

نام دبیرستان	نام دبیر :	ساعت برگزاری امتحان :	شهرستان : دزفول	نام :
	نمره :	مدت امتحان : ۸۰ دقیقه	تاریخ امتحان : ۹۸/۱۰/۱۶	نام خانوادگی :
مهر و امضاء آموزشگاه	امضاء :	پایه : یازدهم	در ماه : دی روز : دوشنبه	شماره کارت :
		رشته : تجربه - ریاضی	سال تحصیلی : ۹۸-۹۹	سؤالات درس : شیمی ۲

ردیف	(دانش آموزان عزیز لطفاً روی همین برگه جواب دهید)	بارم
1	عبارت های زیر را با کلمات مناسب کامل کنید. الف) گرما دادن به مواد و افزودن آنها به پکدیگر سبب و گاهی بهبود خواص می شود. ب) هر چه اتم فلزی در شرایط معین آسان تر الکترون از دست بددهد خصلت بیشتری دارد. پ) انرژی گرمایی یک نمونه ماده، کمیتی است که هم به دما و هم به ماده بستگی دارد. ت) گاز سنگ بنای صنایع پتروشیمی است. ث) از نفتالین با فرمول ملکولی مدت ها به عنوان برای نگهداری فرش و لباس استفاده می شد.	1/5
2	الف) قانون دوره ای عنصرها را تعریف کنید.	0/75
1	ب) تغییرات خصلت فلزی در هر گروه و در هر دوره از جدول تناوبی چگونه است.	1
3	الف) چهار نشانه از تغییر شیمیایی را بنویسید.	1
4	ب) در چه حالتی می توان گفت واکنش دهنده ها فعالیت شیمیایی بیشتری دارند.	0/5
5	الف) روند تغییر شعاع اتمی در هر گروه و در هر دوره از جدول تناوبی چگونه است. ب) علت روند تغییر شعاع در دوره را توضیح دهید.	0/5
6	الف) در استخراج فلز آهن از Fe_2O_3 از چه عناصری استفاده می شود? ب) معادله واکنش آن را بنویسید?	0/25 1/75
7	چرا از الکان ها برای جلوگیری از خوردگی فلزات استفاده می شود. توضیح دهید.	1

0/75		
2	آرایش الکترونی فشرده برای $\text{Cr}_{24}^{17}\text{Cl}$ را بنویسید؟	9
1/5	تیغه آهنی به جرم 10 گرم با خلوص 95 درصد را در مقدار کافی محلول هیدروکلریک اسید چند میلی لیتر گاز هیروژن تولید می شود. $\text{Fe} = 56$	10
	$\text{Fe}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(aq)} \longrightarrow \text{FeCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(g)}$	
2	هیدروکربن های زیر را نام گذاری کنید. الف) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{CH}$ (پ) ب) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$ ت) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	11
1	فرمول الکان: 3-اتیل-2-متیل پنتان را بصورت نقطه خط نشان دهید.	12
1	به 14 گرم سرب 24 درجه سانتی گراد مقدار 80 ژول گرما می دهیم تا دمای آن به 36 درجه سانتی گراد برسد ظرفیت گرمایی ویژه فلز سرب را حساب کنید.	13
1/5	در تولید 1/7 گرم آمونیاک چند ژول گرما به دست می آید. $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{NH}_{3(g)} + 92\text{Kj}$	14

موفق باشید

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