

زمان آزمون: تستی: ۶ تیری: ۶ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کد سری سوال: یک (۱)

نام درس: طیف سنجی مولکولی
رشته تحصیلی: گذ درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۳۹

امام علی^(ع): شرافت به خود و ادب است نه به دارایی و نژاد.

۱. طول موج تابشی که در یک جهش طیفی جذب می‌شود، ۱۰ میکرومتر است، فرکانس، عدد موج و انرژی این جهش عبارتند از:

الف. $1/99 \times 10^{-3} \text{ Hz}$, 1000 cm^{-1} , $3 \times 10^{13} \text{ J}$

ب. $1/99 \times 10^{-4} \text{ Hz}$, 10000 cm^{-1} , $3 \times 10^{11} \text{ J}$

ج. $1/99 \times 10^{-13} \text{ Hz}$, 5000 cm^{-1} , $3 \times 10^{16} \text{ J}$

د. $1/99 \times 10^{-3} \text{ Hz}$, 50000 cm^{-1} , $3 \times 10^{17} \text{ J}$

۲. میزان نشر خودبه خود نسبت به نشر القایی متناسب با توان چندم \bar{V} است؟

۴. د

۳. ج

۲. ب

الف. ۱

۳. پهن شدگی طبیعی خطوط طیفی در کدامیک از حالت‌های زیر بیشتر است؟

د. در تمام موارد یکسان است.

الف. حالت چرخشی

ب. حالت الکترونی

ج. حالت ارتعاشی

۴. کدام رابطه برای ممان‌های اینرسی یک چرخنده متقارن دیسکی درست است؟

$$I_c = I_b > I_a = 0$$

$$I_c = I_b > I_a$$

$$I_c > I_b = I_a$$

$$I_c = I_b = I_a$$

۵. اگر اولین خط طیف ریز موج (چرخشی) مولکول صلب CCl_3F در $1/22 \text{ cm}^{-1}$ تشکیل شود خط سوم آن در چه عدد موجی تشکیل می‌شود؟

د. $1/66 \text{ cm}^{-1}$

ج. $1/55 \text{ cm}^{-1}$

ب. $1/44 \text{ cm}^{-1}$

الف. $1/33 \text{ cm}^{-1}$

۶. درین مولکول‌های (استیلن) کدام یک طیف چرخشی ارایه می‌دهد؟

د. C_2H_4

ب. NF_3

ج. CS_2

الف. H_2

۷. ثابت چرخشی تعادلی مولکول HF برابر $1/40 \text{ cm}^{-1}$ است ثابت چرخشی تعادلی مولکول DF برابر است با:

د. $1/40 \text{ cm}^{-1}$

ج. $1/35 \text{ cm}^{-1}$

ب. $1/20 \text{ cm}^{-1}$

الف. $1/25 \text{ cm}^{-1}$

۸. در طیف سنجی چرخشی یک مولکول دو اتمی غیر صلب از رسم $\frac{\bar{V}}{J+1}$ (J+1) مقدار شبیب و عرض از مبدأ عبارتند از (به ترتیب از راست به چپ):

د. $2\text{B}, 4\text{D}$

ج. $4\text{D}, -2\text{B}$

ب. $4\text{B}, -4\text{D}$

الف. $-4\text{D}, 2\text{B}$

۹. در حضور یک میدان الکتریکی هر تراز چرخشی به چند مؤلفه شکافته می‌شود؟

۲J + ۱

J + ۱

J

الف. J

۱۰. تبھگنی (درجه چند حالتی) تراز سوم یک مولکول فرفره کروی کدام است؟

۲۵

۱۵

۱۰

الف. ۵

۱۱. در طیف سنجی چرخشی رامان، فاصله بین خطوط استوکس، فاصله بین اولین خط استوکس و خط ریلی، فاصله بین اولین خط استوکس و اولین خط آنتی استوکس به ترتیب از راست به چپ کدامند:

۱۲B, ۶B, ۶B

۱۲B, ۶B, ۴B

۸B, ۴B, ۴B

۱۲B, ۴B, ۶B

الف. ۶B, ۶B, ۶B

ج. ۶B, ۴B, ۴B

ب. ۴B, ۴B, ۶B

الف. ۴B, ۶B, ۶B

۸B

۶B

۴B

الف. ۴B

۱۲. در طیف چرخشی رامان O_2^+ (با اسپین هسته = ۱) فاصله خطوط استوکس چقدر است؟۱۲. در طیف چرخشی رامان O_2^+ (با اسپین هسته = ۱) فاصله خطوط استوکس چقدر است؟

۱۳. اگر فاصله بین دو تراز ارتعاشی از مرتبه $\frac{J}{\text{مولکول}} = ۷$ باشد، در دمای $C = ۲۵^\circ$ نسبت تعداد مولکول‌ها در تراز $= ۷$ به تعداد آنها در تراز $= ۵$ به کدام عدد نزدیکتر است؟

۰/۰۵۲

۰/۰۸

۰/۰۰۸

الف. ۰/۰۰۲

۱۴. کدام عبارت درست نیست؟

الف. شدت‌های ارتعاشی رامان در مقایسه با شدت‌های مادون قرمز حساسیت بیشتری به محیط مولکول دارند.

ب. شدت خطوط استوکس از آنتی استوکس در طیف سنجی ارتعاشی رامان بیشتر است.

ج. شدت جهش‌ها در طیف سنجی ارتعاشی رامان متناسب با $\left(\frac{d\alpha}{dq}\right)$ است.د. طی جهش استوکس رامان مولکول ممکن است به تراز $= ۷$ برگردد.

۱۵. وجود ناهمانگی الکتریکی روی کدام حالت طیفی اثر دارد؟

الف. فاصله بین ترازهای انرژی را تغییر می‌دهد.

ب. شدت نوارهای اصلی را افزایش می‌دهد.

ج. بر طیف الکترونی اثر دارد.

د. جهش‌های فرعی ارتعاشی (اورتن) در طیف سنجی مادون قرمز و رامان را فعال می‌سازد.

زمان آزمون: تستی: ۶۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کد سری سوال: یک (۱)

نام درس: طیف سنجی مولکولی
رشته تحصیلی: گذ درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۳۹

۱۶. نوار اصلی (Fundamental) جذب زیر قرمز پیوند $N-H$ بطور تقریبی در 3300cm^{-1} تشکیل می‌شود. نوار اصلی جذب زیر قرمز $N-D$ بطور تقریبی در چه عددی تشکیل می‌شود؟

۳۰۵۰ cm^{-1} ۲۹۹۵ cm^{-1} ۲۳۳۰ cm^{-1} ۲۱۰۰ cm^{-1}

۱۷. برای یک مولکول دو اتمی $\text{X}_e \text{W}_e = 536/\text{cm}^{-1}$, $w_e = 536/\text{cm}^{-1}$ جهش جذب اولین اورتن برابر است با:

۱۵۶۲/۳۴

۱۰۴۹/۳۲

۷۸۱/۱۷

۵۲۸/۴۴

۱۸. اگر ارتعاش‌های یک پیوند به وسیله تابع پتانسیل مورس $U = D_e [1 - e^{-aq}]$ توصیف شود ثابت نیروی پیوند برابر است با:

 aD_e raD_e ra^3D_e a^3D_e

۱۹. اگر w_e یک مولکول دو اتمی 230cm^{-1} و ثابت ناهماهنگی آن $2/5\text{cm}^{-1}$ باشد، حداقل عدد کوانتموی ارتعاشی این مولکول به کدام عدد نزدیکتر است؟

۴۵

۳۵

۲۵

۱۵

۲۰. قاعده انتخاب در طیف سنجی چرخشی ارتعاش، طیف‌های مادون قرمز چرخدنده‌های متقارن کدام است؟ (در نوارهای موازی) $(K \neq 0) \Delta K = 0, \Delta J = 0, \Delta v = \pm 1$

الف. $\Delta K = \pm 1, \Delta J = \pm 1, \Delta v = \pm 1$ ج. $1, \Delta K = 0, \Delta J = \pm 1, \Delta v = 0, \pm 1$ د. $\Delta K = \pm 1, \Delta J = 0, \pm 1, \Delta v = \pm 1$

۲۱. در طیف سنجی ارتعاشی مولکول دو اتمی، استخلاف ایزوتوپی در کدام مورد تأثیری ندارد؟

د. D_0 D_e

ب. انرژی نقطه صفر

الف. w_e

۲۲. کدام انتقال الکترونی زیر مجاز است؟

 $4f \leftrightarrow 3d$ $3p \leftrightarrow 5f$ $3s \leftrightarrow 5s$ الف. $3s \leftrightarrow 3d$

۲۳. نسبت ممان مغناطیسی به اندازه حرکت زاویه‌ای، برای حرکت اسپینی به طور تقریبی نسبت به حرکت اوربیتالی چند برابر است؟

د. ۳

 $\frac{1}{3}$

ب. ۲

الف. $\frac{1}{2}$

زمان آزمون: تستی: ۶۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

۱) سری سوال: یک (۱)

نام درس: طیف سنجی مولکولی
رشته تحصیلی: گذ درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۳۹

۲۴. ضریب g لانده(شگافتگی لانده) در جمله طیفی P کدام است؟د. $\frac{2}{3}$

ج. ۲

ب. $\frac{1}{2}$

الف. ۱

۲۵. جمله طیفی آرایش d^1 کدام است؟د. ۱D $\frac{3}{2}, \frac{5}{2}$ ج. ۱D $\frac{3}{2}, \frac{5}{2}$ ب. ۲D $\frac{3}{2}, \frac{5}{2}$ الف. ۲D $\frac{1}{2}, \frac{3}{2}$ ۲۶. جمله طیفی مطابق با حالت پایه آرایش p^3 (دو الکترون همارز) کدام است؟د. 3P_1 ج. 3P_0 ب. 3P_1 الف. 3P_0

سؤالات تشریحی

۱. پهن شدگی داپلری $\Delta\nu$ را برای جهش‌های HCN در دمای C^{25} در نواحی جهش‌های چرخشی (${}^1\text{cm}^{-1}$) ، جهش‌های ارتعاشی (${}^{1500}\text{cm}^{-1}$) و جهش‌های الکترونی (${}^{60000}\text{cm}^{-1}$)، بر حسب هرتز حساب کنید. (۱/۲۵ نمره)

۲. اگر فاصله دو خط متواالی در طیف چرخشی یون CN برابر ${}^{1/3}{}^{134}\text{cm}^{-1}$ باشد، طول پیوند را در این یون محاسبه کنید. محل چهار خط اول در طیف چرخشی این مولکول را پیش‌بینی کنید. مقدار J_{\max} را برای یون در دمای C^{25} محاسبه کنید. (۱/۲۵ نمره)

۳. طیف چرخشی ${}^{79}\text{Br}^{19}\text{F}$ مولکول مشکل از یک سری خطوط با فاصله ${}^{1/71}{}^{1433}\text{cm}^{-1}$ است جهش $J=10 \rightarrow J=9$ با چه عدد موجی تطبیق می‌کند. تعداد چرخش‌ها در ثانیه را برای مولکول BrF در حالت $J=1$ و $J=10$ محاسبه کنید. (۱/۲۵ نمره)

۴. جهش اصلی و اولین جهش فرعی در $\text{O}^{16}\text{N}^{14}$ به ترتیب در ${}^{1/6}{}^{1876}\text{cm}^{-1}$ و ${}^{1/2}{}^{3724}\text{cm}^{-1}$ متمرکز است. فرکانس ارتعاشی تعادلی، ثابت ناهماهنگی، انرژی نقطه صفر و ثابت نیروی مولکول را محاسبه کنید. (۱/۲۵ نمره)

زمان آزمون: تستی: ۶۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کد سری سؤال: یک (۱)

نام درس: طیف سنجی مولکولی
رشته تحصیلی: گذ درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۳۹

۵. در طیف ارتعاشی- چرخشی یک مولکول دو اتمی (I) $R(I)$ در cm^{-1} ۴۰۹۶ و $P(I)$ در cm^{-1} ۴۲۱۸ رخ می‌دهد. ثابت چرخشی بر حسب cm^{-1} و \bar{v} را محاسبه کنید. (ثابت چرخشی در تراز بالاتر و پائین‌تر را مساوی فرض کنید). (۱/۲۵ نمره)

۶. دیاگرامی ترسیم کنید که شکافته شدن جهش $I \rightarrow D$ را در حضور یک میدان مغناطیسی نشان دهد. محل جهش‌ها را بر حسب فرکانس لارمور تعیین کنید. (۱/۲۵ نمره)

ثابت‌های مورد نیاز

$$h = 6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}$$

$$k = 1.38 \times 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$$

$$C = 3 \times 10^1 \text{ cm.s}^{-1}$$

$$N_0 = 6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$M_C = 12 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M_H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M_N = 14 \text{ g.mol}^{-1}$$