

استان:

تعداد سوالات: تست: ۲۶ تشریحی: ۶
زمان آزمون: تست: ۰۰ تشریحی: ۰۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد

نام درس: طیف سنجی مولکولی

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۳۹

استفاده از ماشین حساب مجاز است. منبع: طیف سنجی مولکولی (آزمایشی)

کد سوی سوال: یک (۱)

پیامبر اعظم (ص): روزه سپر آتش جهنم است.

۱. طول موج فوتونی با انرژی $J = 1.0 \times 10^{-19} \text{ eV}$ برابر است با:

$$(h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ Js} \quad c = 2.99792 \times 10^8 \text{ ms}^{-1})$$

الف. 2.00 Å ب. $2.00 \text{ / } 8512 \text{ Å}$ ج. $2.00 \text{ / } 73 \text{ Å}$ د. $2.00 \text{ / } 6512 \text{ Å}$

۲. طیف سنجی در تابعیه هادون قرمز به جهش بین کدام ترازهای انرژی مربوط می گردد؟

الف. اسپین الکترون ب. چرخشی مولکولی ج. ارتعاشی مولکولی د. اوربیتال های اتمی

۳. کدام یک از روابط زیر م شأن دهنده نشر لیزی است؟

الف. $M \rightarrow M^* + hc\bar{V}$ ب. $M + hc\bar{V} \rightarrow M^*$

ج. $M^* \rightarrow M + hc\bar{V}$ د. $M \rightarrow M + hc\bar{V}$

۴. واپستگی فرکانس به سرعت اتم یا مولکول موج ایجاد کدام پهن شدگی در خطوط طیفی می گردد؟

الف. طبیعی ب. داپلر ج. فشاری د. پنهان شدگی

۵. استفاده از پرتوهای اتمی یا مولکولی نفوذ کننده موجب کاهش کدام پکیز موارد زیر می گردد؟

الف. پنهان شدگی طبیعی و داپلر ب. پنهان شدگی داپلر و فشاری

ج. پنهان شدگی طبیعی و داپلر و فشاری

۶. در ساخت لیزها از کدام پدیده استفاده می شود؟

الف. جذب تهییجی ب. جذب خود به خودی ج. نشر تهییجی

۷. در یک مولکول دو اتمی با طول پیوند ۲ ممان های اینرسی عبارتند از:

الف. $I_a = \mu r^2, I_b = I_c = 0$ ب. $I_a = 0, I_b = I_c = \mu r^2$

ج. $I_a = I_b = I_c = \mu r^2$ د. $I_a = I_b = I_c = 0$

۸. جهش های چرخشی در کدام یک از مولکول های زیر مجاز می باشد؟

الف. $S = C = S$ ب. $H - C \equiv C - H$

ج. $O = C = S$ د. $Cl - Cl$

۹. ثابت چرخشی در یون CN^+ عبارت است از $1/567 \text{ cm}^{-1}$, $B = 1/567 \text{ cm}^{-1}$, فاصله دو خط متواالی در طیف چرخشی آن چیست؟

الف. $6/267 \text{ cm}^{-1}$ ب. $4/701 \text{ cm}^{-1}$ ج. $2/134 \text{ cm}^{-1}$ د. $1/567 \text{ cm}^{-1}$

۱۰. قاعده انتخاب در جهش های چرخشی چرخدنده های متقابن دوکی و دیسکی عبارتند از :

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

۱۱. اگر S_D و S_H به ترتیب فاصله خطوط متواالی طیف چرخشی در مولکول های ND_3 و NH_3 باشند، آنگاه:

$$\frac{S_D}{S_H} = \frac{m_H}{m_D} \quad \frac{S_D}{S_H} = \frac{(I_B)_D}{(I_B)_H} \quad \frac{S_D}{S_H} = 1 \quad \frac{S_D}{S_H} = \frac{(I_B)_H}{(I_B)_D}$$

تعداد سوالات: تست: ۲۶ تشریحی: ۶
زمان آزمون: تست: ۰۰ تشریحی: ۰۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد

نام درس: طیف سنجی مولکولی

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۳۹

گذ سوی سوال: یک (۱) منبع: طیف سنجی مولکولی (آزمایش)

۱۲. در طیف سنجی رامان چرخشی جهش هایی با $\Delta J = 0$ با کدام گزینه مطابقت دارد؟

الف. جهش های استوکس

ج. این جهش ها غیر مجازند

د. پراکندگی ریلی

۱۳. فاصله اولین خط استوکس و آنتی استوکس در طیف رامان چرخشی کدام است؟

د. $4B_0$ ب. $2B_0$ ج. $4B_0$

۱۴. مولکول HCl جهش $1 \rightarrow 0$ ترازهای ارتعاشی چه مقدار انرژی نیاز دارد؟

$(k = 5/16 \times 10^{-2} N.m^{-1}$ و $\mu = 1/627 \times 10^{-34} Kg$ و $h = 6/62 \times 10^{-34} Js$)

الف. $J = 9/92 \times 10^{-18}$ ب. $J = 9/92 \times 10^{-19}$ ج. $J = 5/92 \times 10^{-19}$

۱۵. رابطه تقریبی انرژی تفکیک D_e و ثابت ناهمافتنگی کدام است؟

$$D_e = \frac{\omega_e^2}{4\omega_e x_e} \quad \text{د.} \quad D_e = \frac{\omega_e^2}{4\omega_e^2} \quad \text{ب.} \quad D_e = \frac{\omega_e}{\omega_e x_e} \quad \text{الف.} \quad D_e = \frac{\omega_e}{2\omega_e x_e} \quad \text{ج.}$$

۱۶. درتابع پتانسیل مورس $U = D_e [1 - \exp(-aq)]^2$ ثابت شرو و برابر است با:

د. $2a^2 D_e^2$ ب. $2aD_e$ ج. $2a^2 D_e$

۱۷. در جهش ارتعاش- چرخش $1 \rightarrow 0$: v و $2 \rightarrow 1$: J در کلم شاخه او طیف ارتعاش- چرخش قرار دارد؟

الف. P ب. Q ج. R

۱۸. با توجه به اینکه $G(v_i) = \omega_i \left(v_i + \frac{d_i}{2} \right)$ است کدام یک از عبارات زیر بیانگر ترم ارتعاشی شیوه خمی در مولکول CO_2 می باشد؟

$$G(v_2) = \omega_i \left(v_i + \frac{3}{2} \right) \quad \text{ب.} \quad G(v_2) = \omega_i \left(v_i + \frac{1}{2} \right) \quad \text{الف.}$$

$$G(v_2) = \omega_i \left(v_i + \frac{2}{2} \right) \quad \text{د.} \quad G(v_2) = \omega_i \left(v_i + \frac{4}{2} \right) \quad \text{ج.}$$

۱۹. از دیدگاه مکانیک کوانتومی ارتعاشات وارونگی در مولکول هایی نظیر NH_3 به چه صورت است؟

الف. امکان پذیر نیست.

ب. نیاز به غلبه بر سد انرژی دارد.

ج. پدیده تولی زدن نفوذ بر سد مجاز می کند.

د. انرژی لازم باید از مکانیک کلاسیک محاسبه گردد.

۲۰. ψ_{nlm} در غیاب میدان الکتریکی و مغناطیسی چند حالتی است؟

الف. ۲۱+۱ ب. $(2l+1)$ ج. $(2l+1)$

د. ۱

۲۱+۱

۲۱. در جفت شدن راسل - ساندرز:

الف. انرژی برهم کنش اسپین - اربیت به مراتب از دافعه بین الکترون ها بزرگتر است.

ب. انرژی دافعه بین الکترون ها به مراتب از برهم کنش اسپین - اربیت بزرگتر است.

ج. انرژی دافعه بین الکترون ها و برهم کنش اسپین - اربیت برابرند.

د. انرژی دافعه بین الکترون ها صفر است.

استان:

تعداد سوالات: تست: ۲۶ تشریحی: ۶
زمان آزمون: تست: ۰۰:۰۰ تشریحی: ۰۰:۰۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد

نام درس: طیف سنجی مولکولی

رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی - ۱۱۱۴۰۳۹

گذ سوی سوال: یک (۱) استفاده از: ماشین حساب مجاز است. منبع: طیف سنجی مولکولی (آزمایش)

۲۲. عدد کوانتمی اسپین در جمله D^5 کدام است؟

- الف. ۱/۵ ب. ۰/۵ ج. ۲

۲۳. جملات D^3 و D^1 مربوط به کدام آرایش است؟

- الف. 1S ب. 1P ج. 1d

۲۴. در آمایش NF_3 کدام جمله دارای پایین ترین انرژی است؟

- الف. $^1D, ^1S$ ب. 1S ج. 3P

۲۵. جهش های ΔE در اتم لیتیم مربوط به کدام سری است؟

- الف. سری اصلی ب. سری تیز ج. سری پهن

۲۶. طبق قواعد انتخاب کدام یک لازم جهش های زیر مجازند؟

- الف. $^2P_{1/2} \rightarrow ^2F_{1/2}$ ب. $^2P_{1/2} \rightarrow ^2D_{5/2}$ ج. $^2P_{1/2} \rightarrow ^2P_{3/2}$

سوالات تشریحی:

۱. $J = J_{\max}$ را که منجر به پرشدت ترین خط طیفی می شود را در جهش های چرخشی بدست آورید. (۱ نمره)

۲. ترازهای چرخشی مولکول NF_3 ، یک مولکول فرفره ای متقارن دیسکی، با $\text{cm}^{-1} = ۰.۷۴۵۸$ ، $B = ۰.۱۹۴۸$ ، $C = ۰.۱۹۴۸$ cm⁻¹، را روی یک دیاگرام نشان دهید (۰ تا ۳) و انرژی ترازهای مربوط $= J$ را محاسبه نمایید. (۱/۵ نمره)

۳. شدت خطوط طیفی در طیف چرخشی رامان N_2^{15} به طور تناوبی به نسبت ۳:۱ تغییر می کند. این پدیده چیست؟ (۱/۵ نمره)

۴. الف) اگر فاصله دو تراز انرژی ارتعاشی از مرتبه ^{10}J molecule باشد، ثابت کنید در دمای ۰°C درجه سانتی گراد کمتر از یک درصد مولکول ها در تراز $= 7$ هستند. (۰/۵ نمره)

ب) نوار هایی با $\lambda = 7$ را چه می نامند؟ چرا؟ (۰/۵ نمره)

۵. اعداد موجی ارتعاشی در مولکول آب $^{10}O_2$ و $^{18}O_2$ می باشند. محل جهش های ترکیبی

(۰/۰۰، ۰/۰۰، ۰/۰۰، ۰/۰۰، ۰/۰۰) را بدست آورید. (از ناهماهمنگی ها چشم پوشی کنید) (۱ نمره)

۶. جملات طیفی حاصل از جفت شدن دو الکترون در آرایش 3P را بدست آورید. (۱/۵ نمره)