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	**آزمون درس: علوم** **پایه: هشتم**	**سال تحصیلی 1403**	**محل مهر مدرسه**
نام: **نام‌خانوادگی:** **نام دبیر: اصغری**	**اداره آموزش و پرورش استان تهران مدرسه شاهد فتح**	**تاریخ: 403/10/15** **ساعت: 9:30** **مدت آزمون: 80 دقیقه**	

ردیف	صفحه اول	بارم
1	- جاهای خالی را با عبارت مناسب پر کنید. آ. به مخلوطی که اجزا در آن با گذشت زمان قابل تشخیص نباشند، ..... می‌گویند. ب. به اتمی که الکترون از دست بدهد یا به دست بیاورد ..... می‌گویند. پ. سوختن چوب یک تغییر ..... است. ت. در بدن موجودات زنده کاتالیزگرهای گوناگونی به نام ..... وجود دارد.	2
2	- درستی یا نادرستی عبارات زیر را با ص و غ مشخص کنید. آ. در یک مخلوط اجزای تشکیل دهنده آن خواص اولیه خود را از دست می‌دهند. ب. در روش تبلور مواد بر اساس اختلاف چگالی از یکدیگر جدا می‌شوند. پ. با تغییر پروتون‌ها نوع اتم تغییر می‌کند. ت. کربن مونوکسید گازی سمی، بی‌رنگ با بوی خاصی می‌باشد.	2
3	- سوالات چهار گزینه‌ای زیر را پاسخ دهید: آ. کدام یک از مواد زیر محلول نیست؟ 1. چدن 2. فولاد 3. نیکل 4. برنز ب. کدام ماده به ترتیب جز مخلوط‌ها و امولسیون‌ها به حساب می‌آید؟ 1. سرکه- آب گل‌آلود 2. سکه- آب و روغن 3. الماس- آب و روغن 4. الماس- آب گل‌آلود پ. کدام یک از موارد زیر در تغییر فیزیکی ثابت می‌ماند؟ 1. جاذبه مولکولی 2. حرکت مولکول‌ها 3. شکل مولکول‌ها 4. طرز قرار گرفتن مولکول‌ها ت. در واکنش **A→B** به تدریج مقدار **A** و **B** به ترتیب ..... و ..... می‌شود. 1. زیاد- کم 2. کم- زیاد 3. زیاد- زیاد 4. کم- کم ث. شباهت $_{2}^{4}He$ و $_{3}^{7}Li^{+}$ در کدام یک از موارد زیر می‌باشد؟ 1. تعداد نوترون 2. تعداد پروتون 3. تعداد الکترون 4. خواص شیمیایی و فیزیکی ج. در هسته اتمی 23 ذره وجود دارد. اگر این اتم 12 نوترون داشته باشد. چند الکترون به دور هسته آن در گردشند؟ 1. 10 2. 11 3. 12 4. 23	3
4	- راه‌های تشخیص حلال از حل شونده را بیان کنید. <u>(فقط سه مورد بنویسید)</u>	1/5

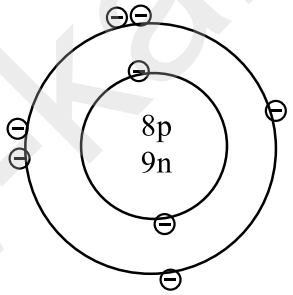
www-kanoon-ir

ردیف	صفحه دوم	بارم
5	- در دمای 20 درجه، حدود 38 گرم نمک در 100 میلی‌لیتر آب حل می‌شود. اگر 500 گرم نمک را در 1000 میلی‌لیتر آب اضافه کنید، چند گرم نمک در ته لیوان باقی می‌ماند؟	1
6	- با توجه به واکنش زیر به سوالات پاسخ دهید: نمک + ... → انرژی + ویتامین **C** + آب آ. در جای خالی چه ماده‌ای قرار می‌گیرد؟ ب. واکنش دهنده کدام است؟ پ. این واکنش گرماگیر است یا گرماده؟ چرا؟	1/5
7	- ساختار اتمی $_{8}^{17}\mathbf{O}$ را بر اساس مدل بور رسم کنید.	1
8	- با توجه به مبحث جداسازی برای هر کدام از موارد زیر یک مثال مناسب بنویسید. صاف کردن | سرریز کردن | بوجاری | تقطیر	2
9	- عدد جرمی را تعریف کنید.	1
10	- کدام یک از تغییرات زیر فیزیکی و کدام یک شیمیایی است؟ آ. آزمایش کوه آتشفشان ..... ب. تخم مرغ در سرکه ..... پ. جوشیدن آب ..... ت. میخ آهنی در محلول کات کبود	2
11	- اگر یون $\mathbf{X^{2+}}$ دارای 5 پروتون باشد و تعداد نوترون‌هایش یکی بیشتر از تعداد پروتون‌هایش باشد، عدد اتمی و عدد جرمی و الکترون‌های آن را به دست آورید.	2
12	- کاتالیزگر را تعریف کنید.	1

شاد و مانا باشید

www-kanoon.ir

باسمه تعالی	آزمون درس: علوم پایه: هشتم	سال تحصیلی 1403	محل مهر مدرسه
نام: نام‌خانوادگی: نام دبیر: اصغری	اداره آموزش و پرورش استان تهران مدرسه شاهد فتح	تاریخ: 403/10/15 ساعت: 9:30 مدت آزمون: 80 دقیقه	

ردیف	پاسخ	بارم
1	آ. مخلوط همگن یا محلول ب. یون پ. شیمیایی ت. آنزیم	2
2	آ. نادرست ب. نادرست پ. درست ت. نادرست	2
3	آ. 3 ب. 2 پ. 4 ت. 2 ث. 3 ج. 2	3
4	1. جزئی که دچار تغییر فیزیکی می‌شود حل شونده است. 2. اگر حالت فیزیکی هر دو جز یکسان بود، جز بیشتر حلال است. 3. اگر مقدار و حالت فیزیکی هر دو جز یکسان بود جزئی که معروفتر است حلال نام دارد.	1/5
5	ابتدا با کمک انحلال پذیری نمک و تناسب جرم حل شونده در 1000 میلی لیتر حلال را حساب می‌کنیم که برابر 380 می‌شود. در نهایت عدد به دست آمده را از 500 کم می‌کنیم که مقدار نمک باقی مانده در لیوان را نشان می‌دهد. 500−380 = 120	1
6	آ. کربن دی اکسید ب. ویتامین C و آب پ. گرماگیر- طبق معادله شیمیایی این واکنش انرژی گرفته است.	1/5
7		1
8	<table><tr><td>صاف کردن</td><td>سرریز کردن</td><td>بوجاری</td><td>تقطیر</td></tr><tr><td>آب و نشاسته</td><td>آب و روغن</td><td>کاه از گندم</td><td>آب و الکل</td></tr></table>	2
9	به مجموع تعداد پروتون‌ها و نوترون‌های هسته هر اتم، عدد جرمی می‌گویند.	1
10	آ. شیمیایی ب. شیمیایی پ. فیزیکی ت. شیمیایی	2
11	**p= 5 , N= 5+1 = 6** **Z= 5** **A= Z+N → A= 5+6 = 11** **e= p – (+2) → e= 3**	2
12	موادی هستند که به واکنش‌های شیمیایی سرعت می‌بخشند و خودشان دست نخورده و بدون تغییر باقی می‌مانند.	1

www.kanoon.ir