

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 نافلز ری 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) مینامند. (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> $CuSO_4(aq) + KI(aq) \xrightarrow[\Delta, 1atm]{\uparrow \uparrow} CuI(aq) + I_2(s) + K_2SO_4(aq)$ <p style="text-align: center;">↓ ↓</p>												

نام و نام خانوادگی :

باسمه تعالی

تاریخ امتحان:

مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه

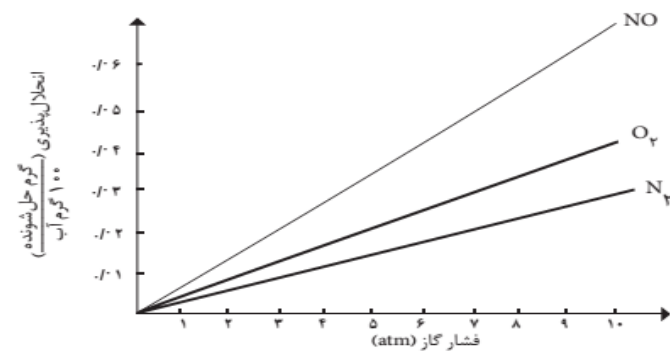
تعداد سوالات:

پایه و رشته:

دبیر مربوطه:

نام آزمون: شیمی ۱

۰/۷۵		۷	با توجه به شکل زیر جرم اتمی میانگین اتم فرضی A را به دست آورید.
۱		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			(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		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>

۱	 <p>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. ($N = 14, O = 16 \text{ g/mol}$)</p>	۱۱
۳	<p>مسائل زیر را حل کنید. (آ) در ۱ کیلوگرم آب آشامیدنی مقدار 0.005 گرم یون سدیم حل شده است غلظت این محلول را برحسب درصد جرمی محاسبه کنید. (ب) در 500 میلی لیتر محلول 0.3 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 79 گرم سدیم کلرید را درون 200 گرم آب حل کنیم چند گرم محلول به وجود می آید؟ چند گرم سدیم کلرید در ته ظرف باقی می ماند؟ (ت) از واکنش 270 گرم آلومینیوم چند لیتر گاز H_2 در شرایط STP به وجود می آید؟ $2Al(s) + 6HCl(aq) \longrightarrow 2AlCl_3(aq) + 3H_2(g)$ $(1 \text{ mol H} = 1 \text{ g H}, 1 \text{ mol Al} = 27 \text{ g Al}, 1 \text{ mol Cl} = 35 / 45 \text{ g N})$</p>	۱۲

پیاموز | Biamoz.com

بزرگترین مرجع آموزشی و نمونه سوالات درسی تمامی مقاطع

شامل انواع | نمونه سوالات | فصل به فصل | پایان ترم | جزوه |

ویدئوهای آموزشی | گام به گام | طرح درس | طرح جابر | و ...

اینستاگرام

گروه تلگرام

کانال تلگرام

برای ورود به هر پایه در سایت ما روی اسم آن کلیک کنید

دبستان

اول	دوم	سوم	چهارم	پنجم	ششم
-----	-----	-----	-------	------	-----

متوسطه اول

هفتم	هشتم	نهم
------	------	-----

متوسطه دوم

دهم	یازدهم	دوازدهم
-----	--------	---------