

نوین کنکور

مرجع کنکور و امتحان نهایی

#دهم #یازدهم #دوازدهم

امتحان نهایی

کنکور

می‌توانید از طریق لینک‌های زیر وارد کانال‌ها یا سایت شوید

• نوین کنکور در ***تلگرام*** •

@novinkonkor

• نوین کنکور در ***بله*** •

@novinkonkor_com

• وب‌سایت نوین کنکور •

novinkonkor.com

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 (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	۱/۵	
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	۱/۵			
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 $\underbrace{[H^+] = 10^{-13}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{[H^+][OH^-] = 10^{-14}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{[OH^-] = 10^{-1}}_{(0/25)}$ $\underbrace{[NaOH] = [OH^-] = 0/1}_{(0/25)}$ $2L \times \underbrace{\frac{0/1 \text{ mol NaOH}}{1L}}_{(0/25)} \times \underbrace{\frac{2 \text{ mol } H_2}{2 \text{ mol NaOH}}}_{(0/25)} \times \underbrace{\frac{22/4L}{1 \text{ mol } H_2}}_{(0/25)} = \underbrace{6/72L}_{0/25} H_2$				۲/۵
۴	آ) ۷+ (۰/۲۵) ۵۲ ص ب) عدد اکسایش منگنز در آنها متفاوت است. (۰/۲۵) ۸۵ تا ۸۶ ص پ) اکسنده (۰/۲۵) ۴۰ ص ت) بنفش رنگ (۰/۲۵) ۸۵ تا ۸۶ ص	۱			
۵	آ) فلز Fe (۰/۲۵) پ) $Ag \rightarrow Ag^+ + e^-$ (۰/۲۵) ب) Ag^+ (۰/۲۵) ت) Fe (۰/۲۵)	۱ 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) $\underbrace{[H^+] = [A^-]}_{(0/25)} \Rightarrow K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]} = \frac{10^{-3} \times 10^{-3}}{\underbrace{0/2}_{(0/25)}} = \underbrace{5 \times 10^{-6}}_{(0/25)}$ ۲۲ تا ۲۴ ص				۱/۵
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	ساعت شروع: ۱۵:۰۰ به وقت تهران
دانش آموزان روزانه، بزرگسالان، آموزش از راه دور، ایتارگران 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			نمره
۷	آ) A: کاهنده (۰/۲۵) ب) 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)	۰/۷۵	ص ۸۷	
۹	آ) 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)	$\underbrace{0/59 = 0/34 - E^{\circ}(Ni^{2+}/Ni)}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{E^{\circ}(Ni^{2+}/Ni) = -0/25 V}_{(0/25)}$	ص ۴۴ تا ۴۸	۱/۲۵
۱۰	ص ۲۴ تا ۲۶ و ۲۵	$\underbrace{0/126 \times \frac{1 \text{ mol}}{63 \text{ g}} = 0/002 \text{ mol}}_{(0/25)}, \quad \underbrace{[HNO_3] = \frac{0/002 \text{ mol}}{2 L} = 10^{-3}}_{(0/25)}$ $\underbrace{[HNO_3] = [H^+]}_{(0/25)} \rightarrow \underbrace{pH = -\log 10^{-3} = 3}_{(0/25)}$		۱/۲۵
۱۱	آ) در فرآورده ها (۰/۲۵) چون واکنش گرماده است. (۰/۲۵) ب) a: انرژی فعال سازی (۰/۲۵) یا E_a (۰/۲۵) b: آنتالپی واکنش (۰/۲۵) یا ΔH (۰/۲۵) پ) a (۰/۲۵)	۱/۲۵	ص ۹۷ تا ۱۰۰	
۱۲	آ) OH^- (۰/۲۵) ب) واکنش دهنده (۰/۲۵) پ) کاتد (۰/۲۵) ت) منفی (۰/۲۵)	۱	ص ۵۴	
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)	$K = \frac{(0/14)^2}{\underbrace{(0/07)(0/5)^3}_{(0/25)}} = 2/24 \quad (0/25)$	ص ۱۰۷ و ۱۰۸	۱/۷۵
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 (عصر داخل و خارج از کشور) – شهریور ۱۴۰۵		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش Azmoon.medu.ir			
ردیف	راهنمای نمره گذاری				
۱۴	(آ) ۱- (۰/۲۵) ص ۵۲ (ب) واکنش دوم (۰/۲۵) زیرا از نظر محیط زیستی آلاینده کمتری تولید می کند. (۰/۲۵) یا (زیرا گاز CO₂ تولید نمی کند). (۰/۲۵) ص ۱۲۱				
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 (پ) ص ۸۲ و ۸۳ $\underbrace{2 / 77 \times 10^{-2}}_{(0/25)} = \frac{2}{r} \Rightarrow \underbrace{r = 72 / 2 \text{ pm}}_{(0/25)}$ (ت) مولکول ۲ (۰/۲۵) ص ۷۶				
۲۰	جمع نمره				
همکار گرامی خدا قوت!					
صفحه ۳ از ۳					

نوین کنکور

مرجع کنکور و امتحان نهایی

#دهم #یازدهم #دوازدهم

امتحان نهایی

کنکور

می‌توانید از طریق لینک‌های زیر وارد کانال‌ها یا سایت شوید

• نوین کنکور در ***تلگرام*** •

@novinkonkor

• نوین کنکور در ***بله*** •

@novinkonkor_com

• وب‌سایت نوین کنکور •

novinkonkor.com