



مشاوره تحصیلی تمصیلیکو

مشاوره تخصصی ثبت نام مدارس ، برنامه ریزی درسی و
آمادگی برای امتحانات مدارس

برای ورود به صفحه مشاوره مدارس کلیک کنید

تماس با مشاور تحصیلی مدارس

۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹

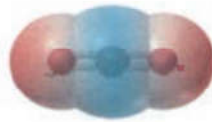
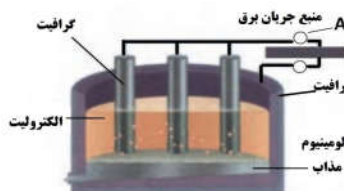


تماس از تلفن ثابت

سؤالات امتحان نهایی درس:	رشته: ریاضی فیزیک و علوم تجربی	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
شیمی (۳)	مشاوره تحصیلی تجربیات و راهکارها	۱۶ عصر
نام و نام خانوادگی:	پایه: دوازدهم	تاریخ امتحان: ۱۳۹۹ / ۳ / ۱۰
دانش آموزان و داوطلبان آزاد خارج از کشور در خرداد ماه سال ۱۳۹۹	مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی	

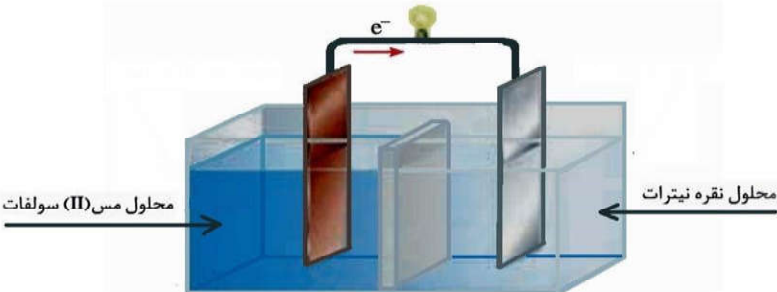
ردیف	سؤالات	نمره																
	توجه : استفاده از ماشین حساب ساده (دارای چهار عمل اصلی و درصد) مجاز است.																	
۱	با استفاده از واژه های درون کادر، عبارت های زیر را کامل کنید. غیر صابونی – نیکل – HNO_3 – $\text{Mg}(\text{OH})_2$ – کلردار – صابونی – گوگرددار – کروم (آ) برای از بین بردن جوش صورت و همچنین قارچ های پوستی از صابون استفاده می شود. (ب) پاک کننده های در آب سخت، خوب کف نمی کنند. (پ) نیتینول، آلیاژی از تیتانیوم و است که به آلیاژ هوشمند معروف است. (ت) شیرمنیزی یکی از رایج ترین داروهای ضد اسید است که شامل است.	۱																
۲	هر یک از عبارت های داده شده در ستون A، با یک مورد از ستون B ارتباط دارد. آن را پیدا کرده و حرف مربوطه را داخل کادر بنویسید. (برخی از موارد ستون B اضافی هستند).	۱																
	ستون A (آ) از این ماده به عنوان افشانه بی حس کننده موضعی استفاده می شود. (ب) از واکنش آن با سرکه، ماده ای به دست می آید که حلال چسب است. (پ) از واکنش آن با گاز اتن، ماده ای به دست می آید که خاصیت ضد عفونی کننده دارد. (ت) یکی از مهم ترین خوراک صنایع پتروشیمی است. ستون B (a) اتانول ☐ (b) آب ☐ (c) کلرو اتان ☐ (d) اتان ☐ (e) متانول ☐ (f) اتن ☐																	
۳	در جدول زیر برخی ویژگی های محلول، کلوئید و سوسپانسیون بیان شده است. جدول را کامل کنید.	۱/۲۵																
	<table><tr><th>ویژگی</th><th>سوسپانسیون</th><th>کلوئید</th><th>محلول</th></tr><tr><td>رفتار در برابر نور</td><td>نور راپخش می کنند</td><td>نور راپخش می کنند</td><td>.....(آ).....</td></tr><tr><td>پایداری</td><td>.....(ب).....</td><td>.....(پ).....</td><td>پایدار است/ته نشین نمی شود</td></tr><tr><td>همگن بودن</td><td>.....(ت).....</td><td>.....(ث).....</td><td>همگن</td></tr></table>	ویژگی	سوسپانسیون	کلوئید	محلول	رفتار در برابر نور	نور راپخش می کنند	نور راپخش می کنند	(آ).....	پایداری	(ب).....	(پ).....	پایدار است/ته نشین نمی شود	همگن بودن	(ت).....	(ث).....	همگن	
ویژگی	سوسپانسیون	کلوئید	محلول															
رفتار در برابر نور	نور راپخش می کنند	نور راپخش می کنند	(آ).....															
پایداری	(ب).....	(پ).....	پایدار است/ته نشین نمی شود															
همگن بودن	(ت).....	(ث).....	همگن															
۴	عدد اکسایش اتم نشان دار شده با ستاره را محاسبه کنید: $\text{CH}_3 - \overset{*}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ (ب) $\quad \quad \quad$ $\quad \quad \quad \text{CH}_3$ MnO_4^- (آ)	۱																
	"ادامه سؤالات در صفحه دوم"																	

سؤالات امتحان نهایی درس:	رشته: ریاضی فیزیک و علوم تجربی	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
شیمی (۳)	مشاوره تحصیلی تجربیات شغلی	۱۶ عصر
نام و نام خانوادگی:	پایه: دوازدهم	تاریخ امتحان: ۱۳۹۹ / ۳ / ۱۰
دانش آموزان و داوطلبان آزاد خارج از کشور در خرداد ماه سال ۱۳۹۹	مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی	

ردیف	سؤالات	نمره										
۵	با توجه به نقشه پتانسیل الکتروستاتیکی مولکول کربن دی اکسید CO_2 در شکل زیر، به پرسش ها پاسخ دهید. قرمز آبی قرمز  (آ) چگالی بار بر روی کدام اتم (ها)، بیشتر است؟ چرا؟ (ب) آیا این مولکول در میدان الکتریکی جهت گیری می کند؟ چرا؟	۱										
۶	درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید. دلیل نادرست بودن یا شکل صحیح عبارت های نادرست را بنویسید. (آ) شاره ی یونی، در گستره ی دمایی بیشتری نسبت به شاره ی مولکولی، به حالت مایع است. (ب) الکترونهای درونی فلزها، در شکل گیری دریای الکترونی نقش دارند. (پ) یک کاتالیزگر میتواند همه واکنش ها را سرعت ببخشد.	۱/۲۵										
۷	با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید: <table><tr><th>$E^\circ (\text{V})$</th><th>نیم واکنش کاهش</th></tr><tr><td>۱/۶۶</td><td>$\text{A}^+(\text{aq}) + e^- \longrightarrow \text{A}(\text{s})$</td></tr><tr><td>۱/۲</td><td>$\text{B}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{B}(\text{s})$</td></tr><tr><td>-۰/۳۵</td><td>$\text{X}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{X}(\text{s})$</td></tr><tr><td>-۰/۸</td><td>$\text{D}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{D}(\text{s})$</td></tr></table> (آ) کدام گونه، قوی ترین و کدام ضعیف ترین اکسنده است؟ (ب) کدام گونه ها می توانند X را اکسید کنند؟ (پ) نیروی الکتروموتوری (emf) سلول گالوانی مربوط به واکنش بین A و X را محاسبه کنید.	$E^\circ (\text{V})$	نیم واکنش کاهش	۱/۶۶	$\text{A}^+(\text{aq}) + e^- \longrightarrow \text{A}(\text{s})$	۱/۲	$\text{B}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{B}(\text{s})$	-۰/۳۵	$\text{X}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{X}(\text{s})$	-۰/۸	$\text{D}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{D}(\text{s})$	۱/۵
$E^\circ (\text{V})$	نیم واکنش کاهش											
۱/۶۶	$\text{A}^+(\text{aq}) + e^- \longrightarrow \text{A}(\text{s})$											
۱/۲	$\text{B}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{B}(\text{s})$											
-۰/۳۵	$\text{X}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{X}(\text{s})$											
-۰/۸	$\text{D}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \longrightarrow \text{D}(\text{s})$											
۸	علت را در هر مورد زیر بیان کنید: (آ) مولکول های آب، پاک کننده مناسبی برای لکه شیرینی هایی مانند آب قند می باشند. (ب) محلول سدیم اکسید (Na_2O) در آب، کاغذ pH را به رنگ آبی در می آورد. (پ) سختی الماس، بیشتر از یخ است.	۱/۵										
۹	شکل زیر فرآیند استخراج آلومینیوم به روش هال را نشان می دهد:  (آ) این فرآیند در چه نوع سلولی (گالوانی - الکترولیتی) انجام می شود؟ چرا؟ (ب) قسمت نشان داده شده روی شکل با حرف (A) کدام قطب باتری است؟ دلیل بنویسید. (پ) طرف دوم واکنش کلی این سلول را بنویسید. $2\text{Al}_2\text{O}_3(\text{s}) + 3\text{C}(\text{s}) \longrightarrow \dots + \dots$	۱/۵										
	" ادامه سؤالات در صفحه سوم "											

سؤالات امتحان نهایی درس:	مشاوره تحصیلی رشته: ریاضی فیزیک و علوم تجربی	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
شیمی (۳)	پایه: دوازدهم	تاریخ امتحان: ۱۳۹۹ / ۳ / ۱۰
نام و نام خانوادگی:	دانش آموزان و داوطلبان آزاد خارج از کشور در خرداد ماه سال ۱۳۹۹	مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی

ردیف	سؤالات	نمره
------	--------	------

۱۰	با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید. <table> <tr> <th>کاتیون</th><th>شعاع (pm)</th><th>انیون</th><th>شعاع (pm)</th></tr> <tr> <td>Mg^{2+}</td><td>۷۸</td><td>F^{-}</td><td>۱۳۳</td></tr> <tr> <td>Ca^{2+}</td><td>۱۰۶</td><td>Cl^{-}</td><td>۱۸۱</td></tr> <tr> <td>Sr^{2+}</td><td>۱۲۷</td><td>Br^{-}</td><td>۱۹۵</td></tr> <tr> <td>Ba^{2+}</td><td>۱۴۳</td><td>I^{-}</td><td>۲۲۰</td></tr> </table> (آ) نسبت بار به شعاع را برای یون Ca^{2+} محاسبه کنید. (ب) چگالی بار کدام کاتیون از همه بیشتر است؟ چرا؟ (پ) آنتالپی فروپاشی شبکه $CaCl_2$ بیشتر است یا CaF_2 ؟ چرا؟	کاتیون	شعاع (pm)	انیون	شعاع (pm)	Mg^{2+}	۷۸	F^{-}	۱۳۳	Ca^{2+}	۱۰۶	Cl^{-}	۱۸۱	Sr^{2+}	۱۲۷	Br^{-}	۱۹۵	Ba^{2+}	۱۴۳	I^{-}	۲۲۰	۱/۵
کاتیون	شعاع (pm)	انیون	شعاع (pm)																			
Mg^{2+}	۷۸	F^{-}	۱۳۳																			
Ca^{2+}	۱۰۶	Cl^{-}	۱۸۱																			
Sr^{2+}	۱۲۷	Br^{-}	۱۹۵																			
Ba^{2+}	۱۴۳	I^{-}	۲۲۰																			
۱۱	شکل زیر سلول گالوانی مس – نقره (Cu - Ag) را نشان می دهد. با توجه به آن به پرسش ها پاسخ دهید.  (آ) کدام فلز نقش آند را دارد؟ چرا؟ (ب) با انجام واکنش، جرم کدام تیغه بیشتر می شود؟ چرا؟	۱/۲۵																				
۱۲	با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید. (غلظت اسیدها را یکسان در نظر بگیرید). <table> <tr> <th>نام اسید</th><th>فرمول شیمیایی</th><th>ثابت یونش</th></tr> <tr> <td>سولفوریک اسید</td><td>H_2SO_4</td><td>بسیار بزرگ</td></tr> <tr> <td>نیتریک اسید</td><td>HNO_3</td><td>بزرگ</td></tr> <tr> <td>نیترو اسید</td><td>HNO_2</td><td>$4/5 \times 10^{-4}$</td></tr> <tr> <td>فورمیک اسید</td><td>$HCOOH$</td><td>$1/8 \times 10^{-4}$</td></tr> </table> (آ) محلول کدام اسید، pH بیشتری دارد؟ چرا؟ (ب) کدام محلول، رسانای ضعیف تر جریان الکتریکی است؟ چرا؟ (پ) اگر محلولی از نیتریک اسید با $pH = 3$ داشته باشیم، غلظت یون نیترات NO_3^{-} را در این محلول محاسبه کنید.	نام اسید	فرمول شیمیایی	ثابت یونش	سولفوریک اسید	H_2SO_4	بسیار بزرگ	نیتریک اسید	HNO_3	بزرگ	نیترو اسید	HNO_2	$4/5 \times 10^{-4}$	فورمیک اسید	$HCOOH$	$1/8 \times 10^{-4}$	۱/۷۵					
نام اسید	فرمول شیمیایی	ثابت یونش																				
سولفوریک اسید	H_2SO_4	بسیار بزرگ																				
نیتریک اسید	HNO_3	بزرگ																				
نیترو اسید	HNO_2	$4/5 \times 10^{-4}$																				
فورمیک اسید	$HCOOH$	$1/8 \times 10^{-4}$																				
	" ادامه سؤالات در صفحه چهارم "																					

سؤالات امتحان نهایی درس:	رشته: ریاضی فیزیک و علوم تجربی	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
شیمی (۳)	مشاوره تحصیلی تحصیلیکوم	عصر ۱۶
نام و نام خانوادگی:	پایه: دوازدهم	تاریخ امتحان: ۱۳۹۹ / ۳ / ۱۰
دانش آموزان و داوطلبان آزاد خارج از کشور در خرداد ماه سال ۱۳۹۹	مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی	

ردیف	سؤالات	نمره
۱۳	با توجه به نمودارهای زیر، به پرسش های داده شده پاسخ دهید. پیشرفت واکنش (۱) پیشرفت واکنش (۲) آ) چرا این واکنش ها در دماهای پایین انجام نمی شوند یا بسیار کند هستند؟ ب) آنتالپی هر واکنش را تعیین کنید. پ) سرعت کدام واکنش در شرایط یکسان کم تر است؟ چرا؟	۱/۵
۱۴	با توجه به واکنش های زیر، به پرسش ها پاسخ دهید: ۱) $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$ ۲) $CO(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons CO_2(g) + H_2(g)$ ۳) $N_2O_4(g) \rightleftharpoons NO_2(g)$ (قهوه ای) (بی رنگ) آ) در واکنش (۱) تعیین کنید، افزایش حجم ظرف، تعادل را به کدام سمت جابه جا می کند؟ چرا؟ ب) با قرار دادن مخلوط تعادلی واکنش (۳) در آب سرد، سامانه کم رنگ تر می شود. آیا واکنش (۳) گرماده است یا گرماگیر؟ دلیل بنویسید.	۱/۵
۱۵	محلول ۰/۱ مول بر لیتر باز BOH با درصد یونش ۰/۲ درصد در اختیار داریم. $[H^+]$ و $[OH^-]$ این محلول را محاسبه کنید.	۱/۵
	موفق باشید.	جمع نمره ۲۰