

سری سوال: یک ۱

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ - تشریعی:

تعداد سوالات: تستی: ۴۰ - تشریعی:

**عنوان درس:** شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱، کاربرد شیمی در کشاورزی  
**رشته تحصیلی/گذ درس:** فیزیک (کاربردی)، فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) - شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (تجزیه)، شیمی (شیمی آلی)، شیمی (فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی) - مهندسی (کشاورزی (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی ۱۱۱۴۰۹۲ - مهندسی کشاورزی (ماشینهای کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی مدیریت و آبادانی رستاهات (چندبخشی)، مهندسی آب × و خاک (چندبخشی)، مهندسی منابع طبیعی - محیط زیست (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی) (چندبخشی)، مهندسی اقتصاد کشاورزی (چندبخشی) ۱۱۱۴۰۹۳ - مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبیان) ۱۴۱۱۳۳۰ - مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

استفاده از ماشین حساب ساده، ماشین حساب مهندسی مجاز است

۱- میلیکلان کدامیک از موارد زیر را تعیین کرد؟

۱. جرم پروتون

۲. مقدار مطلق بار الکترون  
 $e/m$  مقدار

۳. پوزیترون ها

۴. نوترون ها

۱. الکترون ها

۲. پروتون ها

۳- انرژی یک کوانتوم نور سرخ با فرکانس  $(h = 6.627 \times 10^{-34} J.s)$

۴.  $4.96 \times 10^{-19}$

بر حسب ژول کدام است؟

$5.41 \times 10^{-20}$

۲.  $9.92 \times 10^{-19}$

۱.  $9.82 \times 10^{-20}$

۴- بنا بر نظریه فتو الکتریک افزایش فرکانس تابش بر سطح فلز کدام کمیت را افزایش می دهد؟

۱. انرژی جنبشی الکترون های منتشره

۲. شدت نور

۳. فرکانس آستانه

۳. تعداد الکترون ها

۵- بنا بر فرمول تجربی مزلی جذر فرکانس با کدام کمیت برابر است؟

۴.  $a(z-b)$

۳.  $az$

۲.  $(z-b)^2$

۱.  $z$

۶- اتم مس چند الکترون با L و m برابر صفر دارد؟

۴. ۹

۳. ۷

۲. ۸

۱. ۶

۷- انرژی نخستین یونیزاسیون چهار عنصر A,C,B,D مربوط به یک دوره تناوب از جدول به ترتیب ۱۱۴، ۲۵۶، ۷۵، ۱۵۴ کیلو کالری بر مول است. در کدام یک از آنها تمایل به جذب و نگهداری الکترون از همه بیشتر است؟

۴. B

۳. D

۲. A

۱. C

۸- کدام مولکول پارامغنتیک است؟

۴.  $O_2$

۳.  $F_2$

۲.  $C_2$

۱.  $N_2$

سری سوال: ۱ بیک

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

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ قشری: ۰

**عنوان درس:** شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱، کاربرد شیمی در کشاورزی  
و شرط تحصیلی / گذ درس: فیزیک (کاربردی)، فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) - شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (تجزیه)، شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی) - مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی - مهندسی کشاورزی (ماشینهای کشاورزی) (آب و مکانیزما) چندبخشی، مهندسی کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای (چندبخشی)، مهندسی آب و خاک (چندبخشی)، مهندسی منابع طبیعی - محیط‌زیست (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی) (چندبخشی)، مهندسی اقتصاد کشاورزی (چندبخشی) - مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) - مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

- مرتبه پیوند هر کدام مولکول ۳ است؟  $(_5B, _7N, _8O, _9F)$

$F_2$  . ۴

$N_2$  . ۳

$B_2$  . ۲

$O_2$  . ۱

- کدام مقایسه از دید مقایسه شاعاع گونه ها درست است؟  $(_{17}Cl, _3Li, _{11}Na, _8O)$

$O>O^{2-}$  . ۴

$Na<Na^+$  . ۳

$Li<Na^+$  . ۲

$Cl<Cl^-$  . ۱

- مولکول  $Ne_2$  تشکیل نمی شود زیرا مرتبه پیوند در آن ... است.  $(_{10}Ne)$

۴. هیچ کدام

.۰/۰۲ . ۳

.۰/۵ . ۲

۱. صفر

- بار قراردادی نیتروژن و هر کدام از اتمهای هیدروژن  $[NH_4]^+$  به ترتیب برای کدام گزینه است؟  $(_1H, _7N)$

۴. +۱ و صفر

۲. صفر و +۱

۱. صفر و صفر

- طول پیوند  $Cl-Cl$  برابر با  $1.98A^\circ$  است. تفاوت شعاع کووالانسی و طول پیوند کلر جندهکستروم است؟

.۰/۹۸ . ۴

.۰/۹۸ . ۳

.۰/۹۷ . ۲

.۰/۸۹ . ۱

- کدام نتیجه گیری در مورد مولکول غیر قطبی  $CO_2$  و مولکول قطبی  $SO_2$  درست است؟  $(O_{16}S)$

۱. پیوند  $C-O$  غیر قطبی و پیوند  $O-S$  قطبی است.

۲. الکترونگاتیوی کربن از الکترونگاتیوی گوگرد کمتر است.

۳. هیبریداسیون اوربیتال ها در اتم کربن از نوع  $Sp^2$  و در اتم گوگرد از نوع  $Sp$  است.

۴. مولکول  $CO_2$  خطی و مولکول  $SO_2$  زاویه دار است.

- هیبریداسیون یون  $NH_4^+$  کدام است؟  $(_1H, _7N)$

۴.  $Sp^3d$

.۳

.۲

.۱

سری سوال: ۱ بیک

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

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ قشری: ۰

**عنوان درس:** شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱، کاربرد شیمی در کشاورزی  
و شناخته تحصیلی / گذ درس: فیزیک (کاربردی)، فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) - شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (تجزیه)، شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی) - مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی - ۱۱۱۴۰۹۲ - مهندسی کشاورزی (ماشینهای کشاورزی) (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای (چندبخشی)، مهندسی آب و خاک (چندبخشی)، مهندسی منابع طبیعی - محیط‌زیست (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی) (چندبخشی)، مهندسی اقتصاد کشاورزی (چندبخشی) - ۱۱۱۴۰۹۳ - مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) - ۱۴۱۱۳۳۰ - مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

۱۶- اگر دو هسته  $d^3Sp^3$  یک جفت الکترون غیر پیوندی وجود داشته باشد، مولکول حاصل کدام شکل هندسی را خواهد داشت؟

۱. خطی

۲. دو هرمی مثلثی

۳. مسطح مثلثی

۴. چهار وجهی تغییر شکل یافته

۱۷- ممان دو قطبی مشاهده شده برای  $FBr$  در  $1/76 A^\circ$  است. درصد خصلت یونی را در  $FBr$  تعیین کنید؟

$$\text{بار الکترون} = 4.8 \times 10^{-10} esu$$

$$\text{یک دبای} = 1 \times 10^{-18} esu.cm$$

۱.  $\frac{1}{15}/\frac{3}{3}$

۲.  $\frac{2}{73}/\frac{3}{3}$

۳.  $\frac{1}{2}$

۴.  $\frac{1}{28}/\frac{4}{4}$

۱۸- سهم مکعب مرکزدار از کل تعداد اتمها چند تاست؟

۱. یونی

۲. مولکولی قطبی

۳. مولکولی غیر قطبی

۱۹- ید جامد و دی اکسید کربن، نمونه هایی از کدام بلورها هستند؟

۴. شبکه ایکس

۵. مولکولی غیر قطبی

۶. یونی

۲۰- ضریب وانت هووف،  $\lambda$ ، محلول  $100/0$  مولال کدامیک از الکتروولیت های زیر بزرگتر است؟

۱.  $NaCl$

۲.  $K_2SO_4$

۳.  $KNO_3$

۴.  $MgSO_4$

۲۱- مول از گازی در صفر درجه سانتیگراد دارای حجم ۵ لیتر می باشد. فشار آنرا بر حسب اتمسفر و میلی متر جیوه حساب کنید؟ ( $R=0.082$ )

۱.  $2atm, 760mmHg$

۲.  $10atm, 7600mmHg$

۳.  $0.1atm, 40mmHg$

۴.  $0.13atm, 99mmHg$

سری سوال: ۱ یک

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

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ قشری: ۰

**عنوان درس:** شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱، کاربرد شیمی در کشاورزی  
و شرکت تحصیلی / گذ درس: فیزیک (کاربردی)، فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) - شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (تجزیه)، شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی) - مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی - ۱۱۱۴۰۹۲ - مهندسی کشاورزی (ماشینهای کشاورزی) (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای (چندبخشی)، مهندسی آب و خاک (چندبخشی)، مهندسی منابع طبیعی - محیط‌زیست (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی) (چندبخشی)، مهندسی اقتصاد کشاورزی (چندبخشی) ۱۱۱۴۰۹۳ - مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) ۱۴۱۱۳۳۰ - مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

- ۲۲- کدام یک از گزینه‌های زیر نشان دهنده قانون بویل است؟

۱. در دمای ثابت، حجم دو برابر شود فشار هم دو برابر می‌شود.
۲. در دمای ثابت، حجم و فشار نسبت عکس دارند.
۳. در حجم ثابت، فشار و دما نسبت عکس دارند.
۴. در فشار ثابت، حجم و دما نسبت عکس دارند.

- ۲۳- کسر مولی هلیم را در هنگام ترکیب  $16/10$  گرم هلیم با  $4/10$  گرم اکسیژن به دست آورید. ( $H_e = 4, O = 16$ )

$$\frac{1}{3} . ۴$$

$$\frac{1}{4} . ۱$$

$$\frac{1}{5} . ۲$$

$$\frac{1}{6} . ۱$$

- ۲۴- اگر  $4/10$  گرم  $N_2$  و  $5/10$  گرم  $H_2$  در یک ظرف  $1$  لیتری با هم مخلوط کنیم، فشار مخلوط حاصل چقدر است؟ ( $H = 1, N = 14, C = 12, O = 16$ )

$$2.74atm . ۴$$

$$1.74atm . ۳$$

$$2.14atm . ۲$$

$$1.14atm . ۱$$

$$.81 . ۴$$

$$.0/317 . ۳$$

$$.0/427 . ۲$$

$$.317 . ۱$$

- ۲۵- تحت شرایط یکسان، سرعت مولکولی متوسط آرگون چند برابر سرعت مولکولی متوسط هلیم است؟

$$(M_{Ar} = 39.9, M_{He} = 4)$$

- ۲۶- فشار بخار تعادلی مایع‌ها به کدام عوامل بستگی دارد؟

۱. حجم ظرف و جرم مولکولی
۲. دما و نوع مایع
۳. دما و مقدار مایع
۴. نوع و مقدار مایع

- ۲۷- با کاهش و افزایش فشار خارجی، نقطه جوش مایعات چه تغییری می‌کند؟

$$۴. بالا- پایین$$

$$۳. پایین - بالا$$

$$۲. پایین - بالا$$

$$۱. بالا- بالا$$

- ۲۸- برای کدام مایع، آنتروپویی تبخیر مایع بر حسب  $Calk^{-1}mol^{-1}$  برابر ۲۱ است؟

$$CHCl_3 . ۴$$

$$C_2H_5OH . ۳$$

$$H_2O . ۲$$

$$CH_4 . ۱$$

سری سوال: ۱ یک

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

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ تشریحی: ۰

**عنوان درس:** شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱، کاربرد شیمی در کشاورزی  
**رشته تحصیلی / گذ درس:** فیزیک (کاربردی)، فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) - شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (تجزیه)، شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی) - مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی - مهندسی کشاورزی (ماشینهای کشاورزی) (چندبخشی)، مهندسی علوم کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای (چندبخشی)، مهندسی آب و خاک (چندبخشی)، مهندسی منابع طبیعی - محیط‌زیست (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی) (چندبخشی)، مهندسی اقتصاد کشاورزی (چندبخشی) - مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) - مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

۲۹- انرژی پتانسیل الکتروستاتیکی مولی در مورد هر بلوری که یونهای تشکیل دهنده آن بار الکتریکی واحد داشته باشند از کدام رابطه زیر بدهشت می‌آید؟

$$P_A = \frac{e^2}{r^2} NA \quad .4$$

$$PE = \frac{e^2}{r} NA \quad .3$$

$$P_A = -\frac{e^2}{r^2} NA \quad .3$$

$$PE = -\frac{e^2}{r} NA \quad .1$$

۳۰- کدام گزینه در مورد وجود نقص در ساختارهای بلوری نادرست است؟

۱. نقص های نقطه ای هنگامی روی می دهد که برخی از مقطله های شبکه بلور خالی باشد.
۲. نقص های خطی هنگامی روی می دهد که یک ردیفه از نقطه های شبکه جابجا شده باشد.
۳. نقص های سطحی ناشی از کامل بودن صفحه ای از نقطه های بلور است.
۴. نقص های سطحی و خطی تحت عنوان نقایص جابجایی شناخته شده اند.

۳۱- اگر مولکولهای جسم حل شده و حلال هر دو غیر قطبی یا خیلی کم قطبی باشند، نیروهای جاذبه منحصر به کدام نیرو می باشد؟

۱. الکتروستاتیک

۲. هیدروژنی

۳. لاندن

۴. یونی

ع

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

ا

ن

ا

س

ا

م

سری سوال: ۱ بیک

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

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ قشری: ۰

**عنوان درس:** شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱، کاربرد شیمی در کشاورزی  
**رشته تحصیلی/گذ درس:** فیزیک (کاربردی)، فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) -، شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (تجزیه)، شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی) - ۱۱۱۴۰۰۸ -، مهندسی کشاورزی (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی - ۱۱۱۴۰۹۲ -، مهندسی کشاورزی (ماشینهای کشاورزی) (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای (چندبخشی)، مهندسی آب و خاک (چندبخشی)، مهندسی منابع طبیعی - محیط‌زیست (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی) (چندبخشی)، مهندسی اقتصاد کشاورزی (چندبخشی) - ۱۱۱۴۰۹۳ -، مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) - ۱۴۱۱۳۳۰ -، مهندسی کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

- ۳۶ - طبق کدام قانون زیر آنتالپی برای هر واکنش شیمیایی تابع مسیر واکنش نمی باشد و مقداری ثابت است؟

۱. قانون هس

۲. قانون بویل

۳. قانون آرنیوس

۴. قانون بویل

- ۳۷ - تغییر آنتالپی واکنش  $C_2H_4(g) + H_2(g) \rightarrow C_2H_6(g)$  بر اساس آنتالپی های استاندارد تشکیل کدام گزینه می باشد؟

$$\Delta H_f^{\circ} C_2H_4(g) = 52.26 \frac{kJ}{mol}$$

$$\Delta H_f^{\circ} C_2H_6(g) = -84.68 \frac{kJ}{mol}$$

$$32.43 \frac{kJ}{mol} . ۱$$

$$32.43 \frac{kJ}{mol} . ۲$$

$$136.94 \frac{kJ}{mol} . ۲$$

$$-136.94 \frac{kJ}{mol} . ۱$$

- ۳۸ - بنا به قانون دوم ترمودینامیک، تغییر آنتروپی یک انبساط برگشت ناپذیر کدام است؟

$$\Delta S = 0 . ۲$$

$$\Delta S < 0 . ۱$$

۴. گاهی مثبت و گاهی منفی

$$\Delta S > 0 . ۳$$

- ۳۹ - کدامیک از گزینه های زیر درست است؟

۱. اگر  $\Delta G < 0$  واکنش خود به خود انجام پذیر است.

۲. اگر  $\Delta G > 0$  ، واکنش به طور خود به خود انجام نخواهد شد.

۳. برای یک واکنش،  $\Delta G$  به دما بستگی ندارد.

۴. برای یک واکنش،  $\Delta G$  به فشار بستگی دارد.

- ۴۰ - در مورد واکنش سوختن کربن  $C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$  باشد،  $\Delta G^\circ$  واکنش را در دمای  $298^\circ K$  بحسب  $\frac{kJ}{mol}$  حساب کنید.

باشد،  $\Delta G^\circ$  واکنش را در دمای  $298^\circ K$  بحسب  $\frac{kJ}{mol}$  حساب کنید.

۲۵۹ . ۴

-۱۲/۵ . ۳

-۳۹۵ . ۲

۱۲۱ . ۱

سری سوال: ۱ یک

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

تعداد سوالات: قسمتی: ۴۰ قشری: ۰

**عنوان درس:** شیمی عمومی، شیمی عمومی ۱، کاربرد شیمی در کشاورزی  
روش تحصیلی / گد درس: فیزیک (کاربردی)، فیزیک (هسته ای)، فیزیک (اتمی و مولکولی)، فیزیک (حالت جامد) - شیمی (محض)، شیمی  
کاربردی، شیمی (شیمی تجزیه)، شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی) - مهندسی  
کشاورزی (اقتصاد کشاورزی)، مهندسی کشاورزی - علوم و صنایع غذایی - ۱۱۱۴۰۹۲ - مهندسی کشاورزی (ماشینهای ک  
و مکانیزه) چندبخشی، مهندسی علوم کشاورزی (چندبخشی)، مهندسی مدیریت و آبادانی روستاهای (چندبخشی)، مهندسی آب  
و خاک (چندبخشی)، مهندسی منابع طبیعی - محیط‌زیست (چندبخشی)، مهندسی کشاورزی (علوم دامی) (چندبخشی)، مهندسی  
اقتصاد کشاورزی (چندبخشی) - ۱۱۱۴۰۹۳ - مهندسی منابع طبیعی شیلات (تکثیر و پرورش آبزیان) - ۱۴۱۱۳۳۰ - مهندسی  
کشاورزی - ترویج و آموزش کشاورزی ۱۴۱۱۳۳۲

www.Sanjesh3.com