



۱۳۰۷

دانشگاه صنعتی خواجه نصیرالدین طوسی

پایان نامه برای دریافت درجه کارشناسی ارشد “M.Sc.”

فیزیک - حالت جامد

عنوان :

بررسی تجربی اثر پارامترهای لیزر عرضی ضربانی فشار اتمسفری

گاز کربنیک بر روی پلیمر پلی سولفون

اساتید محترم راهنما :

دکتر سعید جلوانی (عضو هیئت علمی پژوهشگاه علوم و فنون هسته ای)

دکتر حسین بیانی

استاد مشاور :

دکتر هدیه پاکیان

نگارش:

سمیه مرادی فریسار

بهمن 90

صلى الله عليه وسلم

تقدیم به پدر عزیزم

از تو هر چه می گویم باز هم کم می آورم

خورشیدی شدی و از روشنایی ات جان گرفتم و در ناامیدی ها ناظم را

کشیدی و لبریزم کردی از شوق

اکنون حاصل دستان خسته ات رمز موفقیتم شد

و مادرمهربانم

تو فرشته ای بودی که از خواسته های گذشته، سختی ها را به جان خریدی

و خود را سپر بلای مشکلات و ناملایمات کردی،

تا من به جایگاهی که اکنون در آن ایستاده ام برسم

و همسرم

که سایه مهربانیش سایه سار زندگیم می باشد،

وصفایش مایه آرامش من است.

بسمه تعالی

شماره: تاریخ:	تأییدیه هیأت داوران	 تأسیس ۱۳۰۷ دانشگاه صنعتی خواجه نصیرالدین طوسی
------------------	---------------------	---


هیأت داوران پس از مطالعه پایان نامه و شرکت در جلسه دفاع از پایان نامه تهیه شده تحت عنوان :

بررسی تجربی اثر پارامترهای لیزر عرضی فشار اتمسفری گاز کربنیک بر روی پلیمر پلی اتر سولفون


توسط خانم سمیه سوادی فرویسار صحت و کفایت تحقیق انجام شده را برای اخذ درجه کارشناسی ارشد رشته فیزیک گرایش حالت جامد در تاریخ ۱۳۹۰/۱۱/۲۵ مورد تأیید قرار می دهند.

امضاء	جناب آقای دکتر حسین بیانی	۱- استناد راهنمای اول
امضاء	جناب آقای دکتر سعید جلوانی	۲- استناد راهنمای دوم
امضاء	سرکار خانم دکتر هدیه پازکیان	۲- استناد مشاور
امضاء	جناب آقای دکتر مجید واعظ زاده	۳- ممتحن داخلی
امضاء	جناب آقای دکتر محمود ملا باشی	۴- ممتحن خارجی
امضاء	جناب آقای دکتر مجید واعظ زاده	۵- نماینده تحصیلات تکمیلی دانشکده

بسمه تعالی

شماره: تاریخ:	اظهارنامه دانشجو	 تاسیس ۱۴۰۷ دانشگاه صنعتی خواجه نصیرالدین طوسی
<p style="text-align: center;"> اینجانب سمیه مرادی فریسار دانشجوی کارشناسی ارشد رشته فیزیک گرایش حالت جامد دانشکده علوم دانشگاه صنعتی خواجه نصیرالدین طوسی گواهی می‌نمایم که تحقیقات ارائه شده در پایان‌نامه با عنوان بررسی تجربی اثر پارامترهای لیزر عرضی فشار اتمسفری گاز کربنیک بر روی پلیمر پلی اتر سولفون با راهنمایی استاد محترم جناب آقایان دکتر حسین بیانی و دکتر سعید جلوانی و مشاوره سرکار خانم دکتر هدیه پاکیان توسط شخص اینجانب انجام شده و صحت و اصالت مطالب نگارش شده در این پایان‌نامه مورد تأیید می‌باشد، و در مورد استفاده از کار دیگر محققان به مرجع مورد استفاده اشاره شده است. بعلاوه گواهی می‌نمایم که مطالب مندرج در پایان‌نامه تا کنون برای دریافت هیچ نوع مدرک یا امتیازی توسط اینجانب یا فرد دیگری در هیچ جا ارائه نشده است و در تدوین متن پایان‌نامه چارچوب (فرمت) مصوب دانشگاه را بطور کامل رعایت کرده‌ام. </p> <div style="display: flex; justify-content: space-between; align-items: flex-start; margin-top: 20px;"> <div data-bbox="341 1302 519 1491" style="text-align: center;">  </div> <div data-bbox="617 1323 812 1501" style="text-align: center;"> امضاء دانشجو: تاریخ: ۹۰/۱۱/۲۵ </div> </div>		

بسمه تعالی

شماره: تاریخ:	حق طبع و نشر و مالکیت نتایج	 نامیبس ۱۳۰۷ دانشگاه صنعتی خواجه نصیرالدین طوسی
<p>۱- حق چاپ و تکثیر این پایان نامه متعلق به نویسنده آن می باشد. هرگونه کپی برداری بصورت کل پایان نامه یا بخشی از آن تنها با موافقت نویسنده یا کتابخانه دانشکده علوم دانشگاه صنعتی خواجه نصیرالدین طوسی مجاز می باشد.</p> <p>ضمناً متن این صفحه نیز باید در نسخه تکثیر شده وجود داشته باشد.</p> <p>۲- کلیه حقوق معنوی این اثر متعلق به دانشگاه صنعتی خواجه نصیرالدین طوسی می باشد و بدون اجازه کتبی دانشگاه به شخص ثالث قابل واگذاری نیست.</p> <p>همچنین استفاده از اطلاعات و نتایج موجود در پایان نامه بدون ذکر مراجع مجاز نمی باشد.</p> <p style="text-align: right;">* توجه:</p> <p>این فرم می بایست پس از تکمیل، در نسخ تکثیر شده قرار داده شود.</p>		

تشکر و قدردانی:

خداوندا جان ما را صفای خود ده و دل ما را هوای خود ده، و چشم ما را

ضیای خود ده، و ما را از فضل و کرم خود آن ده که آن به

سپاس و ستایش خدای را جل و جلاله که آثار قدرت او بر چهره روز روشن، تابان است و انوار حکمت او در دل شب تار، درفشان. آفریدگاری که خویشتن را به ما شناساند و درهای علم را بر ما گشود و عمری و فرصتی عطا فرمود تا بدان، بنده ضعیف خویش را در طریق علم و معرفت بیازماید. از خانواده گرامی‌ام، به خصوص پدر و مادر عزیزم که لحظه به لحظه زندگیم با مهر و محبت و فداکاری های بی شمارشان رونق گرفته است، تشکر می کنم. همچنین از همسر مهربانم که در به سرانجام رسیدن این پایان نامه مرا یاری نمود و این راه سخت را بر من سهل نمود تشکر می نمایم. از اساتید ارجمندم جناب آقای دکتر سعید جلوانی و دکتر حسین بیانی بخاطر راهنمایی ها و زحماتشان تشکر و قدردانی می کنم و از مشاورم خانم دکتر هدیه پازکیان به خاطر راهنمایی، زحمات و محبت های دلسوزانه و ارزشمندشان سپاسگزارم. و از همه دوستانی که در به ثمر رساندن این پروژه مرا یاری کردند کمال تشکر را دارم.

زندگی سرشار از موفقیت و سعادت در سایه الطاف پروردگار مهربان را برای کلیه دوستان و

عزیزانم، آرزومندم.

چکیده :

در این پایان نامه اثر لیزر CO₂ را روی ساختار و مورفولوژی سطح پلی اتر سولفون مورد بررسی قرار گرفت و همچنین روشی برای بهبود زیست سازگاری این پلیمر انجام گرفت. پلی اتر سولفون یک پلیمر مهندسی است که در سال های اخیر مصرف گسترده ای در کاربردهای پزشکی از جمله ساخت فیلتر های دیالیز، ساخت دریچه ی مصنوعی قلب داشته است.

فصل اول توضیحاتی در باره لیزر CO₂ و خصوصیات آن آورده شده است.

فصل دوم توضیحاتی درباره پلی اتر سولفون، خصوصیات و کاربردهای آن آورده شده است.

فصل سوم این رساله به فیزیک بر هم کنش لیزر با پلیمر ها و مکانیسم های مختلف بر هم کنش اختصاص یافته است. در این فصل آستانه کنندگی پلیمر با لیزر CO₂ به دست آمد، و ساختار های به وجود آمده بر اثر تابش لیزر مورد بررسی قرار گرفت، تعیین مکانیسم بر هم کنش و آستانه کنندگی پلیمر در بر هم کنش با لیزر های مختلف این امکان را می دهد که بتوان بهینه شرایط را برای بهبود ویژگی های سطح فیلم پلیمر و در نتیجه زیست سازگاری به دست آورد.

فصل چهارم این رساله به تعیین و ارائه نتایج به دست آمده جهت تغییر زیست سازگاری پلی اتر سولفون پرداخته است در این فصل آزمایشات گوناگونی همانند اندازه گیری زاویه تماس، چسبندگی پلاکت روی پلیمر قبل و بعد از تابش انجام شده است.

واژه های کلیدی : پلی اتر سولفون، لیزر، مکانیسم بر هم کنش، آستانه کنندگی، زیست

سازگاری.

فهرست مطالب

۱	مقدمه و تعریف پروژه:
۳	فصل اول:
۳	اساس کار لیزر CO ₂
4	1-1- ماده ی فعال لیزری
4	1-1-1- لیزر های گازی
5	1-2-1- مد های ارتعاشی و چرخشی
7	2-2-1- دمش به روش تخلیه الکتریکی
8	3-2-1- دینامیک لیزر CO ₂
8	4-2-1- عملکرد لیزر های CO ₂ در تولید پرتو
10	5-2-1- آینه ها و نصب آنها در لیزر CO ₂
11	6-2-1- خنک سازی لیزر CO ₂
12	1-3-1- لیزر با لوله بسته
13	2-3-1- لیزر موجبر
14	4-3-1- لیزر های CO ₂ گاز دینامیکی
15	5-3-1- لیزر های CO ₂ با جریان تند
15	6-3-1- لیزر های CO ₂ با جریان طولی تند
16	7-3-1- لیزر های CO ₂ با جریان عرضی تند
18	1-4-1- تخلیه ی خود نگهدار
18	2-4-1- شکل و جنس الکترودها
20	4-4-1- تندی چرخش گاز
21	5-4-1- خنک کننده
21	7-4-1- بازده اپتیکی
22	8-4-1- چشمه های آشفتگی چگالی گاز
۲۴	فصل دوم:
۲۴	آشنایی با پلیمر پلی اتر سولفون
25	1-2- تاریخچه
26	2-2- پلیمر
28	1-2-2- شاخه های پلیمر

29 2-2-2 پلیمر های گرما نرم

30 3-2-2 پلیمر های گرما سخت

30 4-2-2 پلیمر های مهندسی

31 5-2-2 آلیاژ سازی پلیمرها

32 3-2-2 پلی سولفون

33 4-2-2 کاربردهای پلی سولفون

33 1-4-2 دانستنی هایی راجع به غشا

34 2-4-2 غشای الیاف تو خالی پلی سولفون

35 3-4-2 فیلتر تصفیه آب

35 4-4-2 پیلوت غشایی چند منظوره تصفیه فاضلاب های پالایشگاهی

35 5-4-2 ساخت تجهیزاتی که به مقاومت بالا نیاز دارند

۳۷ فصل سوم:

۳۷ بر هم کنش لیزر با فیلم

۳۷ پلی اتر سولفون

38 1-3-مقدمه

39 2-3-تاریخچه کندگی پلیمر

40 3-3-خلاصه ای از مکانیسم های کندگی لیزری

41 4-3- مدل های ارائه شده برای کندگی پلیمر ها

43 1-4-3 مدل فتو شیمیایی

44 2-4-3 مدل فتوحرارتی

46 5-3- فیزیک برهمکنش لیزری

49 6-3-روش تهیه فیلم

50 7-3-چیدمان آزمایش

52 8-3- بررسی مورفولوژی نمونه ها قبل و بعد از آزمایش با استفاده از SEM

54 1-8-3 اثر شاریدگی روی کندگی

54 2-8-3 تعیین شاریدگی آستانه

9-3- بررسی تاثیر شرایط مختلف همانند اثر تعداد پالس، شاریدگی، نرخ تکرار پالس و روی ساختارهای ایجاد شده

56

57 1-9-3 اثر تعداد پالس روی ساختار ایجاد شده

59 2-9-3 اثر شاریدگی

61 3-9-3 اثر نرخ تکرار پالس

62	10-3-کندگی و ایجاد ساختارهای مختلف در شاریدگی بالای آستانه
64	11-3- جمع بندی نتایج
65	فصل چهارم:
65	برهم کنش لیزر با پلیمر پلی اتر سولفون جهت بهبود زیست سازگاری
66	1-4-مقدمه
66	2-4- مشخصه های سطح زیست مواد
67	1-2-4- روش های بهینه سازی سطوح زیست مواد
68	2-2-4- بهینه سازی با پلاسما
69	3-2-4- بهینه سازی با پرتو فرابنفش
69	4-2-4- بهینه سازی با پرتو الکترونی
69	5-2-4- بهینه سازی با پرتو یونی
70	6-2-4- بهینه سازی با لیزر
70	1-6-2-4- کندگی با لیزر CO ₂
71	2-6-2-4- پیوند زنی با لیزر
71	3-4- بهینه سازی سطح پلیمرها برای کاربردهای پزشکی
72	1-3-4- زیست سازگاری
72	2-3-4- خون سازگاری
73	4-4- پلی اترسولفون و کاربردهای پزشکی آن
74	5-4- بررسی اثر لیزر CO ₂ روی زیست سازگاری پلی اترسولفون
74	1-5-4- انجام آزمایش
83	6-4- بررسی چسبندگی پلاکت
83	1-6-4- بررسی چسبندگی پلاکت قبل و بعد از تابش از روش لاکتات دی هیدروژناژ (LDH)
86	7-4- نتیجه گیری و جمع بندی:
88	مرجع ها و ماخذها

فهرست اشکال:

- شکل 1-1- لیزر با لوله بسته 12
- شکل 1-2- لیزر موجبر 13
- شکل 1-3- لیزر با جریان گاز 14
- شکل 1-4- لیزر TEA 16
- شکل 1-2- فیلتر دیالیز 33
- شکل 1-3- طیف عبوری پلی اتر سولفون 50
- شکل 2-3- نمودار تغییرات انرژی لیزر (الف) با وجود لنز و (ب) بدون وجود لنز 51
- شکل 3-3- چیدمان کلی آزمایش 52
- شکل 3-4- نمونه فیلم پلی اتر سولفون قبل از تابش با لیزر با برزرگنمایی (الف) 500 برابر و (ب) 2000 برابر (پ) 10000 برابر و (ت) 15000 برابر 53
- شکل 3-5- تصاویر میکروسکوپ الکترونی برای نمونه‌های تابش دیده با (الف) $F=74.35 \text{ mJ/cm}^2$ و (ب) $F=122 \text{ mJ/cm}^2$ و (پ) $F=750 \text{ mJ/cm}^2$ و (ت) $F=2040 \text{ mJ/cm}^2$ و (ث) $F=3500 \text{ mJ/cm}^2$ و 55
- شکل 3-6- تصاویر میکروسکوپ الکترونی برای نمونه‌های تابش دیده با فرکانس 10HZ 56
- شکل 3-7- تصاویر میکروسکوپ الکترونی برای نمونه‌های تابش دیده با شاریدگی (الف) $F=169 \text{ mJ/cm}^2$ و (ب) $F=290 \text{ mJ/cm}^2$ و (پ) $F=488 \text{ mJ/cm}^2$ 57
- شکل 3-8- تصاویر میکروسکوپ الکترونی برای نمونه‌های تابش دیده با شاریدگی و نرخ تکرار 1 HZ (الف) 1 پالس و (ب) 2 پالس (پ) 5 پالس (ت) 10 پالس (ث) 20 پالس 58

- شکل 3-9- تصاویر میکروسکوپ الکترونی برای نمونه‌های تابش دیده با شاریدگی 765 mJ/cm^2
 $F=$ نرخ تکرار 10 Hz (الف) 50 پالس (ب) 100 پالس (پ) 200 پالس (ت) 500 پالس. 59
- شکل 3-10- نمونه های تابش داده شده با فلوئنس‌ها و تعداد پالس‌های مختلف الف) 200 پالس 765 mJ/cm^2 (ب) 1000 پالس 488 mJ/cm^2 ، (پ) 2000 پالس 290 mJ/cm^2 . (ت) 6000 پالس 169 mJ/cm^2 61
- شکل 3-11- تصاویر میکروسکوپ الکترونی برای نمونه‌های تابش دیده با $F=169 \text{ mJ/cm}^2$ و 5000 پالس الف) نرخ تکرار 10 Hz (ب) نرخ تکرار 1 Hz 62
- شکل 3-12- تصاویر میکروسکوپ الکترونی برای نمونه‌های تابش دیده الف) $F=70 \text{ mJ/cm}^2$ نرخ تکرار 10 Hz و 500 پالس لیزر XeCl (ب) $F=765 \text{ mJ/cm}^2$ نرخ تکرار 10 Hz و 500 پالس لیزر CO_2 (پ) $F=70 \text{ mJ/cm}^2$ نرخ تکرار 10 Hz و 1500 پالس لیزر XeCl (ب) $F=765 \text{ mJ/cm}^2$ نرخ تکرار 10 Hz و 1500 پالس لیزر CO_2 63
- شکل 4-1- چیدمان آزمایش 75
- شکل 4-2- تصاویر میکروسکوپ الکترونی و قطره آب برای نمونه‌های تابش دیده با 10 پالس الف) $F=3062 \text{ mJ/cm}^2$ (ب) $F=4062 \text{ mJ/cm}^2$ (پ) $F=4791 \text{ mJ/cm}^2$ (ت) $F=5343 \text{ mJ/cm}^2$ 76
- شکل 4-3- نمودار تغییرات آبدوستی بر حسب شاریدگی 77
- شکل 4-4- طیف FTIR نمونه ها. 78
- شکل 4-5- تصاویر قطره آب روی پلیمر در شاریدگی های گوناگون 79
- شکل 4-6- نمودار زاویه تماسی آب بر حسب شاریدگی 80
- شکل 4-7- تصاویر قطره آب روی پلیمر در شاریدگی $F=225 \text{ mJ/cm}^2$ و تعداد پالس های متفاوت 81
- شکل 4-8- نمودار زاویه تماسی آب در نمونه‌ها با شاریدگی $F=225 \text{ mJ/cm}^2$ و تعداد پالس های متفاوت 82
- شکل 4-9- نمودار زاویه تماسی آب در نمونه‌ها با شاریدگی های متفاوت 84

شکل 4-10- نمودار میزان چسبندگی پلاکت در نمونه‌ها با شاریدگی $F= 225 \text{ mJ/cm}^2$ و تعداد پالسهای متفاوت..... 85

شکل 4-11- نمودار میزان چسبندگی پلاکت در نمونه‌ها با شاریدگی های متفاوت..... 86

فهرست جدول ها:

جدول 3-1: مقادیر شاریدگی آستانه محاسبه شده براساس مدل حرارتی و تجربی..... 45

جدول 4-1: زاویه تماس قطره آب در نمونه‌ها با شاریدگی های مختلف و خیلی بالا..... 77

جدول 4-2: زاویه تماس قطره آب در نمونه‌ها با شاریدگی های مختلف..... 80

جدول 4-3: زاویه تماس قطره آب در نمونه‌ها با شاریدگی $F= 225 \text{ mJ/cm}^2$ و تعداد پالس

های متفاوت..... 82

مقدمه و تعریف پروژه:

پلی سولفون یک ماده پلیمری است که غشاء های ساخته شده از آن به طور وسیع در همودیالیز استفاده می شود. پلی سولفون به دلیل پایداری حرارتی ، قدرت مکانیکی و پایداری شیمیایی یکی از چند ماده زیست سازگار است که می تواند در برابر تمام تکنیکهای استریلیزاسیون مثل بخار، اکسید اتیلن و تابش گاما مقاومت کند. غشاهای پلی سولفون می توانند در حد میکرون برای جداسازی سلولهای خونی از پلاسما استفاده شوند. این پلیمر یک ماده گرمانرم یا ترموپلاستیک ، چرم مانند با استحکام بالا و شفاف بوده و مشخصات خود را در دمای 100- تا 150 درجه حفظ می کند.

علازغم محبوبیت این ماده به عنوان غشاء، طبیعت آب گریز بودن پلی سولفون یک نقص در کاربردهای پزشکی مثل دیالیز و شمارش سلولهای خونی محسوب می شود. جذب پروتئین های خون روی غشای پلی سولفون حین دیالیز محصول خونی را کاهش داده و می تواند باعث ایجاد خطرات جدی و تهدید مرگ برای بیماران شود.

تا کنون کارهای زیادی برای اصلاح ویژگی های سطح پلی سولفون و آب دوست کردن آن انجام شده که شامل متدهای شیمیایی و فیزیکی است.

از میان روش های متفاوتی که تاکنون برای بهبود خواص سطحی پلیمرها به کاربرده شده است، روش پرتودهی بیشتر از روش های دیگر مورد توجه قرار گرفته است. ولی استفاده از منابع پرتو برای این منظور باعث ایجاد صدماتی در توده پلیمر می شود. ضمن اینکه هزینه ی این روش ها نیز بسیار زیاد است. امروزه نور لیزر به علت نداشتن اثرات سوء بر توده پلیمر، کارآمد ترین روش برای پرتودهی سطح پلیمرها در نظر گرفته می شود. تغییرات حاصل از پرتو لیزر محدود به سطح پلیمر است و خواص مکانیکی پلیمرها حفظ می شود.

با توجه به تحقیقات به عمل آمده در زمینهٔ بهینه سازی فیلم های پلیمری با لیزر مشخص شده است که کندگی حاصل از پرتو دهی لیزری با تغییرات شیمیایی و فیزیکی سطح و ایجاد گروه های عاملی جدید همراه است و ساختار منظمی که در نواحی تابش دیده ایجاد می گردد باعث بهبود زیست سازگاری پلیمر می شود. مطالعات اخیر نشان می دهند که سلول های حیاتی نسبت به خواص شیمیایی و فیزیکی حساس هستند. مورفولوژی سطح پلیمر و گروه های عاملی روی آن در چسبندگی، رشد و جهت گیری سلول های حیاتی بسیار مهم اند و می توانند باعث تغییر زیست سازگاری پلیمرها شوند. محدود بودن ساختارهای حاصل از پرتو لیزر به یک لایه میکرونی نازک در سطح و منظم بودن و یکنواختی شکل هندسی آنها در کل نواحی تابش دیده از ویژگی های این روش به شمار می رود که بر اهمیت آن به عنوان وسیله ای برای اصلاح خواص سطحی پلیمرهای زیست سازگار می افزاید. کندن سطح توسط لیزر¹ به عنوان ابزاری برای اصلاح سطح پلیمر باعث تغییر در مورفولوژی، شیمی و بافت سطح می شود.

میزان اصلاح توسط پرتو دهی لیزر به چند فاکتور اساسی از جمله طول موج، انرژی تابشی بر واحد سطح (فلوئنس)، ضریب جذب پلیمر در طول موج لیزر و اتمسفری که برای محیط به کار می رود، بستگی دارد. تاثیر تابش لیزر روی سطح به مکانیسم کندگی² ماده بستگی دارد.

هدف از این پروژه بررسی تغییرات ایجاد شده روی سطح پلیمر پلی اترا سولفون جهت بهبود زیست سازگاری آن است.

¹ laser ablation
² ablation

فصل اول:

اساس کار ليزر CO₂

1-1- ماده ی فعال لیزری

در قلب هر لیزر ماده فعالی وجود دارد که باعث ایجاد خروجی لیزر در باریکه ای از طول موجها می شود. در حقیقت لیزر ها با نام ماده فعال آنها شناخته می شوند. به طور کلی ماده های متفاوتی به عنوان ماده فعال لیزری مورد استفاده قرار می گیرند. به طور مثال اولین لیزر در سال 1960 با استفاده از کریستال صورتی یا قوت ساخته شد.

امروزه تعداد و انواع مواد استفاده شده به عنوان ماده فعال لیزری افزایش یافته است به طوری که انسان احساس می کند از هر ماده ای میتواند با استفاده از روش دمش خاص برای لیزر استفاده کند.

به طور کلی لیزر ها را با توجه به نوع ماده فعال آن ها به چهار دسته اصلی تقسیم می کنند:

1 - لیزر های آلائیده شده با عایق

2 - لیزر های نیمه هادی

3 - لیزر های گازی

4 - لیزر های رنگ

1-1-1- لیزر های گازی

40 سال بعد از معرفی گسیل القاییتوسط انیشتین، چالز تاونز میزر را با گاز آمونیاک ساخت .

در سال 1961 علی جوان اولین لیزر گازی هلیوم نئون را ساخت.

به طور کلی به لیزر هایی که ماده فعال آنها گاز است ، لیزر های گازی می گویند . لیزر های

گازی معمولا حجیم هستند و هر چه پر قدرت تر باشند ، اندازه آنها بزرگتر خواهد بود.

نکته مهم در رابطه با لیزر های گازی این است که چون گازها بسیار یکنواخت تر و همگن تر از

جامدات هستند، می توان برای پر کردن و خنک نمودن آنها از یک مدار بسته استفاده کرد.

از آنجا که اتم ها خطوط جذبی بسیار باریکی در گازها دارند ، تقریبا غیر ممکن است بتوان به کمک دمش نوری در آنها انرژی آزاد کرد. بنابر این در لیزر های گازی برای ایجاد کردن جمعیت وارون از روش دمش تخلیه الکتریکی استفاده می شود.

لیزر های گازی خود به سه دسته تقسیم می شوند:

1- لیزر های اتمی

2- لیزر های یونی

3- لیزر های مولکولی

با توجه به نوع لیزر، گزار لیزری بین دو تراز انرژی اتم، یون و یا مولکول به وقوع می پیوندد. یکی از مهمترین انواع لیزر های گازی، لیزر مولکولی CO₂ است .

1-2- لیزر گازی CO₂ (دی اکسید کربن) و انواع آن

لیزر CO₂ برای اولین بار توسط پاتل در سال 1964 گزارش شد. این لیزر دارای توان حدود 1 میلی وات بوده است که امروزه 42 سال از اختراع این لیزر می گذرد [10]. لیزر CO₂ از نظر کاربرد فنی ، در رده ی مهمترین لیزر ها دسته بندی می شود. این لیزر با بهره خروجی بالا و امکان استخراج توان در حد مگا وات کاربرد های فراوانی در صنعت و پزشکی دارد.

1-2-1- مد های ارتعاشی و چرخشی

مولکول CO₂ یک مولکول متقارن خطی با محور تقارن عمود بر این محور است. مولکول فقط دو درجه آزادی چرخشی و بنابراین $N=3*3-5$ یا 4 درجه آزادی ارتعاشی دارد. مد خمشی دارای تبهگنی دوگانه بوده و بنابراین در حالت کلی سه مد ارتعاشی برای مولکول CO₂ معرفی می شود:

1- مد کششی متقارن

2- مد کششی نا متقارن

3- مد خمشی

مولکول CO_2 بسیار شبیه نوسانگر ساده رفتار می کند. بنابراین ترازهای انرژی ارتعاشی آن را می توان با رابطه $E = (V + \frac{1}{2})hw$ نشان داد. که در آن V عدد کوانتومی ارتعاشی و w فرکانس ارتعاش است. از آنجایی که هر مد دارای نوسان مستقل از دیگر مدهاست، ترازهای انرژی مربوط به خود را نیز داراست.

مد های متقارن ، خمشی و نا متقارن را به ترتیب با اندیس های V_1, V_2, V_3 نشان می دهند. مثلا اولین تراز انرژی مد متقارن را با (100) ، اولین تراز مد خمشی را با (010) و اولین تراز مد نا متقارن را با (001) نمایش می دهند. مولکول CO_2 همچنین می تواند چرخش انجام دهد. انرژی مد های چرخشی کمتر از انرژی مد های ارتعاشی است.

چند نوع گذار مجاز بین ترازهای چرخشی وجود دارد. گذارهای مجاز شامل گذارهایی هستند که در آنها عدد کوانتومی چرخشی یک واحد تغییر کند. بنابراین گذارها دارای انرژی دقیقا زیر E_0 و یا بالای E_0 هستند. گذارهایی که در آن $\Delta J = +1$ را شاخه P و گذارهایی که در آن $\Delta J = -1$ را شاخه R می نامند.

مولکول ها در تراز های چرخشی طبق توزیع ماکسول بولتزمن قرار گرفته اند. با افزایش انرژی جمعیت بصورت نمایی کاهش می یابد:

$$N(J) = g(J) \exp\left(-\frac{E}{KT}\right) \quad (1-1)$$

انرژی چرخشی E ، ثابت بولتزمن k ، دما بر حسب کلوین ، J تبهگنی تراز $J = 2J + 1$ است [۳].