

نام و نام خانوادگی:		باسمه تعالی		نوبت امتحانی:	
نام پدر:		سازمان آموزش و پرورش فارس		پایه: دهم	
شماره دانش آموزی:		کارشناسی سنجش و ارزشیابی تحصیلی		شعبه:	
نام درس:		مدیریت آموزش و پرورش		تاریخ امتحان: 1400/3/2	
		(مهر آموزشگاه)		ساعت شروع:	
				مدت امتحان: 50 دقیقه	
ردیف	نام و نام خانوادگی دبیر:	نمره به عدد:	تاریخ و امضا:	نمره به حروف:	نام و نام خانوادگی دبیر:
					نمره به عدد:
بارم	پیامبر اعظم (ص): مبادا ترس از مردم مانع از آن شود که کسی حق را بداند و نگوید.				
3/5	1	ج) یون $^{56}_{26}Fe^{2+}$ دارای... نوترون و... الکترون است. د) رنگ شعله مس II نیترات... است. و) ایزوتوپ های یک عنصر دارای عدد... متفاوت و عدد... یکسان هستند. ر) گازهای... و... باعث بارش باران اسیدی می شوند. ز) فراورده سوختن زغال سنگ علاوه بر گرما نور و بخار آب... است.			
1	2	الف) $^{17}Cl^{-}$ ب) ^{24}Cr			آرایش الکترون موارد زیر را رسم کنید.
1	3				گروه و دوره ^{12}Mg را در جدول مشخص کنید.
1	4				واکنش زیر را موازنه کنید. $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
1/5	5	الف) Pf_3 ج) Co_3^{2-} ب) HcN			آرایش الکترون - نقطه (لوویس) هر یک از موارد زیر را رسم کنید.
1/5	6	الف) MgS ج) N_2O_5 ب) $Cu(NO_3)$			ترکیبات زیر را نام گذاری کنید.

	<p>فرمول شیمیایی ترکیبات زیر را بنویسید. الف) پتاسیم نیترید ج) گوگرد هگزا فلئورید</p>	7
1	<p>واژه صحیح را انتخاب کنید. الف) اگر تعداد الکتروهای ظرفیت اتمی کمتر یا برابر 3 باشد آن اتم در شرایط مناسب تمایل دارد که (تعدادی از / همه) الکترون های ظرفیت خود را از دست بدهد و به (کاتیون / آنیون) تبدیل شود. ب) CaO اکسید (اسیدی / بازی) است و رنگ تورنسل را (قرمز / آبی) می کند.</p>	8
1	<p>$3/01 \times 10^{23}$ اتم مس چند مول و چند گرم است؟ $cu = 64g$</p>	9
2	<p>به سؤالات زیر پاسخ دهید. الف) دو کاربرد گاز هلیم را بنویسید. ب) هر یک از عوامل فشار و دما چه تأثیری بر حجم گازها دارند. ج) دو نوع گاز گلخانه ای را نام ببرید. د) چه گازی باعث جلوگیری از ورود تابش فرابنفش به زمین می شود و در کدام لایه قرار دارد؟</p>	10
/25 1	<p>از واکنش 1 22400 گاز نیتروژن با مقدار کافی هیدروژن چند kg آمونیاک تولید می شود؟ $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ $N=14$ $H=1$</p>	11
1	<p>اگر در 2 کیلوگرم از یک نوع آب 0/5 میلی گرم نمک وجود داشته باشد ppm آن را محاسبه کنید.</p>	12
0/5	<p>غلظت مولار پتاسیم یدید در یک محلول 0/2 است در 100 میلی لیتر از این محلول چند مول KI وجود دارد؟</p>	13
/75 0	<p>با توجه به نمودار صفحه 102 پاسخ دهید. الف) در دمای 40° با حل کردن چند گرم پتاسیم نیترات یک محلول سیر شده به وجود آمده است؟ ب) اگر محلول A را تا دمای صفر درجه سود کنیم چند گرم رسوب می کند؟</p>	14

1	<p>به سؤالات زیر پاسخ دهید. الف) کدام ماده قطبی است؟ (HF یا H_2) ب) نیروی جاذبه زمینی مولکولی کدام بیشتر است؟ چرا؟ (H_2S, H_2O) ج) رسانای الکتریکی کدام بیشتر است؟ (C_2H_5OH, HF, KOH)</p>	15
2/5	<p>معادله یونش زیر را کامل کنید. $MgO + H_2O \rightarrow \dots$</p>	16
/25 0	<p>برای شیرین کردن آب از کدام فرایند استفاده می شود؟ (یک مورد)</p>	17
موفق باشید		



limoonad
Education For All