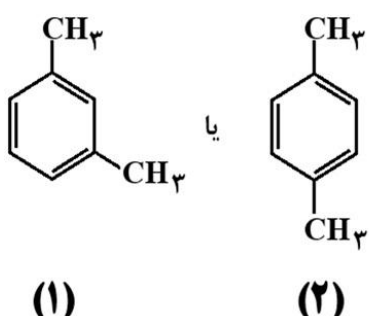
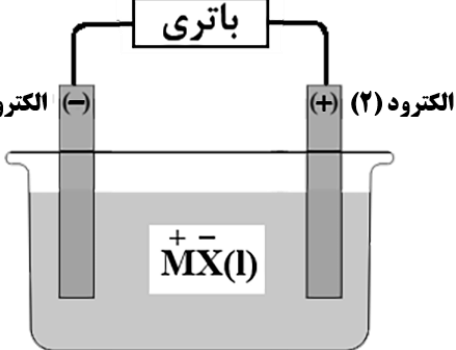


سوال‌ات آزمون هماهنگ کشوری درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی / ریاضی فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۵/۰۶/۲۱
تعداد صفحه: ۴		مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه	ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران	نام و نام خانوادگی:
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایثارگران و داوطلبان آزاد (صبح داخل و خارج از کشور) - شهریور ۱۴۰۵				
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir				
ردیف	سوال‌ات (پاسخ برگ دارد) استفاده از ماشین حساب ساده (صرفاً چهار عمل اصلی) مجاز است.			
۱	در هر عبارت واژه درست را انتخاب کنید و در پاسخ برگ بنویسید. (آ) عسل حاوی مولکول‌های قطبی است که در ساختار خود شمار قابل توجهی گروه (هیدروکسیل / هیدروکسید) دارند. (ب) عدد اکسایش Mn در ترکیب LiMnO_4 (+۳ / +۴) است. (پ) آنتالپی تبخیر آب به طور عمده به (پیوندهای اشتراکی / نیروهای بین مولکولی) آن وابسته است. (ت) از طیف‌سنجی فروسرخ می‌توان برای شناسایی گروه عاملی موجود در (اتیل استات / هگزان) استفاده کرد.			
۲	درستی یا نادرستی عبارت‌های زیر را تعیین کنید. (آ) هرچه اسید قوی‌تر باشد، همواره رسانایی محلول آن نیز بیشتر است. (ب) هر کاتالیزگر به شمار معدودی واکنش سرعت می‌بخشد. (پ) عنصر تیتانیوم (Ti) همانند عنصر پتاسیم (K) سختی و نقطه ذوب بالایی دارد. (ت) یک واکنش شیمیایی هنگامی از دیدگاه اتمی به صرفه‌تر است که شمار بیشتری از اتم‌های واکنش‌دهنده به فراورده تبدیل شود.			
۳	شکل مقابل الگویی از یک پاک‌کننده صابونی را نشان می‌دهد. (آ) کدام آنیون (CO_3^{2-} یا SO_3^{2-}) می‌تواند در بخش B باشد؟ (ب) در بخش A، کدام هیدروکربن زیر می‌تواند قرار بگیرد؟ $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}-$ یا $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4-$ یا $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{C}_6\text{H}_4-$ (پ) برای تهیه این پاک‌کننده به صورت مایع از کدام ماده ($\text{KOH} - \text{NaOH}$) استفاده می‌شود؟ (ت) به منظور افزایش ویژگی ضد عفونی‌کنندگی و میکروب‌کشی این پاک‌کننده، کدام ماده شیمیایی به آن اضافه می‌شود؟ (ث) آیا می‌توان از این پاک‌کننده برای زدودن رسوب تشکیل شده بر روی دیواره کتری استفاده کرد؟ (ج) افزایش دما چه تاثیری بر قدرت پاک‌کنندگی این ماده دارد؟ (چ) لکه‌های چربی روی پارچه با کدام بخش این پاک‌کننده برهم‌کنش دارد؟ (A یا B یا C)			
۴	با توجه به فرایند داده شده، به پرسش‌ها پاسخ دهید.  (آ) برای تهیه ترفتالیک اسید از کدام ترکیب (۱ یا ۲) استفاده می‌شود؟ (ب) برای سنتز ترفتالیک اسید با بازده بالاتر، کدام یک از شرایط زیر مناسب‌تر است؟ (a) محلول پتاسیم پرمنگنات سرد و رقیق (b) اکسیژن در حضور کاتالیزگر (پ) برای تهیه PET، ترفتالیک اسید را با کدام ماده واکنش می‌دهند؟ (اتانول - اتن - اتیلن گلیکول) (ت) برای بازیافت PET از مایعی بی‌رنگ و بسیار سمی استفاده می‌شود. نام یا فرمول شیمیایی آن را بنویسید.			

صفحه ۱ از ۴

سوالات آزمون هماهنگ کشوری درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم	رشته: علوم تجربی / ریاضی فیزیک	تاریخ آزمون: ۱۴۰۵/۰۶/۲۱
تعداد صفحه: ۴		مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه	ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران	نام و نام خانوادگی:
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران و داوطلبان آزاد (صبح داخل و خارج از کشور) - شهریور ۱۴۰۵				
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش		Azmoon.medu.ir		
ردیف	سوالات (پاسخ برگ دارد) استفاده از ماشین حساب ساده (صرفاً چهار عمل اصلی) مجاز است.			
نمره				

۱/۵	۵ به پرسش های زیر پاسخ دهید. (آ) در شکل زیر، ذره های موجود در کدام مخلوط (۱ یا ۲)، نور را پخش می کنند؟ چرا؟  مخلوط (۱) مخلوط (۲) (ب) برای پیشگیری از خوردگی لوله آهنی، به جای فلز M، کدام فلز داده شده در تماس با آهن قرار می گیرد؟ چرا؟ $E^{\circ}(\text{Ni}^{2+} / \text{Ni}) = -0.25 \text{ V}$ $E^{\circ}(\text{Fe}^{2+} / \text{Fe}) = -0.44 \text{ V}$ $E^{\circ}(\text{Mg}^{2+} / \text{Mg}) = -2.37 \text{ V}$ (پ) نقشه پتانسیل الکتروستاتیکی داده شده، کدام یک از مولکول های SO_2 یا H_2O را نشان می دهد؟ دلیل بنویسید.  آبی سرخ
۱/۲۵	۶ دانه های موجود در برخی میوه ها مانند سیب، در اثر خرد شدن و انجام شماری واکنش های شیمیایی، می توانند ترکیب سمی HCN را تولید کنند. به کمک این روش محلولی از HCN با $\text{pH} = 5/15$ در آب تهیه شده است. اگر غلظت تعادلی HCN در این شرایط ۰/۱ مولار باشد، ثابت یونش آن را محاسبه کنید. ($\log 7 = 0.85$) $\text{HCN}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{H}^+(\text{aq}) + \text{CN}^-(\text{aq})$
۱/۲۵	۷ شکل روبه رو نوعی سلول الکتروشیمیایی را نشان می دهد: (آ) این سلول گالوانی است یا الکترولیتی؟ چرا؟ (ب) در سطح کدام الکترود (۱ یا ۲)، نیمه واکنش کاهش رخ می دهد؟ چرا؟ (پ) یون ها در سطح کدام الکترود می توانند الکترون آزاد کنند؟  باتری الکترود (۱) (-) الکترود (۲) (+) $\text{MX}(\text{l})$
۱/۲۵	۸ شعاع اتمی X برابر با ۱۰۲ pm است. اگر نسبت بار به شعاع یون آن برابر با ۰/۰۱۰۹ باشد، (آ) با ذکر دلیل و انجام محاسبات لازم مشخص کنید، نماد شیمیایی یون آن کدام است؟ (X^{2+} یا X^{2-}) (ب) عنصر X و Y در یک گروه جدول دوره ای قرار دارند و عدد اتمی Y از X کوچکتر است. نسبت بار به شعاع یون Y کدام یک از اعداد (۰/۱۴۳ یا ۰/۱۰۱ یا ۰/۰۸۵) است؟

سوال‌ات آزمون هماهنگ کشوری درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم		رشته: علوم تجربی / ریاضی فیزیک		تاریخ آزمون: ۱۴۰۵/۰۶/۲۱	
تعداد صفحه: ۴		مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه		ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران		نام و نام خانوادگی:	
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایثارگران و داوطلبان آزاد (صبح داخل و خارج از کشور) - شهریور ۱۴۰۵				مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir			
ردیف		سوال‌ات (پاسخ برگ دارد) استفاده از ماشین حساب ساده (صرفاً چهار عمل اصلی) مجاز است.					
۹		شکل روبه‌رو سلول گالوانی A-B را نشان می‌دهد. (آ) در مدار بیرونی، حرکت الکترون‌ها به سمت کدام الکترود A یا B است؟ (ب) با گذشت زمان، $[A^{2+}]$ در این سلول گالوانی چه تغییری می‌کند؟ چرا؟ (پ) اگر $E^\circ(B^+/B) = +0.8V$ باشد، $E^\circ(A^{2+}/A)$ را محاسبه کنید. (ت) در قطب مثبت این سلول گالوانی، کدام نیم‌واکنش زیر انجام می‌شود؟ (۱) $A^{2+}(aq) + 2e \longrightarrow A(s)$ (۲) $B^+(aq) + e \longrightarrow B(s)$					
۱۰		در دمای اتاق، مقداری ماده X را به آب اضافه کرده تا محلولی با غلظت ۰/۰۱ مولار به دست آید. اگر در این شرایط، $[H^+]$ برابر با 10^{-11} مولار باشد. (آ) ماده X اسید آرنیوس است یا باز آرنیوس؟ (ب) کاغذ pH در این محلول به چه رنگی در می‌آید؟ (پ) درصد یونش X را در محلول محاسبه کنید.					
۱۱		واکنش‌های زیر به‌طور طبیعی انجام می‌شوند: ۱) $Zn^{2+}(aq) + V(s) \longrightarrow Zn(s) + V^{2+}(aq)$ ۲) $2Al(s) + 3V^{2+}(aq) \longrightarrow 2Al^{3+}(aq) + 3V(s)$ ۳) $Zn(s) + Cu^{2+}(aq) \longrightarrow Zn^{2+}(aq) + Cu(s)$ (آ) آیا واکنش $2Cu(s) + 2Al^{3+}(aq) \longrightarrow 2Al(s) + 3Cu^{2+}(aq)$ ، به‌طور طبیعی انجام می‌شود؟ چرا؟ (ب) چند مول الکترون در واکنش (۲)، داد و ستد می‌شود؟ (پ) با قرار دادن تیغه‌ای از جنس کدام فلز (Al یا V یا Cu) درون محلولی از Zn^{2+}، دمای محلول تغییر بیشتری می‌کند؟ چرا؟ (ت) در واکنش (۱)، واکنش‌دهنده‌ها پایدارتر هستند یا فرآورده‌ها؟					
۱۲		با توجه به نمودار و معادله تجزیه هیدروژن پراکسید: $2H_2O_2(aq) \longrightarrow 2H_2O(l) + O_2(g)$ (آ) آیا مسیر انجام واکنش در حضور ماده a و ماده b یکسان است؟ (ب) آنتالپی واکنش را در حضور ماده a و ماده b با یکدیگر مقایسه کنید. (پ) مقدار عددی انرژی فعال‌سازی بزرگتر است یا آنتالپی واکنش؟ (ت) افزایش دما چه اثری بر انرژی فعال‌سازی دارد؟ چرا؟					
۱۳		در حجم معینی از یک نمونه شربت معده، 9×10^{-4} مول آلومینیم هیدروکسید $(Al(OH)_3)$ وجود دارد. حساب کنید این مقدار آلومینیم هیدروکسید با چند میلی‌لیتر محلول ۰/۰۳ مولار HCl به طور کامل خنثی می‌شود؟ $3HCl(aq) + Al(OH)_3(s) \longrightarrow AlCl_3(aq) + 3H_2O(l)$					

صفحه ۳ از ۴

سوال‌ات آزمون هماهنگ کشوری درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم		رشته: علوم تجربی / ریاضی فیزیک		تاریخ آزمون: ۱۴۰۵/۰۶/۲۱	
تعداد صفحه: ۴		مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه		ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران		نام و نام خانوادگی:	
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایثارگران و داوطلبان آزاد (صبح داخل و خارج از کشور) - شهریور ۱۴۰۵							
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش							
Azmoon.medu.ir							
ردیف		سوال‌ات (پاسخ برگ دارد) استفاده از ماشین حساب ساده (صرفاً چهار عمل اصلی) مجاز است.					
نمره							
۱۴		نوعی سنگ معدنی حاوی سه ماده A، M و X است. پس از استخراج، جداسازی و خالص سازی نتایج زیر برای این مواد به دست آمده است. - M در اثر ضربه تغییر شکل می دهد و در حالت جامد رسانای جریان الکتریکی است. - X نقطه ذوب بالایی دارد و در هیچ حالت فیزیکی رسانای جریان الکتریکی نیست. - در دمای اتاق، A جامدی شکننده است و در حالت محلول رسانای جریان الکتریکی است. (آ) کدام ماده می تواند کوارتز باشد؟ (ب) در تولید انرژی الکتریکی از پرتوهای خورشیدی، از کدام ماده می توان به عنوان شاره برای تولید بخار داغ استفاده کرد؟ (پ) مدل دریای الکترونی برای توجیه برخی ویژگی های فیزیکی کدام ماده می تواند مورد استفاده قرار بگیرد؟					
۱۵		نمودار روبه رو آنتالپی فروپاشی شبکه بلور چند ترکیب یونی را نشان می دهد. (آ) کدام نمودار (۱) یا (۲) یا (۳) مربوط به ترکیب یونی K_2O است؟ توضیح دهید. (ب) نقطه ذوب CaO بیشتر است یا KCl ؟					
۱		(۱) CaO (۲) KCl (۳) آنتالپی فروپاشی شبکه ($kJmol^{-1}$)					
۱۶		شکل زیر دو سامانه تعادلی از واکنش $A(g) + B(g) \rightleftharpoons AB(g)$ $\Delta H < 0$ را در شرایط گوناگون نشان می دهد. (۱) (۲) A B AB (آ) اعمال کدام تغییر سبب به هم خوردن سامانه تعادلی (۱) و برقراری تعادل جدید (سامانه ۲) شده است؟ کاهش دما - کاهش فشار - کاهش $[B]$ (ب) عبارت ثابت تعادل را بنویسید. (پ) اگر حجم ظرف ۲ لیتر و هر ذره هم ارز ۰/۰۱ مول باشد، ثابت تعادل (K) را برای سامانه تعادلی (۱) محاسبه کنید.					
۲۰		جمع نمره					
		موفق باشید.					
		صفحه ۴ از ۴					

۱	راهنمای جدول دوره ای عناصرها																۲
H	۶ عدد اتمی																He
۱/۰۰۸	C ۱۲/۰۱ جرم اتمی میانگین																۴/۰۰۳
۳	۴										۵	۶	۷	۸	۹	۱۰	
Li	Be										B	C	N	O	F	Ne	
۶/۹۴۱	۹/۰۱۲										۱۰/۸۱	۱۲/۰۱	۱۴/۰۱	۱۶/۰۰	۱۹/۰۰	۲۰/۱۸	
۱۱	۱۲										۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸	
Na	Mg										Al	Si	P	S	Cl	Ar	
۲۲/۹۹	۲۴/۳۱										۲۶/۹۸	۲۸/۰۹	۳۰/۹۷	۳۲/۰۷	۳۵/۴۵	۳۹/۹۵	
۱۹	۲۰	۲۱	۲۲	۲۳	۲۴	۲۵	۲۶	۲۷	۲۸	۲۹	۳۰	۳۱	۳۲	۳۳	۳۴	۳۵	۳۶
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
۳۹/۱۰	۴۰/۰۸	۴۴/۹۶	۴۷/۸۷	۵۰/۹۴	۵۲/۰۰	۵۴/۹۴	۵۵/۸۵	۵۸/۹۳	۵۸/۶۹	۶۳/۵۵	۶۵/۳۹	۶۹/۷۲	۷۲/۶۴	۷۴/۹۲	۷۸/۹۶	۷۹/۹۰	۸۳/۸۰

راهنمای نمره گذاری آزمون هماهنگ کشوری درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم	تاریخ آزمون: ۱۴۰۵/۰۶/۲۱
رشته: ریاضی فیزیک - تجربی		تعداد صفحه: ۳	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایتاگران و داوطلبان آزاد (صبح داخل و خارج از کشور) - شهریور ۱۴۰۵		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir	
ردیف	راهنمای نمره گذاری		
نمره			
۱	۱	آ) هیدروکسیل پ) نیروهای بین مولکولی	ص ۵ ص ۷۴ ب) ۳+ ت) اتیل استات ص ۵۲ و ۵۳ ص ۹۵ (هر کدام ۰/۲۵)
۲	۲	آ) نادرست ب) درست	ص ۲۳ و ۱۷ ص ۱۰۱ پ) نادرست ت) نادرست ص ۸۷ (هر کدام ۰/۲۵)
۳	۱/۷۵	آ) CO_3^{2-} یا COO^- (۰/۲۵) پ) KOH (۰/۲۵) ث) خیر (۰/۲۵)	ص ۶ ص ۶ ص ۱۲ ب) $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}$ (۰/۲۵) ت) ماده شیمیایی کلردار (۰/۲۵) ج) افزایش می دهد. (۰/۲۵) چ) A (۰/۲۵) ص ۶ ص ۱۲ ص ۸
۴	۱	آ) ترکیب ۲ (۰/۲۵) ب) روش b (۰/۲۵) یا (اکسیژن در حضور کاتالیزگر) (۰/۲۵) پ) اتیلن گلیکول (۰/۲۵) ت) متانول یا CH_2OH یا CH_2O (۰/۲۵)	ص ۱۱۷ ص ۱۱۸ ص ۱۱۶ ص ۱۲۰ یا $\text{CH}_3-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_3$ (۰/۲۵)
۵	۱/۵	آ) مخلوط ۲ (۰/۲۵) - زیرا ذره های موجود در مخلوط ۲ (کلوئید) درشت تر از ذره های موجود در مخلوط (۱) (محلول) است و به همین دلیل نور را پخش می کنند. (۰/۲۵) یا (ذره های موجود در مخلوط ۲ به اندازه ای درشت هستند که بتوانند نور را پخش کنند). (۰/۲۵) ب) Mg یا منیزیم (۰/۲۵) - زیرا Mg از Fe کاهنده تر است. (۰/۲۵) یا (Mg نسبت به Fe ، E° کوچکتری دارد) (۰/۲۵) یا (در جدول پتانسیل کاهش استاندارد Mg نسبت به Fe پایین تر قرار دارد). (۰/۲۵) پ) SO_2 یا گوگرد دی اکسید (۰/۲۵) - زیرا اتم گوگرد نسبت به اکسیژن خاصیت نافلزی کمتری دارد و تراکم بار الکتریکی در اطراف آن کمتر می باشد. (۰/۲۵) یا (اتم اکسیژن نسبت به گوگرد خاصیت نافلزی بیشتری دارد). (۰/۲۵)	ص ۷ ص ۵۸ ص ۷۶
۶	۱/۲۵	ص ۲۲ و ۲۴	$\underbrace{[\text{H}^+] = 10^{-5/15}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{[\text{H}^+] = 7 \times 10^{-6}}_{(0/25)}$ $\underbrace{[\text{H}^+] = [\text{CN}^-]}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{K_a = \frac{7 \times 10^{-6} \times 7 \times 10^{-6}}{0/1}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{K_a = 4/9 \times 10^{-10}}_{(0/25)}$
۷	۱/۲۵	آ) الکترولیتی (۰/۲۵) - زیرا از باتری استفاده شده است. (۰/۲۵) یا (به طور غیر خود به خودی انجام می شود). (۰/۲۵) ب) الکترود ۱ (۰/۲۵) - زیرا کاتد است (۰/۲۵) یا (کاتیون M^+ در سطح الکترود ۱ با جذب الکترون کاهش می یابد). (۰/۲۵) پ) الکترود ۲ (۰/۲۵)	ص ۶۶ ص ۶۶ ص ۶۶
۸	۱/۲۵	آ) X^{2-} (۰/۲۵) - زیرا شعاع یون نسبت به اتم خنثی افزایش یافته است. (۰/۲۵) یا (شعاع اتم > شعاع یون) (۰/۲۵) ب) ۰/۱۴۳ (۰/۲۵) ص ۸۰ و ۸۱	ص ۸۱ ص ۸۰ و ۸۱ $\underbrace{0/0109 = \frac{2}{r}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{r \approx 183/5}_{(0/25)}$

صفحه ۱ از ۳

راهنمای نمره گذاری آزمون هماهنگ کشوری درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم	تاریخ آزمون: ۱۴۰۵/۰۶/۲۱
رشته: ریاضی فیزیک - تجربی		تعداد صفحه: ۳	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایتارگران و داوطلبان آزاد (صبح داخل و خارج از کشور) - شهریور ۱۴۰۵		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir	
ردیف	راهنمای نمره گذاری		
۹	(آ) به سمت B (۰/۲۵) ص ۴۵ (ب) افزایش می یابد. (۰/۲۵) - زیرا اتم های A با از دست دادن الکترون به یون های A^{2+} تبدیل می شوند. (۰/۲۵) یا (در این نیم سلول واکنش اکسایش رخ می دهد). (۰/۲۵) ص ۴۵ (پ) ص ۴۶ $\underbrace{1/2 = (+0/8) - E^{\circ}(A^{2+}/A)}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{E^{\circ}(A^{2+}/A) = -0/4 V}_{(0/25)}$ (ت) نیم واکنش ۲ (۰/۲۵) ص ۴۵		
۱۰	(آ) باز آرنیوس (۰/۲۵) ص ۲۶ و ۱۵ (ب) رنگ آبی (۰/۲۵) ص ۱۴ (پ) ص ۱۹ و ۲۶ $\underbrace{10^{-11} \times [OH^{-}] = 10^{-14}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{[OH^{-}] = 10^{-3}}_{(0/25)}$ $\underbrace{\alpha = \frac{10^{-3}}{10^{-2}} \times 100}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{\alpha = 1\%}_{(0/25)}$		
۱۱	(آ) خیر (۰/۲۵) - زیرا قدرت کاهندگی Cu نسبت به Al کمتر است. (۰/۲۵) یا (قدرت کاهندگی Al نسبت به Cu بیشتر است یا قدرت اکسندگی Al^{3+} از Cu^{2+} کمتر است). (۰/۲۵) ص ۴۷ (ب) ۶ مول الکترون (۰/۲۵) ص ۴۳ (پ) Al (۰/۲۵) - زیرا اختلاف قدرت کاهندگی Zn با Al بیشتر از دو فلز دیگر است. (۰/۲۵) یا Al از V و Cu کاهنده تر است، در نتیجه در محلول تغییر دمای بیشتری ایجاد می کند. (۰/۲۵) یا (با Cu واکنش نمی دهد و اختلاف Zn با Al بیشتر از V است). (۰/۲۵) ص ۴۳ (ت) فراورده ها (۰/۲۵) ص ۴۱		
۱۲	(آ) خیر (۰/۲۵) (ب) برابر است (۰/۲۵) یا ثابت می ماند. (۰/۲۵) (پ) آنتالپی واکنش (۰/۲۵) یا ΔH (۰/۲۵) (ت) تغییر نمی کند (ثابت می ماند) (۰/۲۵) - زیرا دما فقط سبب تامین انرژی فعال سازی می شود. (۰/۲۵) یا (تنها کاتالیزگر سبب کاهش انرژی فعال سازی می شود). (۰/۲۵) یا (دما سرعت واکنش را افزایش می دهد). (۰/۲۵) ص ۹۹		
۱۳	روش اول: $ml\ HCl = 9 \times 10^{-4} \text{ mol } Al(OH)_3 \times \underbrace{\frac{3 \text{ mol } HCl}{1 \text{ mol } Al(OH)_3}}_{(0/25)} \times \underbrace{\frac{1 \text{ L } HCl}{0.3 \text{ mol } HCl}}_{(0/25)} \times \underbrace{\frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L}}}_{(0/25)} = \underbrace{90 \text{ mL}}_{(0/25)}$ یا روش دوم: $mol\ HCl = 9 \times 10^{-4} \text{ mol } Al(OH)_3 \times \underbrace{\frac{3 \text{ mol } HCl}{1 \text{ mol } Al(OH)_3}}_{(0/25)} = 2/7 \times 10^{-3} \text{ mol } HCl$ $\underbrace{0.3 \frac{mol}{L}}_{(0/25)} = \underbrace{\frac{2/7 \times 10^{-3} \text{ mol } HCl}{? \text{ L } HCl}}_{(0/25)} \Rightarrow ? \text{ L } HCl = 0.9 \text{ L} \times \underbrace{\frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L}}}_{(0/25)} = \underbrace{90 \text{ mL}}_{(0/25)}$ اگر پس از محاسبه لیتر اسید، بدون نوشتن محاسبه، مقدار درست حجم بر حسب میلی لیتر نتیجه گیری شد، ۰/۲۵ نمره تعلق می گیرد. ص ۳۱		
صفحه ۲ از ۳			

راهنمای نمره گذاری آزمون هماهنگ کشوری درس: شیمی ۳		پایه: دوازدهم	تاریخ آزمون: ۱۴۰۵/۰۶/۲۱
رشته: ریاضی فیزیک – تجربی		تعداد صفحه: ۳	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایتارگران و داوطلبان آزاد (صبح داخل و خارج از کشور) – شهریور ۱۴۰۵		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir	
ردیف	راهنمای نمره گذاری		
نمره			
۱۴	آ) X (۰/۲۵) ص ۷۰ ب) A (۰/۲۵) ص ۷۸ و ۸۹ پ) M (۰/۲۵) ص ۸۴ ۰/۷۵		
۱۵	آ) ۲ (۰/۲۵) – زیرا چگالی بار O^{2-} بیشتر از Cl^{-} است (۰/۲۵) و چگالی بار Ca^{2+} بیشتر از K^{+} است. (۰/۲۵) یا بار O^{2-} بیشتر از Cl^{-} است (۰/۲۵) و بار Ca^{2+} بیشتر از K^{+} است. (۰/۲۵) یا زیرا شعاع O^{2-} کمتر از Cl^{-} است (۰/۲۵) و شعاع Ca^{2+} کمتر از K^{+} است. (۰/۲۵) یا زیرا شعاع O^{2-} کمتر از Cl^{-} است (۰/۲۵) و بار Ca^{2+} بیشتر از K^{+} است. (۰/۲۵) ب) CaO (۰/۲۵) ص ۸۳ ۱		
۱۶	آ) کاهش دما (۰/۲۵) ص ۱۰۶ تا ۱۰۹ ب) ص ۱۰۴ ۱/۵ $K = \frac{[AB]}{[A][B]}$ (۰/۲۵) ص ۱۰۴ $K = \frac{\left(\frac{2 \times 0.01}{2}\right)}{\left(\frac{4 \times 0.01}{2}\right)\left(\frac{5 \times 0.01}{2}\right)} = 20$ (۰/۲۵) پ) شمارش صحیح تعداد ذره های هر ماده (۰/۲۵)، محاسبه غلظت های مواد (۰/۲۵).		
۲۰	جمع نمره خدا قوت		
صفحه ۳ از ۳			