

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴

زمان آزمون: تستی: ۴۰ تشریحی: ۵۰ دقیقه

آزمون نمره منفی دارد  ندارد

نام درس: اسپکتروسکوپی

رشته تحصیلی / گذ دوس: فیزیک (تمی) - ۱۱۱۳۰۶۳

Kend سوی سوال: یک (۱) استفاده از: ماشین حساب مجاز است. منع: --

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

۱. در طیف سنجی امواج الکترومغناطیس کدامیک از کمیت های زیر را اندازه گیری می کند؟

د. طول موج

ج. عدد موجی

الف. دامنه

۲. کدامیک از  طیفی زیر دارای فرکانس بیشتری است؟

د. ناحیه رادیویی

ج. ناحیه مرئی

ب. ناحیه ریز موج

۳. کدام جمله صحیح نیست؟

الف. مقدار B برای مولکولهای چند اتمی بیشتر از مولکولهای دو اتمی است.

ب. خطوط طیف مولکولهای دو اتمی بازتر از مولکولهای چند اتمی است.

ج. مقدار B برای مولکولهای چند اتمی کمتر از مولکولهای دو اتمی است.

د. مولکول O<sup>16</sup> در زیر موج فعال نیست.

۴. قواعد انتخاب برای مولکولهای فرفره ای متقارن کدام است؟

$\Delta J = 0, \Delta k = 0$

الف.  $\Delta J = 0, \pm 1, \Delta k = 0$

$\Delta J = \pm 1, \Delta k = 0, \pm 1$

ج.  $\Delta J = \pm 1, \Delta k = 0$

۵. کدام جمله صحیح است؟

الف. اگر مولکولی دارای مرکز تقارن باشد در این صورت ارتعاشاتی که در رامان فعالند در زیر قرمز نیز فعالند.

ب. اگر مولکولی دارای مرکز تقارن باشد در این صورت ارتعاشاتی که در زیر قرمز فعالند رامان غیرفعالند.

ج. چنانچه مولکولی مرکز تقارن نداشته باشد آنگاه برخی از ارتعاشات آن (ولی نه لزوماً همه آنها) ممکن است در رامان فعال و در زیر قرمز غیرفعال باشند.

د. چنانچه مولکولی مرکز تقارن نداشته باشد آنگاه برخی از ارتعاشات آن (ولی نه لزوماً همه آنها) ممکن است در زیر قرمز فعال و در رامان غیرفعال باشند.

۶. کدام جمله صحیح نیست؟

الف. مولکول HCl دارای ممکن دو خطی دائمی است لذا در زیر موج فعال است.

ب. مولکول H<sub>2</sub> دارای ممکن دو قطبی دائمی نیست اما در زیر قرمز فعال است.

ج. مولکول O<sub>2</sub> در ریز موج فعال نیست اما در رامان فعال است.

د. مولکول H<sub>2</sub>O در ریز موج، زیر قرمز و رامان فعال است.

۷. مولکولهای CH<sub>3</sub>F و OCS به ترتیب:

ب. فرفره ای نامتقارن و خطی می باشند.

الف. فرفره ای متقارن و نامتقارن می باشند.

د. فرفره ای متقارن و خطی می باشند.

ج. خطی و فرفره ای متقارن می باشند.

استان:

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴  
زمان آزمون: تستی: ۴۰ تشریحی: ۵۰ دقیقه  
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: اسپکتروسکوپی

رشته تحصیلی / گذ دوس: فیزیک (اتمی) - ۱۱۱۳۰۶۳

۱۳ سوی سوالنیک (۱)

استفاده افزایش حساب مجاز است. منع:

د. سری برآخت

ج. سری پاشن

ب. سری بالمر

الف. سری لیمن

۹. کدامیک از روابط زیر سری پاشن را تشکیل می دهد؟

$$v = R \left[ \frac{1}{9} - \frac{1}{n''^2} \right]$$

$$v = R \left[ \frac{1}{4} - \frac{1}{n''^2} \right]$$

$$v = R \left[ \frac{1}{16} - \frac{1}{n''^2} \right]$$

$$v = R \left[ \frac{1}{1} - \frac{1}{n''^2} \right]$$

۱۰. منظور از تقریب بعزم - اوپنهایم این است که:

الف. حرکات مولکولی خلاصه شوند.

ب. فاصله دو تراز چرخشی  $V$  و  $V_0$  یکسانند.

ج. قواعد انتخاب برای حرکات جمعی همانند قواعد انتخاب برای حرکات جداگانه است.

د. چرخش و ارتعاش مستقل نمی باشند.

۱۱. کدام جمله صحیح نمی باشد؟

الف. طیف عبارت است از تغییرات شدت بر حسب فرکانس

ب. برای مشاهده یک پیک (اوج) طبیعی لازم است نسبت علاوه بر افتباش ۳ به ۲ باشد.

ج. در طیف سنج نشری، نمونه بین مدولاتور و آنالیزور دور می کند.

د. مولکول  $H_2O$  قطبیده دائمی است.

۱۲. علت عدم مشاهده طیف زیرقرمز کششی متقارن مولکول خطی  $CO_2$  کدام مولو زیم است؟

ب. تغییر ممکن دو قطبی عمود بر صفحه مولکول

الف. پایین بودن توان تفکیک طیف سنج

د. تغییر ممکن دو قطبی مولکول با صفحه مولکول

ج. عدم تغییر ممکن دو قطبی مولکول

۱۳. در مولکول های دو اتمی چرخنده انعطاف پذیر با افزایش  $J$  طول پیوند:

د. ممکن است کم شود.

ج. زیاد می شود

ب. تغییر نمی کند

۱۴. اثر استارک نتیجه تأثیر کدامیک از میدانهای زیر است؟

الف. میدان مغناطیسی در جهت تابش روی نمونه است.

ب. امواج الکترومغناطیسی در جهت تابش روی نمونه است.

ج. میدان الکتریکی در راستای عمود یا موازی با جهت تابش روی نمونه است.

د. میدان الکتریکی در سه امتداد هم جهت تابش روی نمونه است.

۱۵. کدامیک از مولکولهای زیر فرفره ای نامتقارن است؟



ج.  $CH_3F$

ب.  $H_2O$

الف.  $CH_3F$

۱۶. کدام جمله در مورد مولکولهای  $N_2O$  و  $SO_2$  صحیح است؟

ب.  $SO_2$  مرکز تقارن ندارد اما  $N_2O$  دارد.

الف.  $N_2O$  مرکز تقارن ندارد اما  $SO_2$  دارد.

د. هردو مولکول  $S_2O$  و  $N_2O$  مرکز تقارن ندارند.

ج. هر دو مولکول  $N_2O$  و  $SO_2$  مرکز تقارن ندارند.

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴

زمان آزمون: تستی: ۴۰ تشریحی: ۵۰ دقیقه

آزمون نمره منفی دارد  ندارد

نام درس: اسپکتروسکوپی

رشته تحصیلی / گذ دوس: فیزیک (اتمی) - ۱۱۱۳۰۶۳

استفاده از ماشین حساب مجاز است. منع: --

۱۷ سوی سوال: یک (۱)

۱۷. اگر ممان اینرسی مولکولی حول سه محور اصلی به صورت  $I_A = I_B \neq I_C$  باشد، آن مولکول:

- ب. فرفره ای متقارن است.
- ج. فرفره ای نامتقارن است.

۱۸. قواعد انتخاب برای مولکولهای خطی برای حرکت ناهمانگ کدام است؟

- ب.  $\Delta J = \pm 1, \Delta v = \pm 1$
- ج.  $\Delta J = 0, \Delta v = \pm 1$

۱۹. پرشدت ترین طیف ارتعاشی در کجا تشکیل می شود؟

$$\omega_e(1 - \frac{1}{2}X_e) \quad \text{د. } \omega_e(1 - \frac{1}{4}X_e) \quad \text{ج. } \omega_e(1 - \frac{3}{4}X_e) \quad \text{الف. } \omega_e(1 - \frac{1}{2}X_e)$$

۲۰. طیف ارتعاشی HCl یک جذب پرسته  $\text{cm}^{-1}$  ۲۸۸۶ و یک جذب ضعیف در  $\text{cm}^{-1}$  ۵۶۶۸ دارد. مقادیر  $\omega_e$  و  $X_e$  به ترتیب:

- ب.  $0.144 \text{ cm}^{-1}$  و  $2990 \text{ cm}^{-1}$
- د.  $0.144 \text{ cm}^{-1}$  و  $2990 \text{ cm}^{-1}$
- الف.  $0.174 \text{ cm}^{-1}$  و  $1990 \text{ cm}^{-1}$
- ج.  $0.174 \text{ cm}^{-1}$  و  $2990 \text{ cm}^{-1}$

سؤالات تشریحی  
(بارم عرسوال ۱۷۵ نرم)

۱. الف. اجزا اصلی طیف سنج ریز موج را فقط نام ببرید.

ب. چرا در طیف سنج زیر قرمز آینه ها، عدسی ها و منشورهای بکار رفته نباید از جسم شیشه باشند؟

۲. طول موج دو خط متواالی سری پاشن را محاسبه کنید. (بر حسب میکرومتر)

۳. ترازهای انرژی چرخشی و طیف چرخشی رامان یک مولکول دو اتمی را رسم نمایید.

روی شکل خطوط استوکس و آنتی استوکس را ضمن توضیح نشان دهید.

فاصله خطوط را بر حسب ثابت چرخشی مشخص نمایید. (خط طیف کافی است)

۴. با استفاده از تقریب بورن-اپنهایمر- انرژی یک مولکول دو اتمی چرخنده- مرتعش را بنویسید. برای جهش ارتعاشی

$\rightarrow 1 = 0$  کلیه حالتی ممکن برای جهشها چرخشی و اختلاف انرژی های مربوطه را بنویسید. (از ثابت‌های انحراف گریز از مرکزی صرف نظر نمایید).

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

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

$$K = 1.38 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$$

$$R = 109677 \text{ cm}^{-1}$$