باسمه تعالی

نام : .....
نام خانوادگی : .....
نام درس: شیمی

اداره کل آموزش و پرورش استان مازندران
کارشناسی سنجش و ارزشیابی تحصیلی
اداره آموزش و پرورش شهرستان آمل
(مهر آموزشگاه) دبیرستان غیردولتی دارالفنون

نوبت اول
پایه : **هفتم**
تاریخ امتحان: **۱۴۰۲/۱۰/۲۳**
زمان :۶۰ دقیقه

---

۱ **جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید.** — ۳نمره

تولید سوخت هسته ای و استفاده از آن نمونه ای از تبدیل علم به _____ است.

هر چه به جسمی گرما بدهیم فاصله بین ذرات آن _____ میشود.

_____ شکل مشخص و حجم معینی ندارد.

از اتصال دو یا چند اتم _____ به وجود می آید.

دانشمندان با روش _____ ویژگی های اتم را بررسی کردند.

_____ یک نافلز جامد زرد رنگ است که به صورت مولکول ۸ اتمی وجود دارد.

۲ **عبارت های صحیح و غلط را در گزینه های زیر مشخص کنید.** — ۳نمره

آب یک نوع عنصر است.

مایعات کمترین افزایش حجم را در برابر گرما دارند.

سوال کردن و یافتن جواب مهمترین نکته در علم است.

بهترین راه مطالعه درستی یا نادرستی پیش بینی، طراحی، انجام آزمایش و بررسی نتایج آن است.

تعداد الکترون ها، پروتون ها و نوترون ها در اتم های مختلف یکسان نیست.

اتم ها خیلی ریز هستند و با میکروسکوپ های قوی دیده می شوند.

۳ **هر یک از عبارت های داده شده مربوط به کدام مفهوم است؟ (وصل کنید)** — ۲/۵ نمره

الف	ب
شکل خالصی از ماده که دارای تنها یک نوع اتم است	ارائه نظریه
مواد خالصی که از اتصال دو یا چند نوع اتم به وجود آمده اند	اتم
اغلب در آب فرو می روند	عنصر
آخرین مرحله یک تحقیق علمی	ترکیب
ذره های ریز سازنده مواد را می گویند	فلز

۴ **فاصله بین ذرات در کدام حالت جامد یا مایع بیشتر است؟ توضیح دهید.** — ۰،۵ نمره

۵ **ویژگی عناصر فلزی را نام برده(۴مورد) و ۲ مثال بزنید.** — ۱/۵ نمره

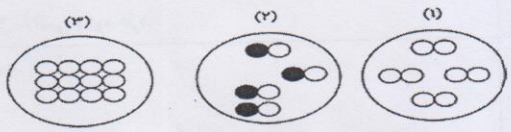
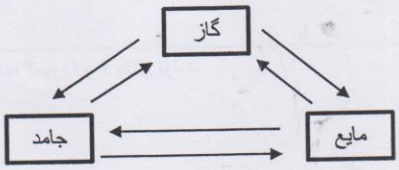
۶ **هر یک از موارد زیر از چند نوع اتم و چه تعداد اتم تشکیل شده اند؟** — ۱/۵ نمره

الف)آب چند نوع؟ چه تعداد؟ ب)گازمتان چند نوع؟ چه تعداد؟

ج)گاز کربن دی اکسید چند نوع؟ چه تعداد؟

۷ **اتمها از چه ذره هایی ساخته شده اند؟ نماد (با چه حرفی نشان داده میشوند) و بار الکتریکی آنها چیست؟** — ۲/۲۵ نمره

www.kamoon.ir

۸	**چرا به راحتی میتوان یک گاز را متراکم کرد و حجم آن را کاهش داد؟**	۰،۵ نمره
۹	**گرما چه تاثیری بر حجم مواد دارد؟**	۰،۵ نمره
۱۰	**میزان انبساط مواد زیر را در اثر افزایش دما با هم مقایسه کنید.** **گازها – جامدات فلزی – جامدات نافلزی – مایعات**	۰،۵ نمره
۱۱	**در شکل های زیر عنصر فلز، نافلز و ترکیب را مشخص کنید.**  	۰،۷۵ نمره
۱۲	**در پرسش های زیر گزینه درست را انتخاب کنید.** الف) کدام یک از موارد زیر در آب حل میشوند؟ ۱)بنزین ۲)گوگرد ۳)براده آهن ۴)جوهرنمک ب)در مولکول آب نسبت اتمهای اکسیژن به کل اتم ها چقدر است؟ ۱)$\frac{۱}{۲}$ ۲)$\frac{۱}{۳}$ ۳)$\frac{۲}{۳}$ ۴)$\frac{۳}{۲}$ ج)در ۳ مولکول کربن دی اکسید چند اتم اکسیژن وجود دارد؟ ۱)۲ اتم ۲)۴اتم ۳)۶اتم ۴)۸اتم د)کدام یک از ویژگی های نافلزات است؟ ۱)سطح براق دارند ۲)اغلب روی آب می مانند ۳)شکننده نیستند ۴)رسانا هستند	۱نمره
۱۳	**در یک مولکول گاز کربن دی اکسید مجموع تعداد الکترون، پروتون و نوترون های به کار رفته را حساب کنید.** **هر اتم اکسیژن: e۸ ، p۸ ، n۸** **هر اتم کربن: e۶ ، p۶ ، n۶**	۱نمره
۱۴	**بر روی فلش های کشیده شده در نمودار تبدیل حالت های آن را بنویسید**  	۱/۵ نمره

	نام و نام خانوادگی دبیر:	نمره به عدد:	**تجدید نظر** نام و نام خانوادگی دبیر: نمره به عدد:
	تاریخ و امضا:	نمره به حروف:	تاریخ و امضا: نمره به حروف: