

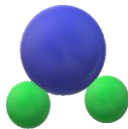
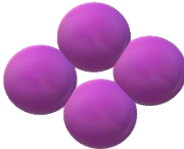
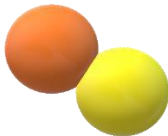
نام درس: شیمی
نام دبیر:
تاریخ امتحان:
ساعت امتحان:
مدت امتحان: ۵۰ دقیقه

جمهوری اسلامی ایران

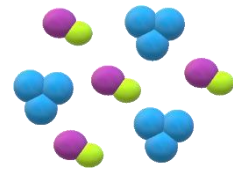
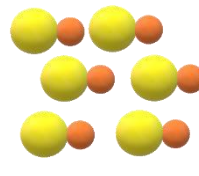
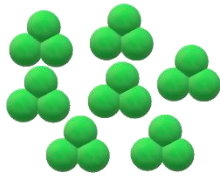
آزمون پایان ترم نوبت اول سال تمصیلی

نام و نام خانوادگی:
مقطع و رشته: هفتم
نام پدر:
شماره داوطلب:
تعداد صفحه سؤال: ۳ صفحه

نمره به عدد:		نمره به حروف:		محل مهر و امضاء مدیر	
نمره تجدید نظر به عدد:		نمره به حروف:			
نام دبیر:		تاریخ و امضاء:		نام دبیر:	
ردیف	سؤالات				ردیف
۳/۵	به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید: الف) مشاهده چیست؟ ب) فرضیه چیست؟ ج) مهمترین نکته در علم چیست؟ د) فناوری به چه معنا است؟ ه) واژه‌ی اتم به چه معناست؟ ر) شاخه‌های مختلف علم را نام ببرید؟ ز) دو مشخصه اصلی ماده چیست؟ ژ) انواع مشاهده را نام ببرید.				۱
۳	جاهای خالی را با کلمه مناسب پر کنید. الف) از به هم پیوستن اتم‌ها بوجود می‌آید. ب) اولین مرحله از مراحل حل مسئله است. ج) ارائه نمودار مربوط به مرحله است. د) در همه اتم‌ها یکسان و به هم چسبیده‌اند. ه) به تبدیل جامد به گاز می‌گویند. ر) با افزایش دما، چگالی یک گاز می‌یابد.				۲

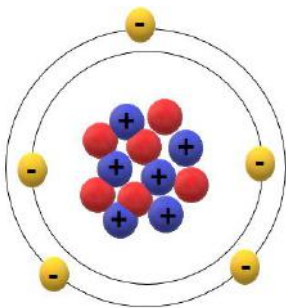
	ز) اگر اتم خنثی الکترون بگیرد تبدیل به یون می شود. ژ) نمک از دو عنصر و ساخته شده است. و) یکی از شاخه های علم است که به مطالعه انرژی و حرکت می پردازد. ن) فرآیند میعان یا تقطیر تبدیل به است.	
۱	در هریک از سوالات چندگزینه ای زیر، گزینه مناسب را علامت بزنید. الف) نمایش مولکول متان کدام گزینه است؟ a) NH_3 b) CH_3 c) NH_4 d) CH_4 ب) نمایش مولکول آب کدام گزینه است؟ a) H_2O b) H_2O_2 c) HO_2 d) HO ج) عدد اتمی همان تعداد ها است. a) الکترون b) پروتون c) نوترون d) نوکلئون د) یک مولکول کربن دی اکسید از چه تعداد اتم ساخته شده است؟ a) 2 B) 3 c) 4 d) 5	۳
۱	نوع هر مولکول را زیر آن بنویسید.  A:.....  B:.....  C:.....  D:	۴

زیر هر تصویر نوع ماده را بنویسید.



A:..... B:..... C:..... D:.....

با توجه به شکل زیر جدول را پر کنید.



عدد اتمی	
عدد جرمی	
تعداد پروتون	
تعداد نوترون	
تعداد الکترون	
گزینه مناسب را انتخاب کنید.	الف) اتم خنثی ب) یون آنیون ج) یون کاتیون

تعداد اتم موجود در هر مولکول را بنویسید. (در جای خالی روبروی هر مولکول فقط یک عدد بنویسید)

تعداد اتم	مولکول	تعداد اتم	مولکول
	Na_2SO_4		$BaCO_3$
	$MgBr_2$		$MnCl_2$
	KOH		$AgC_2H_3O_2$
	H_2CO_3		XeF_2
	ZnS		PCl_3

با توجه به شکل زیر فشار، چگالی و انرژی جنبشی مولکول‌های گاز موجود در دو ظرف را با یکدیگر مقایسه کنید.

