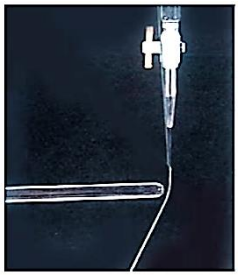
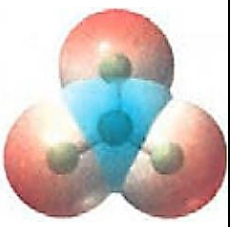
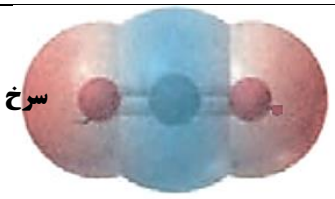
باسمه تعالی

اداره کل آموزش و پرورش استان خوزستان **اداره آموزش و پرورش منطقه دزفول** **دبیرستان غیردولتی حجاب**				
سوالات ارزشیابی بهمن ماه	**درس: شیمی**	**پایه: دوازدهم**	**رشته: تجربی و ریاضی**	**مهر آموزشگاه**
شامل ۸سوال در۲صفحه	**روز آزمون: یکشنبه**	**تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۱/۲۹**	**مدت آزمون: ۷۵ دقیقه**	
نام:	**نام خانوادگی:**	**نام پدر:**	**نام دبیر: خانم زمانی**	

ردیف	سوالات	بارم
۱	**گزینه صحیح را انتخاب کنید.** **۱. براساس مدل دریای الکترونی، ساختار فلزها آرایش منظمی از (اتم‌های فلز / کاتیون‌ها) در (دو بعد / سه بعد) است که در فضای میان آنها سست‌ترین الکترون‌ها موجود در اتم دریای را ساخته‌اند و در آن آزادانه جابه‌جا می‌شوند.** **۲. با استفاده از مدل دریای الکترونی (جلا / چکش‌خواری) فلزها قابل توجبه است.** **۳. اگر یک نمونه ماده همه طول موج‌های مرئی را بازتاب کند به رنگ(سفید / سیاه) دیده می‌شود.** **۴. جسمی که به رنگ قرمز دیده می‌شود، طول موج‌های نور قرمز را (جذب / بازتاب) می‌کند.** **۵. عنصرهای اصلی سازنده جامدهای کووالانسی در طبیعت (کربن / گوگرد) و (سیلیسیم / اکسیژن) است.** **۶. هنگام پختن سفالینه‌ها جرم ($\frac{SiO_2}{H_2O}$) به مقدار بیش‌تری کاهش می‌یابد.** **۷. وجود ($\frac{SiO_2}{MgO}$) در سنگ‌ها و صخره‌ها باعث استحکام و ماندگاری آنها شده است.** **۸. یخ (جامدکووالانسی / جامدمولکولی) با چینش(سه‌بعدی / دوبعدی) اتم‌ها است که در ساختار آن هر اتم اکسیژن به (چهار / دو) اتم هیدروژن با پیوند اشتراکی متصل است.**	۳
۲	**نقشه پتانسیل تصویر مقابل کدام است. چرا؟**   	۰/۷۵
۳	**با توجه به تصویر داده شده به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.**	۱

www.kanoon.ir

	 شکل (۱) سرخ  سرخ شکل (۲) الف) مولکول سه اتمی AB_2، قطبی است. کدام شکل نقشه پتانسیل الکتروستاتیک این مولکول را نشان می‌دهد. چرا؟ ب) شکل(۱) نقشه پتانسیل مولکول آب است یا SO_2. چرا؟	
۴	مقادیر a , b , c , d در جدول زیر نشان دهنده آنتالپی فروپاشی شبکه جامد یونی ترکیب‌های حاصل از یون‌های مختلف است. مقدار آنها را با ذکر علت مقایسه کنید. نماد یون: $_{11}Na^+$ — $_{12}Mg^{2+}$ $_9F^-$: a — c $_8O^{2-}$: b — d	۲
۵	درستی یا نادرستی هر یک از عبارت‌های زیر را با ذکر علت مشخص کنید. الف) نقطه جوش جامدهای کووالانسی با افزایش قدرت نیروهای بین مولکولی افزایش می‌یابد. ب) جامدهای یونی در حالت جامد نارسانا هستند. پ) عامل چکش‌خواری فلزات دریای الکترونی است.	۱/۵
۶	آرایش الکترونی زیر لایه اتم‌های A، B، C و D به ترتیب به $2p^5, 2p^4, 3s^2, 3s^1$ ختم می‌شود. آنتلپی فروپاشی شبکه ترکیب یونی حاصل از کدام دو عنصر بیش‌تر است. چرا؟	۲
۷	آنتالپی فروپاشی ترکیب‌های MgO, MgF_2, Al_2O_3 را با بیان دلیل مقایسه کنید.	۱/۵
۸	به پرسش‌های زیر پاسخ دهید. الف) معادله موازنه واکنشی را بنویسید که آنتالپی آن معادل با آنتالپی فروپاشی شبکه MgO باشد. ب) در هر یک از مولکول‌های SO_2 و NF_3 کدام اتم دارای بار جزئی منفی است.	۱/۲۵

«موفق باشید»