

سری سوال : یک ۱

زمان آزمون (دقیقه) : قسمتی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : قسمتی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱

و شته تحصیلی / گد درس : مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر، مهندسی راه آهن - جریه، مهندسی صنایع، مهندسی متالورژی و مواد - متالورژی صنعتی، مهندسی مکانیک گرایش حرارت و سیالات، مهندسی مکانیک گرایش ساخت و تولید، مهندسی مکانیک گرایش مکانیک جامدات ۱۱۱۴۲۹۵ - ، مهندسی پزشکی - گرایش بیومتریا، مهندسی پزشکی - گرایش بیومکانیک، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی نفت - طراحی فرآیندهای صنایع نفت ۱۱۱۴۲۹۶

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

- ۱- کدام یک از عناصر زیر دارای کمترین انرژی یونش نخست است؟



- ۲- تفاوت تعداد الکترون های $^{16}S^{2-}$ و $^{11}Na^+$ کدام است؟

۹. ۴

۸. ۳

۷. ۲

۶. ۱

- ۳- کدام یک از اتم های زیر شعاع کوچک تری دارد؟



- ۴- کدامیک از موارد زیر از روی شکل اوربیتال قابل پیشگویی است؟

۱. احتمال حضور الکترون در بخشی از فضای پیرامون هسته

۲. چگونگی حرکت الکترون در خلاف جهت یکدیگر تغییر می کنند؟

۳. فاصله دقیق الکترون تا هسته

۴. مسیر حرکت الکترون به دور هسته

- ۵- در هر دوره از جدول تناوبی، کدام دو خاصیت عناصر در خلاف جهت یکدیگر تغییر می کنند؟

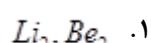
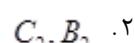
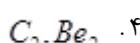
۱. شعاع اتمی و انرژی نخستین یونش

۱. انرژی نخستین یونش و الکترونگاتیوی

۲. فعالیت فلزی و شعاع اتمی

۳. بار مثبت هسته اتم و فعالیت نافلزی

- ۶- مرتبه پیوند در کدام دو مولکول زیر یکسان است؟



- ۷- در کدام مولکول هیبریداسیون اتم مرکزی از نوع SP^2 است؟



- ۸- انرژی شبکه ای بلور کدام ترکیب زیر بیش تراز بقیه است؟



- ۹- کدام مولکول زاویه بین پیوند بزرگتری دارد؟



سری سوال : ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه) : قسمتی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : قسمتی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱

و شته تحصیلی / گد درس : مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر، مهندسی راه آهن - بهره برداری، مهندسی، مهندسی صنایع، مهندسی متالورژی و مواد - متالورژی صنعتی، مهندسی مکانیک گرایش حرارت و سیالات، مهندسی مکانیک گرایش ساخت و تولید، مهندسی مکانیک گرایش مکانیک جامدات ۱۱۱۴۲۹۵ - ، مهندسی پزشکی - گرایش بیومتریا، مهندسی پزشکی - گرایش بیومکانیک، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی فرآیندهای صنایع نفت ۱۱۱۴۲۹۶

- ۱۰ گونه های CH_3^- , NH_4^+ و SiH_4 از کدام لحاظ مانند یکدیگر هستند؟

۱. اندازه زاویه های پیوندی

۲. میزان قطبیت پیوند

۳. تشکیل پیوند هیدروژنی

- ۱۱ اگر $4/6$ گرم اکسیژن را با $16/16$ گرم هلیم مخلوط کنیم، کسر مولی هلیم برابر کدام گزینه خواهد بود؟

$\frac{1}{6} . 4$

$\frac{1}{5} . 3$

$\frac{1}{4} . 2$

$\frac{1}{3} . 1$

- ۱۲ حجم ۲ مول گاز در $100^\circ C$ و در فشار ۷۶۰ میلیمتر جیوه چقدر است؟ ($R = 0.082 \text{ lit.atm/mol.deg}$)

۰.۸lit . ۴

۶lit . ۳

۵۳lit . ۲

۱۵lit . ۱

- ۱۳ مقدار $\frac{\Delta E}{\Delta T}$ در حجم ثابت نشان دهنده کدام مورد زیر است؟

۴. آنتالپی

۳. دمای بحرانی

۲. آنتروپی

۱. گرمای ویژه

- ۱۴ گرمای تبخیر یک مایع در درجه حرارت بحرانی چگونه تغییر می کند؟

۴. ثابت می ماند.

۳. برابر صفر می شود.

۲. کاهش می یابد.

۱. افزایش می یابد.

- ۱۵ برای کدام مایع، آنتروپی تبخیر مایع بر حسب $Cal/molK$ برابر ۲۱ است؟

$H_2O . ۴$

$C_2H_5OH . ۳$

$CHCl_3 . ۲$

$CH_4 . ۱$

- ۱۶ کدام گزینه زیر در مورد نقص فرنکل درست است؟

۱. در بعضی از نقاط شبکه جای کاتیون و آنیون خالی است.

۲. خنثی بودن الکتریکی بلور از بین می رود.

۳. در بلورهای دارای آنیون بزرگ و کاتیون کوچک دیده می شود.

۴. یک ردیف از نقاط شبکه جابجا می شوند.



سری سوال : ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه) : قسمتی : ۶۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : قسمتی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱

و شته تحصیلی / گد درس : مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر، مهندسی راه آهن - بهره برداری، مهندسی مهندسی صنایع، مهندسی متالورژی و مواد - متالورژی صنعتی، مهندسی مکانیک گرایش حرارت و سیالات، مهندسی مکانیک گرایش ساخت و تولید، مهندسی مکانیک گرایش مکانیک جامدات ۱۱۱۴۲۹۵ - ، مهندسی پزشکی - گرایش بیومتریا، مهندسی پزشکی - گرایش بیومکانیک، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی فرآیندهای صنایع نفت ۱۱۱۴۲۹۶

۱۷ - در کدام حالت زیر گرمای آب پوشیده شدن یونها بیشتر خواهد بود؟

۲. با بار زیاد

۱. اندازه شعاع بزرگ

۴. نمی توان پیش بینی کرد.

۳. با بار کم

۱۸ - کدام گزینه در باره اتحلال گازها در مایعات صحیح است؟

۲. پدیده ای گرمایی است.

۱. پدیده ای گرمایی است.

۴. حلal پوشی مولکولهای گاز از یکدیگر انرژی لازم است.

۳. برای جدا شدن مولکولهای گاز از یکدیگر انرژی لازم است.

۱۹ - نسبت کوئور دیناسیون در β - کریستوبالیت برابر کدام گزینه است؟

۹:۳ . ۴

۶:۳ . ۳

۴:۲ . ۲

۸:۴ . ۱

۲۰ - فشار بخار جامد با نیروهای جاذبه بین مولکولی نسبت دارد و فشار بخار بلورهای یونی است.

۴. مستقیم - بسیار زیاد

۳. مستقیم - کم

۲. عکس - بسیار زیاد

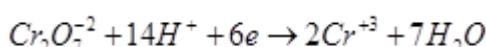
۱. عکس - بسیار کم

سوالات تشریحی

۱. نمره ۱۴۰ - جزء کدامیک از بلورهای جاذبه بین مولکولی نسبت NaCl به نیروهای جاذبه و از (....)

۲. نمره ۱۴۰ - چگالی گاز هیدروژن $a gr/cm^3$ است، چگالی گاز اکسیژن نسبت به a کدام است؟ ($H=1, O=16$)

۳. نمره ۱۴۰ - در صورتی که یون دی کرومات به عنوان یک واکنشگر اکسید کننده عمل کند و مولاریته آن $0/۰۶$ باشد، نرمالیته آن چقدر است؟



۴. نمره ۱۴۰ - یک گرم اوره در ۷۵ گرم آب حل شده است و دمای جوش محلول حاصل $114/100$ درجه سلسیوس می باشد.
 K_b حلal آب چقدر است؟ (وزن مولکولی اوره $60/1$ گرم بر مول است)

۵. نمره ۱۴۰ - پیوند فلزی را توضیح دهید؟

و شته تحصیلی/ گد درس: مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر، مهندسی راه آهن - بهره برداری، مهندسی صنایع، مهندسی متالورژی و مواد- متالورژی صنعتی، مهندسی مکانیک گرایش حرارت و سیالات، مهندسی مکانیک گرایش ساخت و تولید، مهندسی مکانیک گرایش مکانیک جامدات ۱۱۱۴۲۹۵ - ، مهندسی پزشکی - گرایش بیومتریا، مهندسی پزشکی - گرایش بیومکانیک، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی فرآیندهای صنایع نفت ۱۱۱۴۲۹۶

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

سوالات تشریحی

نمره ۱،۴۰

۱۴۳-۳ - ۱

نمره ۱،۴۰

$$\frac{C_A}{C_B} = \sqrt{\frac{M_B}{M_A}} = \sqrt{\frac{d_B}{d_A}} \Rightarrow \sqrt{\frac{32}{2}} = \sqrt{\frac{d_{O_1}}{a}} \Rightarrow \sqrt{16} = \sqrt{\frac{d_{O_1}}{a}} \Rightarrow d_{O_1} = 16a \quad - ۲$$

نمره ۱،۴۰

۲۳۹ - فصل ۶ - ص

نمره ۱،۴۰

۲۳۹ - فصل ۶ - ص

نمره ۱،۴۰

۱۱۵ - فصل ۲ - ص



رشته تحصیلی / کد درس : مهندسی پلیمر - صنایع پلیمر، مهندسی راه آهن - بهره برداری، مهندسی صنایع، مهندسی متالورژی و مواد - متالورژی صنعتی، مهندسی مکانیک گرایش حرارت و سیالات، مهندسی مکانیک گرایش ساخت و تولید، مهندسی مکانیک گرایش مکانیک جامدات ۱۱۱۴۲۹۵ - ، مهندسی پزشکی - گرایش بیومتریال، مهندسی پزشکی - گرایش بیومکانیک، مهندسی نفت - صنایع نفت، مهندسی فرآیندهای صنایع نفت ۱۱۱۴۲۹۶

سلامتی و تعلیل در فرج آقا امام زمان (عج) صلوات

شماره سوال	پاسخ صحیح	وضعیت کلید
۱	د	عادی
۲	ج	عادی
۳	د	عادی
۴	الف	عادی
۵	ب	عادی
۶	ج	عادی
۷	ب	عادی
۸	الف	عادی
۹	ج	عادی
۱۰	د	عادی
۱۱	د	عادی
۱۲	ج	عادی
۱۳	الف	عادی
۱۴	ج	عادی
۱۵	الف	عادی
۱۶	ج	عادی
۱۷	ب	عادی
۱۸	ب	عادی
۱۹	ب	عادی
۲۰	الف	عادی

