

ФОТОЭЛЕКТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ИЗМЕРЕНИЯ ВЕЛИЧИНЫ
КВАНТОВОГО ВЫХОДА ФОТОДИССОЦИАЦИОННОГО ЛАЗЕРА (ФДЛ)

В. Н. Волков, В. Н. Сорокин

Настоящая работа посвящена описанию быстрого и простого метода измерения квантового выхода η ФДЛ.

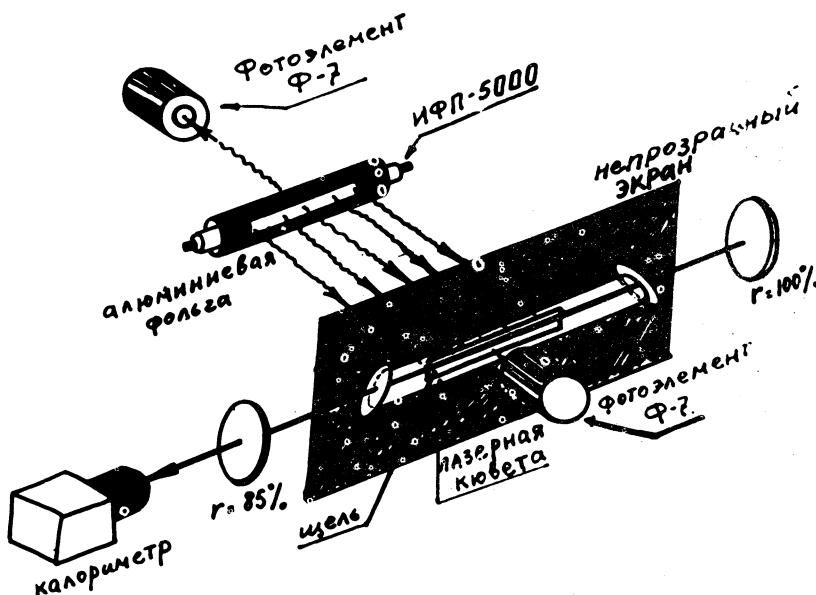
Измерение квантового выхода (т.е. отношения числа образованных в $^2P_{1/2}$ -состоянии атомов йода к числу поглощенных квантов накачки) дает информацию о суммарном действии различного рода возможных процессов, влияющих на число образующихся в состоянии $^2P_{1/2}$ атомов йода. Измерение величины ФДЛ может быть, в частности, полезным при исследовании химических реакций, протекающих в активной среде фотодиссоциации /1/, /2/.

На рис. I представлена схема, с помощью которой были проведены измерения величины η . Перед кварцевой лазерной кюветой диаметром 25 мм, вплотную к ней, ставился непрозрачный экран, в котором вырезалась щель длиной 10 см и шириной 1 см. На расстоянии 25 см по нормали к плоскости экрана располагалась лампа-вспышка типа ИЛ-5000, обернутая в алюминиевую отражательную фольгу кроме участка длиной 10 см и шириной 1 см. Открытые участки кюветы и лампы-вспышки располагались в одной плоскости и параллельно друг другу. Описанное расположение светящегося открытого участка лампы относительно облучаемого участка лазерной кюветы позволяло добиться однородной засветки помещенной в кювету лазерной среды. Неоднородность засветки края освещаемого участка кюветы относительно ее центра составила не более 4%.

С помощью фотоэлемента типа Ф-7, прокалиброванного на абсолютное измерение величины спектральной яркости в полосе поглощения C_3F_7J (см. рис. 2), служившего рабочим веществом ФДЛ, измерялась интенсивность накачки I. Калибровка фотоэлемента Ф-7 производилась с помощью стандарта яркости ЭВ-45 /3/ по методике,

описанной в /4/. Численным интегрированием определялось число поглощенных молекулами C_3F_7J квантов накачки А

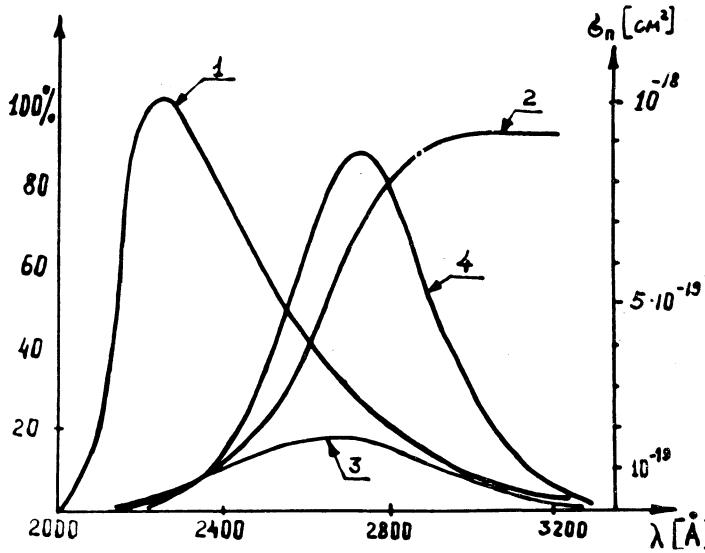
$$A = \frac{1}{h\nu} \Delta t S I N B, \quad B = \int_{\nu_1}^{\nu_2} \sigma_v d\nu, \quad (I)$$



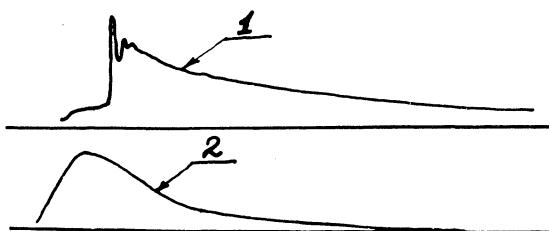
Р и с. I. Схема измерения квантового выхода. Второй фотоэлемент Ф-7 служит для контроля стабильности уровня накачки.

где 1 - внутренний диаметр кюветы в см; S - площадь кюветы, воспринимавшая излучение накачки, см^2 ; I - интенсивность накачки, $\text{вт.см}^2/\text{см}^{-1}$; Δt - длительность накачки, сек; σ_v - сечение поглощения накачки молекулами C_3F_7J , см^2 ; N - число частиц C_3F_7J , см^{-3} ; $h\nu$ - средняя энергия кванта накачки в полосе поглощения C_3F_7J , дж; $(\nu_1 - \nu_2)$ - частотный интервал поглощения квантов накачки молекулами C_3F_7J , см^{-1} .

Число образованных в возбужденном состоянии $^2P_{1/2}$ атомов йода определялось по энергии генерации и энергии, требуется для выполнения порогового условия. Пороговая энергия определялась



Р и с. 2. Кривая относительной спектральной чувствительности фотодиода (1); пропускание светофильтра УФС-І (2); относительная чувствительность фотодиода с фильтром УФС-І (3); зависимость поглощения $\text{C}_3\text{F}_7\text{J}$ от длины волны (4).



Р и с. 3. Импульсы генерации (1) и накачки (2). Давление $\text{C}_3\text{F}_7\text{J}$ в кювете 5 тор.

следующим образом: при давлении C_3F_7J I,4 тор регистрировалась генерация с помощью фотодиода, но при давлении C_3F_7J I,3 тор генерации отсутствовала. Уровень накачки в обоих случаях оставался неизменным. Поскольку число образующихся возбужденных атомов йода при выполнении условия $\delta N \ll 1$, которое справедливо для данного конкретного случая, пропорционально давлению C_3F_7J , то для истинного значения числа образовавшихся в возбужденном состоянии $^2P_{1/2}$ атомов йода справедливо выражение

$$N^* = \frac{E_g}{hv_0} \cdot \frac{P}{P - P_p}, \quad (2)$$

где E_g – энергия генерации, дж; hv_0 – энергия фотона генерации, дж; P – давление C_3F_7J , тор; P_p – пороговое значение C_3F_7J , тор, начиная с которого возникает генерация при данном уровне накачки. Разделив (2) на (1), получим выражение для квантового выхода

$$\eta = \frac{E_g v}{v_0 (N - N_p) I \tau S I B} \cdot \frac{P}{P_p}. \quad (3)$$

Величины E_g , v , N , N_p , τ , I измерялись двенадцать раз. Были получены следующие значения этих величин со следующими значениями максимально возможных абсолютных погрешностей:

$$E_g = (0,010 \pm 0,001) \text{ дж}, \quad v = (3,71 \pm 0,02) \cdot 10^4 \text{ см}^{-1}, \\ N = (2,00 \pm 0,01) \cdot 10^{17} \text{ см}^{-3}, \quad N_p = (5,20 \pm 0,10) \cdot 10^{16} \text{ см}^{-3}, \\ \tau = (3,00 \pm 0,10) \cdot 10^{-6} \text{ сек}, \quad I = (1,1 \pm 0,3) \text{ вт/см}^2 \cdot \text{см}^{-1}.$$

Зависимость $\delta(v)$ определялась на спектрометре типа "Hitachi" (см. рис. 2), а затем численным интегрированием находилась величина B (1). Последняя оказалась равной $(5,81 \pm 0,12) \cdot 10^{-15} \text{ см}^2/\text{см}^{-1}$. Величины I и S для используемой геометрии соответственно равны $I = (1,000 \pm 0,005) \text{ см}$, $S = (10,00 \pm 0,01) \text{ см}^2$. После подстановки численных значений в (3) получим ($v_0 = 7,6 \cdot 10^3 \text{ см}^{-1}$)

$$\eta = \frac{10^{-2} \cdot 3,71 \cdot 10^4}{7,6 \cdot 10^3 (2 - 0,52) \cdot 10^{17} \cdot 1,3 \cdot 10^{-6} \cdot 10 \cdot 1,1 \cdot 5,81 \cdot 10^{-15}} = 1,7.$$

Максимально возможное значение абсолютной погрешности конечного результата (т.е. арифметическая сумма всех частных погрешностей) оказалось равным $\pm 0,9$. Среднеквадратичная погрешность конечно-

го результата 0,68. Таким образом, полученное значение квантово-го выхода $I_7 \pm 0,9$ косвенно свидетельствует о наличии полезной химической реакции в смысле создания инверсии в ФДЛ.

Поступила в редакцию
29 июня 1972 г.

Л и т е р а т у р а

1. Т. Л. Андреева, В. И. Малышев, А. И. Маслов, И. И. Собельман, В. Н. Сорокин. Письма в ЖЭТФ, 10, 423 (1969).
2. Т. Л. Андреева, С. В. Кузнецова, А. И. Маслов, И. И. Собель-ман, В. Н. Сорокин. Письма в ЖЭТФ, 10, 631 (1971).
3. М. И. Демидов, Н. Н. Отурцова, И. В. Подмошенский, В. М. Ше-лепина. ЖПС, 9, 365 (1968).
4. В. В. Еремин, А. Д. Клементов. Препринт ФИАН № I27, 1971 г.