

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	ساعت شروع: ۷:۳۰ به وقت تهران
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	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	آ) نادرست ب) درست	ص ۱۷ و ۲۳ ص ۱۰۱	پ) نادرست ت) نادرست	ص ۱۲۱ (هر کدام ۰/۲۵)
۳	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	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		
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	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	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) یا (قطب منفی است). (۰/۲۵)	ص ۶۶ ص ۶۶		
۸	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) ۰/۰۱۴۳ (۰/۲۵) ص ۸۰ و ۸۱	$\underbrace{0/0109 = \frac{2}{r}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{r \approx 183/5}_{(0/25)}$		

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 $\underbrace{10^{-11} \times [OH^{-}] = 10^{-14}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{[OH^{-}] = 10^{-3}}_{(0/25)}$ $\underbrace{\alpha = \frac{10^{-3}}{10^{-2}} \times 100}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{\alpha = 10\%}_{(0/25)}$		
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: $mol\ HCl = 9 \times 10^{-4} \text{ mol } Al(OH)_3 \times \underbrace{\frac{3 \text{ mol } HCl}{1 \text{ mol } Al(OH)_3}}_{(0/25)} = 2/7 \times 10^{-3} \text{ mol } HCl$ $\underbrace{0.3 \frac{\text{mol}}{\text{L}} = \frac{2/7 \times 10^{-3} \text{ mol } HCl}{? \text{ L } HCl}}_{(0/25)} \Rightarrow \underbrace{? \text{ L } HCl = 0.9 \text{ L} \times \frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L}}}_{(0/25)} = \underbrace{90 \text{ mL}}_{(0/25)}$ اگر پس از محاسبه لیتر اسید، بدون نوشتن محاسبه، مقدار درست حجم بر حسب میلی لیتر نتیجه گیری شد، ۲۵/۰ 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 ص ۸۱ و ۸۲		
۱۶	آ) کاهش دما (۰/۲۵) ص ۱۰۶ تا ۱۰۹ ب) ص ۱۰۴ پ) شمارش صحیح تعداد ذره های هر ماده (۰/۲۵)، محاسبه غلظت های مواد (۰/۲۵). ص ۱۰۴ $K = \frac{[AB]}{[A][B]}$ (۰/۲۵) $K = \frac{\left(\frac{2 \times 0.01}{2}\right)}{\left(\frac{4 \times 0.01}{2}\right)\left(\frac{5 \times 0.01}{2}\right)} = 20$ (۰/۲۵) ۱/۵		
۲۰	جمع نمره خدا قوت ۲۰		
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