

**\*\*\* سوالات آزمون شیمی (پایه ی سوم) \*\*\***  
**مخصوص ورود به مدارس نمونه دولتی**

	کدام یک با بقیه فرق دارد؟	۱
د) اکسیژن	ج) الکل	ب) نور
الف) آهن		
تفاوت مهم نظر یه دموکریت و دالتون در چه بود؟		۲
الف) ساختار ذره ای ماده		
ب) تجزیه ناپذیری اتم		
ج) شکل اتم		
د) همه موارد		
کدام نادرست؟		۳
الف) گوگرد = $S_5$		
ب) اکسیژن = $O_2$		
ج) هیدروژن = $H_2$		
د) گربن دی اکسید		
الف) الکل		
ب) کربن دی اکسید		
ج) چیوه		
د) همه موارد		
آلی چروکیده بترتیب در کدام مایع (آب) زیر زودتر و دیرتر متورم می شوند؟		۴
الف) داغ - گرم		
ب) گرم - سرد		
ج) داغ - سرد		
د) گرم - ولوم		
در کدام حالت زیر آب منبسط می شود؟		۵
الف) از صفر تا ۴ درجه سانتی گراد		
ب) از ۴ تا صفر درجه سانتی گراد		
ج) از صفر تا ۱۰ درجه زیر صفر		
د) از ۱۰ تا ۴۰ درجه سانتی گراد		
کدام مورد سبب خنک شدن محیط می شود؟		۶
الف) تبخیر		
ب) چگالش		
ج) میعان		
د) انجماد		
در کدام گزینه دو عمل ذکر شده متضاد (مخالف) هم نیستند؟		۷
الف) تبرید ≠ چگالش		
ب) تصعید ≠ چگالش		
ج) ذوب ≠ انجماد		
د) میعان ≠ تبخیر		
مقدار ماده سازنده جسم را ..... و مقدار فضایی که جسم اشغال می کند را ..... گویند.		۸
الف) حجم - جرم		
ب) جرم - چگالی		
ج) مولکول - حجم		
د) جرم - حجم		
۵۰ سی سی از ماده ای $200 \text{ گرم}$ , جرم دارد, چگالی این ماده چند $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$ (کیلوگرم بر متر مکعب) است؟		۹
الف) $0.04 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$		
ب) $4000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$		
ج) $400 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$		
د) $0.004 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$		
طبق معادله زیر مواد واکنش گر $A + B \rightarrow C$ به نسبت ۵ به ۳ با هم ترکیب می شوند، اگر $40 \text{ گرم}$ از ماده A داشته باشیم کدام گزینه زیر درست نیست؟		۱۰
الف) حداقل $24 \text{ گرم}$ ماده B لازم است تا تمام A مصرف شود.		
ب) با این مقدار A واستفاده کامل از آن $64 \text{ گرم}$ از ماده C تولید می شود.		
ج) با بکار بردن $29 \text{ گرم}$ از ماده B, در پایان کار $5 \text{ گرم}$ ماده B است دست نخورده باقی می ماند		
د) این مقدار A با $40 \text{ گرم}$ C واکنش داده و چیزی اضافه باقی نمی ماند.		

<p>هنگام نزدیک شدن مولکولهای به هم نیروهای ..... و هنگام دور شدن مولکولها از هم نیروهای ..... بیشتر ظاهر می شوند تا حالت تعادل ماده حفظ شود.</p> <p>(د) دافعه - دافعه      (ج) جاذبه - جاذبه      (ب) دافعه - جاذبه      (الف) جاذبه - جاذبه</p>	۱۲
<p>کدام تغییر حالت با بقیه فرق دارد؟</p> <p>(الف) خشک شدن لباس خیس      (ب) تولید برفک یخچال      (ج) تولید یخ خشک      (د) بارش برف</p>	۱۳
<p>چهار مایع را درون لوله آزمایش رو برو ریخته ایم کدام رابطه زیر چگالی آنها را بدستی نشان می دهد.</p> <p>(الف) <math>A &lt; B &lt; C &lt; D</math>      (ب) <math>A &gt; B = C &gt; D</math>      (ج) <math>A &gt; B &gt; C &gt; D</math></p>	۱۴
<p>کدام جمله مفهوم درستی را بیان می کند؟</p> <p>(الف) جرم و حجم و وزن جزء خواص ذاتی ماده اند چون همیشه وجود دارند      (ب) آلومینیوم چگالتراز جیوه است چون چگالی آلومینیوم کمتر از جیوه است      (ج) قانون نسبت های ثابت با قانون بقای جرم همخوانی دارد ولی قانون نسبت های چندگانه با قانون بقای جرم همخوانی ندارد.      (د) مولوکول کوچکترین ذره سازنده برخی مواد است که خواص آن ماده را دارا می باشد</p>	۱۵
<p>کدام دیرتر منجمد می شود؟</p> <p>(الف) آب مقطر      (ب) آب + ۳ قاشق نمک حل شده در آن      (ج) لیوان آب + ۳ قاشق شکر حل شده در آن      (د) لیوان آب + ۲ قашق نمک حل شده در آن</p>	۱۶
<p>ضد یخ ها کدام مورد زیر را انجام نمی دهند؟</p> <p>(الف) ضد زنگ هستند      (ب) ضد جوش هستند      (ج) نقطه جوش آب را کاهش می برند</p>	۱۷
<p>سه ماده C,B,A را طبق نمودار بر اساس میزان انباشتن نشان دادیم اگر بخواهیم دما پایی خوب و حساس بسازیم استفاده</p> <p>(الف) C,A      (ب) B,A      (ج) C,B      (د) مسافت دما با این فلزات ممکن نیست</p>	۱۸
<p>برای تعیین نقطه ثابت بالایی دماسنج در مقیاس سلسیوس شرایط آب جوش چگونه باید باشد؟</p> <p>(الف) درون ارلن یا بالون ته گردی آب را بجوشانیم      (ب) آب مقطر باشد و چند دانه شیشه خرد شده داخل آن بیاندازیم      (ج) دماسنج چند سانتی متر بالای سطح آب باشد      (د) رعایت همه موارد فوق مناسب است.</p>	۱۹
<p>در کدام حالت زیر تبخیر سریعتری رخ می دهد؟</p> <p>(الف) دمای باد      (ب) دمای آب      (ج) دمای آفتاب      (د) دمای آفتاب</p>	۲۰