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

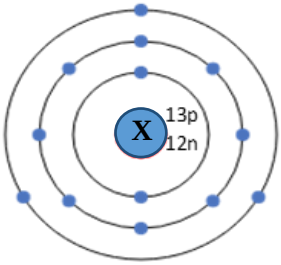
www.kanoon.ir

اداره کل آموزش وپرورش استان کردستان مدیریت اداره آموزش و پرورش ناحیه دو سنندج دبیرستان فرزانگان متوسطه اول	محل مهر آموزشگاه	شماره صندلی: نام امتحان : شیمی نام دبیر و طراح : فیضی	
نام و نام خانوادگی :	پایه : هشتم		نوبت دوم
	پاسخنامه نیاز : دارد ☐ ندارد ☑	تعداد صفحه : ۳	شماره صفحه : ۱

تعداد سؤال : ۱۲	مدت زمان امتحان : ۶۰ دقیقه	ساعت شروع : ۸:۳۰	تاریخ امتحان : ۱۴۰۴/۰۳/۰۱

ردیف	سؤالات	بارم
۱	با انتخاب عبارت درست جملات زیر را کامل کنید. آ) هرگاه در یک محلول، بدون تغییر مقدار حل‌شونده، مقدار حلال را افزایش دهیم، محلول (رقیق/غلیظ) می‌شود. ب) با افزایش آب به سرکه، قدرت اسیدی آن کاهش یافته و pH (کاهش/افزایش) می‌شود. پ) هنگام سوختن شمع، اشتعال‌پذیری یک خاصیت (فیزیکی/شیمیایی) است. ت) برای شناسایی گاز کربن دی‌اکسید از (آب آهک/زغال نیمه افروخته) استفاده می‌شود. ث) ذرات β قدرت نفوذ متوسط دارند و از جنس (الکترون/پروتون) با بار (مثبت/منفی) می‌باشند.	۱/۵
۲	درست یا نادرست بودن جملات زیر را مشخص کنید. آ) وجود ناخالصی در یک ماده، همیشه موجب کاهش کیفیت آن ماده می‌شود. (درست ☐ نادرست ☐) ب) انحلال‌پذیری گاز کربن دی اکسید در آب، با افزایش دما کاهش می‌یابد. (☐ ☐) پ) در آتش‌سوزی، با بستن در و پنجره، گرما را حذف می‌کنیم. (☐ ☐) ت) انحلال‌پذیری بعضی از مواد جامد، به فشار بستگی دارد. (☐ ☐) ث) وجود ایزوتوپ‌ها یکی از اصول نظریه دالتون را نقض می‌کند. (☐ ☐)	۱/۲۵
۳	به سوالات زیر پاسخ دهید. آ) دو تفاوت مخلوط و ترکیب را بنویسید.(۱) ب) برای جداسازی اجزای هر یک از مخلوط‌های زیر، روش جداسازی مناسب بنویسید:(۱) ۱- آب و ماسه: ..... ۲- شکر و آب: ..... ۳- چربی شیر: ..... ۴- آب و روغن: ..... پ) دو راه استفاده از انرژی شیمیایی مواد را نام ببرید.(۰/۵) ت) هر کدام از تغییرات زیر فیزیکی است یا شیمیایی؟ (۰/۷۵) ۱- تجزیه آمونیوم دی کرومات: ..... ۲- واکنش پوست تخم‌مرغ با سرکه: ..... ۳- افزایش طول میله آهنی بر اثر گرما:	۳/۲۵
۴	مفاهیم زیر را تعریف کنید. آ) انحلال‌پذیری: ب) انرژی فعالسازی:	۱

www-kanoon.ir

ردیف	سؤالات	صفحه ۲	بارم
۵	در هر یک از موارد زیر چه عاملی باعث تغییر در سرعت واکنش شیمیایی مورد نظر شده است؟ آ) نگهداری مواد غذایی در یخچال: ب) سریعتر سوختن قند آغشته به خاک باغچه: پ) سریعتر سوختن سیم ظرفشویی در اکسیژن خالص نسبت به سوختن آن در هوا:		۰/۷۵
۶	شکل روبرو ساختار اتمی ذره X را بر اساس مدل بور نشان می دهد. آ) این ساختار به یک اتم خنثی، یون مثبت یا منفی تعلق دارد؟ چرا؟ ب) عدد جرمی این عنصر را حساب کنید. 		۱/۲۵
۷	آ) مدل اتمی بور را برای عنصر Ca۲۰ رسم کنید. ب) این عنصر چه نوع یونی (مثبت یا منفی) تشکیل می دهد؟ **با ذکر دلیل** پ) نماد شیمیایی یون تشکیل شده از این عنصر را بنویسید.		۱
۸	واکنش های زیر را کامل کنید. آ) ویتامین C + جوش شیرین ⟶ ..... + ... ب) گاز اکسیژن + هیدروکربن ⟶ ..... + بخار آب + گرما و نور		۰/۷۵
۹	با توجه به جدول زیر به سوالات پاسخ دهید: آ) این دو اتم نسبت به هم چه رابطه‌ای دارند؟ ب) سه مورد از شباهت‌های این دو اتم را بنویسید.		۱/۲۵

	اتم کلر شماره۱	اتم کلر شماره۲
عدد اتمی	۱۷	۱۷
عدد جرمی	۳۵	۳۷

www-kanoon-ir

اداره کل آموزش وپرورش استان کردستان مدیریت اداره آموزش و پرورش ناحیه دو سنندج دبیرستان فرزانگان متوسطه اول	محل مهر آموزشگاه	شماره صندلی:	
		نام امتحان : شیمی	
		نام دبیر و طراح : فیضی	
نام و نام خانوادگی :		پایه : هشتم	نوبت دوم
	پاسخنامه نیاز : دارد ☐ ندارد ☑	تعداد صفحه : ۳	شماره صفحه : ۳
تعداد سؤال : **۱۲**	مدت زمان امتحان : ۶۰ دقیقه	ساعت شروع : ۸:۳۰	تاریخ امتحان : ۱۴۰۴/۰۳/۰۱

ردیف	سؤالات	بارم
۱۰	اجزای زیراتمی(پروتون، نوترون، الکترون) را در $^{۳۲}_{۱۶}S^{۲-}$ تعیین کنید.	۰/۷۵
۱۱	عنصر مس دارای دو ایزوتوپ با جرم‌های اتمی ۶۳ و ۶۵ است، اگر فراوانی ایزوتوپ سبکتر ۶۰ درصد باشد، جرم اتمی میانگین مس را محاسبه کنید.	۱
۱۲	گزینه صحیح را انتخاب کنید. آ) کدام ماده در هیچ یک از دسته‌های مخلوط‌ها جای نمی‌گیرد؟ ۱) سکه طلا ۲) هوای تمیز ۳) اتانول ۴) شیر ب) پالایش و جداسازی بنزین از اجزای دیگر نفت خام، بر اساس کدام ویژگی آنها صورت می‌گیرد؟ ۱) اندازه ذرات ۲) نقطه جوش ۳) جرم ذرات ۴) چگالی ذرات پ) کدام گزینه از شباهت‌های مدل اتمی تامسون و رادرفورد نیست؟ ۱) تمرکز جرم در هسته ۲) وجود بار مثبت و منفی ۳) کروی بودن اتم ۴) خنثی بودن اتم ت) در درمان سلول‌های سرطانی از ایزوتوپهای ..... استفاده می‌شود. ۱) کبالت ۲) کربن ۳) اورانیم ۴) ید ث) هسته کدام یک از عناصر زیر پرتوزا است؟ ۱) $^{۱}_{۱}H$ ۲) $^{۱۲}_{۶}C$ ۳) $^{۱۶}_{۸}O$ ۴) $^{۱۶}_{۶}C$	۱/۲۵
	پیشرفت روزانه کوچک، در طولانی مدت منجر به نتایج خیره‌کننده خواهد شد. موفق و مؤید باشید.	۱۵

جمع نمره امتحان به عدد :	جمع نمره امتحان به حروف :	جمع نمره امتحان بعد از تجدید نظر با عدد و حروف :
تاریخ و محل امضای دبیر		تاریخ و محل امضای دبیر