



مشاوره تحصیلی هیوا

تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

مشاوره تخصصی ثبت نام مدارس ، برنامه ریزی درسی و آمادگی
برای امتحانات مدارس

برای ورود به صفحه مشاوره مدارس کلیک کنید

برای ورود به صفحه نمونه سوالات امتحانی کلیک کنید

تماس با مشاور تحصیلی مدارس

۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹



تماس از تلفن ثابت

نام و نام خانوادگی :

باسمه تعالی

تاریخ امتحان:

پایه و رشته:

مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه

دبیر مربوطه:

تعداد سوالات: ۱۲

نام آزمون : شیمی ۱

۲	<p>جاهای خالی زیر را با کلمات یا عبارات مناسب پر کنید یا از میان کلمات داده شده، کلمه درست را انتخاب نمایید. (آ) (اورانیوم/ تکنسیم) شناخته شده ترین فلز پرتوزا است. (ب) در مقیاس amu جرم پروتون و نوترون در حدود و جرم الکترون در حدود می باشد. (پ) اکسیدهای نافلزاتی رنگ کاغذ pH را (آبی / قرمز) میکنند. (ت) هوای آلوده کلانشهرها به دلیل وجود گاز به رنگ قهوه ای دیده می شود. (ث) کشاورزان کود (نیتروژن/ آمونیاک) را به طور مستقیم به خاک تزریق می کنند. (ج) انحلال پذیری نقره کلرید برابر $10^{-4} \times 2/1$ گرم می باشد. بنابراین این ماده را یک ماده (محلول / کم محلول / نامحلول) می نامند. (د) در اتم ^{29}Cu تعداد الکترون با عدد کوانتومی اصلی ($n=3$) و عدد کوانتومی فرعی ($l=2$) وجود دارد.</p>												
۲	<p>درستی یا نادرستی عبارات زیر را با بیان علت (هم برای درست ها و هم برای نادرست ها) مشخص کنید. (آ) از گاز نیتروژن به عنوان جو بی اثر یاد می شود. (ب) برای الکترون ها مناسب ترین روش برای از دست دادن انرژی نشر گرما است. (پ) هنگامی که میوه های خشک در آب قرار می گیرند متورم می شوند. (ت) هیدروکربن ها در هگزان حل می شوند.</p>												
۱/۲۵	<p>مفاهیم زیر را تعریف کنید. (آ) پیوند اشتراکی یا کووالانسی (ب) انحلال پذیری</p>												
۱/۵	<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="170 1255 1469 1465"> <thead> <tr> <th>نماد عنصر</th> <th>آرایش الکترونی گسترده</th> <th>آرایش الکترونی فشرده</th> <th>دسته</th> <th>دوره</th> <th>گروه</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>^{34}Se</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	نماد عنصر	آرایش الکترونی گسترده	آرایش الکترونی فشرده	دسته	دوره	گروه	^{34}Se					
نماد عنصر	آرایش الکترونی گسترده	آرایش الکترونی فشرده	دسته	دوره	گروه								
^{34}Se													
۰/۷۵	<p>در یک واکنش هسته ای برای آزاد شدن $2/7 \times 10^{12}$ ژول انرژی چند کیلوگرم ماده باید به انرژی تبدیل شود؟</p>												
۱/۷۵	<p>واکنش زیر را موازنه کرده و بگویید هر یک از موارد مشخص شده چه اطلاعاتی در اختیار ما قرار می دهد؟</p> $CuSO_4(aq) + KI(aq) \xrightarrow[\downarrow]{\uparrow \uparrow, \Delta, 1atm} CuI(aq) + I_2(s) + K_2SO_4(aq)$												

نام و نام خانوادگی :

باسمه تعالی

تاریخ امتحان:

مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه

تعداد سوالات:

پایه و رشته:

دبیر مربوطه:

نام آزمون: شیمی ۱

۰/۷۵	<p>○ : ^{10}A ● : ^{11}A</p>	۷	با توجه به شکل زیر جرم اتمی میانگین اتم فرضی A را به دست آورید.
۱	<p>$P_1 = 1 \text{ atm}$ $P_2 = 1 \text{ atm}$ ۳۰۰ K ۴۰۰ K</p>	۸	<p>آ) با افزایش دما حجم گازها چه تغییری می کند؟ چرا؟</p> <p>ب) اگر در شکل ۱۷ ذره وجود داشته باشد و هر ذره معادل ۰/۲ مول در نظر گرفته شود در این شکل چند مول گاز و چه تعداد اتم گازی وجود دارد؟ (عدد آووگادرو = $6/02 \times 10^{23}$)</p>
۰/۵		۹	<p>به پرسش های زیر پاسخ دهید.</p> <p>آ) نقطه جوش کدام یک از ترکیبات NH_3 یا PH_3 بالاتر است؟ چرا؟</p>
۰/۷۵			ب) ساختار لوویس یون کربنات (CO_3^{2-}) را رسم کنید.
۰/۵	<p>روشنایی زیاد روشنایی کم</p>		پ) کدام یک از شکل های زیر مربوط به محلول HF می باشد؟ چرا؟
۰/۵			ت) نام ترکیب N_2O و فرمول شیمیایی ترکیب « کربن دی سولفید » را بنویسید.
۰/۷۵			ث) چگونه لایه اوزون از زمین در برابر پرتوهای زیان آور خورشید محافظت می کند؟ (به طور کامل توضیح دهید)
۰/۵			ج) اکسیدهای نیتروژن چگونه به وجود می آیند؟ (بدون واکنش)
۱/۵	<p>واکنش دهنده ها فرآورده ها</p> <p>Mg^{2+} (green), Cl^- (white), Na^+ (purple), PO_4^{3-} (red)</p>	۱۰	<p>آ) با توجه به شکل زیر معادله انجام واکنش را بدون انجام موازنه بنویسید.</p> <p>ب) نام رسوب حاصل از این واکنش را بنویسید.</p>

نام و نام خانوادگی :

باسمه تعالی

تاریخ امتحان:

مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه

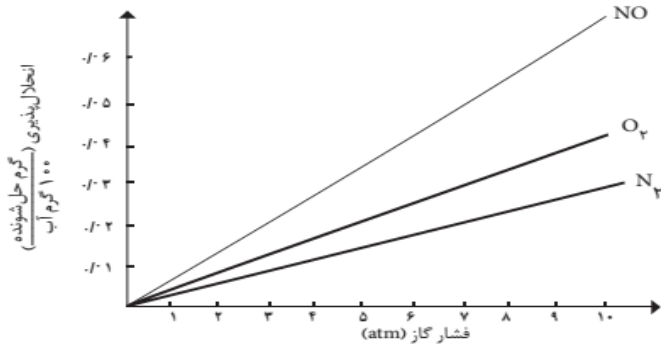
تعداد سوالات:

پایه و رشته:

دبیر مربوطه:

نام آزمون : شیمی ۱

۱۱



با توجه به نمودار به پرسش ها پاسخ دهید.
آ) این نمودار تاثیر چه عاملی را بر انحلال پذیری نشان می دهد؟ توضیح داده و بگویید از آن کدام قانون نتیجه می شود.

ب) با بیان علت انحلال پذیری گازهای NO, N_2, O_2 را را مقایسه کنید. ($N = 14, O = 16 \text{ g/mol}$)

۱۲

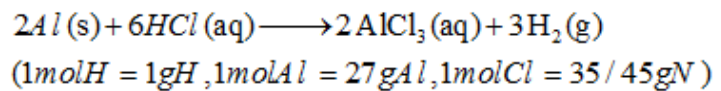
مسائل زیر را حل کنید.

آ) در ۱ کیلوگرم آب آشامیدنی مقدار ۰/۰۰۵ گرم یون سدیم حل شده است غلظت این محلول را برحسب درصد جرمی محاسبه کنید.

ب) در ۵۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۳ مول بر لیتر $NaOH$ چند گرم حل شونده وجود دارد؟
($1 \text{ mol Na} = 23 \text{ g Na}, 1 \text{ mol O} = 16 \text{ g O}, 1 \text{ mol H} = 1 \text{ g H}$)

پ) با توجه به اینکه انحلال پذیری سدیم کلرید در آب برابر $36 \text{ g} / 100 \text{ g H}_2\text{O}$ است، اگر ۷۹ گرم سدیم کلرید را درون ۲۰۰ گرم آب حل کنیم چند گرم محلول به وجود می آید؟ چند گرم سدیم کلرید در ته ظرف باقی می ماند؟

ت) از واکنش ۲۷۰ گرم آلومینیوم چند لیتر گاز H_2 در شرایط **STP** به وجود می آید؟



۱

۳