

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: تستی: ۶۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: اسپکتروسکوپی

رشته تحصیلی و کد درس: فیزیک (اتمی: ۱۱۱۳۰۶۳)

--

کد سری سوال: یک (۱)

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

امام علی^(ع): برتری مردم به یکدیگر، به دانشها و خرد هاست؛ نه به ثروت ها و تبارها.

۱. طیف سنجی چه اطلاعاتی در مورد ماده می دهد؟

د. طول موج تشیدی ماده

ج. ساختمان ماده

ب. جرم مولکولی ماده

الف. دمای ماده

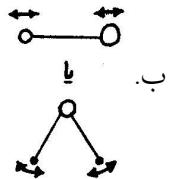
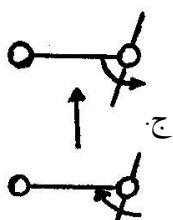
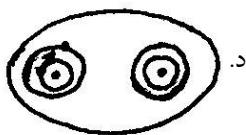
د. جمعیت حالتها

ج. مقدار ماده

ب. احتمال جهش

الف. دمای ماده

۳. کدامیک از اشکال زیر نواحی طیف زیر قرمز را نشان می دهد؟

الف. $O \rightarrow O$

۴. کلیه مولکولهایی که دارای ممکن دوقطبی دائمی هستند، در کدام ناحیه طیفی فعالند؟

د. فرا بنفس

ج. زیر قرمز

ب. قابل رویت

الف. ریز موج

د. H_2O ج. OCS ب. Cl_2 الف. H_2

۶. در جهش‌های با فرکانس زیاد :

الف. نشر تهییجی محتمل‌تر است.

ب. احتمال نشر خود به خودی و تهییجی برابر است.

ج. نشر خود به خودی محتمل‌تر است.

د. احتمال نشر بستگی به فرکانس تابش تهییج کننده ندارد.

۷. کدام عبارت در مورد قدرت تفکیک طیف سنجی‌های زیر صحیح است؟

الف. طیف سنج توری کمتر از طیف سنج منشوری است.

ب. طیف سنج منشوری بیشتر از تبدیل فوریه است.

د. تبدیل فوریه از طیف سنج منشوری و توری بیشتر است.

ج. طیف سنج توری بیشتر از تبدیل فوریه است.

۸. کدامیک از مولکولهای زیر فرفره‌ای نامتقارن است؟

د. ClH ج. CH_4 ب. CH_3F الف. H_2O ۹. شدت خطوط طیف با افزایش J

ب. ابتدا کاهش و سپس افزایش می‌یابد.

الف. افزایش می‌یابد.

د. کاهش می‌یابد.

ج. ابتدا افزایش و سپس کاهش می‌یابد.

۱۰. فرکانس ارتعاشی پیوندی cm^{-1} و ثابت چرخش cm^{-1} است. ثابت انحراف گریز از مرکزی برابر است با :
- الف. $cm^{-1} \times 10^{-3}$ ب. $cm^{-1} \times 10^{-8}$ ج. $cm^{-1} \times 10^{-14}$ د. $cm^{-1} \times 10^{-2/5}$

۱۱. برای مولکول‌های فرفره‌ای متقارن که در میدان خارجی E قرار دارند، جابجایی خط طیف مناسب است با :

د. $|E|^4$ ج. $|E|^3$ ب. $|E|^2$ الف. $|E|$

۱۲. پر شدت‌ترین طیف ارتعاشی در کجا تشکیل می‌گردد؟

د. $\overline{\omega_e}(1 - 2\chi_e)$ ج. $\overline{3\omega_e}(1 - 4\chi_e)$ ب. $\overline{2\omega_e}(1 - 2\chi_e)$ الف. $\frac{1}{2}\overline{\omega_e}(1 - \chi_e)$

۱۳. طیف ارتعاشی تنها برای مولکول‌های دو اتمی با هسته‌های ناجور قابل مشاهده می‌باشد، زیرا:

الف. ممکن دو قطبی مولکوهای هم هسته موازی امتداد ارتعاش می‌باشند.

ب. ممکن دو قطبی مولکوهای هم هسته عمود بر امتداد ارتعاش می‌باشند.

ج. مولکول‌های هم هسته فاقد ممکن دو قطبی می‌باشند.

د. مولکول‌های هم هسته دارای ممکن دو قطبی بزرگی می‌باشند.

۱۴. چند شیوه عادی ارتعاشی برای مولکول خطی CSO امکان دارد؟

د. ۱ ج. ۲ ب. ۴ الف. ۳

۱۵. مولکول‌های H_2 و O_2 دارای کدام طیف می‌باشند؟

الف. ریز موج و رامان ب. زیر قرمز و ریز موج ج. فقط رامان د. زیر قرمز، ریز موج و رامان

۱۶. قواعد انتخاب در طیف چرخش رامان مولکول‌های خطی عبارتند از :

د. $\Delta J = \pm 1$ ج. $\Delta J = 0, \pm 2$ ب. $\Delta J = \pm 2$ الف. $\Delta J = 0, \pm 1$

۱۷. فعالیت ارتعاشی مولکول ۴ اتمی متقارن مسطح به صورت کششی متقارن :

الف. در هر دو طیف رامان و زیر قرمز قوی و فعال است.

ب. در رامان غیرفعال و در زیر قرمز قوی و فعال است.

د. در رامان قوی و فعال و در زیر قرمز غیرفعال است.

ج. در رامان غیرفعال و در زیر قرمز غیرفعال است.

۱۸. کدامیک از روابط زیر مربوط به جهش‌های الکترون است که سری لیمن را تشکیل می‌دهد؟

ب. $\bar{V} = R(\frac{1}{4} - \frac{1}{n'^2}) cm^{-1}$

الف. $\bar{V} = R(\frac{1}{2} - \frac{1}{n'^2}) cm^{-1}$

د. $\bar{V} = (R - \frac{R}{n'^2}) cm^{-1}$

ج. $\bar{V} = (R - \frac{R}{4n'^2}) cm^{-1}$

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کد سری سوال: یک (۱)

۱۹. در مورد اتم هیدروژن، هر گاه $l = 1$ باشد، حالت‌های ایجاد شده کدام است؟

د. ${}^1P_{\frac{1}{2}}, {}^1P_{\frac{3}{2}}$

ج. ${}^1P_{\frac{1}{2}}, {}^3P_{\frac{3}{2}}$

ب. ${}^3P_{\frac{1}{2}}, {}^1P_{\frac{3}{2}}$

الف. ${}^3P_{\frac{1}{2}}, {}^3P_{\frac{3}{2}}$

۲۰. نقط تقریب بورن - اپنهایمر در طیف، با افزایش قدر مطلق m به چه صورت ظاهر می‌شود؟الف. فقط خطوط چرخشی شاخه R بازتر می‌شود.ب. فقط خطوط چرخشی شاخه P متراکم‌تر می‌شود.ج. خطوط چرخشی شاخه R بازتر و خطوط شاخه‌ای P متراکم‌تر می‌شود.د. خطوط چرخشی شاخه R متراکم‌تر و خطوط شاخه‌ای P بازتر می‌شود.

سوالات تشریحی

بارم هر سؤال ۱/۷۵ نمره می‌باشد.

۱. طیف چرخشی مولکول $Br^{19}F^{79}$ متشکل از یکسری خطوط است که فاصله آنها cm^{-1} ۱۴۳۳ / ۷۱ ۰ / ۵۰ می‌باشد.الف. ثابت چرخش B و از آنجا

ب. ممان اینرسی و طول پیوند این مولکول را حساب کنید.

ج. کدام جهش منجر به پر شدت‌ترین خط طیفی در درجه حرارت K^{350} می‌شود؟۲. مولکول AB_2 دارای طیف‌های زیر قرمز و رامان به شرح زیر است:

رامان	زیر قرمز	cm^{-1}
-	عمودی، بسیار قوی	۳۷۵۶
قوی، موازی، قطبی شده	موازی، قوی	۳۶۱۲
-	موازی، بسیار قوی	۱۵۹۵

ساختر ظرفی چرخشی نوارهای زیر قرمز پیچیده بوده و مشخصات PQR و PR ساده را از خود نشان نمی‌دهد.

به سؤالات زیر پاسخ دهید:

الف. در مورد ساختار این مولکول به صورت مختصر توضیح دهید.

ب. نوع مولکول را مشخص کنید.

ج. خطوط مشاهده شده به ترتیب مربوط به چه نوع ارتعاشات مولکولی است؟

استان:

تعداد سوالات: سنتی: ۲۰ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: سنتی: ۶۰ دقیقه تشریحی: ۶۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: اسپکتروسکوپی

رشته تحصیلی و کد درس: فیزیک (اتمی: ۱۱۱۳۰۶۳)

--

مجاز است.

استفاده از ماشین حساب

کد سری سوال: یک (۱)

۳. ترازهای انرژی چرخشی و طیف چرخشی را مان یک مولکول دو اتمی را رسم نمایید. روی شکل، خطوط استوکس و آتنی استوکس را ضمن توضیح نشان دهید. فاصله خطوط طیفها را بر حسب ثابت چرخش مشخص نمایید. (۵ خط طیف کافی است).

۴. الف. طول موج دو خط جذبی سری لیمن اتم هیدروژن را بر حسب nm بیابید. این طول موج‌ها در چه ناحیه طیفی واقع می‌باشند؟

ب. انرژی یونیزاسیون اتم هیدروژن را بر حسب الکترون ولت محاسبه کنید.

کمیت‌های ثابت مورد نیاز:

$$R = ۱۰۹۶۷۷ / ۵۸۱ \text{ cm}^{-1}$$

$$K = ۱ / ۳۸۱ \times ۱۰^{-۴۳} \text{ J} \cdot \text{K}^{-1}$$

$$h = ۶,۶۲۶ \times ۱۰^{-۳۴} \text{ J} \cdot \text{s}$$

$$u = ۱ / ۶۶۱ \times ۱۰^{-۴۷} \text{ kg}$$

$$c = ۳ \times ۱۰^۱۰ \frac{\text{cm}}{\text{s}}$$