بسمه تعالی

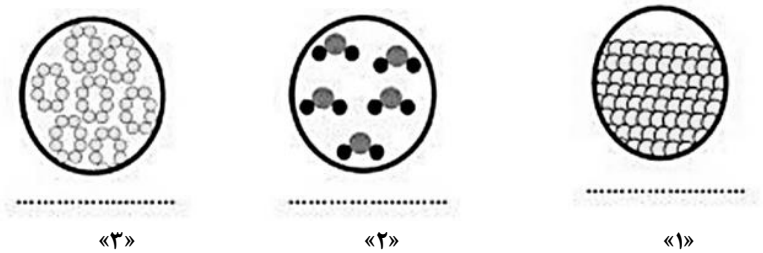
امتحانات هماهنگ مدارس استعدادهای درخشان نوبت اول شهرستان خاش–دی ماه۱۴۰۲		
سوالات ارزشیابی درس **شیمی – پایه هفتم**	تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۱۶	مدت امتحان: ۵۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی:	شعبه کلاس:	تعداد صفحات: ۲

تذکر: پاسخ سؤالات را با استفاده ازخودکار مشکی یا آبی درمقابل آن بنویسید

ردیف	سؤالات	نمره
۱	«هر یک از جمله های زیر را با کلمه های مناسب داخل پرانتز کامل کنید.هر مورد ۰/۵ نمره» الف - اصلی ترین ذره های سازنده جهان .....(اتم-مولکول)هستند. ب- گاز متان از دو نوع اتم .....(کربن-اکسیژن) و .....(گوگرد-هیدروژن)تشکیل شده است. پ- تولید.....(سرم – پلاستیک) از کاربردهای نفت خام است. ت- نخستین کسی که وجود اتم را مطرح کرد..... (دموکریت – ارسطو) بود. ث- تنها فلز مایع ..... (برم – جیوه) است.	۲/۵
۲	«صحیح یا غلط بودن جملات زیر را مشخص کنید. هر مورد ۰/۵ نمره » جمله | صحیح | غلط الف - چگالی اغلب نافلزها از فلزها بیشتر است. ☐ ☐ ب- گرم کردن ماده باعث افزایش اندازه ی ذرات می شود. ☐ ☐ پ- ذره سازنده ی عنصرهای فلز، فقط اتم است. ☐ ☐ ت- نفت در آب حل می شود. ☐ ☐ ث- با کاهش دمای آب از چهار تا صفر درجه سانتی گراد افزایش حجم پیدا می کند. ☐ ☐	۲/۵
۳	«گزینه درست را با علامت (×)مشخص کنید. هر مورد ۰/۵ نمره » ۱- ۱۰ گرم کدام ماده می تواند حجم بیشتری اشغال کند؟ الف- نیتروژن ☐ ب- الکل ☐ ج- شکر ☐ د- طلا ☐ ۲- جنبش ذرات کدام ماده جرم بیشتری دارد؟ الف- کلر ☐ ب- طلا ☐ ج- جیوه ☐ د- گوگرد ☐ ۳- میزان انبساط کدامیک از مواد زیر بیشتر است؟ الف- آب ☐ ب- شیشه ☐ ج- چوب ☐ د- مس ☐ ۴- ربایش بین ذرات کدامیک از مواد زیر بیشتر است؟ الف- گاز اکسیژن ☐ ب- الکل ☐ ج- چوب ☐ د- آب ☐ ۵- در اتم خنثی تعداد کدام ذره برابر است؟ الف- الکترون و نوترون ☐ ب- الکترون و پروتون ☐ ج- پروتون و نوترون ☐ د- الکترون و پروتون و نوترون ☐	۲/۵

«ادامه در صفحه بعد»

www-kanoon-ir

۴	«به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید. هر مورد ۰/۵ نمره » الف- حالت فیزیکی که حجم معین و شکل مشخصی دارد؟ ب- قطرات آب دردیواره ی خارجی پارچ آب یخ چگونه تشکیل می شود ؟ پ- به تبدیل گاز به جامد چه می گویند؟ ت- رسانایی الکتریکی فلزات مربوط به چه ذره ای در اتم آنهاست؟ ث- دو اتم ایزوتوپ در تعداد کدام ذره ی اتم با هم تفاوت دارند؟	۲/۵
	سوالات تشریحی	
۵	جاهای خالی را درباره یون داده شده ، کامل کنید. یون: $^{22}_{11}Na^{1+}$ — نوع یون: — تعداد پروتون: — تعداد الکترون: — تعداد نوترون:	۱
۶	نماد شیمیایی عناصر زیر را بنویسید. الف- کربن: ب- کلر: پ- هلیم:	۰/۷۵
۷	دماپا زیر در اثر افزایش دما به چه شکلی در می آید؟ آلومنیوم مس	۰/۵
۸	فرمول شیمیایی سولفوریک اسید H_2SO_4 است ، در ساختمان این ماده چند عنصر و چه تعداد اتم شرکت دارند؟ تعداد عنصر: تعداد اتم:	۰/۵
۹	در هر یک از موارد زیر از چه نوع مشاهده ای استفاده شده است؟ الف- تعیین ذرات سازنده اتم: ب- اندازه گیری طول کتاب: پ- تعیین دمای هسته ی کره زمین:	۰/۷۵
۱۰	ماده ترکیب را تعریف کنید.	۰/۵
۱۱	الف -نوع ماده ی خالص را در هر شکل مشخص کنید. (فلز ، نافلز، ترکیب)  «۱» «۲» «۳» ب – به نظر شما کدام شکل مربوط به ملکول آب است؟	۱
	جمع نمرات	۱۵
	موفق باشید	