

# بانک نمونه سوالات دهمی ها

دیجی کنکور، رسانه دانش آموزان موفق

**ورود به بانک نمونه سوال**

برای ورود به بانک نمونه سوالات کلیک کنید

# نیاز به برنامه ریزی داری؟

## آیا می دونستی؟

دیجی کنکور ناشر محبوب ترین و دقیق ترین برنامه ریزی تحصیلی  
ویژه پایه دهم است

۰۲۱-۲۸۴۲۲۴۱۰

نام و نام خانوادگی: .....  
پایه و رشته :  
شماره داوطلب: .....

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران  
مدیریت منطقه ۲  
دبیرستان دوره دوم پسرانه  
سعدت آباد  
امتحانات پایانی نوبت اول سال تحصیلی ۹۶-۱۳۹۵

نام درس: شیمی  
تاریخ امتحان: ۱۳۹۵/۱۰/۲۲  
ساعت امتحان: ۸:۰۰  
مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه

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 نیتريد:</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 و نام خانوادگی: .....  
پایه و رشته :  
شماره داوطلب: .....

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران  
مدیریت منطقه ۲  
دبیرستان دوره دوم پسرانه  
سعدت آباد  
پاسخ نامه امتحانات پایانی نوبت اول سال تحصیلی ۹۶ - ۱۳۹۵

نام درس: شیمی  
تاریخ امتحان: ۱۳۹۵ / ۱۰ / ۲۲  
ساعت امتحان: ۸:۰۰  
مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه

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:	
				پاسخ	ردیف

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 ۷ دوره و ۱۸ گروه دارد. به ۴ 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	$28 \text{ g} = \frac{1 \text{ mole}}{24 \text{ mg}} = 1.16 \text{ mole}$ $1.16 \text{ mole} = \frac{6.022 \cdot 10^{23}}{1 \text{ mole}} = 7.02 \cdot 10^{23} \text{ اتم}$
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 زنگ 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	$\text{Ar}; 1s^2 2s^2 2p^6 \underline{3s^2 3p^6}$ لایه ظرفیت دوره سوم - گروه هجدهم $\text{Ni}; 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 \underline{3d^8 4s^2}$ لایه ظرفیت دوره چهارم - گروه دهم
۹	کلسیم کلرید $\text{CaCl}_2$ پتاسیم نیتريد $\text{K}_3\text{N}$ : $\text{Na}_2\text{S}$ سدیم سولفید ; $\text{MgCl}_2$ منیزیم کلرید :

	۱۰
$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ <p style="text-align: center;"> <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

« ورود به سایت

بانک نمونه سوالات  
دیجی کنکور



وبسایت دیجی کنکور بزرگترین مرجع جزوات از ابتدایی تا کنکور

دیجی کنکور

رسانه دانش آموزان موفق  
DigiKonkur.com

کنکوری ها  
یازدهمی ها  
دهمی ها



## کانال تلگرام دیجی کنکور

یک کانال جامع به جای همه اپ ها و کانال های دیگر

دوره های مشاوره ای

برنامه ریزی روزانه

نمونه سوالات امتحانی

فیلم های کنکوری

پادکست های انگیزشی

جزوات درسی

و هر چیزی که نیاز داری و نداری ...  
همه خدمات این کانال همیشه رایگان است

برای عضویت اینجا کلیک کنید



DGKonkur

