



همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی عمومی، کاربرد شیمی در کشاورزی

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی، مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی) ۱۱۴۰۹۲ - ، مهندسی آب و خاک، مهندسی علوم کشاورزی، مهندسی کشاورزی - اقتصاد کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی)، مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای، مهندسی منابع طبیعی - محیط زیست ۱۱۴۰۹۳ - ، مهندسی کشاورزی-آب، مهندسی ماشینهای کشاورزی-مکانیزاسیون کشاورزی ۱۱۴۳۱۵ - ، مهندسی کشاورزی-زراعت و اصلاح نباتات گرایش زراعت، مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبیزیان) ۱۴۱۱۳۳۰ - ، مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

۱- کدامیک از خصوصیات پرتو کاتدی نیست؟

۱. به خط مستقیم حرکت می کند.

۲. از ذراتی با بار منفی تشکیل شده است.

۳. به نوع فلز تشکیل دهنده کاتد بستگی ندارد.

۴. به نوع گاز داخل حباب بستگی دارد.

۴. پرتو کانالی

۳. پرتو گاما

۲. پرتو بتا

۱. پرتو آلفا

۴- در کدام حالت عدد جرمی مساوی و عدد اتمی مختلف است؟

۴. ایزوتون

۳. ایزوبار

۲. ایزوتوپ

۱. ایزومر

۵- کدامیک باعث افزایش تعداد الکترونها کنده شده در واحد زمان می شود؟

۲. افزایش فرکانس نور تابیده

۴. افزایش عدد موجی نور تابیده

۱. افزایش شدت نور تابیده

۳. افزایش طول موج نور تابیده

۶- فرکانس های خطوط مشاهده شده در ناحیه مرئی طیف هیدروژن در کدام سری مشاهده می شود؟

۴. سری پفنوند

۳. سری بالمر

۲. سری پاشن

۱. سری لیمان

۷- احتمال وجود الکترون با کدامیک مشخص می شود؟

۴. $\frac{d^2\psi}{dX^2}$

۳. $\frac{d\psi}{dX}$

۲. ψ^2

۱. ψ

۸- اگر $n = 3$ باشد. تعداد حالت‌های کوانتومی مجاز برای الکترون چند تاست؟

۱۸. ۴

۸. ۳

۹. ۲

۲. ۱

hdaneshjoo.ir

صفحه ۱ از ۵ نیمسال اول ۱۳۹۲-۹۳

بروزترین سایت نمونه سوالات پیام نور کارشناسی و کارشناسی ارشد همیار دانشجو hdaneshjoo.ir



زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی عمومی، کاربرد شیمی در کشاورزی

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی، مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی) ۱۱۱۴۰۹۲ - ، مهندسی آب و خاک، مهندسی علوم کشاورزی، مهندسی کشاورزی - اقتصاد کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی)، مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای، مهندسی منابع طبیعی - محیط زیست ۱۱۱۴۰۹۳ - ، مهندسی کشاورزی-آب، مهندسی ماشینهای کشاورزی-مکانیزاسیون کشاورزی ۱۱۱۴۳۱۵ - ، مهندسی کشاورزی-زراعت و اصلاح نباتات گرایش زراعت، مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) ۱۴۱۱۳۳۰ - ، مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

- ۹- طول پیوند کدامیک کوتاهتر است؟ $(_5B, _7N, _8O, _9F)$ F_2 . ۴ O_2 . ۳ N_2 . ۲ B_2 . ۱- ۱۰- کدامیک از قاعده هشت تایی پیروی می کند؟ $(_5B, _9F, _{15}P, _{16}S)$ PF_3 . ۴ PF_5 . ۳ SF_6 . ۲ BF_3 . ۱- ۱۱- بار قراردادی گوگرد در SO_2 کدام است؟ $(_8O, _{16}S)$

+۲ . ۴

+۱ . ۳

-۱ . ۲

-۲ . ۱

- ۱۲- اگر توابع موجی دو اوربیتال p_2 به صورت محوری به یکدیگر اضافه شوند، کدام اوربیتال مولکولی ایجاد می شود؟ π_{2p_x} . ۴ $\pi_{2p_x}^*$. ۳ $\sigma_{2p_z}^*$. ۲ σ_{2p_z} . ۱- ۱۳- با توجه به اوربیتال های $2s$ و $2p$ در بلور بریلیم چه تعدادی از اوربیتال های مولکولی خالی است؟ $(_4Be)$ $4N$. ۴ $3N$. ۳ $2N$. ۲ $8N$. ۱- ۱۴- هیبریداسیون اتم کربن در اتیلن کدام است؟ $(_1H, _6C)$ sp^3 . ۴ dsp^2 . ۳ sp^2 . ۲ sp . ۱- ۱۵- هیبریداسیون فسفر در PF_5 چیست؟ d^2sp^3 . ۴ dsp^3 . ۳ sp^3 . ۲ sp^2 . ۱- ۱۶- شکل مولکول IF_5 کدام است؟ $(_9F, _{53}I)$

۴. هشت وجهی

۳. هرم مربعی

۲. چهار وجهی

۱. دو هرمی مثلثی

- ۱۷- نوع بلور کدامیک قطبی است؟

 Cl_2 . ۴ CCl_2 . ۳ SO_2 . ۲ CO_2 . ۱



زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی عمومی، کاربرد شیمی در کشاورزی

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی، مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی) ۱۱۱۴۰۹۲ - ، مهندسی آب و خاک، مهندسی علوم کشاورزی، مهندسی کشاورزی - اقتصاد کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی)، مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای، مهندسی منابع طبیعی - محیط زیست ۱۱۱۴۰۹۳ - ، مهندسی کشاورزی-آب، مهندسی ماشینهای کشاورزی-مکانیزاسیون کشاورزی ۱۱۱۴۳۱۵ - ، مهندسی کشاورزی-زراعت و اصلاح نباتات گرایش زراعت، مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) ۱۴۱۱۳۳۰ - ، مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

۱۸- انحراف از قانون بولیل در چه شرایطی مشاهده می شود؟

۱. دمای بالا و فشار کم

۴. دمای پایین و فشار زیاد

۱۹- یک ظرف ۱۰ لیتری از گازی با فشار ۲ atm در صفر درجه سانتیگراد پر شده است، در چه دمایی فشار درون ظرف به ۴ می رسد؟

۶۸/۲۵ °K . ۴

۵۴۶ °K . ۳

۱۳۶/۵ °K . ۲

۱۰۹۲ °K . ۱

۲۰- کدامیک در مورد سرعت عبور مولکولی صحیح است؟

$$\frac{C_A}{C_B} = \sqrt{\frac{M_B}{M_A}} . ۴$$

$$\frac{C_A}{C_B} = \sqrt{\frac{d_A}{d_B}} . ۳$$

$$\frac{C_A}{C_B} = \frac{d_A}{d_B} . ۲$$

$$\frac{C_A}{C_B} = \frac{M_B}{M_A} . ۱$$

۲۱- ظرفیت گرمایی ویژه در فشار ثابت برای یک مول گاز تک اتمی چقدر است؟

$$\frac{5}{2}R . ۴$$

$$2R . ۳$$

$$\frac{3}{2}R . ۲$$

$$R . ۱$$

۲۲- حجم مستثنی شده به ازای یک مولکول گاز چقدر است؟

$$\left(\frac{4}{3}\pi r^3\right) . ۴$$

$$2\left(\frac{4}{3}\pi r^3\right) . ۳$$

$$4\left(\frac{4}{3}\pi r^3\right) . ۲$$

$$8\left(\frac{4}{3}\pi r^3\right) . ۱$$

۲۳- هر چه نیروهای جاذبه مولکولی بیشتر شود، کدامیک کمتر می شود؟

۴. گرانروی

۳. کشش سطحی

۲. فشار بخار

۱. گرمای تبخیر

۲۴- در کدام شرایط گرمای تبخیر مایع صفر می شوند؟

۴. دمای بحرانی

۳. نقطه تعیید

۲. نقطه جوش

۱. نقطه سه گانه

۲۵- در کدام ساختار با آرایش abcabc...، هر گوی با ۱۲ گوی دیگر در تماس است و ۷۴٪ فضای موجود توسط گوی ها اشغال شده است؟

۴. فشرده هگزاگونال

۳. هشت وجهی

۲. مکعب مرکزدار

۱. فشرده مکعبی



همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی عمومی، کاربرد شیمی در کشاورزی

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی، مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی) ۱۱۱۴۰۹۲ - ، مهندسی آب و خاک، مهندسی علوم کشاورزی، مهندسی کشاورزی - اقتصاد کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی)، مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای، مهندسی منابع طبیعی - محیط زیست ۱۱۱۴۰۹۳ - ، مهندسی کشاورزی-آب، مهندسی ماشینهای کشاورزی-مکانیزاسیون کشاورزی ۱۱۱۴۳۱۵ - ، مهندسی کشاورزی-زراعت و اصلاح نباتات گرایش زراعت، مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) ۱۴۱۱۳۳۰ - ، مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

-۴۶ اگر برای بلوری با فرمول MX ، نسبت شعاع کاتیون به آనیون $\frac{r^+}{r^-} \geq 0.73$ باشد، عدد کئور دیناسیون آن

چیست؟

۸. ۴

۶. ۳

۴. ۲

۲. ۱

-۴۷ در کدام نقص، بعضی از کاتیون ها در محل اصلی خود در شبکه قرار نگرفته، بلکه محل هایی در بین لایه های شبکه را اشغال کرده اند؟

۴. نقص استوکیومتری

۳. نقص فرنکل

۲. نقص جابجایی

۱. نقص شاتکی

-۴۸ در نیمه هادی نوع ۱ کدام مورد زیر صحیح است؟

۲. نیمه هادی دارای بار منفی است.

۱. نیمه هادی دارای بار مثبت است.

۴. الکترون اضافی برای تشکیل پیوند وجود دارد.

۳. کمبود الکترون برای تشکیل پیوند وجود دارد.

-۴۹ با افزایش درجه حرارت انحلال پذیری KNO_3 در آب افزایش می یابد، کدام گزینه زیر در مورد این انحلال صحیح است؟

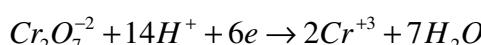
$\Delta H = 0$

$\Delta E = 0$

$\Delta H < 0$

$\Delta H > 0$

-۵۰ در صورتی که یون دی کرومات به عنوان یک واکنشگر اکسید کننده عمل کند و مولاریته این محلول $1/0$ باشد، نرمالیته آن چقدر است؟



۰/۰۰۲ . ۴

۰/۰۲ . ۳

۰/۰۶ . ۲

۰/۰۳ . ۱

-۵۱ اگر کسر مولی در یک محلول $4/0$ باشد، در این محلول کسر مولی حلal چقدر خواهد بود؟

۰/۱ . ۴

۰/۶ . ۳

۰/۸ . ۲

۰/۲ . ۱

-۵۲ در کدامیک از موارد زیر تحول برگشت پذیر است؟

$\Delta G = 0$

$\Delta S < 0$

$\Delta E = 0$

$\Delta H < 0$

-۵۳ کاهش فشار بخار به کدامیک از عوامل زیر وابسته است؟

۲. نوع ماده حل شده

۱. شکل جسم حل شده

۴. وزن مولکولی جسم حل شده

۳. تعداد ذرات جسم حل شده

hdaneshjoo.ir

صفحه ۴ از ۵

نیمسال اول ۹۳-۹۲

۱۰۱۰/۱۰۱۰/۱۹۱۳۰

بروزترین سایت نمونه سوالات پیام نور کارشناسی و کارشناسی ارشد همیار دانشجو



زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی عمومی، کاربرد شیمی در کشاورزی

رشته تحصیلی/ گد درس: مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی، مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی) ۱۱۱۴۰۹۲ - ، مهندسی آب و خاک، مهندسی علوم کشاورزی، مهندسی کشاورزی - اقتصاد کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی)، مهندسی ماشینهای کشاورزی و مکانیزاسیون، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای، مهندسی منابع طبیعی - محیط زیست ۱۱۱۴۰۹۳ - ، مهندسی کشاورزی-آب، مهندسی ماشینهای کشاورزی-مکانیزاسیون کشاورزی ۱۱۱۴۳۱۵ - ، مهندسی کشاورزی-زراعت و اصلاح نباتات گرایش زراعت، مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) ۱۴۱۱۳۳۰ - ، مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

- ۳۴- کدام گزینه در مورد محلول های ایده آل صحیح است؟

۱. آنتروپی کاهش میابد

۲. در هنگام انحلال مایعات، حل شدن آن ها در یکدیگر محدود است

۳. انحلال ماده حل شده در حلول به هر نسبتی با یکدیگر قابل اختلاط هستند.

۴. انحلال ماده حل شده در حلول با تغییر انرژی همراه است

- ۳۵- برای تهییه ۲۵۰ میلی لیتر محلول ۲ مولار چند گرم اسید نیتریک ۷۰٪ لازم است؟ (جرم مولکولی اسید نیتریک ۶۳)

۴. ۰/۷۱ گرم

۳. ۱۸۰ گرم

۲. ۳۱/۵ گرم

۱. ۴۵ گرم

- ۳۶- مقدار ضریب وانتهوف، α ، کدامیک از محلول های ۱/۰ مولال زیر از بقیه موارد کمتر است؟

۴. KCl

۳. $MgSO_4$

۲. KNO_3

۱. $NaCl$

- ۳۷- در کدامیک از موارد زیر تحول برگشت پذیر است؟

۴. $\Delta H = 0$

۳. $\Delta H > 0$

۲. $\Delta G > 0$

۱. $\Delta G = 0$

- ۳۸- برای واکنش $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \leftrightarrow 2NH_{3(g)}$ کدام گزینه صحیح است؟

۴. $K_p = K_c(RT)$

۳. $K_p = K_c(RT)^{-2}$

۲. $K_p = K_c(RT)^{-1}$

۱. $K_p = K_c(RT)^{+2}$

- ۳۹- کدامیک تابع حالت نیست؟

۴. W

۳. T

۲. V

۱. P

- ۴۰- قانون سوم ترمودینامیک کدام است؟

۱. رابطه بین مقدار گرما و کار مبادله شده بین یک سیستم و محیط با تغییر انرژی درونی سیستم بیان می شود.

۲. تغییرات آنتروپی با تغییرات گرمای مبادله شده تقسیم بر دمایی که در آن این تبادل دما صورت می گردد، تعیین می شود.

۳. در دمای صفر مطلق، آنتروپی بلور کامل هر ترکیب شیمیایی برابر صفر است.

۴. ممکن نیست گرما از یک منبع سرد به منبع گرم به طور خود به خود منتقل شود.