連続波 OPO を用いた広い波長域の赤外分光器

(岡大理)○唐健、平尾強司、上杉直雅、瀬戸山敬子

Widely Tunable Infrared Spectrometer with Continuous Wave OPO

J. Tang T. ! irao ". #esugi and \$. Setoyama %epartment of Chemistry &aculty of Science O'ayama #niversity

We have built an infrared spectrometer with an all(solid(state cw(OPO light source)*I"OS OS+, --.. The widely tunable range for the nonlinear PP*" crystal pumped by a /.0(Watt "d(123 laser)diode laser driven. is $/.45(0.--\mu m)$ signal. and $0.05(+.67 \mu m)$ idler.. The output power is as high as 0- mW up to ,-mW and the laser linewidth is as narrow as ,- '!8. This ideal infrared source has been combined with a pulsed supersonic molecular beam and an astigmatic multiple(pass absorption cell)045 times. for studying van der Waals molecular clusters and other transient molecular species.

【序】高感度高分解能な赤外レーザー分光は気相不安定分子の研究において重要な役割を果たしている。とりわけ、広い赤外領域で波長可変のレーザーはその鍵となる。これまでに、差周波レーザー、カラーセンターレーザー、鉛塩系ダイオードレーザーなどが、それぞれの赤外領域における高分解能分光法で使われている。最近、周期的な分極反転構造をした*i"bO4結晶(PP*")が高効率波長変換素子として広く使われており、特に9gOをドープしたPP*"は赤外領域に連続発振できるcw(OPOとして注目されている。ダイオードがポンプする"d(123レーザーは線幅が極めて細く(~/'!8)、9gO:PP*"の波長変換で広い波長範囲(+.7 μ m)にわたり、高出力(数十mW)のチューナブル赤外光が得られる。

【分光装置】全固体赤外 cw(OPO レーザー OS+,-- (*I"OS Photonics 社製) は、出力 $/.0\,\mathrm{W}\,\mathrm{O}$ "d($123\,\mathrm{\nu}$ ーザー (ダイオードレーザーでポンプ) の /-6+nm 線が $9\,\mathrm{gO:PP}^*$ "結晶を貫通し、位相マッチングの非線形効果によって、 $123\,\mathrm{\nu}$ ーザー光を /.45(0.-- μ m のシグナル光 (2つ) と 0.05($+.67\,\mu$ m のアイドラ光 (2つ) に変換する。赤外レーザー光の出力はシグナル光で最大 0-mW、アイドラ光で最大 ,-mW と高い上、線幅も ,-'!8以下と安定性・単色性に優れる。欠点は、"d($123\,\mathrm{H}$) 結晶の温度変化によるモードホップなしのスキャン範囲が狭い($43!8\,\mathrm{H}$) ことである。

非点収差多重反射セル(2erodyne; esearch 社製)を用いて 045 回の多重反射吸収を簡単に得られる。超音速パルス(放電)分子ビームと組み合わせて、幅広い分子種の赤外分光研究を行うことができる。分光器は*ab<I=W グラフィカルプログラミングおよび "I のデータ収録デバイスによって制御する。

【研究内容】最近、気相へリウムクラスターの研究によって 1 、ヘリウムクラスターの量子溶媒化の過程が明らかにされ、分子レベルでの超流動現象について新たな見識が得られた。さらに、気相水素クラスターの研究も進んでいる 0 。しかし、パラ水素の量子溶媒化はまだ観測されていない。我々は多くの分子種の水素クラスターを赤外分光により観測し、分子クラスターレベルでの水素の超流動を探っている。今回は、現在までの研究の進行状況について報告する予定である。

【参考文献】

- 1. J. Tang et al. *Phys. Rev. Lett.* **92** /+, , -4)0--+..
- 2. J. Tang and 2.; . W. 9 c\$ellar J. Chem. Phys. 123 //+4/+)0--,...