



زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۵۰ تشریحی: ۴۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۲۰ تشریحی: ۴

عنوان درس: شیمی عمومی مهندسی شیمی

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی شیمی گرایش صنایع پالایش، پتروشیمی و گاز، مهندسی شیمی گرایش صنایع غذایی ۱۱۱۴۳۰۷

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

۱- نقص فرنکل در کدامیک از بلورها اتفاق می افتد؟

۲. بلورهای دارای آنیون بزرگ و کاتیون کوچک

۱. بلورهای دارای آنیون کوچک و کاتیون بزرگ

۴. بلورهای دارای آنیون بزرگ و کاتیون کوچک

۳. بلورهای دارای آنیون کوچک و کاتیون کوچک

۲- در بلورهای فلزی با ساختار مکعبی مرکز پر عدد کوئوردیناسیون هر گوی و هم چنین درصد فضای اشغال شده توسط گوی ها چقدر است؟

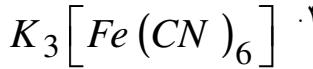
۴. ۳۲-۴ درصد

۳. ۶۸-۶ درصد

۲. ۳۶-۸ درصد

۱. ۸-۶۸ درصد

۳- مقدار ضریب وانت هوف در محلول $0.001m$ کدامیک از ترکیبات زیر کمتر است؟



۴- فشار بخار محلولی که از انحلال یک جسم حل شونده غیر فرار B در یک حلال فرار A بدست می آید کدامیک است؟

$$P_t = P_A^\circ (1 - X_B)$$

$$P_t = P_B^\circ X_A$$

$$P_t = P_B^\circ (1 - X_A)$$

$$P_t = P_A^\circ X_B$$

۵- کدامیک موجب پیوستن مولکولهای آب و متانول در این محلول می شود؟

۴. دوقطبی لحظه ای

۳. پیوند هیدروژنی

۲. نیروی لاند

۱. نیروی واندروالس

۶- اگر نسبت شعاع کاتیون به آنیون در بلورها با فرمول کلی $MX_{\text{برابر}}/8$ باشد، عدد کوئوردیناسیون این بلورها چند است؟

۱۲. ۴

۶. ۳

۸. ۲

۱۰. ۱

۷- کدامیک از عبارت زیر در واکنشهای درجه ۲ صحیح می باشد.

۲. غلطت تابع خطی از زمان است

۱. معکوس غلطت تابع خطی زمان است

$$\frac{1}{C} \cdot \text{تغییرات } C \text{ بر حسب } t \text{ می باشد}$$

۸- اگر منحنی $\ln c$ بر حسب t خطی باشد درجه واکنش چند است؟

۴. صفر

۲. ۳

۱. ۲

۳. ۱



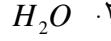
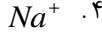
زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۵۰ تشریحی: ۴۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۲۰ تشریحی: ۴

عنوان درس: شیمی عمومی مهندسی شیمی

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی شیمی گرایش صنایع پالایش، پتروشیمی و گاز، مهندسی شیمی گرایش صنایع غذایی ۱۳۹۷

۹- کدام گونه زیر نمی تواند به عنوان لیگاند در تشکیل کمپلکس شرکت کند؟



۱۰- کدام گزینه صحیح است؟

۱. درجه یک واکنش مقدماتی با تعداد ذرات شرکت کننده در آن یکسان است.

۲. واکنش های درجه یک واکنش های مقدماتی یک مولکولی هستند

۳. واکنش های درجه دو واکنش های مقدماتی دو مولکولی هستند

۴. هیچکدام

۱۱- در صد تفکیک استیک اسید

۱. با رقیق شدن محلول استیک اسید بیشتر می شود.

۲. با رقیق شدن محلول استیک اسید کمتر می شود.

۳. همواره مقداری ثابت است.

۴. مستقل از غلظت اولیه اسید و واپسیه به دمای محلول است.

۱۲- موادی که گاهی به عنوان اسید و گاهی به عنوان باز عمل می کنند، چه نامیده می شوند؟

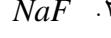
۴. آمفوتریک

۳. اکسی اسید

۲. باز ضعیف

۱. اسید ضعیف

۱۳- انحلال پذیری $AgCl$ در حضور کمتر از انحلال پذیری آن در آب خالص است.



۱۴- در مایع فوق سرد کدام گزینه صحیح است؟

۱. ملکولهای این اجسام نسبت به یکدیگر نظم خاصی دارند

۲. انرژی پتانسیل مولکولها بیشتر از مقدار لازم برای جامد شدن است

۳. مولکولهای این اجسام گرانزوی نسبتاً کمی دارند

۴. انرژی جنبشی لازم برای جامد شدن را دارند

۱۵- شرط کلی خودبخودی بودن واکنش کلی پیل است.

۲. منفی بودن نیرو محرکه

۴. منفی بودن آنتالپی

۱. مثبت بودن نیرو محرکه

۳. صفر بودن نیرو محرکه



زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۵۰ تشریحی: ۴۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۲۰ تشریحی: ۴

عنوان درس: شیمی عمومی مهندسی شیمی

رشته تحصیلی/گد درس: مهندسی شیمی گرایش صنایع پالایش، پتروشیمی و گاز، مهندسی شیمی گرایش صنایع غذایی ۱۳۹۷

-۱۶ $K_2Cr_2O_7$ در کاهش به یون کروم (III) چند الکترون می‌گیرد؟

۶. ۴

۱. ۳

۳. ۲

۲. ۱

-۱۷ کدام گزینه زیر از انواع فروپاشی هسته ای نیست؟

۴. تبدیل هسته ای

۳. نشر آلفا

۲. الکترون ربایی

۱. نشر پزیترون

-۱۸ سرعت فروپاشی رادیواکتیو تحت تأثیر کدام عامل زیر قرار می‌گیرد؟

۴. هیچکدام

۳. محیط شیمیایی

۲. فشار

۱. دما

-۱۹ افزایش حلالیت نمک در اثر افزایش قدرت یونی اصطلاحاً نامیده می‌شود.

۴. اثر حلالیت

۳. اثر آمفوتری

۲. اثر نمک

۱. اثر یون مشترک

-۲۰ در کدام یک از موارد زیر گرمای تبخیر یک مایع برابر صفر است؟

۴. دمای بحرانی

۳. صفر مطلق

۲. نقطه ی سه گانه

۱. نقطه ی آرئوتروب

سوالات تشریحی

۱.۷۵ نمره

- نمودار حالت چیست و مثبت یا منفی بودن شب منحنی انجام دار آن چه مفهومی دارد؟

۱.۷۵ نمره

- در دمای بیست و پنج درجه سانتیگراد مقدار Ag_2CrO_4 $K_{sp} = 7.8 \times 10^{-5}$ مول در یک لیتر آب حل می‌شود. کرومات نقره در این دما چقدر است؟

۱.۷۵ نمره

- سل واحد چیست؟ ساده ترین سیستم اصلی شبکه بلور چیست و به کدام گروهها تقسیم می‌شود؟

۱.۷۵ نمره

- نیمه عمر $^{60}_{27}Co$, ۵.۲۷ سال است. جرم باقیمانده از نمونه ای به جرم اولیه ۰.۰۱ گرم پس از یک سال چقدر است؟