

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

جمهوری اسلامی ایران
 اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۶ تهران
 دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب
 آزمون پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی
 نام دبیر: پریسا دهقانی
 تاریخ امتحان: ۱۳/۱۰/۱۴۰۰
 ساعت امتحان: ۸:۰۰ صبح
 مدت امتحان: ۵۰ دقیقه

نام دبیر:	نام دبیر:	نمره به عدد:	نمره به حروف:
		نمره به عدد:	نمره به حروف:
تاریخ و امضاء:	تاریخ و امضاء:	تاریخ و امضاء:	تاریخ و امضاء:
۳/۵	۱	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید:</p> <p>الف) مشاهده چیست؟</p> <p>ب) فرضیه چیست؟</p> <p>ج) مهمترین نکته در علم چیست؟</p> <p>د) فناوری به چه معناست؟</p> <p>ه) واژه ی اتم به چه معناست؟</p> <p>ز) شاخه های مختلف علم را نام ببرید؟</p> <p>ح) دو مشخصه اصلی ماده چیست؟</p> <p>ط) انواع مشاهده را نام ببرید.</p>	
۳	۲	<p>جاهای خالی را با کلمه مناسب پر کنید.</p> <p>الف) از به هم پیوستن اتمها بوجود می آید.</p> <p>ب) اولین مرحله از مراحل حل مسئله است.</p> <p>ج) ارائه نمودار مربوط به مرحله است.</p> <p>د) در همه اتمها یکسان و به هم چسبیده اند.</p> <p>ه) به تبدیل جامد به گاز می گویند.</p> <p>ز) با افزایش دما، چگالی یک گاز می یابد.</p>	

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.

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

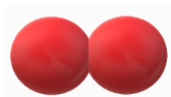
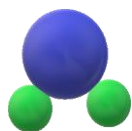
ج) عدد اتمی همان تعداد ها است.

- a) الکترون b) پروتون c) نوترون d) نوکلئون

د) یک مولکول کربن دی اکسید از چه تعداد اتم ساخته شده است؟

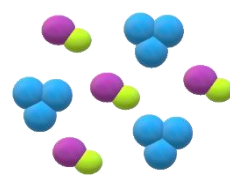
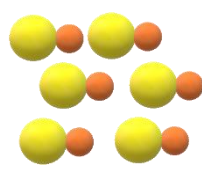
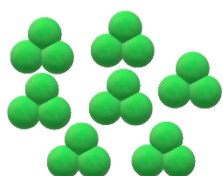
- a) 2 B) 3 c) 4 d) 5

نوع هر مولکول را زیر آن بنویسید.



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

زیر هر تصویر نوع ماده را بنویسید.

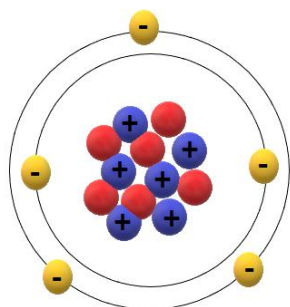


A:..... B:..... C:..... D:.....

۱

۵

با توجه به شکل زیر جدول را پر کنید.



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

۱/۵

۶

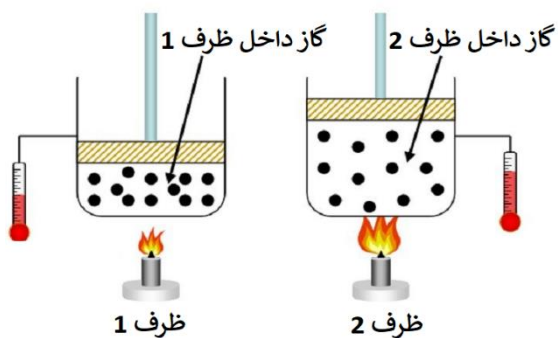
تعداد اتم موجود در هر مولکول را بنویسید. (در جای خالی روبروی هر مولکول فقط یک عدد بنویسید)

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

۲/۵

۷

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



۱/۵

۸



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۶ تهران
 دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب
کلید سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تمصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی هفتم
 نام دبیر: پریسا دهقانی
 تاریخ امتحان: ۱۳/۱۰/۱۴۰۰
 ساعت امتحان: ۸:۰۰ صبح
 مدت امتحان: ۵۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) استفاده از حواس ۵ گانه	ب) حدس نزدیک به واقعیت
	ج) سوال پرسیدن و تلاش برای یافتن جواب	د) تبدیل علم به عمل
	ه) تجزیه ناپذیر	ر) فیزیک-شیمی-زیست-زمین شناسی
	ز) جرم و حجم	ژ) مستقیم و غیرمستقیم
۲	الف) مولکول	ب) تعریف مسئله
	د) عنصر فلز	ه) تصعید
	ز) منفی یا آنیون	ژ) سدیم و کلر
	ن) مایع به گاز	ج) تحلیل و بررسی نتایج آزمایش
۳	الف) d	ب) a
	ج) b	د) b
۴	D دو اتمی با اتم‌های متفاوت	C چند اتمی با اتم‌های یکسان
	A چند اتمی با اتم‌های متفاوت	B دو اتمی با اتم‌های یکسان
۵	D مخلوط	C ترکیب
	A عنصر نافلز	B عنصر فلز
۶	عدد اتمی	6
	عدد جرمی	12
	تعداد پروتون	6
	تعداد نوترون	6
	تعداد الکترون	5
	گزینه مناسب را انتخاب کنید.	الف) اتم خنثی (الف) اتم خنثی (ب) یون آنیون (ج) یون کاتیون

مولکول	تعداد اتم	مولکول	تعداد اتم	
Na_2SO_4	7	$BaCO_3$	5	۷
$MgBr_2$	3	$MnCl_2$	3	
KOH	3	$AgC_2H_3O_2$	8	
H_2CO_3	6	XeF_2	3	
ZnS	2	PCl_3	4	
<p>در ظرف 2 که دما بیشتر از ظرف 1 است:</p> <ul style="list-style-type: none"> • فشار گاز ظرف 2 بیشتر از فشار گاز ظرف 1 است • انرژی جنبشی مولکول‌های گاز ظرف 2 بیشتر از انرژی جنبشی مولکول‌های گاز ظرف 1 است • چگالی گاز ظرف 2 کمتر از چگالی گاز ظرف 1 است 				۸
امضاء:		نام و نام خانوادگی مصحح :		جمع بارم: ۱۵ نمره

جزوه سیپی