

محل مهر و امضاء مدیر	نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:
	نام دبیر: سروش داودی زاده	تاریخ و امضاء:	نام دبیر: سروش داودی زاده	تاریخ و امضاء:
بارم	سوالات			ردیف

۱	ایزوتوپ را تعریف کنید؟	۱
۲	اگر منیزیم دارای سه ایزوتوپ با اعداد جرمی ۲۴، ۲۵، و ۲۶ باشد و درصد فراوانی سبکترین و سنگین ترین ایزوتوپ به ترتیب ۸۰ و ۵ درصد باشد، جرم اتمی میانگین را حساب کنید؟	۲
۱	جدول تناوبی امروزی چند دوره و گروه دارد واز نظر زیرلایه های در حال پر شدن به چند قسمت تبدیل می شود؟	۳
۲	۲۸ گرم منیزیم چند مول می باشد؟ و شامل چند اتم می شود؟ (جرم اتمی منیزیم ۲۴ گرم بر مول)	۴
۱	چگونه با استفاده از نور ستاره ها به عناصر سازنده آنها پی می بریم؟	۵
۲	رنگ شعله سدیم نیترات و لیتیم نیترات به ترتیب را بنویسید. و توضیح دهید رنگ آبی حاصل از نشر الکترونی میان کدام لایه ها است؟	۶
۱	لایه و زیر لایه را تعریف کنید، آنها را با چه حرفی نشان می دهیم و ارتباط میان آنها را با ذکر یک مثال مشخص کنید؟	۷


۲	<p>آرایش الکترونی عناصر زیر را بر اساس مدل آفبا رسم کنید؛ لایه ظرفیت را مشخص کنید و دوره و گروه را برای هر عنصر مشخص کنید؟</p> <p><math>{}_{28}\text{Ni}</math></p> <p><math>{}_{18}\text{Ar}</math></p>	۸
۲	<p>فرمول شیمیایی و نام هر یک از ترکیبات زیر را بنویسید؟</p> <p>کلسیم کلرید:</p> <p>پتاسیم نیترید:</p> <p><math>\text{Na}_2\text{S}</math></p> <p><math>\text{MgCl}_2</math></p>	۹
۲	<p>ساختار الکترون نقطه ای مولکول های زیر را رسم کنید؟</p> <p><math>\text{SO}_3</math></p> <p><math>\text{NCl}_3</math></p> <p><math>\text{CBr}_4</math></p> <p><math>\text{N}_2\text{O}_4</math></p>	۱۰
۲	<p>واکنش ترکیب مقابل با اکسیژن را بنویسد و آن را موازنه کنید؟</p> <p><math>\text{CH}_4</math></p>	۱۱
۲	<p>فرایند تقطیر جز به جز را در مورد هوای مایع توضیح دهید؟</p>	۱۲

موفق باشید

نام درس: شیمی تاریخ امتحان: ۱۳۹۵/۱۰/۲۲ ساعت امتحان: ۸:۰۰ مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه	اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران مدیریت منطقه ۲ دبیرستان دوره دوم پسرانه سعادت آباد پاسخ نامه امتحانات پایانی نوبت اول سال تحصیلی ۹۶-۱۳۹۵	نام و نام خانوادگی: ..... پایه و رشته : ..... شماره داوطلب: .....
---	---	---

محل مهر و امضاء مدیر	نمره به عدد: نمره به حروف:	نمره به عدد: نمره به حروف:
	نام دبیر: : سروش داودی زاده تاریخ و امضاء:	نام دبیر: سروش داودی زاده تاریخ و امضاء:
		ردیف پاسخ

۱	عنصری با عدد اتمی یکسان و عدد جرمی متفاوت را ایزوتوپ گویند.
۲	$\text{جرم اتمی میانگین} = \frac{(24 \cdot 80) + (25 \cdot 15) + (26 \cdot 5)}{100} = 24.25$
۳	جدول امروزی 7 دوره و 18 گروه دارد. به 4 قسمت تقسیم میشود، دو گروه سمت چپ که زیرلایه S در حال پر شدن است، ده گروه وسط جدول که زیرلایه d در حال پر شدن است، شش گروه سمت راست که زیرلایه p در حال پر شدن است، و لانتانیدها و اکتینیدها که در دوره های ششم و هفتم قرار دارند و زیرلایه f در حال پر شدن است.
۴	$28 \text{ g} = \frac{1 \text{ mole}}{24 \text{ gmol}} = 1.16 \text{ mole}$ $1.16 \text{ mole} = \frac{6.022 \cdot 10^{23}}{1 \text{ mole}} = 7.02 \cdot 10^{23} \text{ اتم}$
۵	طیف نشری خطی حاصل از نور ستاره ها را بدست می آوریم سپس با طیف عناصر مختلف در آزمایشگاه مقایسه میکنیم تا عناصر آنها مشخص شود
۶	سدیم نیترات زرد رنگ - لیتیم نیترات سرخ رنگ رنگ ابی ناشی از انتقال یا نشر الکترونی از لایه پنجم به دوم میباشد
۷	تراز اصلی، یا لایه های اصلی گویند که الکترون ها در اتم ها در این ترازهای انرژی قرار میگیرند، با حرف n نشان می دهیم و در هر لایه اصلی به تعدادی زیر لایه تقسیم میشود که با حرف نشان می دهیم. ارتباط لایه وزیر لایه: در هر لایه اصلی به تعداد شماره همان لایه زیرلایه داریم مثلا لایه سوم سه زیرلایه دارد.
۸	$\text{Ar}; 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ <p style="text-align: center;">لایه ظرفیت دوره سوم - گروه هجدهم</p> $\text{Ni}; 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$ <p style="text-align: center;">لایه ظرفیت دوره چهارم - گروه دهم</p>
۹	کلسیم کلرید $\text{CaCl}_2$ پتاسیم نیتريد $\text{K}_3\text{N}$ : $\text{Na}_2\text{S}$ سدیم سولفید ; منیزیم کلرید $\text{MgCl}_2$ :

	۱۰
$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ <p> <span style="color: red;">C=1</span>                      <span style="color: red;">C=1</span>  <span style="color: blue;">H=4</span>                      <span style="color: blue;">H=4</span>  <span style="color: green;">O=4</span>                      <span style="color: green;">O=4</span> </p>	۱۱
<p>در ابتدا هوا را از صافی عبور میدهند تا گرد و غبار آن گرفته شود سپس با استفاده از فشار دمای آن را کاهش می دهند تا بخار آب بصورت یخ جدا شود، با ادامه این روند در دمای منفی - ۷۰ درجه سانتیگراد گاز کربن دی اکسید جامد میشود، با ادامه این فرایند تا منفی - ۲۸۸ درجه سانتیگراد مخلوط سردی ومایع از چند گاز حاصل میشود که آن را وارد ستون تقطیر میکنند و اجزا بر اساس اختلاف دمای جوش جدا میشوند.</p>	۱۲

نیوز

مجله

مجله اخبار و اطلاع رسانی دانشگاهی