

نام و نام خانوادگی:
 مقطع و رشته: دهم (ریاضی و تجربی)
 نام پدر:
 شماره داوطلب:
 تعداد صفحه سؤال: ۳ صفحه

جمهوری اسلامی ایران
 اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران
 دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
 آزمون پایان ترم نوبت دوم سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

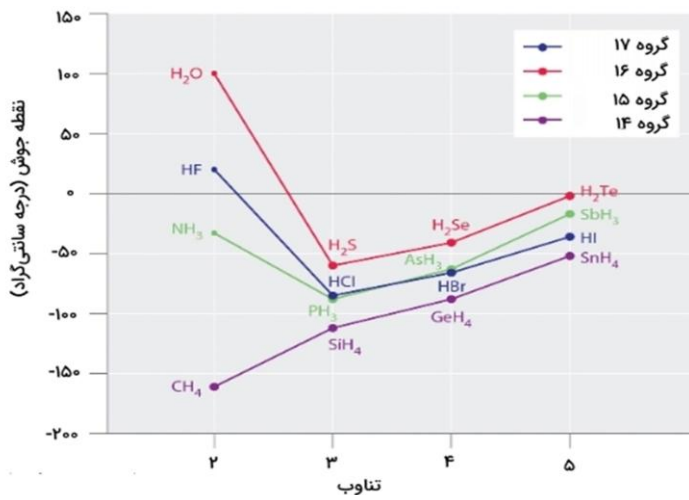
نام درس: شیمی(ب)
 نام دبیر: سارا کشاورز
 تاریخ امتحان: ۱۴۰۰/۰۲/۲۹
 ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح / عصر
 مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه

نام مدیر	نمره به عدد: نمره به حروف:		نمره به عدد: نمره به حروف:	
	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
نام:	سوالات			
۱	با انتخاب واژه ی مناسب عبارات زیر را کامل کنید.			
۲	الف) واکنش تبدیل اوزون به اکسیژن یک واکنش است ، بنابر این مقدار اوزون در لایه تقریباً ثابت است. ب) ایزوتوپ ها ی یک اتم خواص یکسان و خواص متفاوت دارند. پ) انحلال پذیری گاز ها در آب با دما و فشار افزایش می یابد. ت) عنصرهای گروه ۱ و ۲ جدول تناوبی با الکترون به آرایش گاز نجیب قبل از خود می رسند. ث) برای بیان غلظت محلول های رقیق از کمیت استفاده می شود.			
۱/۵	۲) درستی یا نادرستی عبارات های زیر را تعیین کنید و در صورت نادرستی شکل صحیح آن را بنویسید. الف) در معادله نوشتاری بر خلاف معادله ی نمادی حالت فیزیکی و نمادشیمیایی مواد نمایش داده می شود. ب) بیشترین تعداد الکترون ها در یک لایه از رابطه $2n^2$ به دست می آید. پ) واکنش زیر تشکیل اوزون تروپوسفری را نشان می دهد: $\text{NO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{NO}(\text{g}) + \text{O}_3(\text{g})$			
۰/۵	۳) معادله ی شیمیایی زیر را کامل کنید. آمونیم نیترات + کلسیم کربنات \longrightarrow +			

با توجه به شکل ، نمودار نقاط جوش

۴

ترکیبات هیدروژن دار گروه ۱۴ را بحث کنید.



۱

با توجه به گشتاور دوقطبی هر ماده توضیح دهید:

که انحلال این دو ماده در یکدیگر امکان پذیر است؟ چرا؟

۵

گشتاور دوقطبی (D)	ماده
=۰	C ₅ H ₁₂
>۰	اتانول

۱

آیا حل شدن سدیم کلرید در آب انحلال یونی است؟ مراحل انحلال این ماده در آب را شرح داده و معادله ی انحلال را نوشته و موازنه کنید.

۱/۵

اگر 0/2 مول NaOH را در 12 گرم آب حل کنیم. درصد جرمی محلول را به دست آورید.

(NaOH=40g.mol⁻¹)

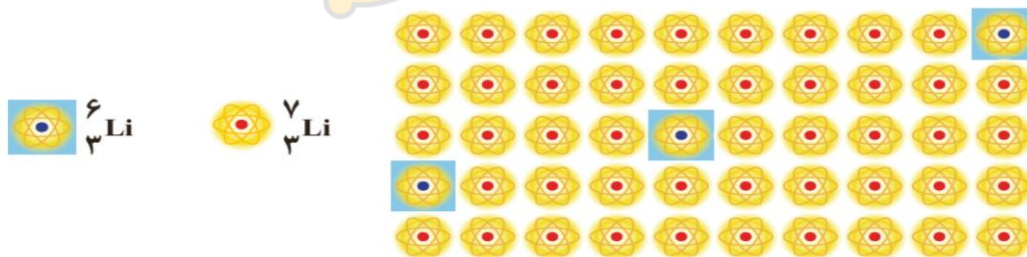
۱/۵

آرایش الکترونی فشرده را برای گونه B²⁺ با عدد اتمی 24 بنویسید و دوره و گروه و دسته ی گونه B را مشخص کنید.

۱

جرم اتمی میانگین را برای اتم داده شده محاسبه کنید.

۹



۱/۵

دمای گازی 327°C است. اگر فشار این گاز را 50 درصد کاهش دهیم به طوری که طی این فرآیند حجم گاز 60 درصد افزایش یابد، دمای گاز چند درجه سلسیوس است؟

۱/۵

۲	نام یا فرمول شیمیایی ترکیبات داده شده را بنویسید.				
		آهن(II) کلرید		دی ید تری برمید	
	N_2O_4		Cr_2S_3		
		آمونیم کربنات		آلومینیم سولفات	
	SF_6		$Zn(OH)_2$		
۱	از تجزیه 5 گرم متانول طبق واکنش زیر ، چند لیتر گاز هیدروژن در شرایط استاندارد لازم است؟ $CH_3OH (g) \longrightarrow CO (g) + 2H_2 (g) \quad (C=12 , H=1 , O=16 \text{ g.mol}^{-1})$				
۲	کدامیک از ملکول های زیر قطبی و کدامیک ناقطبی هستند؟ با رسم ساختار لوویس و توضیحات پاسخ دهید. $(SO_2 , Br_2 , HCl , CO_2)$				
۱	با توجه به جدول زیر معادله ی انحلال پذیری KCl را بنویسید.				
	دما(°C)	0	20	40	60
	gKCl/100H ₂ O	27	33	39	46
۱	موازنه معادله شیمیایی زیر را کامل کنید و نسبت مجموع ضرایب واکنش دهنده ها به فرآورده ها را به دست آورید. $KNO_2 + 2 KI + HCl \longrightarrow 4 KCl + NO + 2 H_2O + I_2$				

صفحه ی ۳ از ۳

جمع بارم : ۲۰ نمره

شاد و پیروز باشین امیدهای سرزمین مادری؛ ایران!



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران
دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
کلید سؤالات پایانترم دهم سال تحصیلی ۱۳۹۹-۱۴۰۰

نام درس: شیمی دهم(ب)
نام دبیر: سارا کشاورز
تاریخ امتحان: ۲۹/۰۲/۱۴۰۰
ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح / عصر
مدت امتحان: ۱۲۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر																
۱	الف- برگشت پذیر، استراتوسفر ب- شیمیایی، فیزیکی پ- کاهش، افزایش ت- از دست دادن ث- ppm																	
۲	الف- غ ب- ص پ- ص																	
۳	آمونیم کربنات و کلسیم نیترات																	
۴	همگی ناقطبی اند و نقطه جوش ترکیبات با افزایش جرم مولی افزایش یافته است.																	
۵	خیر زیرا پنتان هیدروکربن و ناقطبی است اما استون قطبی است.																	
۶	بله، انحلال یونی است که شامل ۲ مرحله آب پوشی و تفکیک یون هاست																	
	$\text{NaCl} \longrightarrow \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{Cl}(\text{aq})$																	
۷	$0/2 \text{ mol NaOH} * \frac{40g \text{ NaOH}}{1 \text{ mol NaOH}} = 8g \text{ NaOH}$ درصد جرمی = $(8/20) * 100 = 40\%$																	
۸	گروه: ۶ و دوره: ۴ و دسته: واسطه $24A : [18Ar]4s1_3d5$ $24A^{2+} : [18Ar] 3d4$																	
۹	$F1 = \frac{3}{50} * 100 = 6\%$ $F2 = \frac{47}{20} * 100 = 94\%$ $M = (6*6 + 94*7) / 100 =$																	
۱۰	$P_1V_1/T_1 = P_2V_2/T_2$ $P_1V_1/600 = 0/5P_1 * 1/6 V_1/T_2$ $T_2 = 480K$ $T_2 = 480 - 273 = 207 \text{ }^\circ\text{C}$																	
۱۱	<table border="1"> <thead> <tr> <th>دی ید تری برمید</th> <th>کرم (۱۱۱) سولفید</th> <th>آهن (II) کلرید</th> <th>دی نیتروژن تترا اکسید</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>I_2Br_3</td> <td>Cr_2S_3</td> <td>$FeCl_2$</td> <td>N_2O_4</td> </tr> <tr> <td>آلومینیم سولفات</td> <td>روی هیدروکسید</td> <td>آمونیم کربنات</td> <td>گوگرد هگزا فلوروید</td> </tr> <tr> <td>$Al_2(SO_4)_3$</td> <td>$Zn(OH)_2$</td> <td>$(NH_4)_2CO_3$</td> <td>SF_6</td> </tr> </tbody> </table>	دی ید تری برمید	کرم (۱۱۱) سولفید	آهن (II) کلرید	دی نیتروژن تترا اکسید	I_2Br_3	Cr_2S_3	$FeCl_2$	N_2O_4	آلومینیم سولفات	روی هیدروکسید	آمونیم کربنات	گوگرد هگزا فلوروید	$Al_2(SO_4)_3$	$Zn(OH)_2$	$(NH_4)_2CO_3$	SF_6	
دی ید تری برمید	کرم (۱۱۱) سولفید	آهن (II) کلرید	دی نیتروژن تترا اکسید															
I_2Br_3	Cr_2S_3	$FeCl_2$	N_2O_4															
آلومینیم سولفات	روی هیدروکسید	آمونیم کربنات	گوگرد هگزا فلوروید															
$Al_2(SO_4)_3$	$Zn(OH)_2$	$(NH_4)_2CO_3$	SF_6															
۱۲	$5 \text{ gA} * \frac{1 \text{ mol A}}{32 \text{ g A}} * \frac{2 \text{ mol O}_2}{1 \text{ mol A}} * \frac{22/40 \text{ L O}_2}{1 \text{ mol O}_2} = 7 \text{ L O}_2$																	
۱۳	ناقطبی-قطبی-ناقطبی-قطبی																	
۱۴	$a = (46-27)/60 = 0/32$ $b = 16$ $S = 0/32T + 27$																	
۱۵	$2KNO_2 + 2KI + 4HCl \longrightarrow 4KCl + 2NO + 2H_2O + I_2$ 8/9																	
جمع بارم: ۲۰۰ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح: سارا کشاورز																
		امضاء:																