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 آموزش و پرورش ناحیه سه کرمانشاه

دبیرستان غیردولتی سرای دانش (دوره اول)

سال تحصیلی ۱۴۰۵-۱۴۰۴

تاریخ امتحان: ۱۴۰۴/۰۷/ ۳۰

مدت امتحان : ۶۰ دقیقه

نام درس: علوم تجربی

مدرس مربوطه : ایرانی

پایه : نهم

نام و نام‌خانوادگی ____ **شماره کلاس** ____

ردیف	سؤالات	بارم
۱	**صحیح یا غلط بودن عبارات زیر را مشخص کنید.** الف) از ترکیب هیدرژون با گوگرد آمونیاک تولید می‌شود. صحیح ☐ غلط ☑ ب) سلولز از تعداد بسیار زیادی اتم‌های H، S و O تشکیل شده است. صحیح ☐ غلط ☑ پ) در ساختار سولفوریک اسید عنصرهای اکسیژن، هیدروژن و فسفر یافت می‌شود. صحیح ☐ غلط ☑ ت) در مولکول آب دو پیوند اشتراکی وجود دارد که هر کدام شامل دو الکترون می‌باشد. صحیح ☑ غلط ☐ ث) ویژگی مواد به نوع ذره‌های سازنده آن‌ها بستگی دارد. صحیح ☑ غلط ☐ ج) اتیلن گلیکول به صورت محلول در آب رسانای الکتریکی می‌باشد. صحیح ☐ غلط ☑	۱/۵
۲	**جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.** الف) عناصر در جدول تناوبی به ترتیب **افزایش عدد اتمی** مرتب شده‌اند. ب) وقتی اتم‌های فلز کنار اتم‌های نافلز قرار می‌گیرند، یک پیوند **یونی** بین آن‌ها ایجاد می‌شود. پ) بسپارهای طبیعی را می‌توان از **گیاهان و جانوران** به دست می‌آورد. ت) در مولکول کربن دی‌اکسید، تعداد چهار پیوند **اشتراکی (کووالانسی)** وجود دارد. ث) ترکیب‌های یونی در مجموع از نظر بار الکتریکی **خنثی** هستند. ج) گاز اوزون شکل دیگری از عنصر اکسیژن می‌باشد که از مولکول‌های **سه اتمی** تشکیل شده است.	۱/۵
۳	با توجه به مدل اتمی عنصرهای $({}_{15}P - {}_{20}Ca)$ مشخص کنید هر یک از این عنصرها به کدام گروه و تناوب جدول تعلق دارند. Ca : **گروه دوم اصلی – تناوب چهارم** P : **گروه پنجم اصلی – تناوب سوم**	۲

www-kanoon-ir

۴	در شرایط یکسان ظروف مسی زودتر زنگ میزند یا ظروف آهنی؟ چرا؟ **بهتر است از مس به جای آهن در ساختن ظروف استفاده گردد زیرا میل ترکیبی مس با اکسیژن کمتر از آهن است.**	۰/۷۵
۵	چرا برخی از اتم‌ها تمایل دارند مدار الکترونی آخرشان کاملا پر باشد؟ **اتم‌ها زمانی که مدار آخرشان کاملا پر باشد پایدار هستند به همین دلیل اتم‌ها سعی می‌کنند با گرفتن الکترون یا از دست دادن الکترون به حالت پایدار برسند.**	۰/۵
۶	در آزمایش بررسی رسانایی الکتریکی آب مقطر و نمک محلول در آب مشاهده می‌شود که محلول نمک خاصیت رسانایی دارد. چه نتیجه‌ای از این بررسی حاصل می‌شود؟ **موادی که ذرات سازنده آن‌ها یون‌ها هستند، خاصیت رسانایی الکتریکی دارند و موادی که از مولکول‌ها تشکیل شده‌اند فاقد این قابلیت هستند.**	۰/۷۵
۷	بسپار (پلیمر) را تعریف کرده و دو مثال برای آن ذکر کنید. **دسته‌ای از درشت مولکول‌ها که از اتصال تعداد زیادی از واحدهای مولکولی کوچک و تکرار شونده به یکدیگر ساخته شده‌اند. مانند سلولز، مولکول چربی، مولکول هموگلوبین، مولکول‌های سازنده موم زنبور عسل و مولکول‌های تشکیل دهنده روغن زیتون**	۱
۸	دو مورد از کاربردهای سولفوریک اسید را بنویسید؟ **سولفوریک اسید - چرم‌سازی - تولید رنگ - ساخت ظروف پلاستیکی - خودروسازی - تولید مواد شوینده - تولید کود**	۰/۵
۹	واکنش شیمیایی میان فلز سدیم $\left({}_{11}Na\right)$ و گاز کلر $\left({}_{17}Cl\right)$ را در نظر گرفته به پرسش‌های زیر پاسخ دهید؟ الف) نوع پیوند میان اتم‌های شرکت‌کننده در این واکنش چیست؟ **یونی** ب) کدام اتم الکترون از دست داده و کدام یک الکترون گرفته است؟ **سدیم گرفته و کلر از دست داده** پ) هر یک از اتم‌های سدیم و کلر چند الکترون مبادله کرده‌اند؟ **یک الکترون** ت) نماد شیمیایی یون‌های سدیم و کلرید را بنویسید. $[Na]^{+}$,$[Cl]^{-}$ ث) ملاکی برای گرفتن یا دادن الکترون توسط اتم‌ها مشخص کنید. **کامل شدن لایه آخر (آرایش ۸ الکترونی لایه ظرفیت) - فلز یا نافلز بودن اتم‌های شرکت‌کننده در واکنش**	۱/۵

نمره کتبی	نمره عملی	جمع کل	نام و نام خانوادگی مدرس

www-kanoon-ir
