Kanoon.ir

شما با دانلود این نمونه سوال، کد تخفیف خرید کتاب از سایت کانون بوک دریافت می کنید.

برای دریافت کد جایزه خود، عدد 33 را به سر شماره 90008451 ارسال کنید.



تمرین بیشتر نمونه سوالات امتحانی با کتاب های پرتکرار

همین حالا جایزه خود را دریافت کنید.

kanoonBook.ir

www.kanoon.ir

باسمه تعالی

اداره کل آموزش و پرورش استان گلستان

مدیریت آموزش و پرورش شهرستان ترکمن

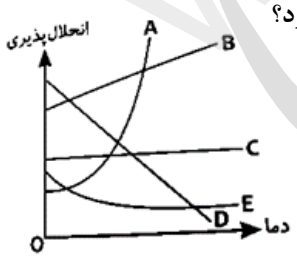
مرکز ملی پرورش استعدادهای درخشان و دانش پژوهان جوان

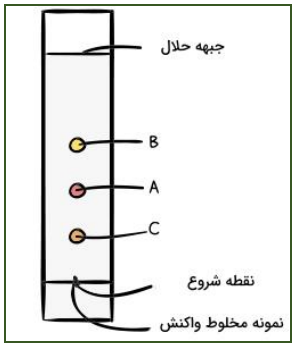
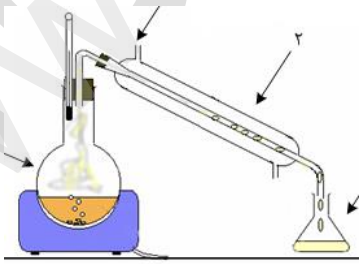
محل مهر آموزشگاه

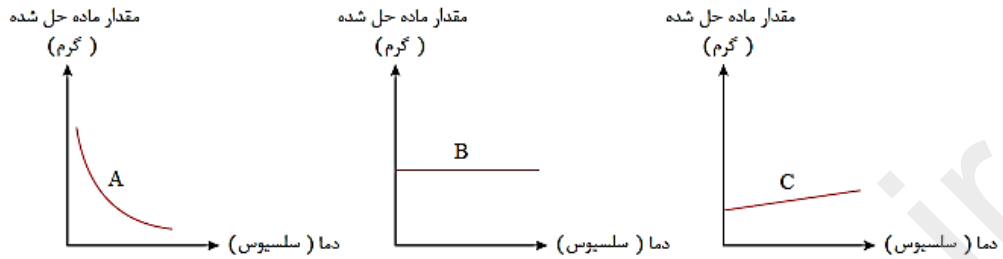
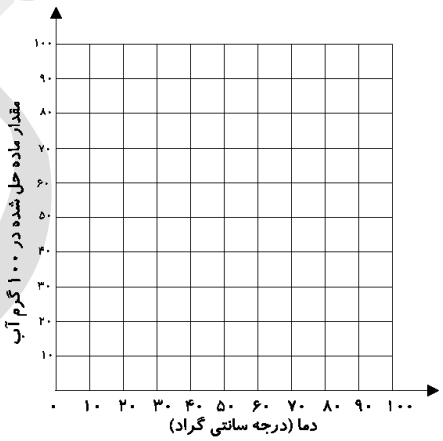
نام و نام خانوادگی:	نام پدر:	نام آموزشگاه: فرزانگان	تعداد صفحات آزمون:۳ صفحه
سوالات امتحان درس: شیمی	نوبت اول دی ۱۴۰۲	تاریخ آزمون: ۲۳ / ۱۰ / ۱۴۰۲	مدت آزمون: ۷۵ دقیقه
دانش آموزان پایه: هشتم	شعبه کلاس:	ساعت شروع آزمون : ۱۰ صبح	طراح سوال : فاطمه کریمی

نمره	نمره با عدد		نمره تصحیح	نمره با عدد
تصحیح اول	نمره با حروف		تجدید نظر	نمره با حروف
نام و امضاء مصحح اول	فاطمه کریمی		نام و امضاء مصحح دوم	

میاسای از آموختن یک زمان زدانش میفکن دل اندر گمان

ردیف	سوالات	بارم
۱	درستی و نادرستی هر یک از عبارت‌های زیر را مشخص نمایید. (درست / نادرست) آ) اجزای تشکیل‌دهنده مخلوط خواص اولیه خود را حفظ می‌کنند. ☐ ☐ ب) برای کم کردن غلظت یک محلول به آن مقداری حل شونده اضافه می‌کنند. ☐ ☐ پ) ماهیت یک اتم به تعداد پروتون‌های آن بستگی دارد. ☐ ☐ ت) اولین فردی که مدل اتم هسته دار را مطرح کرد، «نیلز بور» بود. ☐ ☐ ث) کربن دارای ۳ ایزوتوپ است که ایزوتوپ سنگینتر آن ۱۴ نوترون دارد. ☐ ☐	۱/۲۵
۲	عبارت‌های زیر را با انتخاب واژه مناسب تکمیل نمایید. آ) آلیاژها محلول‌های جامد در (جامد / مایع) هستند. ب) برای جدا کردن چربی از شیر و پلاسما از یاخته‌های خونی از دستگاه (دسیکاتور / سانتریفوژ) استفاده می‌کنند. پ) مدل اتمی بور به مدل (کیک کشمشی / منظومه شمسی) معروف است. ت) دوغ یک مخلوط (همگن / ناهمگن) است. ث) شناساگر فنول فتالئین در محلول سودسوزآور به رنگ (ارغوانی / نارنجی) در می‌آید.	۱/۲۵
۳	در سوال‌های چهارگزینه‌ای زیر، مناسب‌ترین گزینه را انتخاب نمایید. آ) ماده ای با pH=..... ، یک .....است. ۱) ۲ ، اسید ضعیف ☐ ۲) ۸ ، باز قوی ☐ ۳) ۱۳ ، باز قوی ☐ ۴) ۶ ، اسید قوی ☐ ب) به مخلوط ناهمگن که در آن ذرات جامد به صورت معلق در مایع پراکنده‌اند ..... می‌گویند. ۱) ترکیب ❑ ۲) سوسپانسیون ❑ ۳) محلول ❑ ۴) ماده ناخالص ❑ پ) با توجه به نمودار داده شده، کدام ماده در دمای کم‌تری از حلال، کمترین مقدار انحلال پذیری را دارد؟  ۱) A ❑ ۲) B ❑ ۳) C ❑ ۴) D ❑ ت) در مدل اتمی جی جی تامسون، جرم اتم به تعداد ..... بستگی دارد. ۱) پروتون ❑ ۲) الکترون ❑ ۳) نوترون ❑ ۴) پروتون و نوترون ❑ ث) در کدام گزینه به ترتیب «عنصر ، ترکیب، مخلوط همگن و تعلیقه» وجود دارد؟ ۱) آب مقطر- زنگ آهن – آب قند – شربت خاکشیر ❑ ۲) طلا – قند – هوا – شربت معده ❑ ۳) آهن – هوا – آب نمک – آب و خاک ❑ ۴) چوب – نقره – طلای زینتی – شربت معده ❑	۱/۲۵

۴	به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید: آ) کوتاه‌ترین تناوب جدول دوره‌ای، کدام تناوب است؟ ب) به گروه ۱۷ جدول تناوبی چه نامی داده اند؟ پ) مقیاس pH چه بازه‌ای از اعداد را شامل می‌شود؟ ت) یک اسید خوراکی نام ببرید. ث) افزایش آب مقطر به یک اسید، pH آن را افزایش می‌دهد یا کاهش؟ ج) چگونه غلظت یک محلول را افزایش دهیم؟ یک راه حل مناسب ارائه دهید. چ) از ایزوتوپ کدام عنصر در درمان گواتر استفاده می‌شود؟ ح) در سنگین‌ترین ایزوتوپ هیدروژن، چند ذره‌ی باردار وجود دارد؟	۲/۲۵
۵	دو مورد از تفاوت‌های شکافت و همجوشی هسته‌ای را بنویسید.	۰/۵
۶	آلیاژها بر اساس اندازه‌ی اتم‌ها به دو دسته تقسیم می‌شوند. آ) این دو دسته را نام ببرید. ب) سپس یک دسته را به دلخواه تعریف کنید.	۱
۷	در هر یک از محلول‌های زیر حلال را مشخص کنید. آ) الکل ۶۰٪ ب) ۱۰۰ گرم آب و ۱۱۰ گرم شکر پ) ۳۰ گرم استون و ۱۰۰ گرم آب ت) ۳ لیتر اکسیژن و ۲ لیتر نیتروژن	۱
۸	به شکل‌های زیر دقت کنید و سپس به سوالات مطرح شده پاسخ دهید.  a  b  c  d آ) نام روش a را بنویسید. ب) نام روش c را بنویسید. پ) از روش c برای جداکردن چه مخلوط‌هایی استفاده می‌کنیم؟ ت) کدام یک از روش‌های فوق برای جدا کردن مخلوط آب و خاک مناسب‌تر است؟ ث) ظرف مورد استفاده در روش b چه نام دارد؟	۱/۵
۹	آ) مدل اتمی بور را برای اتم $_{15}^{31}P$ رسم کنید. ب) برای عنصر بالا، یک ایزوتوپ فرضی بنویسید.	۱/۷۵

	پ) دوره و گروه را برای عنصر F_9 تعیین کنید. ت) عنصری دارای سه مدار الکترونی است و در مدار سوم خود ۲ الکترون دارد،عدد اتمی آن عنصر را بیابید. ث) به نظر شما عنصر بیان شده در قسمت «ت» یک فلز است یا نافلز؟	
۱۰	با توجه به نمودارهای زیر به سوالات پاسخ دهید:  آ) کدام نمودار زیر انحلال گاز اکسیژن در آب را به طور صحیح نشان می‌دهد؟ دلیل خود را توضیح دهید. ب) کدام نمودار یک انحلال گرماده را نشان می‌دهد؟ پ) اگر محلول سیر شده از ماده A را سرد کنیم، وضعیت محلول چه تغییری می‌کند؟ ت) کدام نمودار می‌تواند مربوط به انحلال‌پذیری سدیم کلرید باشد؟	۱/۲۵
۱۱	۲۰۰ گرم محلول ۱۵ درصد جرمی از سدیم نیترات در اختیار داریم. با نوشتن فرمول و راه حل، جرم حلال و حل شونده را به دست آورید.	۱
۱۲	با توجه به داده‌های جدول که انحلال‌پذیری یک ماده در دماهای مختلف را نشان می‌دهد، به سوالات زیر پاسخ دهید. آ) نمودار آن را رسم کنید.  ب) در دمای ۷۰ درجه سانتی‌گراد تقریبا چه مقدار ماده حل شده است؟ پ) در دمای ۶۰ درجه، یک نقطه روی نمودار قرار دهید که محلول فراسیرشده را نشان بدهد.	۱

دما (سانتی‌گراد)	۲۰	۴۰	۶۰	۸۰
مقدار ماده حل شده (گرم)	۱۰	۱۵	۲۰	۳۰

باسمه تعالی

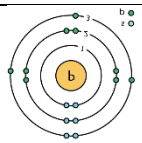
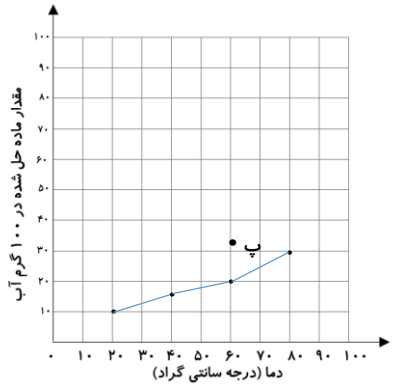
اداره کل آموزش و پرورش استان گلستان

مدیریت آموزش و پرورش شهرستان ترکمن

مرکز ملی پرورش استعدادهای درخشان و دانش پژوهان جوان

محل مهر آموزشگاه

پاسخنامه امتحان درس: شیمی هشتم	نوبت اول دی ۱۴۰۲	نام آموزشگاه: فرزانگان	تعداد صفحات آزمون: ۳ صفحه
ساعت شروع آزمون : ۸ صبح	مدت آزمون: ۷۵ دقیقه	تاریخ آزمون: ۲۳ / ۱۰ / ۱۴۰۲	طراح سوال : فاطمه کریمی

ردیف	سوالات	بارم
۱	آ) درست ب) نادرست پ) درست ت) نادرست ث) نادرست هرمورد ۰/۲۵	۱/۲۵
۲	آ) جامد ب) سانتریفوژ پ) منظومه شمسی ت) ناهمگن ث) ارغوانی هرمورد ۰/۲۵	۱/۲۵
۳	آ) گزینه ۳ ب) گزینه۲ پ) گزینه۱ ت) گزینه۲ ث) گزینه۲ هرمورد ۰/۲۵	۱/۲۵
۴	آ) اول (۰/۲۵) ب) هالوژن (۰/۲۵) پ) ۰ تا ۱۴ (۰/۵) ت) استیک اسید (۰/۲۵) ث) افزایش(۰/۲۵) ج) با اضافه کردن حل شونده (۰/۲۵) چ) ید (۰/۲۵) ح) دوتا (۰/۲۵)	۲/۲۵
۵	پسماند همجوشی مشکلات کمتری دارد، مواد اولیه در همجوشی کمتر است، انرژی آزاد شده در همجوشی بیشتر است و	۰/۵
۶	آ) آلیاژهای جایگزینی(۰/۲۵) و آلیاژهای درون شبکه ای (۰/۲۵) ب) آلیاژهای جایگزینی: اگر اتم‌های ماده آلیاژ جایگزین اتم‌های فلز اصلی شوند آنچه را که بدست می‌آوریم آلیاژ جانشینی نامیده می‌شود. اینها درصورتی تشکیل می‌شود که اتم‌های فلز پایه و ماده آلیاژی تقریباً اندازه یکسانی داشته باشند. آلیاژهای درون شبکه ای: اگر عامل یا عوامل آلیاژ شونده دارای اتم هایی باشند که بسیار کوچکتر از فلز اصلی هستند باز هم می‌توانند آلیاژ تشکیل دهند. در این حالت ، اتم‌های عامل در میان اتم‌های فلز اصلی می‌لغزند (در شکاف‌ها یا حد فاصل آن ها) .	۱
۷	آ) الکل ب) آب پ) آب ت)اکسیژن هرمورد ۰/۲۵	۱
۸	آ) کروماتوگرافی(۰/۲۵) ب) تقطیر (۰/۲۵) پ) مخلوط مایع در مایع با نقاط جوش متفاوت (۰/۵) ت) d (۰/۲۵) ث) قیف جداکننده(۰/۲۵)	۱/۵
۹	 آ) (۰/۵) ب) $_{15}P^{30}$ (۰/۲۵) پ) دوره دوم(۰/۲۵) و گروه ۱۷(۰/۲۵) ت)۱۲(۰/۲۵) ث)فلز (۰/۲۵)	۱/۷۵
۱۰	آ) نمودار A (۰/۲۵) زیرا با افزایش دما انحلال پذیری کاهش می‌یابد(۰/۲۵) ب) A(۰/۲۵) پ) سیرنشده می‌شود. (۰/۲۵) ت) B (۰/۲۵)	۱/۲۵
۱۱	فرمول صحیح: ۰/۲۵ جای گذاری صحیح: ۰/۲۵ مقدار حل شونده: ۳۰ گرم (۰/۲۵) حلال: ۱۷۰ گرم (۰/۲۵)	۱
۱۲	آ) ۱ نمره  ب) حدود ۲۵ (۰/۲۵) پ) (۰/۲۵)	۱

مجموع نمرات کتبی: ۱۵نمره