

Rotácia s účinom energie

- kvantovain rotáciel pologov - molekula má
pozíciu fáza so súčinnou momenom zotravacieho
Dvojazijnosť alebo trojazijnosť liečia molekula
 \Rightarrow jej rotáciu energiu

$$E_{\text{rot}} = \frac{h^2}{8\pi^2 I}$$

I - moment zotravacieho molekuly v ose osi
kolmej na os molekuly

h - rotačný (rehľaj) moment kvonosi
z kvantovou modulom

$$h^2 = \frac{\hbar^2 J(J+1)}{8\pi^2}$$

Iedlo $J = 0, 1, 2, \dots$ - rotácia kvantového čísla
Pre E_{rot} dosiaholos

$$E_{\text{rot}} = \frac{\hbar^2}{8\pi^2 I} J(J+1) = \hbar B J(J+1)$$

Iedlo $B = \frac{\hbar}{8\pi^2 I}$

Konštanta rotácie - vzdialosť medzi
kvantovmi rotáciel energii: $B \downarrow \rightarrow$ $\Delta E \uparrow$

Analiza inoblasťnosti

Analiza inoblasťnosti je proces, ktorým sa vypočítava
všetky možné pozície, v ktorých môže molekula
rotovať v priestore. Výsledok je kvantový číslo
rotácie, ktoré je celočíselnou hodnotou, ktorá
je funkciou súčinu kvantových čísel kvonosi
z kvantovou modulom.

Analiza inoblasťnosti je proces, ktorým sa vypočítava
všetky možné pozície, v ktorých môže molekula
rotovať v priestore. Výsledok je kvantový číslo
rotácie, ktoré je celočíselnou hodnotou, ktorá
je funkciou súčinu kvantových čísel kvonosi
z kvantovou modulom.

Analiza inoblasťnosti je proces, ktorým sa vypočítava
všetky možné pozície, v ktorých môže molekula
rotovať v priestore. Výsledok je kvantový číslo
rotácie, ktoré je celočíselnou hodnotou, ktorá
je funkciou súčinu kvantových čísel kvonosi
z kvantovou modulom.