

نوین گام

مرجع آموزش ابتدایی، دبیرستان و کنکور



ما توی این مسیر هواتون رو داریم

چجوری؟! اینجوری

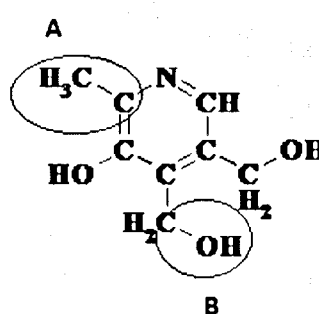
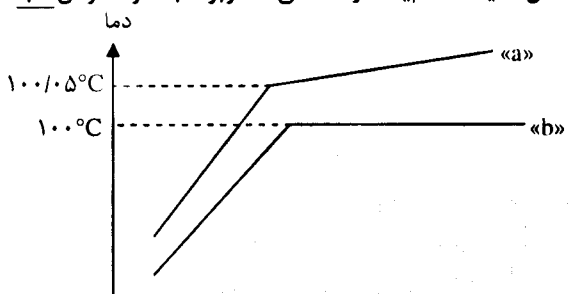


مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه	ساعت شروع: ۸ صبح	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	سؤالات امتحان نهایی درس: شیمی (۳) و آزمایشگاه
تعداد صفحه: ۳	تاریخ امتحان: ۱۳۹۶/۶/۶	سال سوم آموزش متوسطه نظری	نام و نام خانوادگی:
مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir		دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت شهریور ماه سال ۱۳۹۶	
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
نمره			
توجه: استفاده از ماشین حساب ساده (دارای چهار عمل اصلی ، جذر و درصد) بلامانع است تا دو رقم اعشار دقت شود.			
۱/۵	<p>۱ در هر مورد از بین دو واژه داده شده ، واژه مناسب را انتخاب کرده و در پاسخ نامه بنویسید.</p> <p>الف) در بیشتر واکنش های شیمیایی ، مقدار فراورده های به دست آمده «^{کمتر}» از مقدار محاسبه شده است.</p> <p>ب) در فرایند پر شدن کیسه های هوای خودرو، ابتدا ماده فعال و خطرناک «^{سدیم}» تولید می شود. _{سدیم اکسید}</p> <p>ج) به مجموع انرژی های جنبشی و پتانسیل ذره های تشکیل دهنده یک سامانه، «^{انرژی درونی}» می گویند. _{انرژی گرمایی}</p> <p>د) مولکول های هیدروژن کلرید هنگام حل شدن در آب «^{تفکیک یونی}» می شوند. _{یونیده}</p> <p>ه) در شرایط یکسان انحلال پذیری گاز آمونیاک (NH₃)، «^{بیشتر}» از انحلال پذیری گاز نیتروژن (N₂) در آب است.</p> <p>و) در هنگام انحلال ترکیب یونی در آب، به مجموع گرمای مبادله شده در مراحل جدا شدن مولکول های آب از یکدیگر و ایجاد جاذبه بین مولکول های آب و یون ها (^{انتالپی انحلال}) می گویند. _{انتالپی آب پوشی}</p>		
۱/۷۵	<p>۲ با توجه به واکنش های شیمیایی داده شده به پرسش های زیر پاسخ دهید.</p> <p>a) $C_7H_6O_7 + CH_7OH \xrightarrow{HCl} C_8H_8O_7 + H_2O$</p> <p>b) $PH_7(g) + O_7(g) \rightarrow P_7O_7(s) + H_7O(g) + \text{نور و گرما}$</p> <p>c) $AgNO_7(aq) + NaCl(aq) \rightarrow AgCl(s) + \dots\dots (aq)$</p> <p>الف) نوع واکنش های «b» و «c» را مشخص کنید.</p> <p>ب) واکنش «b» را موازنه کنید.</p> <p>ج) نماد «\xrightarrow{HCl}» در واکنش «a» به معنای چیست؟</p> <p>د) واکنش «c» را کامل کنید.</p>		
۱/۲۵	<p>۳ سه محلول «a ، b و c» را در نظر بگیرید و به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>a) سدیم کلرید در آب b) نفتالن در تولوئن c) اتانول در آب</p> <p>الف) نوع برهم کنش بین ذره های حل شونده و حلال را در هر یک از محلول های داده شده بنویسید.</p> <p>ب) با نوشتن دلیل مشخص کنید کدام یک از محلول های بالا الکترولیت است؟</p>		
۱/۵	<p>۴ درصد جرمی مس در یکی از اکسیدهای آن برابر با ۸۸/۸۲٪ است، فرمول تجربی این ترکیب را تعیین کنید.</p> <p>$1 \text{ mol Cu} = 63/55 \text{ g}$ ، $1 \text{ mol O} = 16 \text{ g}$</p>		
۰/۷۵	<p>۵ اگر انحلال پذیری کلسیم سولفات (CaSO₄) در دمای اتاق برابر با ۰/۲۱ گرم در ۱۰۰ گرم آب باشد با نوشتن دلیل مشخص کنید این ماده در کدام یک از دسته بندی های مواد (محلول ، کم محلول ، نامحلول) قرار می گیرد؟</p>		
	«ادامه سوال ها در صفحه دوم»		

سؤالات امتحان نهایی درس: شیمی (۳) و آزمایشگاه	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	ساعت شروع: ۸ صبح	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	سال سوم آموزش متوسطه نظری	تاریخ امتحان: ۱۳۹۶/۶/۶	تعداد صفحه: ۳
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت شهریور ماه سال ۱۳۹۶		مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir	
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)		
نمره			
۶	از سوختن ۴/۰۱ گرم گاز متان ۲۰۲kJ گرما آزاد می شود. الف) این مقدار گرما، دمای چند گرم آب را ۴۰°C افزایش می دهد؟ ب) از سوختن یک مول گاز متان چند کیلو ژول گرما آزاد می شود؟ $4/184 \text{ J.g}^{-1}.\text{C}^{-1}$ = ظرفیت گرمایی ویژه آب $1 \text{ mol CH}_4 = 16/04 \text{ g}$		
۷	به پرسش های زیر پاسخ دهید. الف) از بین دو ویژگی «دما و حجم» برای یک سامانه، کدام یک شدتی است؟ چرا؟ ب) چرا آنتالپی استاندارد تبخیر یک ماده خالص از آنتالپی استاندارد ذوب آن بیشتر است؟ ج) چرا اضافه کردن یک محلول الکترولیت به کلویید باعث لخته شدن ذره های آن می گردد؟ د) چرا صابون قدرت پاک کنندگی چربی و چرک را دارد؟		
۸	با توجه به اطلاعات داده شده، آنتالپی استاندارد واکنش داخل کادر را محاسبه کنید: $4\text{Fe(s)} + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) ; \Delta H = ? \text{ kJ}$ ۱) $2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + 3\text{C(s, گرافیت)} \rightarrow 3\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{Fe(s)} ; \Delta H_1 = +468/2 \text{ kJ}$ ۲) $\text{C(s, گرافیت)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) ; \Delta H_2 = -393/5 \text{ kJ}$		
۹	واکنش زیر در دما و فشار ثابت (درون سیلندری با پیستون روان) در حال انجام شدن است، علامت w و ΔE را با نوشتن دلیل مشخص کنید. $\text{C}_2\text{H}_8(\text{g}) + 5\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 3\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) + 2056 \text{ kJ}$		
۱۰	شکل زیر اثر ΔH و عبارت TΔS را در یک فرایند نشان می دهد: الف) آیا این فرایند در تمام دماها خودبه خودی است؟ چرا؟ ب) چرا این فرایند برای ذوب شدن یخ مناسب نیست؟ (دو دلیل بنویسید) واکنش دهنده ها (حالت آغازی)  فرآورده ها (حالت پایانی)		
۱۱	نمونه ای به جرم ۵ گرم از سنگ آهک را در مقدار کافی هیدروکلریک اسید (HCl) حل می کنیم اگر درصد خلوص کلسیم-کربنات (CaCO ₃) در این نمونه ۷۲٪ باشد، با توجه به واکنش زیر محاسبه کنید در این فرایند چند میلی لیتر گاز کربن دی-اکسید (CO ₂) در شرایط استاندارد تولید می شود؟ $\text{CaCO}_3(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{CaCl}_2(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ $1 \text{ mol CaCO}_3 = 100/09 \text{ g}$		
«ادامه سوال ها در صفحه سوم»			

مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	سؤالات امتحان نهایی درس: شیمی (۳) و آزمایشگاه
تعداد صفحه: ۳	تاریخ امتحان: ۱۳۹۶/۶/۶	نام و نام خانوادگی: سال سوم آموزش متوسطه نظری
مرکز سنجش آموزش و پرورش http://aee.medu.ir	دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت شهریور ماه سال ۱۳۹۶	

نمره	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	ردیف
------	-------------------------	------

۱	<p>با توجه فرمول ساختاری مولکول ویتامین B₆ (پیریدوکسین):</p>  <p>الف) کدام یک از بخش‌های «A» یا «B» قطبی است؟ ب) این ویتامین در آب بیشتر حل می‌شود یا در چربی؟ چرا؟</p>	۱۲
۱/۲۵	<p>انحلال‌پذیری سدیم کلرید در دمای اتاق برابر با ۳۹/۴ گرم در ۱۰۰ گرم آب است. الف) درصد جرمی حل‌شونده را در این محلول حساب کنید. ب) اگر در دمای اتاق ۶۰ گرم سدیم کلرید درون ۲۷۸/۸ گرم محلول آبی آن وجود داشته باشد، محلول چه ویژگی خواهد داشت؟ (سیر شده، فراسیر شده یا سیر نشده) چرا؟</p>	۱۳
۰/۷۵	<p>از بین دو منحنی «a» و «b» که یکی مربوط به گرم کردن آب خالص و دیگری مربوط به گرم کردن محلول آبی دارای حل‌شونده غیر فرار در فشار یک اتمسفر است، با نوشتن دو دلیل مشخص کنید، کدام یک از منحنی‌ها مربوط به گرم کردن آب خالص است؟</p> 	۱۴
۱/۲۵	<p>هر گاه ۲ لیتر از محلول هیدروکلریک اسید «HCl» با غلظت ۰/۱۶ mol.L⁻¹ با ۲۹/۱۶ گرم منیزیم هیدروکسید «Mg(OH)₂» وارد واکنش بشود، واکنش دهنده محدود کننده را با انجام محاسبه تعیین کنید.</p> $\text{Mg(OH)}_2(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{MgCl}_2(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad 1 \text{ mol Mg(OH)}_2 = 58/32 \text{ g}$	۱۵
۲۰	جمع نمره	موفق باشید

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

نوین گام

مرجع آموزش ابتدایی، دبیرستان و کنکور



ما توی این مسیر هواتون رو داریم

چجوری؟! اینجوری

