

مهر آموزشگاه	مدیریت آموزش و پرورش دزفول	سوالات درس : شیمی
	دیرستان حجاب دوره دوم متوسطه	پایه : دوهم
	در دی ماه سال تحصیلی ۹۹ - ۱۳۹۸	رشته : کلیه رشته ها
	در ساعت : ۱۰	نام و نام خانوادگی دانش آموز:
مورخ ۹۸ / ۱۶ / ۱۶	مدت : ۶۰ دقیقه	شماره کارت:

ردیف	سوالات	بارم
۱	جاهای خالی را با واژه مناسب از میان واژگان زیر کامل کنید. طیف سنج جرمی - طیف بین - عدد اتمی - گوگرد دی اکسید - اورانیوم - عدد جرمی - تکنسیم - هلیم - آرگون الف) نخستین عنصری بود که در وانشگاه (راکتور) هسته ای ساخته شده است. ب) در جدول دوره ای امروزی، عنصرها براساس افزایش سازمان دهی شده اند. پ) دانشمندان با استفاده از دستگاهی به نام جرم اتم ها را اندازه گیری می کنند. ت) به عنوان سبک ترین گاز نجیب بی رنگ، بی بو، بی مزه در صنعت کاربرد دارد.	۲
۲	معادله واکنش زیر را موازنه کنید. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{C}_3\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_9 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{O}_2$ $\text{Al} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow \text{Al}(\text{SO}_4)_3 + \text{Cu}$ $\text{Mg} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$	۲
۳	حساب کنید ۴/۵۵ مول فلز روی چند اتم روی و چند گرم جرم دارد. (1mol Zn = 63/55 gr)	۱
۴	اتم (Ti _{۲۲}) را در نظر بگیرید. الف) آرایش الکترونی کامل آن را بنویسید. ب) لایه ظرفیت آن را مشخص کنید. ج) آرایش الکترون فشرده آن را بنویسید. د) آرایش الکترونی کاتیون Ti ²⁺ را بنویسید	۲
۵	هر یک از واژگان زیر را تعریف کنید. الف) غنی سازی ایزوتوپی ب) پیوند یونی ج) قانون پایستگی جرم د) باران اسیدی	۲

۶	ساختار لوویس را برای هر کدام از مولکول های زیر رسم کنید. (نوشتن مراحل کار اجباری است)	۱
	CH ₂ O	
	CS ₂	
۷	اکسیدهای بازی و اکسیدهای اسیدی از ترکیب شدن چه موادی به دست می آیند و خاصیت بازی و اسیدی آنها را مشخص کنید.	۱
۸	تمام پرتوهای الکترومغناطیس را به ترتیب از طول موج زیاد به کم نام ببرید.	۱
۹	نام گذاری کنید.	۲
	مس II اکسید	CU ₂ N ₂
	کروم III سولفید	SCL ₂
۱۰	۳ مورد از کاربردهای گاز هلیوم را نام ببرید.	۱
۱۱	همه عناصر فلزی موجود در کره زمین را نام ببرید و فراوان ترین عنصر کدام است؟	۱
۱۲	آرایش هر کدام از عناصر زیر را براساس قاعده آفبا بنویسید.	۲
	Cu ₂₉	
	Se ₃₄	
۱۳	چگونگی تشکیل پیوند بین عنصر P ₁₅ و Na ₁₁ را با رسم شکل مشخص کنید.	۲
۲۰	موفق و مؤید باشید طراح: علی نژاد	جمع نمرات



تصحیح اول	تصحیح دوم و رسیدگی به اعتراض
نمره با عدد	نمره با عدد
نام و نام خانوادگی	نام و نام خانوادگی دبیر
نمره با حروف	نمره با حروف
امضاء	امضاء