

شبیه سازی و تحلیل گونه های ناحیه تخلیه الکتریکی و محاسبه بهره مولکول اکسیژن یکتا در لیزرهای ید- اکسیژن الکتریکی

جواد خلیل زاده^{۱*}، جبار صیدی^۲

۱- استادیار، ۲- دانشجوی دکتری دانشگاه جامع امام حسین (ع)

(دریافت: ۹۱/۰۹/۱۱، پذیرش: ۹۲/۰۲/۲۱)

چکیده

در این مقاله، اثر دمای الکترون بر بهره مولکول اکسیژن یکتایی ($O_2(a^1\Delta_g)$) به منظور تحلیل شرایط بهینه تخلیه در لیزرهای ید-اکسیژن الکتریکی به صورت نظری بررسی شده است. به این منظور، اشباع مولکول اکسیژن یکتا در اثر برخوردهای فوق الاستیک و جدایش $O_2(a^1\Delta_g)$ در اثر برخورد الکترون، مورد توجه قرار گرفته است. معادلات نرخ با استفاده از تقریب دو جمله ای معادله بولتزمن حل شده اند. نتایج به دست آمده دلالت بر آن دارد که وقتی دمای منسوب به الکترون ها، به محدوده $1/9-2/1$ الکترون ولت برسد، با حذف قسمت عمده اکسیژن اتمی در ناحیه تخلیه، بهره بیشینه اکسیژن یکتا در حدود ۴۵ درصد به دست می آید.

کلیدواژه ها: اکسیژن اتمی، لیزر ید-اکسیژن تخلیه الکتریکی، مولکول اکسیژن یکتا، معادله بولتزمن.

Simulation and Analysis of Species in Electric Discharge Region and Calculation of Singlet Oxygen ($O_2(A^1\Delta_g)$) Yield for an Electric Discharge Oxygen - Iodine Laser

J. Khalilzadeh^{*}, J. Saydi

Imam Hossein University

(Received: 1/12/2012; Accepted: 11/05/2013)

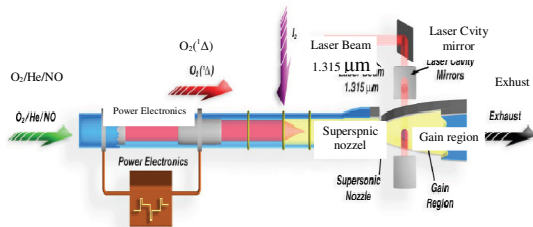
Abstract

In this paper, the effect of discharge region temperature on the yield of singlet oxygen ($O_2(a^1\Delta_g)$) in an electric discharge oxygen iodine laser is theoretically studied to analyze optimum discharge conditions. This study, was done by considering the saturation of $O_2(a^1\Delta_g)$ due to super-elastic electron collisions and $O_2(a^1\Delta_g)$ dissociation by electron impact. Rate equations were solved using two terms approximation of Boltzmann equation. The results show that when the electron temperature was in the $T_e = 1.9-2.1$ eV range, it causes removing the main part of the atomic oxygen $O(^3P)$ from the discharge region, and the maximum yield of $O_2(a^1\Delta_g)$ was obtained to be about 45%.

Keywords: Atomic Oxygen, Electric Discharge Oxygen Iodine Laser, Singlet Oxygen Molecule, Boltzmann Equation.

۱. مقدمه

جهت تولید $O_2(a^1\Delta_g)$ ، جستجوی روش‌های جایگزین تولید آن برای تغذیه لیزر ید-اکسیژن، منجر به توجه خاص روی لیزر ید-اکسیژن الکتريکی (EOIL)^۵ به دلیل جنبه‌های مثبت آن در مقایسه با نوع شیمیایی آن، شده است [۲ و ۱]. در این لیزرها که نمونه‌ای از ساختار آن در شکل (۱) ارائه شده است، بدون اینکه نیازی به سوخت‌های شیمیایی خطرناک وجود داشته باشد، اکسیژن یکتا با برخورد الکترونی در تخلیه الکتريکی تولید می‌شود [۹-۱]. بهره لیزرهای ید-اکسیژن الکتريکی به شدت و به طرز پیچیده‌ای به انرژی الکترون وابسته است. بنابراین بررسی وابستگی بهره به دمای الکترون ضروری است و باید با دقت تعیین شود. به همین دلیل مطالعه جزئیات جداسازی $O_2(a^1\Delta_g)$ در اثر برخورد الکترون برای شبیه‌سازی صحیح پلاسما و واکنش‌های شیمیایی در بهره‌های بالای اکسیژن یکتا مورد نیاز است. مدل‌سازی محاسباتی سینتیک نواحی تخلیه الکتريکی و پشت آن، وسیله‌ای بی‌بدیل در توسعه EOIL بوده که امکان تحلیل تولید نمونه‌های مختلف تخلیه $O_2(b^1\Sigma)$ ، $O_2(a^1\Delta_g)$ و اتم‌های O و O_3 و تعیین تأثیر نمونه‌های NO_x بر سینتیک سیستم را میسر می‌سازد [۵ و ۲].



شکل ۱. نمونه‌ای از اجزای اصلی EOIL فراصوتی [۲]

بهینه کردن بهره $O_2(a^1\Delta_g)$ و بازده بر اساس نگرش انباشت یکنواخت انرژی انجام شده است که بهره $O_2(a^1\Delta_g)$ به‌طور اساسی به انرژی ویژه ورودی بر مولکول اکسیژن وابسته است [۱۰]. همچنین برای افزایش بهره $O_2(a^1\Delta_g)$ به مقداری بالاتر از بهره آستانه (۱۵ درصد در دمای ۳۰۰ کلوین) انرژی ویژه ورودی بالایی نیز مورد نیاز است. این اثر پایا در تخلیه‌های ناپایدار و در فشار بالا حتی با انرژی ورودی بهینه، قابل دستیابی نیست [۱۱]. در تخلیه‌های ناشی از پرتو الکترونی، ناپایداری‌های مختلف (نزدیکی الکترودها، چسبندگی-سوق و ...) منجر به میدان‌های الکتريکی غیریکنواخت می‌شود [۱۲]. لازم به ذکر است که با افزایش انرژی ورودی و فشار اکسیژن به ناحیه تخلیه، اشباع سریع در غلظت $O_2(a^1\Delta_g)$ مشاهده می‌شود [۱۳]. همچنین $O(^3P)$ پاسخی واضح برای اشباع فرونشانی سریع مولکول اکسیژن یکتا با استفاده از اتم‌های اکسیژن است. بنابراین اگر بتوان مولکول اکسیژن یکتا را حفظ و اکسیژن اتمی را حذف کرد، دستیابی به بهره بالا در این نوع لیزرها امکان‌پذیر خواهد بود.

لیزر ید-اکسیژن شیمیایی^۱ (COIL) که اولین بار در سال ۱۹۷۸ گزارش شد [۱]، و لیزر ید-اکسیژن تخلیه الکتريکی^۲ (DOIL) که اولین بار در سال ۲۰۰۵ معرفی شد [۲]، لیزرهایی هستند که در گذار دوقطبی مغناطیسی $I(^2P_{1/2}) \rightarrow I(^2P_{3/2})$ ید اتمی با طول موج $1/315\mu m$ فرورسوخ نزدیک گسیل می‌کنند [۵-۱]. این ویژگی به اثرگذاری مفید لیزرهای ید-اکسیژن (به‌ویژه در مقایسه با لیزرهای پر قدرت طول موج بلند مانند CO_2) بر فلزات منجر شده و توان مورد نیاز برای انواع عملیات ساخت مانند جوشکاری و برش کاری از یک سو و تخریب تسلیحات از سوی دیگر را کاهش می‌دهد. طول موج کوتاه به دلیل حد پراش پایین می‌تواند اندازه لکه پرتو کوچک‌تری را تولید نماید، موجب واگرایی کمتری شده و نیز به فیبرهای نوری با انعطاف‌پذیری بالا انتقال یابد که بدین ترتیب، ضمن امکان انتشار در مسیر طولانی‌تر، پرداخت و براده برداری با دقت زیاد و نیل به‌صافی سطح مناسب‌تر را فراهم کند [۳].

چون اتمسفر برای طول موج لیزرهای ید-اکسیژن (اعم از نوع شیمیایی و الکتريکی) در کنار لیزرهای دوتریوم فلوراید و هیدروژن فلوراید شفافیت خوبی دارد که عمق نفوذ بالایی را برای آنها تأمین می‌کند [۲]، و همچنین این لیزرها در رژیم پیوسته کار می‌کنند، بنابراین با توجهی خاص به‌عنوان لیزرهای قدرت (که نوع شیمیایی در کلاس مگاوات و الکتريکی در حد تک‌امپلی چند صد وات قابل دسترسی هستند) در امور دفاعی مورد استفاده هستند. در کشورهای توسعه یافته، پروژه‌های متعددی برای توسعه این لیزرها و برنامه‌های سنگینی برای به‌کارگیری آنها در حال اجرا است. از جمله می‌توان به پروژه‌های لیزر هواپایه^۳ (ABL) [۱ و ۲] و لیزر تاکتیکی پیشرفته^۴ (ATL) ایالات متحده اشاره کرد. ABL در اوایل دهه ۱۹۹۰ با ۳/۱ میلیارد دلار بودجه بر مبنای منبع لیزری COIL برای دفاع موشکی بالیستیک تاکتیکی و قاره‌پیما، در مرحله روشن شدن موتور آنها، شروع شده و در فوریه ۲۰۱۰ اولین انهدام یک موشک بالیستیک به‌صورت هوا به هوا را با موفقیت پشت سر گذاشته است. یکی از اهداف ATL در سال ۲۰۰۹، ساخت یک لیزر هواپایه ارتفاع پایین برای اهداف زمینی مانند وسایل نقلیه بوده است [۲ و ۱]. تطابق طیفی طول موج این لیزرها با پنجره‌های اتمسفری و قابلیت کاربری نظامی آنها از نقطه نظر پدافند غیرعامل حائز اهمیت است [۶].

بازده مؤثر لیزرهای ید-اکسیژن به شدت به وجود مولکول اکسیژن یکتا $O_2(a^1\Delta_g)$ وابسته است. به‌تازگی به‌خاطر بعضی از مشکلات مرتبط با ایمنی و لجستیک مواد شیمیایی مورد استفاده در COIL (به‌طور عمده هیدروژن پروکساید چگال و گاز کلرین)

¹ Chemical Oxygen Iodine Laser
² Discharge Oxygen Iodine Laser
³ Air Born Laser
⁴ Advanced Tactical Laser

⁵ Discharge Oxygen Iodine Laser

۲. مدل و روش

$$\beta_1 = \Gamma \left(\frac{5}{2g} \right)^{\frac{3}{2}} \Gamma \left(\frac{3}{2g} \right)^{-\frac{5}{2}}, \quad (11)$$

$$\beta_2 = \Gamma \left(\frac{5}{2g} \right) \Gamma \left(\frac{3}{2g} \right)^{-1}, \quad 1 \leq g \leq 2.$$

در معادله (۱۰)، ϕ انرژی متوسط الکترون است و S در معادله (۱) بیانگر اتلاف انرژی در اثر برخوردهای غیرالاستیک می‌باشد. جمله چشمه (S) خود به چهار جزء تجزیه می‌شود که به شرح زیر است:

$$S = \sum_{k=\text{inelastic}} C_k - \gamma \lambda \varepsilon^2 f \quad (12)$$

$$C_{k=\text{excitation}} = -\gamma x_k [\varepsilon \sigma_k(\varepsilon) f(\varepsilon) - (\varepsilon + \Delta \varepsilon_k) \sigma_k(\varepsilon + \Delta \varepsilon_k) f(\varepsilon + \Delta \varepsilon_k)] \quad (13)$$

$$C_{k=\text{attachment}} = -\gamma x_k \varepsilon \sigma_k(\varepsilon) f(\varepsilon) \quad (14)$$

$$C_{k=\text{ionization}} = -\gamma x_k [\varepsilon \sigma_k(\varepsilon) f(\varepsilon) - (\varepsilon + \Delta \varepsilon_k) \sigma_k(\varepsilon + \Delta \varepsilon_k) f(\varepsilon + \Delta \varepsilon_k)] + \delta \gamma x_k \int_0^\infty u \sigma_k(u) f(u) du \quad (15)$$

x_k و σ_k به ترتیب کسر مولی گونه‌های هدف و سطح مقطع برخورد در واکنش کام می‌باشند. $\Delta \varepsilon_k$ اتلاف انرژی در اثر برخورد کام، δ تابع دلتا در $\varepsilon = 0$ ، و γ ضریب بهنجار آن است:

$$\int_0^\infty f \varepsilon^{\frac{1}{2}} d\varepsilon = 1. \quad (16)$$

ضرایب نرخ براساس تابع توزیع انرژی الکترون با رابطه (۱۷) محاسبه می‌شود:

$$k_k = \gamma \int_0^\infty \varepsilon \sigma_k(\varepsilon) f(\varepsilon) d\varepsilon \quad (17)$$

نرخ واکنش‌ها در فرآیندهای برخوردی k با حاصل ضرب چگالی الکترون‌ها و گونه‌های هدف به دست می‌آید.

$$R_e = \sum_{j=1}^M x_j k_j N_n n_e \quad (18)$$

x_j و k_j به ترتیب کسر مولی گونه‌های هدف و ضریب نرخ (m^3/s) برای واکنش زام می‌باشد. M و N_n به ترتیب چگالی عددی حالت خنثی کل (m^{-3}) و تعداد واکنش‌ها می‌باشند.

در این پژوهش، معادله دوجمله‌ای بولتزمن برای گونه‌های مختلف گاز اکسیژن با اجرای نرم‌افزار COMSOL حل شده است. این نرم‌افزار یک مجموعه کامل شبیه‌سازی قدرتمند است که می‌تواند معادلات دیفرانسیل سیستم‌های غیرخطی را توسط مشتقات جزئی روش المان محدود در فضاهای یک، دو و سه بعدی حل نماید. این نرم‌افزار می‌تواند در حضور عواملی نظیر میدان‌های الکترومغناطیسی، کشش، دینامیک سیالات و دینامیک گاز جریان سیال، انتقال حرارت، انتقال جرم و راکتورهای شیمیایی به خوبی راهگشا باشد. این نرم‌افزار همچنین فرصتی برای حل مسئله به صورت یک فرمول ریاضی (در فرم معادلات) و فیزیکی (انتخاب مدل فیزیکی، مثلاً مدل فرایند انتشار) را به استفاده کننده می‌دهد.

با حل معادلات ذکر شده برای گونه‌های تولید شده در ناحیه

مدل‌های سیالی تخلیه گازها، انتقال الکترون‌ها، یون‌ها و سایر گونه‌های واکنش‌پذیر و حل لحظه‌ای معادله بر اساس اصول و معادلات اساسی که شامل ۱- پیوستگی، ۲- تکانه، که معمولاً با معادله پخش تخمین زده می‌شود و ۳- انرژی که تنها برای الکترون‌ها است به صورت زیر توصیف می‌شوند. هر یک از این معادلات دربرگیرنده ضرایب انتقال یا ضرایب نرخ می‌باشند که بیانگر اثر برخوردها و داده‌های ورودی برای مدل سیالی هستند. ضرایب انتقال و نرخ فقط برای شرایط تخلیه مشخص شده‌اند، به‌ویژه این ضرایب به تابع توزیع انرژی الکترون وابسته است، که در حالت کلی ماکسولی نبوده و به شرایط بستگی دارد. در حالت کلی، تابع توزیع انرژی الکترون و ضرایب الکترون برای شرایط معین تخلیه، براساس داده‌های سطح مقطع برخورد الکترون با حل معادله بولتزمن برای الکترون قابل محاسبه است [۱۴]. معادله دوجمله‌ای بولتزمن، جواب تابع توزیع انرژی الکترون برای فرم‌های ویژه از گونه‌ها و سیالات را به دست می‌آورد. تخمین دوجمله‌ای بولتزمن به شرح زیر است:

$$\frac{\partial}{\partial \varepsilon} (Wf - D \frac{\partial f}{\partial \varepsilon}) = S \quad (1)$$

که W و D عبارتند از:

$$W = -\gamma \varepsilon^2 \sigma_e - 3a \left(\frac{n_e}{N_n} \right) A_1 \quad (2)$$

$$D = \frac{\gamma}{3} \left(\frac{E}{N_n} \right)^2 \left(\frac{e}{\sigma_m} \right) + \frac{\gamma k_B T}{q} \varepsilon^2 \sigma_e + 2a \left(\frac{n_e}{N_n} \right) (A_2 + \varepsilon^3 A_3) \quad (3)$$

$$\sigma_\varepsilon = \sum_{k=\text{elastic}} 2x_k \sigma_k \left(\frac{m_e}{M} \right) \quad (4)$$

$$a = \frac{q^2 \gamma}{24\pi \varepsilon_0^2} \ln \Lambda \quad \text{and} \quad \Lambda = \frac{12\pi \left(\frac{2\varepsilon_0 q \bar{E}}{3} \right)^{\frac{3}{2}}}{q^3 n_e^{\frac{1}{2}}} \quad (5)$$

$$A_1 = \int_0^\varepsilon u^2 f(u) du \quad (6)$$

$$\sigma_m = \sum_{k=\text{all}} x_k \sigma_k \quad (7)$$

$$A_2 = \int_0^\varepsilon u^3 f(u) du \quad (8)$$

$$A_3 = \int_\varepsilon^\infty f(u) du \quad (9)$$

در معادلات بالا f و S به ترتیب نمادهای تابع توزیع انرژی الکترون (برحسب $eV^{-3/2}$) و جمله چشمه هستند. σ_e سطح مقطع برخورد الاستیک کل (متر مربع)، σ_m سطح مقطع برخورد کل (متر مربع)، ε انرژی (الکترون ولت)، T دمای زمینه گاز (کلوین)، k_B ثابت بولتزمن (ژول بر کلوین)، n_e چگالی الکترون (بر مترمکعب) و N_n چگالی گاز زمینه (بر متر مکعب)، E میدان الکتریکی کاهش یافته، تابع $f(u)$ تابع توزیع انرژی الکترون و $\gamma = 2q/m_e^{1/2}$ می‌باشند. با حل تقریب دوجمله‌ای بولتزمن تابع توزیع انرژی الکترون $f(\varepsilon)$ به صورت زیر است:

$$f(\varepsilon) = g \phi^{-3/2} \beta_1 \exp \left(- \left(\frac{\varepsilon \beta_2}{\phi} \right)^\beta \right) \quad (10)$$

که پارامترهای آن به صورت زیر تعریف می‌شوند:

تفکیک و حذف این نوع مولکول می‌شود، به صورت صعودی افزایش می‌یابد. شکل (۳) بیانگر این مطلب است که بهره بیشینه در دمای بین ۱۹ تا ۲۱ الکترون‌ولت از انرژی الکترون حاصل شده و مقدار آن حدود ۴۵ درصد است. بنابراین با توجه به شکل (۳) نتیجه گرفته می‌شود که در دمای بالاتر از محدوده دمایی متناظر با بهره بیشینه، بهره مولکول اکسیژن به دو دلیل کاهش می‌یابد زیرا اولاً واکنش‌های عامل حذف‌کننده مولکول اکسیژن یکتا در نظر گرفته شده‌اند و دوماً با افزایش انرژی الکترون، سطح مقطع برخورد الکترون‌ها کاهش می‌یابد. بنابراین بهره بیشینه، جایی بین این دو حالت است که در شکل‌های (۳ و ۲) نشان داده شده است.

لحاظ کردن واکنش‌های اضافه در این کار نسبت به کار [۹]، که تنها با احتساب واکنش‌های (۲۳-۲۰) برای دو حالت با حضور معادلات (۲۳ و ۲۲) و بدون حضور آنها بازده را محاسبه کرده بود، و نتایج آن در منحنی شکل (۴) ارائه شده است، باعث زیاد شدن چشمگیر بازده نسبت به آن شده است. ملاحظه می‌شود که جهت دستیابی به بهره بیشتر مولکول اکسیژن یکتا، در نظر گرفتن واکنش‌های (۲۴-۲۷) نقش مهمی دارد که نتیجه آن در منحنی شکل‌های (۳ و ۲) مشاهده می‌شود.

بهره بیشینه در شکل (۴) تقریباً ۲۵ درصد است در حالی که در کار محاسباتی حاضر، بهره حدود ۴۵ درصد (شکل ۳) حاصل شده است. همچنین بهره مولکول اکسیژن یکتا بدون در نظر گرفتن واکنش‌های حذف‌کننده مولکول اکسیژن یکتا در کار [۹] (شکل ۴) حدود ۴۰ درصد بوده اما در این کار این میزان به ۷۸ درصد (شکل ۲) بهبود یافته است. با توجه به تعریف بهره در معادله (۱۹) این افزایش در صورتی امکان دارد که ضرایب نرخ واکنش‌ها طوری تغییر نمایند که حاصل معادله افزایشی باشد. براساس رابطه (۱۷) نرخ هریک از واکنش‌ها به سه کمیت انرژی الکترونی (تابعی افزایشی برحسب انرژی)، سطح مقطع برخورد (تابعی کاهشی به صورت $\sigma(\epsilon) = \left(\frac{4}{\pi T^3}\right) \epsilon^{-0.5} \exp\left(-\frac{\epsilon}{T}\right)$)، و تابع توزیع الکترونی (مطابق معادله (۱۰) تابعی کاهشی با انرژی) بستگی دارد. بنابراین می‌توان افزایش بازدهی را به این تغییرات در ضرایب نرخ نسبت داد. دلیل دیگر بهبود قابل توجه بازده با لحاظ کردن واکنش‌های (۲۴-۲۷)، می‌تواند مربوط به بهبود تابع توزیع انرژی الکترونی باشد که توسط مولکول‌های جدید معرفی شده با این واکنش‌ها حاصل می‌شود. از نظر فیزیکی به نظر می‌رسد افزودن معادلات (۲۴-۲۷) اگر چه به طور مستقیم در تولید اکسیژن یکتا نقشی ندارد، اما دوبره دو (۲۴) با ۲۵ و ۲۶ با ۲۷) با اضافه کردن چرخه‌های تأخیری برای بازیافت اکسیژن، در نهایت اکسیژن مولکولی اضافه‌تری را به طور مجدد در معرض برخورد الکترونی و تولید اکسیژن یکتا (واکنش (۲۰) قرار داده و موجب افزایش بهره می‌شود. البته به دلیل لحاظ نکردن برخی عوامل مقابله‌کننده با این فرایندها، که در عمل وجود دارند، این افزایش تا حدودی غیرطبیعی به نظر می‌رسد. بنابراین اگرچه این کار گامی به جلو در جهت نمایان کردن نقش مثبت

تخلیه الکتریکی، بهره بیشینه برای مولکول اکسیژن یکتا که یکی از مهم‌ترین گونه‌ها در این نوع لیزرها می‌باشد، محاسبه شده است. مولکول اکسیژن یکتا به عنوان چشمه اصلی دمش بد لیزری در لیزرهای ید-اکسیژن الکتریکی عمل می‌کند. بهره مولکول اکسیژن یکتا به شرح زیر محاسبه می‌شود [۱۵ و ۱۴].

$$Y_{\max} \equiv [O_2(a^1\Delta_g)] / ([O_2(a^1\Delta_g)] + [O_2(^3X)] + [O_2(b^1\Sigma)] + [O]) \\ = k_1 / (k_1 + k_{-1} + k_2 + k_3 + k_4 + k_{-4} + k_5 + k_{-5}) \quad (19)$$

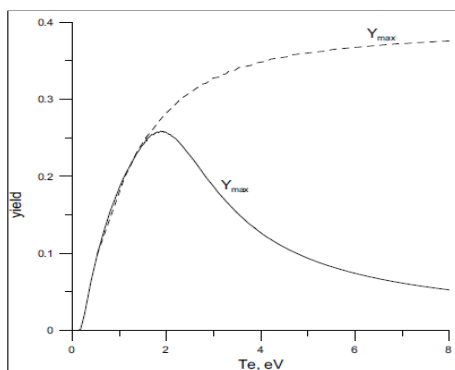
که در این رابطه k_1 ثابت نرخ برای واکنش‌های زیر است:



نرم‌افزار ذکر شده با تعریف انواع واکنش‌ها، وارد کردن گونه‌های مولکولی، ضریب نرخ‌های واکنش، و تعریف دمای محیط واکنش، نرخ بهره یکی از گونه‌ها را مشابه رابطه (۱۹) محاسبه می‌کند. هدف این پژوهش، برآورد بهره گونه اکسیژن یکتا بوده است. با در نظر گرفتن رابطه (۱۹) و این فرض که دمای گاز ۳۰۰ کلوین باشد، تقریب دوجمله‌ای معادله بولتزمن برای اکسیژن خالص با شرایط: ۱- بدون در نظر گرفتن واکنش‌های (۲۲ و ۲۳)، ۲- با در نظر گرفتن همه واکنش‌ها حل شده است. نرم‌افزار با استفاده از بانک داده خود و حل تابع توزیع انرژی الکترون از معادله دوجمله‌ای بولتزمن، به طور خودکار ضرایب نرخ این واکنش‌ها را محاسبه و مورد استفاده قرار می‌دهد.

۳. نتایج و بحث

نتایج به صورت منحنی تغییرات بهره برحسب دمای الکترون در شکل‌های (۲ و ۳) نشان داده شده است. بهره بیشینه Y_{\max} به صورت تابعی از دمای الکترون برای حالت اول (که واکنش‌های (۲۲ و ۲۳) نادیده گرفته شده‌اند) در شکل (۲) نشان داده شده است. در شکل (۳) بهره بیشینه به صورت تابعی از انرژی الکترون برای حالتی که تمام واکنش‌های (۲۰-۲۷) حفظ شده باشند، ارائه شده است. در شکل (۲) دیده می‌شود که بهره بیشینه با افزایش دمای الکترون افزایش می‌یابد. این نتیجه حاکی از این حقیقت است که واکنش‌های (۲۳ و ۲۲) که در حذف مولکول اکسیژن یکتا دخیل هستند در نظر گرفته نشده‌اند. همچنین رشد مولکول اکسیژن یکتا تا حدود ۸۰ درصد بدون در نظر گرفتن واکنش‌هایی که منجر به



شکل ۴. بهره بیشینه مولکول اکسیژن یکتا $O_2(a^1\Delta_g)$ برحسب دمای الکترون T_e با در نظر گرفتن واکنش‌های (۲۲-۲۳) (منحنی پیوسته) و بدون در نظر گرفتن عوامل حذف‌کننده و تفکیک‌کننده مولکول اکسیژن یکتای واکنش‌های (۲۲ و ۲۳) (منحنی خط‌چین) [۱۵]

۴. نتیجه‌گیری

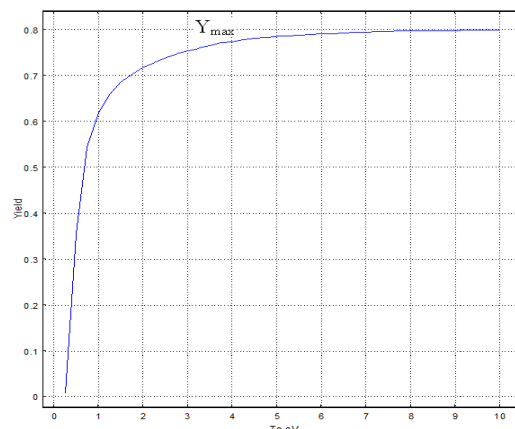
با توجه به معادله تقریب دوجمله‌ای بولتزمن، معادلات نرخ برای مولکول اکسیژن خالص در ناحیه تخلیه الکتریکی به‌منظور حفظ مولکول اکسیژن یکتای تولید شده در این ناحیه و همچنین دستیابی به بهره بیشینه حل شده است. دو حالت متفاوت حضور و عدم حضور عوامل حذف‌کننده مولکول اکسیژن یکتا نیز مورد بررسی قرار گرفته است. واکنش‌های شیمیایی اصلی در ناحیه تخلیه در نظر گرفته شده و معادلات مرتبط با آنها در شبیه‌سازی به‌کار گرفته شده است. لازم به ذکر است که نتایج به‌دست آمده از دقت بالایی برخوردار می‌باشد. همچنین در تحقیق حاضر به بهره بیشینه ۴۵ درصدی برای دمای الکترون بین $1/9$ و $2/1$ الکترون‌ولت رسیده شده که در مقایسه با کارهای مشابه افزایش قابل ملاحظه‌ای دارد. کاهش بهره در محدوده فراتر از این دما، به‌خاطر واکنش‌های حذف‌کننده مولکول اکسیژن یکتا است و سطح مقطع نیز در معادله بهره دارای وابستگی ماکسولی به دما T می‌باشد. انحنای منحنی، این کاهش را به‌صورت رابطه نمایی نشان می‌دهد.

۵. مراجع

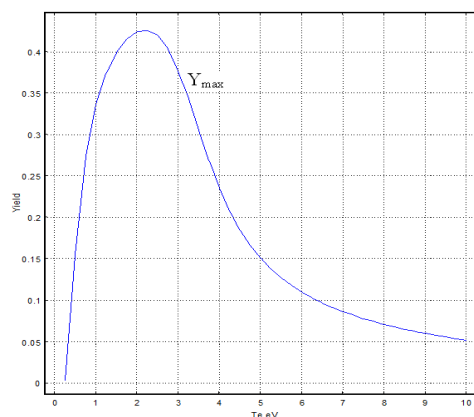
- [1] Bruzese, M. S. "Development of an Electric Discharge Oxygen-Iodine Laser"; PhD Thesis, Ohio State Univ., 2011.
- [2] Carroll, D. L. "Overview of High Energy Lasers: Past, Present, and Future"; In Proc. of 42nd AIAA Plasmadynamics and Laser Conf., 2011, 3102.
- [3] Velázquez-García, L. F.; Hill, T. F.; Wilhite, B. A.; Jensen, K. F.; Epstein, A. H.; Livermore, C. "A Mems Singlet Oxygen Generator—Part II: Experimental Exploration of the Performance Space"; Sixth Int. Workshop on Micro and Nanotechnology for Power Generation and Energy Conversion Applications, Nov. 29 - Dec. 1, 2006, Berkeley, U.S.A.
- [4] [4] Pickova, I.; Schmiedberger, J.; Jirasek, V.; Censky, M. "Generation of Atomic Iodine in RF Discharge for DOIL (Discharge Oxygen Iodine Laser)"; Acta Physica Universitatis Comenianae; 2009-2010, 105-109.

واکنش‌های مزبور بوده و بیانگر ضرورت تقویت شرایط رقابت به نفع آنها است، اما در یک سیستم واقعی سایر فرایندها را نمی‌توان نادیده گرفت.

به‌همین دلیل مطالعه جزئیات جداسازی مولکول اکسیژن یکتا با برخورد الکترون، برای شبیه‌سازی درست پلاسما و واکنش شیمیایی ضروری است. بنابراین با حذف اکسیژن اتمی و حفظ مولکول اکسیژن یکتا، افزایش بهره حتمی است. از این‌رو جهت دستیابی به بهره بیشینه اکسیژن یکتا با توجه به محدودیت‌های نظری ضروری است تا میزان اکسیژن اتمی کاهش داده شده و علاوه بر آن توان ویژه ورودی تا رسیدن به حد اشباع بهره مولکول اکسیژن یکتا در اثر برخورد فوق‌الاستیک افزایش یابد.



شکل ۵. بهره بیشینه مولکول اکسیژن یکتا $O_2(a^1\Delta_g)$ برحسب دمای الکترون T_e بدون در نظر گرفتن عوامل حذف‌کننده و تفکیک‌کننده مولکول اکسیژن یکتا (واکنش‌های ۲۲ و ۲۳)



شکل ۶. بهره محاسباتی مولکول اکسیژن یکتا به‌صورت تابعی از دمای الکترون T_e با در نظر گرفتن همه واکنش‌ها (اعم از واکنش‌های حذف‌کننده و یا مولد مولکول اکسیژن یکتا)

- [11] Vasiljeva, A. N.; Klopovskiy, È. S.; Kovalev, A. S.; Lopaev, D. V.; Mankelevich, Y. A.; Popov, N. A.; Rakhimov, A. T.; Rakhimova, T. V. "On the Possibility of $O_2(a^1\Delta_g)$ Production by a Non-Self-Sustained Discharge for Oxygen-Iodine Laser Pumping"; *J. Phys. D: Appl. Phys.* 2004, 37, 2455.
- [12] Ionin, A. A.; Klimachev, Y. M.; Kotkov, A. A.; Kochetov, I. V.; Napartovich, A. P.; Seleznev, A. V.; Sinitsyn, D. V.; Hager, G. D. "Non-Self-Sustained Electric Discharge in Oxygen Gas Mixtures: Singlet Delta Oxygen Production"; *J. Phys. D: Appl. Phys.* 2003, 36, 982.
- [13] Braginskiy, O. V.; Vasilieva A. N.; Klopovskiy, È. S.; Kovalev, A. S.; Lopaev, D. V.; Proshina O. V.; Rakhimova, T. V.; Rakhimov, T. "Singlet Oxygen Generation in O_2 Flow Excited by RF Discharge: I. Homogeneous Discharge Mode: A-Mode"; *J. Phys. D: Appl. Phys.* 2005, 38, 3609.
- [14] Hagelaar, G. J. M.; Pitchford, L. C. "Solving the Boltzmann Equation to Obtain Electron Transport Coefficients and Rate Coefficients for Fluid Models"; *Plasma Sources Sci. and Tech.* 2005, 14, 722-733.
- [15] Proshina, O. V.; Rakhimova, T. V.; Braginsky, O. V.; Kovalev, A. S.; Lopaev, D. V.; Mankelevich, Yu. A.; Rakhimov, A. T.; Vasilieva, A. N. "Discharge Singlet Oxygen Generator for Oxygen-Iodine Laser: II. Two-Dimensional Modeling of Flow Oxygen RF Plasma at 13.56 and 81mHz Power Frequency"; *J. Phys. D: Appl. Phys.* 2006, 39, 5191-5200.
- [5] Carroll, D. L.; Benavides, G. F.; Zimmerman, J. W.; Woodard, B. S.; Palla, A. D.; Day, M. T.; Verdeyen, J. T.; Solomon, W. C. "Evolution of the Electric Discharge Oxygen-Iodine Laser"; In *Proc. of XVIII Int. Symposium on Gas Flow, Chemical Lasers, and High Power Lasers*, 2010, 7751, 775108-1-10.
- [6] Saydi, J.; Askari, M.; Khalilzadeh, J. "Decrease of Atomic Oxygen Concentration by Injection of He/No₂ Combination in Discharge Oxygen Iodine Lasers"; 2011, 2, 43-50 (In Persian).
- [7] Kodymova, J.; Jirasek, V.; Schmiedberger, J.; Spalek, O.; Censky, M. "Research on Advanced Chemical and Discharge Oxygen-Iodine Lasers"; In *Proc. of SPIE 2009*, 7196, 719602-1-11.
- [8] Davis, S. J.; Rawlins, W. T.; Lee, S.; Silva, M. L.; Kessler, W. J.; Mulhall, P. A. "Advanced Diagnostics for COIL and DOIL"; In *Proc. of High Power Laser Ablation*, 2004, 5448.
- [9] Rawlins, W. T.; Lee, S.; Kessler, W. J.; Oakes, D. B.; Piper, L. G.; Davis, S. J. "The Electric Oxygen-Iodine Laser: Chemical Kinetics of $O_2(A^1\Delta)$ Production and $I(^2P_{1/2})$ Excitation in Microwave Discharge Systems"; *LASE 2006 High Energy Average Power Lasers and Intense Beam Appl.*, PSI-SR-1242.
- [10] Velikhov, E. P.; Klopovskiy, K. S.; Kovalev, A. S.; Osipov, A. P.; Persiantzev, I. G.; Pis'mennii, V. D.; Rakhimov, A. T.; Rakhimova, T. V. "Discharge Singlet Oxygen Generator for Oxygen-Iodine Laser: II. Two-Dimensional Modeling of Flow Oxygen RF Plasma at 13.56 and 81mHz Power Frequency" *Dokl. Acad. Nauk, USSR*, 1983, 273, 600 (In Russian).