



مشاوره تحصیلی هیوا

تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

تماس با مشاوران ما، با شماره گیری

۹۰۹۹۰۷۵۳۰۵

از طریق تلفن ثابت

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: ۲۰ دقیقه
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران و داوطلبان آزاد (عصر داخل و خارج از کشور) - شهریور ۱۴۰۵		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir	
ردیف	راهنمای نمره گذاری		
۱	آ) اتن ۱۱۴ ص ت) کاتد ۶۱ ص	ب) همه ۷۴ ص ث) بیشتر ۷۸ ص	پ) 4×10^{-2} ۵۷ ص ج) کمتر ۱۷ ص (هر کدام ۰/۲۵)
۲	آ) درست (۰/۲۵) ۹۵ ص ب) نادرست (۰/۲۵) - کاهش (۰/۲۵) ۸۱ تا ۸۳ ص پ) نادرست (۰/۲۵) - نیست (۰/۲۵) ۵ و ۶ ص ت) درست (۰/۲۵) ۱۱۲ ص		
۳	آ) تولید گاز در این واکنش با ایجاد فشار و رفتار مکانیکی باز کردن مجاری را تسهیل می کند (۰/۲۵) و همچنین گاز با عبور از لابه لای مواد، خلل و فرج ایجاد می کند و آنها را سست تر می کند (۰/۲۵) ۱۳ ص ب) ۳۰ و ۳۱ ص $\underbrace{[H^+] = 10^{-13}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{[H^+][OH^-] = 10^{-14}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{[OH^-] = 10^{-1}}_{(0/25)}$ $\underbrace{[NaOH] = [OH^-] = 0/1}_{(0/25)}$ $2L \times \underbrace{\frac{0/1 \text{ mol NaOH}}{1L}}_{(0/25)} \times \underbrace{\frac{3 \text{ mol H}_2}{2 \text{ mol NaOH}}}_{(0/25)} \times \underbrace{\frac{22/4L}{1 \text{ mol H}_2}}_{(0/25)} = \underbrace{6/72L}_{0/25} \text{ H}_2$		
۴	آ) ۷+ (۰/۲۵) ۵۲ ص ب) عدد اکسایش منگنز در آنها متفاوت است. (۰/۲۵) پ) اکسنده (۰/۲۵) ۴۰ ص ت) بنفش رنگ (۰/۲۵) ۸۵ تا ۸۶ ص		
۵	آ) فلز Fe (۰/۲۵) پ) $Ag \rightarrow Ag^+ + e^-$ (۰/۲۵) ت) Fe (۰/۲۵)	ب) Ag^+ (۰/۲۵)	۶۰ ص
۶	آ) 10^{-5} (۰/۲۵) ب) کم (۰/۲۵) زیرا K_a آن کوچک است. (۰/۲۵) یا (میزان یونش آن کم است). (۰/۲۵) پ) $[H^+] = [A^-] \Rightarrow K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]} = \frac{10^{-3} \times 10^{-3}}{0/2} = \frac{5 \times 10^{-6}}{(0/25)}$ ۲۲ تا ۲۴ ص		

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، اینترگران و داوطلبان آزاد (عصر داخل و خارج از کشور) - شهریور ۱۴۰۵		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir	
ردیف	راهنمای نمره گذاری		
۷	(آ) A: کاهنده (۰/۲۵) (پ) A یا کاتیون A یا A^{2+} (۰/۲۵) (ت) پایدارتر (۰/۲۵) (ب) ۲ مول (۰/۲۵) ص ۴۰	۱	
۸	(آ) فلز M (۰/۲۵) (ب) فلز X (۰/۲۵) - زیرا با ذره های موجود در آب دریا واکنش ناچیزی دارد. (۰/۲۵) یا (زیرا امروزه در ساخت پروانه کشتی اقیانوس پیما استفاده نمی شود). (۰/۲۵) ص ۸۷	۰/۷۵	
۹	(آ) $\underbrace{0.59 = 0.34 - E^{\circ}(\text{Ni}^{2+} / \text{Ni})}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{E^{\circ}(\text{Ni}^{2+} / \text{Ni}) = -0.25 \text{ V}}_{(0/25)}$ (ب) به سمت مس (۰/۲۵) (پ) نیکل یا Ni (۰/۲۵) زیرا اکسید شده و به صورت کاتیون وارد محلول می شود. (۰/۲۵) ص ۴۴ تا ۴۸	۱/۲۵	
۱۰	ص ۲۴ تا ۲۶ و ۲۵ $0.126 \times \frac{1 \text{ mol}}{63 \text{ g}} = \underbrace{0.002 \text{ mol}}_{(0/25)}, \quad [\text{HNO}_3] = \frac{0.002 \text{ mol}}{2 \text{ L}} = \underbrace{10^{-3}}_{(0/25)}$ $\underbrace{[\text{HNO}_3] = [\text{H}^+]}_{(0/25)} \rightarrow \text{pH} = \underbrace{-\log 10^{-3}}_{(0/25)} = 3$	۱/۲۵	
۱۱	(آ) در فراورده ها (۰/۲۵) چون واکنش گرماده است. (۰/۲۵) (ب) a: انرژی فعال سازی (۰/۲۵) یا E_a (۰/۲۵) (پ) a (۰/۲۵) b: آنتالپی واکنش (۰/۲۵) یا ΔH (۰/۲۵) ص ۹۷ تا ۱۰۰	۱/۲۵	
۱۲	(آ) OH^- (۰/۲۵) (پ) کاتد (۰/۲۵) (ب) واکنش دهنده (۰/۲۵) (ت) منفی (۰/۲۵) ص ۵۴	۱	
۱۳	(آ) (ب) در جهت رفت (۰/۲۵) زیرا طبق اصل لوشاتلیه واکنش در جهت مصرف N_2 تا حد امکان پیش می رود تا به تعادل جدید برسد. (۰/۲۵) یا (با افزایش N_2 ، طبق اصل لوشاتلیه واکنش در جهت رفت و مصرف آن پیش می رود). (۰/۲۵) (پ) کاهش می یابد. (۰/۲۵) (ت) گرماده (۰/۲۵) زیرا با افزایش دما مقدار NH_3 کاهش یافته. (۰/۲۵) یا واکنش در جهت برگشت (مصرف گرمای اضافی) جابه جا شده است. (۰/۲۵) ص ۱۰۷ و ۱۰۸	۱/۷۵	
صفحه ۲ از ۳			

پایه: دوازدهم		شیمی ۳		راهنمای نمره گذاری آزمون هماهنگ کشوری درس: شیمی ۳	
تاریخ آزمون: ۱۴۰۵/۰۶/۲۱		مدت آزمون: ۲۰ دقیقه		رشته: ریاضی فیزیک – تجربی	
ساعت شروع: ۱۵:۰۰ به وقت تهران		تعداد صفحه: ۳		دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، اینترگران و داوطلبان آزاد (عصر داخل و خارج از کشور) – شهریور ۱۴۰۵	
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir					
نمره	راهنمای نمره گذاری				ردیف
۰/۷۵	۱۴ (ب) واکنش دوم (۰/۲۵) زیرا از نظر محیط زیستی آلاینده کمتری تولید می کند. (۰/۲۵) یا (زیرا گاز CO ₂ تولید نمی کند). (۰/۲۵) ص ۱۲۱				۱ (آ) – (۰/۲۵) ص ۵۲
۲	۱۵ (آ) نمودار ۲ (۰/۲۵) زیرا یون کلسیم با صابون تشکیل رسوب می دهد. (۰/۲۵) ص ۸ و ۹ (ب) a (۰/۲۵) زیرا در مقایسه با NaF، بار O ^{۲-} از F ⁻ بیشتر است و چگالی بار بزرگتری دارد. (۰/۲۵) در نتیجه ΔH فروپاشی شبکه آن بزرگتر از NaF است. (۰/۲۵) ص ۸۱ (ت) مولکول ۲ (۰/۲۵) ص ۷۶				
۲۰	جمع نمره				همکار گرامی خدا قوت!
صفحه ۳ از ۳					