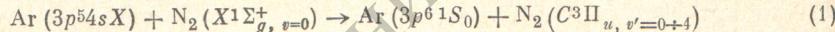


УДАРЫ ВТОРОГО РОДА В ПОСЛЕСВЕЧЕНИИ РАЗРЯДА В СМЕСИ АРГОН—АЗОТ

О. П. Бочкива, Н. В. Чернышева и Ю. А. Толмачев

В послесвечении разряда в смеси $\text{Ar} + \text{N}_2$ определены эффективные сечения возбуждения различных колебательных уровней v' состояния $\text{N}_2(C^3\Pi_u)$ в результате ударов второго рода с атомами аргона $3p^54s(^3P_2, ^3P_1, ^3P_0, ^1P_1)$. Найдены также эффективные сечения разрушения метастабильных атомов аргона 3P_2 и 3P_0 азотом.

1. Передача энергии возбуждения с уровней аргона $3p^54sX$ на уровни азота $C^3\Pi_{u, v'}$ (рис. 1) в результате реакции



изучалась нами в работе [1] в условиях высокочастотного безэлектродного разряда. В настоящей работе реакции (1) исследовались в послесвечении разряда постоянного тока.

2. Принципиальная схема экспериментальной установки приведена в работе [2]. Разряд зажигался в трубке диаметром 15 мм, длиной 300 мм, через которую протягивалась смесь аргона с азотом. Примесь азота составляла 0.6%. Общее давление газа было $p \leq 1$ тор, так что среднее время между соударениями возбужденной молекулы $\text{N}_2(C^3\Pi_u)$ с атомами или электронами ($t \sim 10^{-6}$ сек.) было много больше радиационного времени жизни состояния $\text{N}_2(C^3\Pi_u)$ ($\tau = 5 \cdot 10^{-8}$ сек.) [3]. Разряд прерывался с частотой

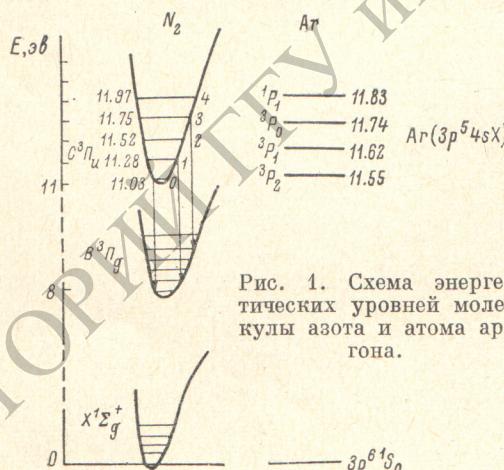


Рис. 1. Схема энергетических уровней молекулы азота и атома аргона.

200 Гц, длительность обрыва 400 мксек. Задний фронт импульса не превышал $6 \div 8$ мксек. Ширина зондирующего импульса 2 мксек. Световой поток регистрировался ФЭУ-79 в режиме счета фотонов.

Измерения проводились при средних токах в трубке 5, 15, 25 и 50 ма. Средняя концентрация электронов n_e определялась методом зондов и изменялась от $2 \cdot 10^9$ до $3 \cdot 10^{10}$ см $^{-3}$. Концентрация атомов аргона $3p^54sX$ в послесвечении определялась по поглощению аргоновых линий $\lambda = 6965, 7384, 7948$ и 8265 Å. При разрядном токе $i = 5$ ма суммарная концентрация атомов аргона $3p^54s$ составляла $\sim 10^{11}$ см $^{-3}$. Относительные заселенности состояний $^3P_2, ^3P_1, ^3P_0$ и 1P_1 при этом были соответственно равны 22, 3.3, 3.1 и 1.0.

Заселенности уровней $v'=0 \div 4$ состояния азота $C^3\Pi_u$ в послесвечении определялись по измерению интегральных яркостей полос второй положи-

тельной системы азота — $2nc \text{ N}_2 (C^3\Pi_u \rightarrow B^3\Pi_g)$ [1]. Регистрирующая система колибровалась по эталонной лампе накаливания.

Процессами, приводящими к заселению состояния азота $C^3\Pi_u$ в послесвечении в смеси аргон—азот, могут быть: а) реакции (1), б) рекомбинационные процессы, в) реакции с участием метастабильных молекул азота. В наших условиях, когда парциальное давление азота и концентрация заряженных частиц достаточно малы ($p_{N_2} = 6 \cdot 10^{-3}$ тор, $n_e \sim 10^9 \text{ см}^{-3}$), основную роль должны играть реакции (1). Приведенные ниже результаты данной работы подтверждают это.

3. Кривые распада состояний аргона $3p^54sX$ в послесвечении при среднем разрядном токе $i=5$ ма показаны на рис. 2. Все четыре состояния аргона в этих условиях имеют различные времена жизни: $\tau_{3P_2} = 100$ мкsec,

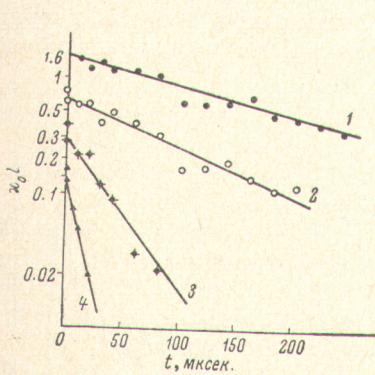


Рис. 2. Зависимость $x_0 l$ от времени в послесвечении (x_0 — коэффициент поглощения в центре контура линии, l — длина поглощающего столба).

1 — 3P_0 , $\lambda=7948 \text{ \AA}$, $\tau=155$ мкsec.;
2 — 3P_2 , $\lambda=6965 \text{ \AA}$, $\tau=100$ мкsec.;
3 — 3P_1 , $\lambda=7384 \text{ \AA}$, $\tau=34$ мкsec.;
4 — 1P_1 , $\lambda=8264 \text{ \AA}$, $\tau=13$ мкsec.

Гибель метастабильных состояний аргона происходит в результате диффузии к стенке, за счет соударений с электронами и парных и тройных соударений с атомами собственного газа [4]. Следовательно,

$$\frac{1}{\tau_m} = \frac{D}{\Lambda^2} + N_0 \bar{v} \sigma + \beta n_e + L_a, \quad (2)$$

где τ_m — время жизни метастабильных атомов аргона, D — коэффициент диффузии, Λ — диффузионная длина разрядной трубки, N_0 — концентрация молекул азота, \bar{v} — средняя относительная скорость атомов аргона и молекул азота, σ — эффективное сечение разрушения метастабильных атомов аргона молекулами азота, β — константа скорости разрушения метастабильных атомов аргона электронами, n_e — концентрация электронов, L_a — скорость разрушения метастабильных атомов аргона в результате парных и тройных соударений с атомами собственного газа. Согласно данным работ [4, 5], в наших условиях L_a составляет незначительную величину по сравнению с диффузионными потерями ($L_a = -50 \text{ сек.}^{-1}$, $D/\Lambda^2 = 1.2 \cdot 10^3 \text{ сек.}^{-1}$ при $T_{\text{газа}} = 500^\circ \text{ K}$). Соударения с электронами, напротив, играют существенную роль. Это следует из того факта, что времена жизни метастабильных атомов зависят от разрядного тока, т. е. от n_e (рис. 3).

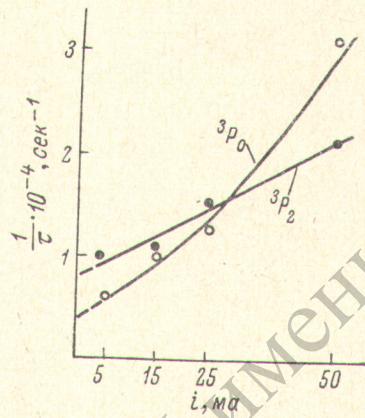


Рис. 3. Зависимость полной скорости разрушения состояний аргона 3P_2 и 3P_0 в послесвечении от разрядного тока.

$\tau_{3P_2} = 34$ мкsec., $\tau_{3P_0} = 155$ мкsec., $\tau_{1P_1} = 13-15$ мкsec. Свечение линий аргона с более высоких уровней за фронтом импульса отсутствовало.

Из графиков рис. 3 видно, что при малом разрядном токе i зависимость $(1/\tau_m)(i)$ близка к линейной. Экстраполяция полученных прямых к $i=0$, как видно из уравнения (2), дает величину

$$\frac{D}{\Lambda^2} + N_0 \bar{\sigma}_v.$$

Отсюда, зная скорость диффузии, можно определить эффективные сечения разрушения метастабильных состояний аргона молекулами азота. Полученные величины равны: для состояния 3P_2 $\sigma_{^3P_2} = 7 \cdot 10^{-16}$ см 2 , для состояния 3P_0 $\sigma_{^3P_0} = 3 \cdot 10^{-16}$ см 3 . Эти величины хорошо согласуются с результатами работ [6, 7].

4. Зависимость заселенности колебательных уровней v' состояния $N_2 (C^3\Pi_u)$ от времени в послесвечении при среднем разрядном токе $i=5$ ма показана на рис. 4, а, б, в.

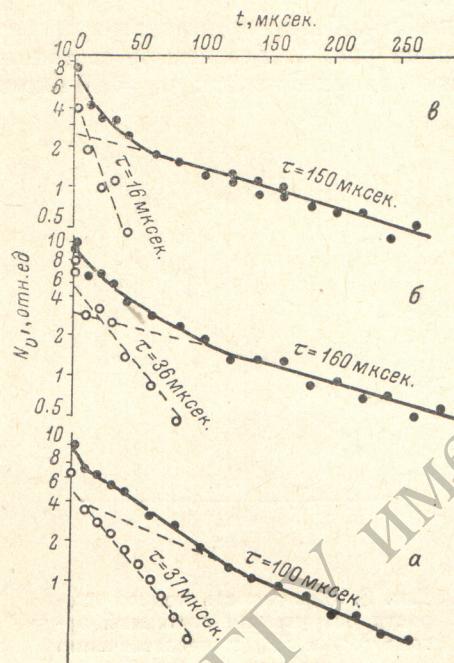


Рис. 4. Временной спад заселенности уровней v' состояния азота $C^3\Pi_u$ в послесвечении.

а — $v'=2 (\lambda=3710 \text{ \AA})$, б — $v'=3 (\lambda=4141 \text{ \AA})$,
в — $v'=4 (\lambda=4095 \text{ \AA})$.

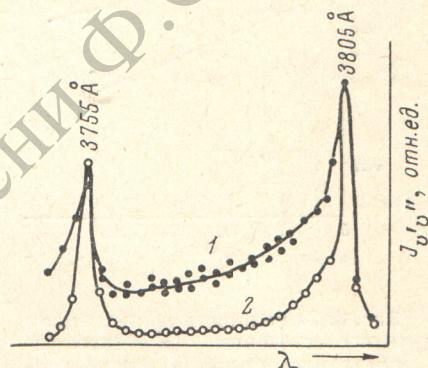


Рис. 5. Контур полосы $\lambda=3805 \text{ \AA}$ (0,2).

1 — в послесвечении разряда в смеси $\text{Ar} + 0.6\% \text{ N}_2$, 2 — в разряде в чистом азоте.

$v'=0, 1, 2$. На рис. 4, а приведена кривая распада уровня $v'=2$. Она может быть представлена в виде суммы двух экспонент с постоянными временем $\tau_1=95 \div 100$ мкsec. и $\tau_2=32 \div 37$ мкsec. На такие же экспоненты могут быть разложены кривые распада уровня $v'=0, 1$. Величины τ_1 и τ_2 находятся в хорошем согласии с временами жизни атомов аргона в состояниях 3P_2 и 3P_1 (рис. 2). Отсюда можно заключить, что заселение уровней $v'=0, 1, 2$ в послесвечении происходит преимущественно в результате переноса возбуждения с состояний аргона 3P_2 и 3P_1 . Что касается состояний аргона 3P_0 и 1P_1 , то их вклад в возбуждение уровней $v'=0, 1, 2$ в послесвечении, видимо, значительно меньше, чем состояний 3P_2 и 3P_1 . Заметим, что отсюда еще не следует, что передача энергии возбуждения с состояний аргона 3P_0 и 1P_1 на уровни $v'=0, 1, 2$ имеет малую вероятность. Необходимо принять во внимание, что заселенность метастабильного состояния 3P_0 примерно на порядок меньше, чем метастабильного состояния 3P_2 , а заселенность состояния 1P_1 в 3 раза меньше, чем состояния 3P_1 .

$v'=3$. Кривую распада колебательного уровня $v'=3$ в послесвечении (рис. 4, б) можно представить в виде суммы 2 экспонент с постоянными временем $\tau_1=32$ мкsec. и $\tau_2=160$ мкsec., что соответствует временам жизни состояний аргона 3P_1 и 3P_0 . Поэтому можно предположить, что именно эти состояния аргона играют основную роль в заселении уровня $v'=3$ в результате реакций (1). Относительно малую роль уровня 3P_2 можно объяснить тем, что он лежит на 0.2 эв ниже уровня $v'=3$.

$v'=4$. Кривая распада этого уровня (рис. 4, в) является суммой двух экспонент с постоянными временем $\tau_1=16$ мксек. и $\tau_2=150$ мксек. Это соответствует временам жизни состояния аргона 1P_1 и 3P_0 , соударения с которыми и приводят к возбуждению этого колебательного уровня. Состояния же 3P_2 и 3P_1 из-за значительного недостатка энергии практически уже не участвует в этом процессе.

Тот факт, что реакция (1) в наших условиях намного эффективнее всех других процессов, приводящих к заселению состояния $N_2 (C^3\Pi_u)$ в послесвечении, подтверждается также следующими экспериментами.

1. С ростом разрядного тока, как уже упоминалось ранее, время жизни метастабильных состояний аргона заметно уменьшается. Точно так же уменьшается и длительность послесвечения $2nc N_2$.

2. При увеличении концентрации примеси азота в аргоне с 0.6 до 8%, длительность послесвечения $2nc N_2$ уменьшалась примерно в 10 раз. Последнее легко объясняется тем фактом, что с увеличением содержания азота резко возрастала скорость гибели метастабильных состояний аргона.

Измерив абсолютные заселенности уровней азота и аргона, можно определить эффективные сечения реакций (1). Полученные данные приведены в таблице. Они удовлетворительно согласуются с результатами нашей предыдущей работы [1]. Максимальная погрешность измерений составляет 50%. Из таблицы видно, что наибольшую вероятность возбуждения в результате реакций (1) имеют колебательные уровни $v'=0,1$, удаленные от энергетического резонанса с уровнями аргона $3p^54sX$ на величину $\Delta E \approx 0.5 - 0.3$ эв. В этом случае реакции (1) должны сопровождаться увеличением кинетической энергии разлетающихся частиц, и, возможно, увеличением энергии вращения молекулы, а следовательно, усилением ротационной структуры полос.

На рис. 5 изображен профиль полосы $2nc N_2 \lambda = 3805 \text{ \AA}$ (0, 2), снятый без разрешения вращательной структуры, в послесвечении разряда в смеси $\text{Ar} + 0.6\% N_2$ в моменты времени $t=0, 10, 100$ мксек. Во все эти моменты времени профиль полосы оставался постоянным. Там же приведен профиль той же полосы $\lambda = 3805 \text{ \AA}$ в разряде в чистом азоте, снятый при тех же экспериментальных условиях, что и в смеси аргон—азот. Сравнение этих двух контуров отчетливо указывает на значительное усиление вращения молекулы азота в результате реакций (1).

Авторы благодарят С. Э. Фриша за постоянный интерес к работе и большую помощь в интерпретации ее результатов.

Литература

- [1] О. П. Бочкова, Н. В. Чернышева. Опт. и спектр., 31, 677, 1971.
- [2] О. П. Бочкова, Ю. А. Толмачев. Опт. и спектр., 25, 342, 1968.
- [3] R. G. Bennet, F. W. Dalby. J. Chem. Phys., 31, 434, 1959.
- [4] A. V. Phelps, J. P. Molnag. Phys. Rev., 89, 1202, 1953.
- [5] E. Ellis, N. D. Twiddley. Proc. Int. Conf. Penom. Ion. Gas. Bucharest. 47, 1969.
- [6] H. A. Schultz. J. Chem. Phys., 44, 377, 1966.
- [7] J. M. Calo, R. C. Axtmann. J. Chem. Phys., 54, 4961, 1971.

Поступило в Редакцию 7 июня 1972 г.

Эффективные сечения передачи
энергии возбуждения с уровней
аргона $3p^5 4sX$ на уровни азота
 $C^3\Pi_u, v'$

v'	$Q_{v'X} \cdot 10^{16}, \text{ см}^2$			
	X			
	3P_2	3P_0	3P_1	1P_1
0	3.4	—	6.0	—
1	0.53	—	2.0	—
2	0.16	—	1.1	—
3	—	0.3	2.2*	—
4	—	5.2*	—	4.1*
Σ	4.09	—	—	—
v'				

Примечание. Сечения, отмеченные звездочкой, найдены с учетом энергетического порога реакции ($Q = \langle Q(v) v \rangle / \sqrt{\tau}$),
где $\tau = [1 + (\Delta E/kT)] e^{-\Delta E/kT}$.