

ش صندلی (ش داوطلب) نام و نام خانوادگی: سنوآل امتحان درس: شیمی	نام واحد آموزشی: روشنگران دوره اول نام دبیر: خانم شاهرخ	نوبت امتحانی: نوبت اول پایه: هفتم کلاس: سال تحصیلی: ۹۶-۹۷	ساعت امتحان: ۸ صبح وقت امتحان: دقیقه تاریخ امتحان: ۹۶/۱۰/ تعداد برگ سوال:
--	--	--	--

ردیف	سوالات	بارم
۱	جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید. الف) گاز متان از دو نوع اتم و تشکیل شده است. ب) ذرات داخل هسته ی اتم و می باشند. ج) ذرات سازنده عنصرهای فلزی است. د) تبدیل علم به عمل نامیده می شود. ه) تولید حشره کش ها و انواع پلاستیک و لاستیک از فرآورده های است. و) بهترین راه درستی و نادرستی پیش بینی ، می باشد.	۲
۲	درستی و نادرستی عبارات زیر را با علامت ص و غ مشخص کنید. (علت نادرستی ذکر شود) الف) کربن نافلزی نارسانا است. ب) در اتم ، همیشه تعداد الکترون، پروتون و نوترون با هم برابر است. ج) جوهر نمک در آب حل می شود. د) ذره های سازنده ی عنصرهای نافلزی مانند کلر، اکسیژن و گوگرد، مولکول است.	۱/۵
۳	مفاهیم زیر را تعریف کنید؟ (۱) فرضیه: (۲) عنصر: (۳) تراکم پذیری گازها:	۱/۵
۴	به سوالات زیر پاسخ دهید. الف) مواد در کدام حالت فیزیکی، به شکل ظرف در می آید و حجم معینی ندارد؟ ب) پرنده ی هدایت پذیر از راه دور، و اولین گوساله شبیه سازی شده در خاورمیانه نام دارد. ج) مهم ترین نکته در علم چیست؟ (دو مورد) د) مقداری از گاز اکسیژن را در ظرفی در بسته وارد می کنیم، اگر ظرف را سرد کنیم، انرژی جنبشی و فاصله بین ذرات گازی درون ظرف، چه تغییری می کند؟	۲/۲۵

بارم

سوالات

ردیف

ه) تعداد کل الکترونها در مولکول (CO_2) چند است؟ ($^{12}_6C$ و $^{16}_8O$)

۱/۲۵

هریک از موارد زیر را در جای مناسب خود قرار دارد.

۵

ترکیب	عنصر اتمی	عنصر مولکولی	ماده
			گاز کلر
			مس
			کربن دی
			اکسید
			گوگرد
			جیوه

۰/۵

سه میله از جنس های شیشه ، آلومینیوم، مس را حرارت می دهیم ، پس از حرارت ترتیب افزایش حجم را در این سه میله بر اثر گرم شدن بنویسید.

۶

۱

با توجه به شکل A و B به سوالات زیر پاسخ دهید:

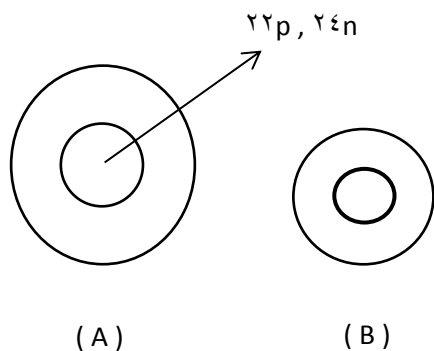
۷

الف) تعداد الکترون در اتم A چند است؟

ب) اگر مجموع ذرات داخل هسته اتم B، برابر با ۳۵ باشد. و تعداد پروتونهای اتم B، برابر با ۱۷ باشد. تعداد نوترونهای اتم B چند است؟

ج) تعداد الکترون در اتم B چند است؟

د) هسته کدام اتم سنگین تر است؟



جمع کل

موفق باشید