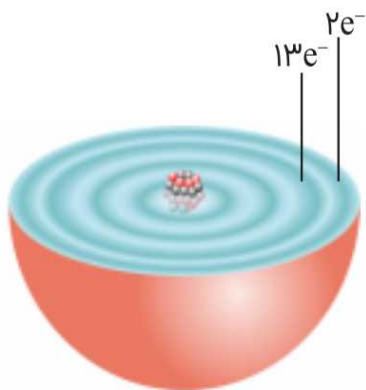
$$(۱) \quad ۰/۰۲, ۲ \times ۱۰^{-۴}$$

$$(۳) \quad ۰/۰۱, ۲ \times ۱۰^{-۵}$$

تست ۳۶ – سراسری تجربی خارچ ۱۳۹۸

اگر دایره‌های تیره‌رنگ در شکل زیر، نشان‌دهنده لایه‌های الکترونی اتم عنصر A باشد، چندمورد از مطالب زیر، درباره آن درست است؟

- A عنصری اصلی از گروه ۱۵ است.
- برخی از ترکیب‌های آن، رنگی هستند.
- بالاترین عدد اکسایش آن برابر +۷ است.
- سه زیر لایه از لایه سوم آن از الکترون اشغال شده است.



۱ (۱)

۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

تست ۳۷ – سراسری تجربی خاچ ۱۳۹۸

چندمورد زیر، برای مقایسه واکنش‌پذیری فلزهای طلا، سدیم و منگنز با یکدیگر، قابل‌استفاده است؟

- رسانایی الکتریکی
- سرعت واکنش با محلول اسیدی با غلظت مشخص
- جدول پتانسیل الکتریکی
- سرعت زنگ زدن (اکسیدشدن) در محیط یکسان

۱ (۱)

۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

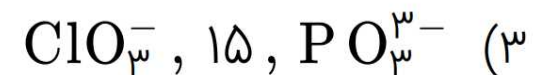
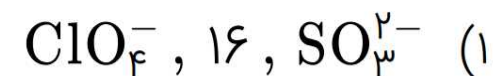
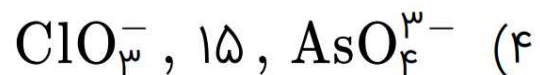
تست ۳۸ – سراسری تجربی خاړچ ۱۳۹۸

کدام مورد، دربارهٔ پیل سوختی هیدروژن - اکسیژن با غشای مبادله‌کنندهٔ پروتون، درست است؟

- (۱) بخار آب تولیدشده از بخش آندی خارج می‌شود.
- (۲) جهت حرکت پروتون‌ها در غشا، از آند به کاتد است.
- (۳) به ازای مصرف هر مول گاز اکسیژن، دو مول پروتون در غشا، مبادله می‌شود.
- (۴) جهت حرکت الکترون‌ها در مدار بیرونی با جهت حرکت پروتون‌ها در غشا، عکس یکدیگر است.

تست ۳۹ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۹

اتم مرکزی تشکیل‌دهنده یون در گروه جدول تناوبی جای دارد و عدد اکسایش آن با عدد اکسایش اتم کلر در یون برابر است.



تست ۴۰ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۹

- اگر قدرت اکسندگی چند یون به صورت $A^{2+} > B^{2+} > M^{+} > Y^{2+}$ و پتانسیل کاهش استاندارد آن‌ها بزرگ‌تر از صفر باشد، چند مورد از مطالب زیر نادرست است؟
- واکنش $B + Y SO_4 \rightarrow \dots$ انجام‌پذیر است.
 - برای حفاظت از فلز آهن در برابر خوردگی، فلز A مناسب‌تر از فلز Y است.
 - emf سلول گالوانی Mg – A از emf سلول گالوانی Mg – B بیشتر خواهد بود.
 - اگر واکنش $M + XCl_2 \rightarrow \dots$ انجام‌پذیر باشد واکنش $B + XCl_2 \rightarrow \dots$ نیز انجام‌پذیر است.

۲ (۲)

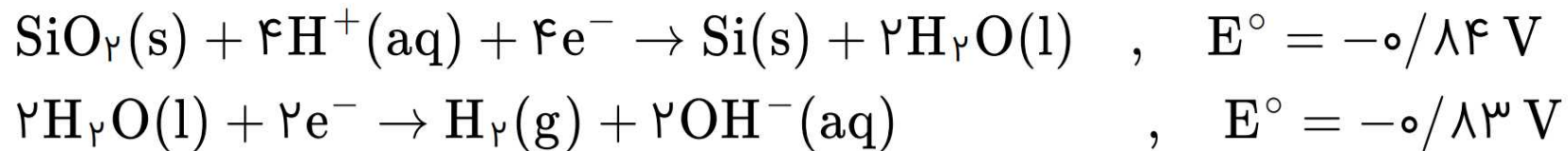
۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

تست ۴۱ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۹

سلول نور- الکتروشیمیایی برای تهیه هیدروژن کاربرد دارد. چند مورد از مطالب زیر، دربارهٔ این سلول درست است؟



- محلول پیرامون کاتد، رنگ کاغذ pH را قرمز می‌کند.
- $\text{SiO}_2(\text{s})$ آند سلول را تشکیل می‌دهد و اکسایش می‌یابد.
- با انجام واکنش در سلول، pH محلول پیرامون آند، کاهش می‌یابد.
- واکنش کاتدی این سلول مانند واکنش کاتدی سلول برقکافت آب است.
- معادلهٔ واکنش سلول، به صورت: $\text{SiO}_2(\text{s}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{Si}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ ، است.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

تست ۴۲ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۹

کدام مطلب دربارهٔ سلول گالوانی و سلول الکترولیتی درست است؟

- ۱) در سلول گالوانی، الکتروود آند، قطب مثبت است.
- ۲) در سلول الکترولیتی، قطب منفی و در سلول گالوانی، آند محل تشکیل اتم از یون است.
- ۳) در سلول الکترولیتی، در قطب منفی، اکسایش انجام شده و از جرم تیغه فلزی کاسته می‌شود.
- ۴) در سلول گالوانی، قطب منفی آند و در سلول الکترولیتی قطب مثبت آند است و در هر دو سلول، کاتیون‌ها به سمت کاتد می‌روند.

تست ۴۳ – سراسری تجربی داخل ۱۳۹۹

باتوجه به جدول زیر، داده‌های کدام ردیف‌های آن، درست است؟

ردیف	ویژگی‌ها	${}_{29}^{65}\text{Z}$	${}_{22}^{48}\text{X}$	${}_{24}^{52}\text{D}$	${}_{31}^{70}\text{A}$
۱	شماره گروه عنصر در جدول تناوبی	۱۱	۴	۸	۱۳
۲	تفاوت شمار الکترون‌ها و نوترون‌ها	۷	۴	۴	۸
۳	نسبت شمار الکترون‌های دارای $l = 0$ به $l = 2$ در اتم	$0/7$	۴	$1/4$	$0/6$
۴	اکسید با بالاترین عدد اکسایش	ZO	XO _۲	DO _۳	A _۲ O _۳

(۱) ۴، ۲

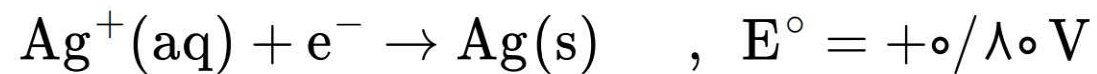
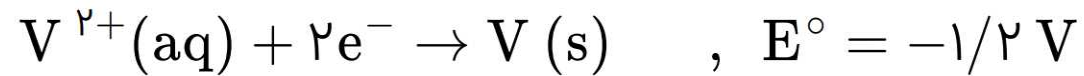
(۲) ۲، ۱

(۳) ۳، ۲، ۱

(۴) ۴، ۳، ۲

تست ۴۴ – سراسری تجربی خارج ۱۳۹۹

باتوجه به مقدار E° نیم‌واکنش‌های زیر، کدام موارد از مطالب زیر، درست است؟



الف) $V^{2+}(aq)$ ، اکسنده‌ای قوی‌تر از $Ag^+(aq)$ است.

ب) تبدیل $V^{2+}(aq)$ به $V(s)$ ، آسان‌تر از تبدیل $Pb^{2+}(aq)$ به $Pb(s)$ است.

پ) E° سلول گالوانی "سرب-نقره" از E° سلول گالوانی "وانادیم-سرب" کوچک‌تر است.

ت) واکنش: $2Ag^+(aq) + Pb(s) \rightarrow Pb^{2+}(aq) + 2Ag(s)$ ، در یک سلول گالوانی، به‌طور طبیعی (خودبه‌خودی) پیش می‌رود.

۱) پ - ت

۲) الف - ت

۳) ب - پ - ت

۴) الف - ب - پ

تست ۴۵ – سراسری تجربی خارچ ۱۳۹۹

- باتوجه به واکنش: $\text{N}_2\text{O}(g) + \text{NO}(g) + \text{NH}_3(g) \rightarrow \text{N}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(g)$ ، چند مورد از مطالب زیر نادرست است؟
- آمونیاک کاهنده و اکسیدهای نیتروژن اکسنده‌اند.
 - اکسنده‌ها، چهار الکترون گرفته و کاهنده، سه الکترون می‌دهد.
 - پس از موازنه معادله واکنش، مجموع ضرایب مواد برابر با ۱۰ می‌شود.
 - این واکنش برای حذف آمونیاک و تبدیل آن به N_2 در مبدل کاتالیستی خودروهای دیزلی انجام می‌شود.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

تست ۴۶ – سراسری تجربی خارچ ۱۳۹۹

- A، D، X، Y و Z، به ترتیب از راست به چپ، عنصرهای متوالی در جدول تناوبی‌اند که مجموع عددهای اتمی آن‌ها برابر با ۴۵ است. اگر Y گازی تک‌اتمی باشد، چند مطلب زیر نادرست است؟
- معادلهٔ یونش اسید HX در آب تعادلی است.
 - یونش هر دو اسید اکسیژن‌دار A در آب، کامل است.
 - عنصر D در DX_2 بالاترین عدد اکسایش خود را دارد.
 - نقطهٔ ذوب ترکیب حاصل از واکنش عنصر Z با D، بالاتر از نقطهٔ ذوب LiF است.
 - ساختار و ویژگی‌های فیزیکی ترکیب هیدروژن‌دار پایدار D، مشابه H_2S است.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

تست ۴۷ – سراسری تجربی خاچ ۱۳۹۹

کدام مطالب زیر درست‌اند؟

الف) سرعت خوردگی آهن، به pH محیط وابسته است.

ب) نتیجه نیم‌واکنش کاهش در سلول گالوانی، تشکیل اتم فلزی است.

پ) پتانسیل کاهش استاندارد اغلب فلزها، منفی و اغلب نافلزها، مثبت است.

ت) هرچه تفاوت پتانسیل کاهش استاندارد نیم‌سلول‌ها در سلول گالوانی بیشتر باشد، قدرت آن سلول، کمتر است.

ث) جدول پتانسیل کاهش استاندارد فلزات، بر مبنای تشکیل مولکول هیدروژن محلول در آب، از یون $H^+(aq)$ تنظیم شده است.

۱) الف - پ

۲) ب - ت

۳) الف - پ - ث

۴) پ - ت - ث

تست ۴۸ – سراسری تجربی خارج ۱۳۹۹

اگر دو نافلز X و A ، با بالاترین عدد اکسایش خود، آنیون‌های پایداری با فرمول XO_4^- و AO_3^{2-} تشکیل دهند، چند مورد از مطالب زیر، دربارهٔ آن‌ها درست است؟

- A عنصری از گروه ۱۵ است.
- عنصر A ، می‌تواند در دورهٔ دوم جدول تناوبی جای داشته باشد.
- عنصر X ، با اکسنده‌ترین عنصر در جدول تناوبی، هم‌گروه است.
- در آخرین زیرلایهٔ اشغال‌شدهٔ اتم X ، ۵ الکترون و اتم A ، دو الکترون جای دارد.

(۲) ۲

(۱) ۱

(۴) ۴

(۳) ۳

تست ۴۹ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۰

اگر ۱۰ گرم مخلوطی از گرد منیزیم و نقره را در ۲۰۰ میلی‌لیتر محلول $0/8$ مولار هیدروکلریک اسید وارد کنیم تا واکنش کامل انجام شود و در پایان واکنش، غلظت مولار محلول به $0/3 \text{ mol.L}^{-1}$ ، کاهش یابد، درصد جرمی نقره در این نمونه کدام است و چند مول فلز منیزیم در آن وجود دارد؟ (فرآوردهٔ واکنش، گاز هیدروژن و کلرید فلز است؛ از تغییر حجم محلول چشم‌پوشی شود) ($Mg = 24$, $Ag = 108 : \text{g.mol}^{-1}$)

(۱) $0/05$ ، 66

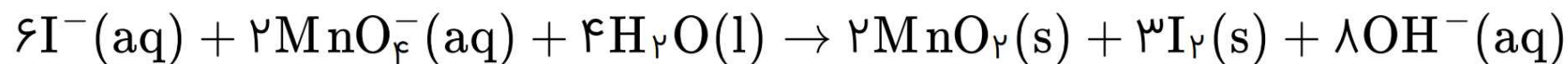
(۲) $0/14$ ، 66

(۳) $0/05$ ، 88

(۴) $0/14$ ، 88

تست ۵۰ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۰

درباره واکنش زیر، چند مورد از مطالب زیر درست است؟



- در این واکنش، کاهنده آنیون تک‌اتمی و اکسنده، آنیون چنداتمی است.
- عدد اکسایش منگنز در این واکنش، ۳ واحد تغییر کرده و به +۴ رسیده است.
- در این واکنش به ازای مصرف ۲ مول گونه اکسنده، ۶ مول الکترون مبادله می‌شود.
- هر مول از یون کاهنده، یک مول الکترون از دست داده و یک مول نافلز مربوط آزاد می‌شود.

۱ (۲)

۲ (۱)

۳ (۴)

۴ (۳)

تست ۵۱ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۰

کدام موارد زیر، دربارهٔ خانوادهٔ هالوژن‌ها در جدول تناوبی درست است؟

الف) در واکنش با فلزهای قلیایی، ترکیب‌های یونی تشکیل می‌دهند.

ب) همهٔ آن‌ها با اکسیژن، اکسیدهایی با عددهای اکسایش بزرگ‌تر از صفر تشکیل می‌دهند.

پ) مجموع عددهای کوانتومی $n + l$ الکترون‌های لایهٔ ظرفیت سومین عضو آن، برابر ۳۳ است.

ت) مانند عنصرهای گروه ۱ جدول تناوبی، با افزایش عدد اتمی، واکنش‌پذیری آن‌ها افزایش می‌یابد.

۱) الف - پ

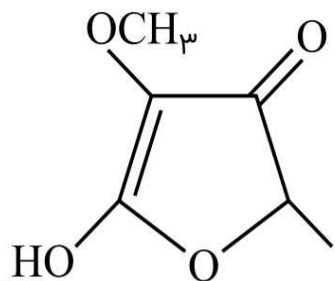
۲) ب - ت

۳) الف - ب

۴) پ - ت

تست ۵۲ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۰

چند نوع اتم کربن بر پایه تفاوت عدد اکسایش، در ترکیبی با فرمول "پیوند- خط" زیر وجود دارد؟



(۱) ۳

(۲) ۴

(۳) ۵

(۴) ۶

تست ۵۳ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۰

- باتوجه به شکل زیر که به واکنش کامل فلز روی با ۳٪ مول $\text{CuSO}_4(\text{aq})$ در دمای معین مربوط است، چند مورد از مطالب زیر درست است؟ ($\text{Cu} = 64$, $\text{Zn} = 65 : \text{g.mol}^{-1}$)
- با گذشت زمان، رنگ محلول موجود در ظرف روشن تر می شود.
 - در بازه زمانی انجام واکنش، ۱۹/۲ گرم فلز از یون های مربوط آزاد شده است.
 - سرعت واکنش در بازه زمانی مشخص شده، برابر $10^{-3} \times 2/75$ مول بر دقیقه است.
 - مجموعه محلول نمک مس و فلز روی، می تواند به عنوان نیم سلول یک سلول گالوانی به کار رود.
 - سرعت متوسط مصرف یون های فلزی با سرعت متوسط مصرف اتم های فلزی، در بازه زمانی انجام واکنش، برابر است.



(۱) ۳

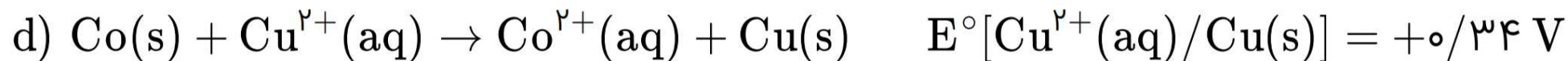
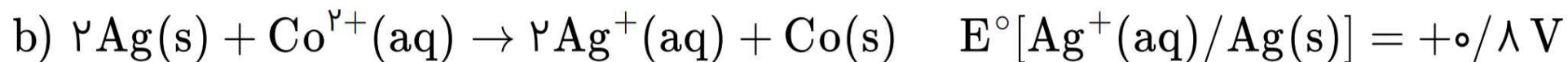
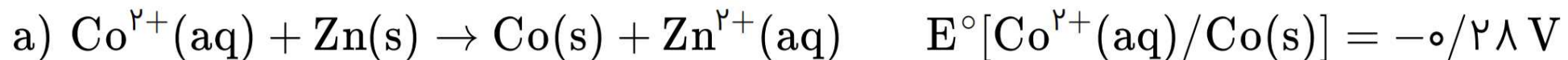
(۲) ۲

(۳) ۴

(۴) ۵

تست ۵۴ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۰

باتوجه به E° الکترودها کدام واکنش در شرایط استاندارد در جهت طبیعی پیش می‌رود و emf آن برای انجام برقکافت محلول الکترولیتی که به ولتاژ ۱/۵ ولت نیاز دارد، کافی است؟



b (۲)

a (۱)

d (۴)

c (۳)

تست ۵۵ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۰

چند مورد از مطالب زیر، درباره واکنش‌های زیر پس از موازنه معادله آن‌ها، درست است؟

- a) $\text{Co}(\text{OH})_3(\text{s}) + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) \rightarrow \text{Co}_2(\text{SO}_4)_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- b) $\text{NiCO}_3(\text{s}) + \text{H}_3\text{PO}_4(\text{aq}) \rightarrow \text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- c) $\text{MgCO}_3(\text{s}) + \text{HNO}_3(\text{aq}) \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$

- مجموع ضرایب استوکیومتری مواد در معادله a و b برابرند.
- در هیچ‌یک از این واکنش‌ها، عدد اکسایش عنصرها تغییر نکرده است.
- تفاوت مجموع ضرایب استوکیومتری مواد در معادله c با معادله b، برابر ۶ است.
- در معادله c، مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش‌دهنده‌ها با مجموع ضرایب استوکیومتری فرآورده‌ها برابر است.

۲ (۲)

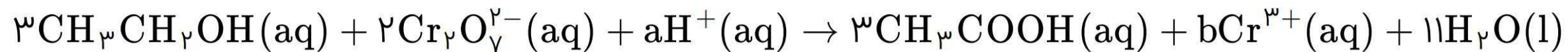
۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

تست ۵۶ – سراسری تجربی خارچ ۱۴۰۰

درباره واکنش زیر، پس از موازنه کامل معادله آن چند مورد از مطالب زیر درست است؟



- به ازای مصرف ۲ مول گونه اکسنده، ۳ مول گونه کاهنده مصرف می‌شود.
- مجموع ضرایب استوکیومتری گونه اکسنده و گونه کاهش یافته آن برابر ۶ است.
- هر مول گونه اکسنده، سه مول الکترون گرفته و هر مول گونه کاهنده، سه مول الکترون می‌دهد.
- مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش‌دهنده‌ها، ۷ برابر ضریب استوکیومتری استیک اسید است.

(۲) ۲

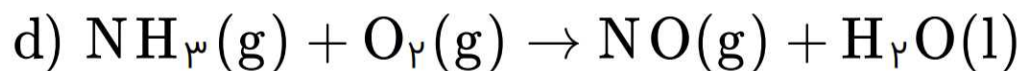
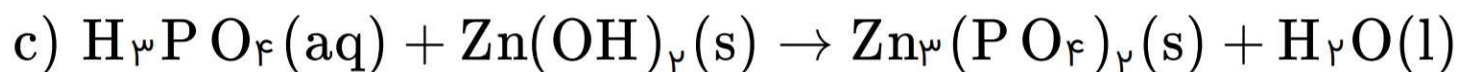
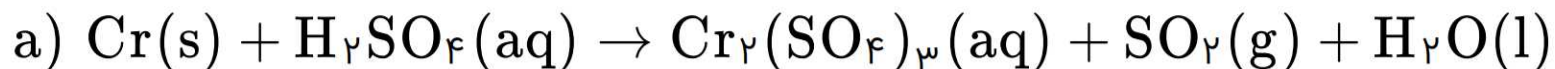
(۱) ۱

(۴) ۴

(۳) ۳

تست ۵۷ – سراسری تجربی خارچ ۱۴۰۰

در معادله موازنه شده کدام دو واکنش زیر، مجموع ضریب‌های استوکیومتری مواد به ترتیب بیشترین و کمترین است؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید)



b, d (۲)

a, c (۱)

d, a (۴)

c, b (۳)

تست ۵۸ – سراسری تجربی خارج ۱۴۰۰

اگر واکنش الکتروشیمیایی $A(s) + D^{2+}(aq) \rightarrow A^{2+}(aq) + D(s)$ در جهت طبیعی پیش برود، چند مورد از مطالب زیر نادرست است؟

- E° الکتروود $D^{2+}(aq)/D(s)$ ، کوچکتر از E° الکتروود $A^{2+}(aq)/A(s)$ است.
- این واکنش در یک سلول گالوانی انجام می‌شود و الکتروود $D^{2+}(aq)/D(s)$ ، قطب منفی سلول است.
- اگر واکنش: $D + X^{+} \rightarrow \dots$ در جهت طبیعی پیش برود، واکنش: $A + X^{+} \rightarrow \dots$ نیز در همان جهت پیش می‌رود.
- ولتاژ سلول گالوانی حاصل از الکترودهای A و Y ، به یقین کمتر از ولتاژ سلول گالوانی حاصل از الکترودهای D و Y است.

(۲) ۲

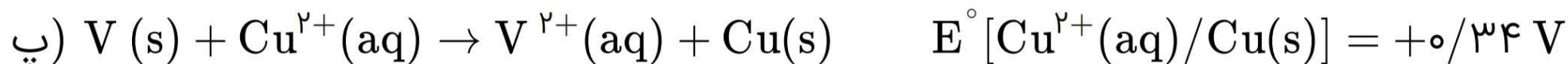
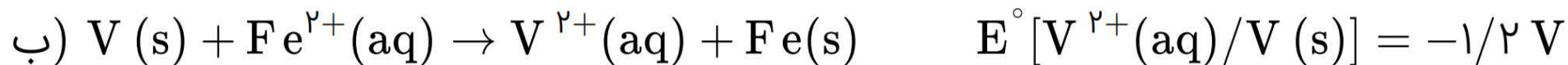
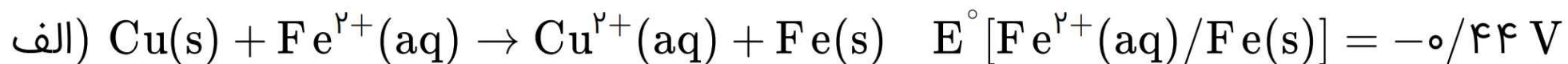
(۱) ۱

(۴) ۴

(۳) ۳

تست ۵۹ – سراسری تجربی خارچ ۱۴۰۰

کدام واکنش‌های زیر در جهت طبیعی پیش می‌روند و E° سلول کدام واکنش بزرگ‌تر است؟



(۱) ب، پ، ت - پ

(۲) ب، پ، ت - ت

(۳) الف، ب، ت - ب

(۴) الف، ب، ت - ت

تست ۶۰ – سراسری تجربی خارچ ۱۴۰۰

چند مورد از مطالب زیر درست است؟

- عدد اکسایش اتم کربن در مولکول متانوئیک اسید، برابر $+۴$ است.
- الکل‌هایی که مولکول آن‌ها تا پنج اتم کربن دارد، به خوبی در آب حل می‌شوند.
- با افزایش طول زنجیره کربنی کربوکسیلیک اسیدها قدرت اسیدی آن‌ها کاهش می‌یابد.
- در ساختار دست کم یکی از ترکیب‌های آلی موجود در بادام، گروه عاملی آلدهید وجود دارد.

۱ (۱)

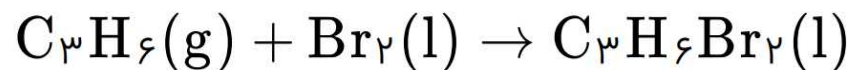
۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

تست ۶۱ – سراسری تجربی خارچ ۱۴۰۰

چند مورد از مطالب زیر، دربارهٔ فرآوردهٔ واکنش برم مایع با پروپن درست است؟



- نام آن ۱ و ۲- دی‌برموپروپان است.
- مجموع عدد اکسایش اتم‌های کربن در آن برابر ۴- است.
- همهٔ اتم‌ها در آن، دارای آرایش الکترونی گاز نجیب هم‌دورهٔ خود هستند.
- شمار جفت‌الکترون‌های ناپیوندی اتم‌های آن، ۶/۰ شمار جفت‌الکترون‌های پیوندی آن است.

۲ (۲)

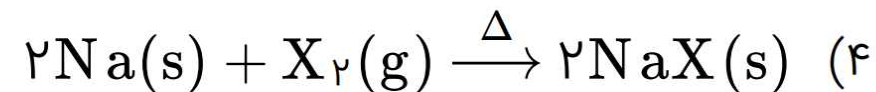
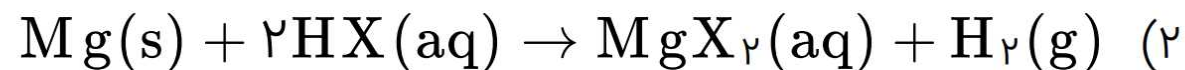
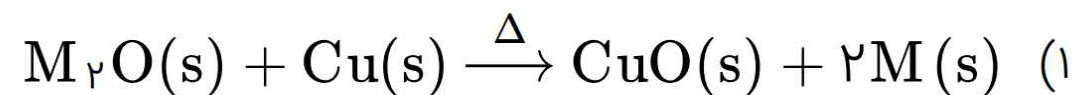
۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

تست ۶۲ – سراسری تجربی خاچ ۱۴۰۰

کدام واکنش، انجام‌ناپذیر است؟ (M: فلز اصلی، X: نافلز)



تست ۳۶ - سراسری تجربی داخل ۱۴۰۱

در چند تبدیل زیر، عدد اکسایش فلز، کاهش می‌یابد؟



۳ (۲)

۲ (۱)

۵ (۴)

۴ (۳)

تست ۶۴ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۱

- چند مورد از مطالب زیر دربارهٔ سلول سوختی هیدروژن- اکسیژن و سلول الکتrolیتی برقکافت آب، درست است؟
- جهت حرکت الکترون در هر دو نوع سلول، از آند به کاتد است.
 - واکنش کلی برقکافت آب، مانند واکنش کلی سلول سوختی است.
 - کاغذ pH در محلول پیرامون آند هر دو نوع سلول، به رنگ قرمز درمی‌آید.
 - شمار الکترون‌های مبادله‌شده در نیم‌واکنش کاتدی هر دو نوع سلول، برابر است.
 - نیم‌واکنش کاهش در سلول سوختی، مانند نیم‌واکنش کاهش آب در سلول الکتrolیتی است.

۲ (۱)

۳ (۲)

۴ (۳)

۵ (۴)

تست ۶۵ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۱

اگر مقدار مجاز گاز کلر حل شده در آب یک استخر شنا، برابر $1/2 \text{ ppm}$ و حجم آب استخر برابر 852 مترمکعب باشد، برای ضد عفونی کردن آب این استخر، چند گرم کلر لازم است و این مقدار کل را از برقکافت چند کیلوگرم منیزیم کلرید مذاب می توان به دست آورد؟ (جرم هر لیتر آب استخر، یک کیلوگرم در نظر گرفته شود، $\text{Cl} = 35/5 : \text{g.mol}^{-1}$, $\text{Mg} = 24$)

(۱) $2/368$ ، $1220/5$

(۲) $2/368$ ، $1022/4$

(۳) $1/368$ ، $1220/5$

(۴) $1/368$ ، $1022/4$

تست ۶۶ – سراسری تجربی داخل ۱۴۰۱

گاز آزادشده از واکنش کامل ۴۰ گرم آلیاژ مس و روی با مقدار کافی هیدروکلریک اسید، می‌تواند در شرایط مناسب، ۱/۰ مول اتین را به اتان تبدیل کند. حجم گاز آزادشده از واکنش این آلیاژ با اسید در شرایط استاندارد برابر چند لیتر و درصد جرمی مس در این آلیاژ کدام است؟ ($Zn = 65 \text{ g.mol}^{-1}$)

(۲) ۸۷/۵ ، ۴/۴۸

(۱) ۶۷/۵ ، ۴/۴۸

(۴) ۸۷/۵ ، ۲/۲۴

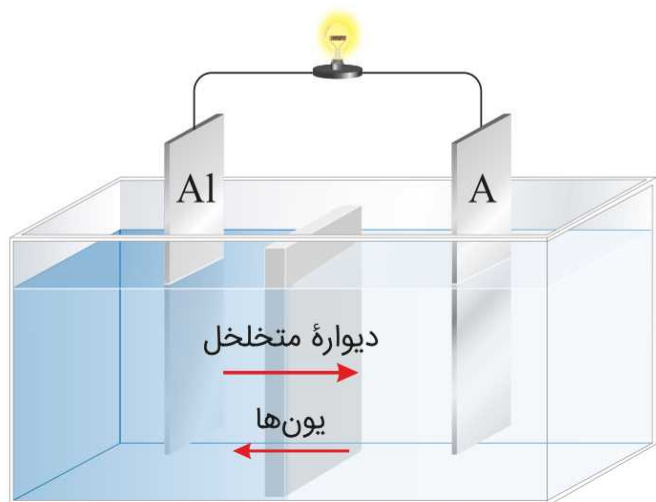
(۳) ۶۷/۵ ، ۲/۲۴

تست ۶۷ – سراسری تجربی خاچ ۱۴۰۱

در سلول نشان داده شده، کدام الکترود زیر باید باشد تا واکنش در سلول در جهت طبیعی پیشرفت کند و تغییرات غلظت مولار یون‌ها در آن، به ازای مبادله شمار معینی الکترون، بیشینه باشد؟

$$E^{\circ}(\text{Ag}^{3+}/\text{Al}) = -1/66 \text{ V} , E^{\circ}(\text{Cr}^{3+}/\text{Cr}) = -0/74 \text{ V} , E^{\circ}(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = -0/44 \text{ V}$$

$$E^{\circ}(\text{Ag}^{+}/\text{Ag}) = +0/8 \text{ V} , E^{\circ}(\text{Mg}^{2+}/\text{Mg}) = -2/37 \text{ V}$$



(۱) نقره

(۲) کروم

(۳) آهن

(۴) منیزیم

تست ۶۸ – سراسری تجربی خارج ۱۴۰۱

- باتوجه به اینکه واکنش الکتروشیمیایی: $\text{Sn}^{2+}(\text{aq}) + \text{Mn}(\text{s}) \rightarrow \text{Sn}(\text{s}) + \text{Mn}^{2+}(\text{aq})$ ، در جهت طبیعی پیشرفت دارد، چند مورد از مطالب زیر، درباره آن درست است؟
- Sn^{2+} ، گونه اکسند و Mn ، گونه کاهش یافته است.
 - E° الکتروود Sn^{2+}/Sn ، از E° الکتروود Mn^{2+}/Mn ، بزرگتر است.
 - به ازای مصرف ۰/۲۵ مول منگنز، $10^{23} \times 3/01$ الکترون مبادله می‌شود.
 - با انجام واکنش در سلول، به تدریج سطح تیغه قلع، از الکترون انباشته می‌شود.
 - در سلول گالوانی تشکیل شده از این دو الکتروود، جهت حرکت الکترون در مدار بیرونی، از تیغه منگنز به تیغه قلع است.

۴ (۲)

۵ (۱)

۲ (۴)

۳ (۳)

تست ۶۹ – سراسری تجربی خاچ ۱۴۰۱

جمع جبری بار یون‌های نیتрат، سیلیکات، فسفات و هیدروژن کربنات و عدد اکسایش اتم مرکزی آن‌ها کدام است؟

(۱) ۱۰

(۲) ۹

(۳) -۱

(۴) -۲

تست ۷۰ – سراسری تجربی فارچ ۱۴۰۱

- عنصر X ، دو الکترون با عدد کوانتومی $l = 1$ در لایه ظرفیت اتم خود دارد. چند مطلب زیر درباره آن، به یقین درست است؟
- رسانای خوب جریان برق است.
 - یون تک اتمی پایدار از آن شناخته نشده است.
 - در واکنش با سایر اتم‌ها، الکترون به اشتراک می‌گذارد.
 - بالاترین عدد اکسایش آن در ترکیب‌ها، برابر $+4$ است.
 - نافلزی است که واکنش‌پذیری کمی دارد و در اثر ضربه خرد می‌شود.

(۲) ۲

(۱) ۱

(۴) ۴

(۳) ۳