УДК 621.373.029.67.001.5

влияние добавок газов НА РАБОТУ СУБМИЛЛИМЕТРОВЫХ ЛАЗЕРОВ НА Н2О И D2О

А. Ф. Крупнов, В. А. Скворцов, Л. А. Синегубко

В освоении субмиллиметрового диапазона важная роль принадлежит лазерам на молекулярных газах, в том числе на парах обычной и тяжелой воды [1]. Однако до настоящего времени неизвестен механизм возбуждения лазера на воде. Нами проводилось исследование влияния добавок водорода, дейтерия, кислорода и некоторых других веществ на мощность излучения лазеров на ${\rm H_2O}$ и ${\rm D_2O}$.

Лазер, на котором проводились наши эксперименты, имел длину 2 м и конструкпию обычного типа (см. например, [2]). Излучение принималось приемником ОАП-2. Исследовалось непрерывное излучение в проточном режиме на линиях 28 и 119 κ в парах H_2O и 172 κ в парах D_2O . Оптимальные режимы генерации по току (~ 1,2 а) и давлению (~ 0,2 мм рт. ст.) для всех линий близко совпадали. Режимы лазера регулировались до получения максимальной мощности, затем добавлялось исследуемое вещество соответствующего изотопного состава и отмечалось его влияние на мошность излучения дазера. Результаты исследований приведены в таблице. Для обогащения паров тяжелой воды дейтерием использовалась реакция Лавуазье окисление раскаленного железа водяным паром.

| Добав- ка | Мощность лазера на Н₂О | Добав- ка | Мощность лазера на D₂О | Добав- , ка | Мощ- ность лазера на Н ₂ О | Добав- ка | Мощ- ность лазера на D ₂ O |
|------------------|------------------------------|---|------------------------------|---|--|--|--|
| H_2 O_2 He | +100% -10% | $egin{array}{c} D_2 \ O_2 \ He \end{array}$ | +100%* -50% | $egin{array}{c} \operatorname{Ar} \\ \operatorname{N}_2 \\ \operatorname{NH}_3 \end{array}$ | _= | $\operatorname{Ar}_{\operatorname{N}_2}$ ND_3 | =_ |

Примечание. Знак плюс соответствует увеличению мощности; цифра дает максимальный прирост. Знак минус соответствует уменьшению мощности. Знак — соответствует весьма сильному уменьшению мощности.

Одинаковое влияние химических добавок на лазеры на H₂O и D₂O при разном соотношении колебательных и вращательных частот молекул свидетельствует о существенном влиянии химических процессов в разряде на процессы возбуждения лазерных уровней. При этом систематически меньшая мощность лазерных линий на D₂O может объясняться меньшими скоростями реакций с участием D [3]. Добавление небольших количеств H_2 в лазер на D_2O приводит к тушению генерации на 172 мк. Увеличение количества H_2 приводит к появлению генерации на 28 и 119 мк, как в парах $\rm H_2O$. Возможно, что факт отсутствия генерации на парах $\rm HDO$, химические свойства и электронные уровни которой весьма близки к $\rm H_2O$ и $\rm D_2O$, связан с некоторыми симметриями в молекулах. Молекулы с одинаковыми группами О-Н (О-D) отличаются наличием резонанса между несколькими типами колебаний с близкими частотами, которые можно представить как результат связи колебаний группы О — Н

с одинаковыми парциальными частотами [4].

Одним из результатов нашего исследования явилось доказательство возможности работы субмиллиметрового лазера на парах воды в отпаянном режиме, когда в разряд добавлен водород. Как известно [2], при прекращении прокачки паров воды лазер генерирует лишь несколько минут, после чего генерация пропадает и не восстанавливается даже при длительном «отдыхе» рабочего вещества. Нами было установлено, что добавление к этому отработанному веществу водорода восстанавливает генерацию. Нами был запущен дазер, наполненный смесью $\rm H_2O + H_2$ (в равных количествах или при избытке H_2), который в отпаянном режиме проработал более 4 uac на длинах волн 28 и 119 $m\kappa$ [5]. Лазер допускал выключение разряда и повторные запуски. Это показывает отсутствие быстрых необратимых реакций, которые вызывали бы прекращение работы лазера на $\rm H_2O + H_2$. Ограничение срока работы лазера в отпаянном режиме было вызвано натеканием воздуха в установку лазера, не предназначавшуюся для сохранения статического вакуума. Сходное химическое поведение лазера на D₂O дает основания предполагать осуществимость и для него отпаянного режима. Однако при этом существуют трудности, связанные с изотопным обменом.

^{*} Концентрация дейтерия неизвестна, может быть неоптимальна.

ЛИТЕРАТУРА

- A. Crocker, H. A. Gebbie, M. F. Kimmit, L. E. S. Mathias, Nature, 1964, 201, 250.
 G. T. Flesher, W. M. Muller, Proc. I.E.E.E., 1966, 54, 4, 543.
 Г. Реми, Курс неорганической химии, Изд. Мир, 1966.
 Г. Герцберг, Колебательные и вращательные спектры многоатомных молекул, ИЛ, 1949.
 А. Ф. Крупнов, В. А. Скворцов, Л. А. Синегубко, Изв. вузов МВССО СССР (Радиофизика), 1968, 11, 5, 778.

Поступило в редакцию 8 V 1968