

دانشگاه تربیت مدرس

دانشکده فنی و مهندسی

پایان نامه دوره کارشناسی ارشد مهندسی مکانیک - تبدیل انرژی

مطالعه اثر فشار و رقیق کننده بر ساختار سلولی تراک در مخلوط های گازی استیلن-اکسیژن

نگارنده

مجید ظهراب نیا

استاد راهنما

دکتر کیومرث مظاہری

چکیده

در تحقیق حاضر ساختار سلولی تشکیل شده بر روی ورق های دوده اندود، برای مخلوط های استوکیو متری استیلن-اکسیژن، که با درصد های مختلف نیتروژن و آرگن (۷۶٪/۶۶٪) رقیق شده اند، مورد بررسی قرار گرفته است. برای این کار از یک لوله تراک با طول ۴ متر و قطر داخلی ۹ سانتی متر استفاده شده است. همچنین از دو مکانیزم DDT و آغازش مستقیم برای آغازش تراک استفاده شده است. در پژوهش حاضر، به بررسی اثر میزان رقیق کننده و تغییر فشار اولیه بر اندازه سلولی پرداخته شده است. همچنین اثر طول لوله تراک و اثر نوع مکانیزم آغازش تراک در تشکیل ساختار سلولی نیز مورد بررسی قرار گرفته است. همچنین به بررسی ساختار سلولی تشکیل شده توسط تراک مت مرکز پرداخته شده است. نتایج بدست آمده نشان می دهد، با افزایش میزان رقیق کننده و همچنین کاهش فشار اولیه، اندازه سلولی بزرگتر می شود. همچنین با بلند بودن طول لوله تراک، با توجه به مکانیزم آغازش تراک و شرایط اولیه، امکان تشکیل تراک توسعه یافته و همچنین ساختار سلولی معتبر بیشتر می باشد. با توجه به نتایج بدست آمده به نظر می رسد هنگامی که از مکانیزم مستقیم جهت آغازش تراک استفاده می شود، نسبت به حالتی که از مکانیزم DDT استفاده شده است، برای رسیدن به تراک توسعه یافته به طول کمتری نیاز است. نتایج حاصل از ساختار سلولی تراک مت مرکز نیز با نتایج مراجع موجود، تطابق تسبیتاً خوبی را نشان می دهد.

واژگان کلیدی:

تراک گازی، اندازه سلولی، ساختار سلولی، لوله تراک، DDT، تراک همگرا

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
ج	فهرست جداول
۵	فهرست شکل‌ها
۱	فصل ۱
۲	۱-۱- مقدمه
۴	۱-۲- مروری بر تاریخچه کارهای انجام شده
۸	۱-۳- امواج تراک همگرا (Converging Detonation Waves)
۱۰	۱-۴- معرفی پژوهش حاضر
۱۲	۲- فصل ۲
۱۳	۲-۱- مقدمه
۱۳	۲-۲- لوله تراک (Detonation tube)
۱۵	۲-۳- شیرهای ورود و خروج گازها
۱۶	۲-۴- پمپ خلا
۱۷	۲-۵- فشار سنج خلاء دیجیتال
۱۸	۲-۶- حسگرهای فشار
۲۰	۲-۷- تجهیزات ثبت سیگنال‌ها
۲۲	۲-۸- سیستم جرقه
۲۲	۲-۹- آب بندی دستگاه
۲۳	۲-۱۰- تعیین فشار جزیی گازهای مخلوط

۲۳	۱۱-۲- روش انجام آزمایش.....
۲۵	۱۲-۲- طراحی لوله تراک حلقوی.....
۲۸	فصل ۳.....
۲۹	۱-۳- مقدمه
۲۹	۲-۳- اثر زمان اختلاط بر تشکیل ساختار سلولی
۳۳	۳-۳- اثر رقیق کننده بر اندازه سلولی
۴۰	۳-۴- اثر فشار اولیه بر اندازه سلولی
۴۳	۳-۵- اثر طول لوله تراک بر اندازه سلولی
۴۶	۶-۳- ساختار سلولی تراک استوانه ای همگرا.....
۵۰	۷-۳- جمع بندی.....
۵۲	فصل ۴.....
۵۳	۴-۱- جمع بندی.....
۵۵	۴-۲- پیشنهادات.....
۵۹	واژه‌نامه.....
۶۱	ضمیمه الف.....
۶۱	کالیبره کردن حسگر های فشار.....

فهرست جداول

صفحه

عنوان

۲۰ ۲۱۱B۱, ۲۱۱B۲, ۲۱۱B۴ مدل *KISTLER* مشخصات حس گرهای فشار

فهرست شکل‌ها

صفحه	عنوان
۳	شکل ۱-۱ طرحواره جبهه تراک برای انتشار از چپ به راست [۲]
۷	شکل ۲-۱ (الف) ساختار نامنظم دتونیشن در مخلوط گازی $C_3H_8+5O_2+9N_2$ در فشار اولیه ۲۰ kPa
۸	(ب) ساختار منظم دتونیشن در مخلوط گازی $2H_2-O_2-17Ar$ و فشار اولیه ۲۰ kPa [۱۰]
۱۳	شکل ۳-۱ لوله شاک پری برای ایجاد موج تراک همگرا [۱۴]
۱۵	شکل ۳-۲ طرحواره لوله تراک
۱۵	شکل ۴-۲ موانع (مارپیچ) استفاده شده جهت ایجاد اغتشاش در جریان
۱۶	شکل ۴-۳ نمای کلی لوله تراک استفاده شده در کار حاضر
۱۷	شکل ۴-۴ شیر سوزنی به همراه شیر توپی نصب شده بر روی لوله چهارم جهت ورود گازها
۱۷	شکل ۴-۵ پمپ تخلیه Rz6
۱۸	شکل ۵-۲ سمت چپ فشار سنج خلاء سمت راست نمای پشت فشار سنج و اتصالات مربوطه
۱۸	شکل ۷-۲ یک نمونه از حس گر فشار KISTLER مورد استفاده در کار حاضر
۱۹	شکل ۸-۲ حس گر نصب شده بر روی لوله تراک و کابل مخصوص
۲۱	شکل ۹-۲ سمت چپ شارژ امپلی فایر Coupler ، سمت راست صفحه اتصال (مدل BNC-2110)
۲۱	شکل ۱۰-۲ نمودار فشا- زمان مربوط به حس گر های فشار (خروجی سیستم ثبت سیگنال ها)
۲۵	شکل ۱۱-۲ تخریب ورق دوده اندو در اثر ثابت نبودن ورق به بدن لوله
۲۶	شکل ۱۲-۲ طرحواره از لوله تراک حلقوی طراحی شده
۲۷	شکل ۱۳-۲ یک نمونه ساختار سلولی ثبت شده در کار حاضر ($C_2H_2+2.5O_2+11.1 N_2$) $P_{total}=1000\text{mbar}$
۳۰	شکل ۱-۳ اثر احتراق مخلوط استیلن- هوا و زمان اختلاط ۳ ساعت
۳۱	شکل ۲-۳ اطلاعات ثبت شده توسط سیستم ثبت اطلاعات موج تراک مخلوط استیلن- هوا و زمان اختلاط ۲۴ ساعت
۳۲	شکل ۳-۳ اثر عبور موج تراک مخلوط استوکیومتری استیلن، هوا در فشار ۱ اتمسفر بر روی ورق دوده اندود شده
۳۴	شکل ۴-۳ ساختار سلولی مخلوط $C_2H_2+2.5O_2+11.1N_2$, $P = 800 \text{ mbar}$
۳۵	شکل ۵-۳ ساختار سلولی مخلوط استوکیو متري استیلن-اکسیژن با ۷۳٪ نیتروژن (الف)، و ۷۰٪ نیتروژن (ب)، به عنوان رقیق کننده
۳۶	شکل ۶-۳ نمودار تغییرات اندازه سلولی با مقدار رقیق کننده برای مخلوط استوکیو متري استیلن-اکسیژن و نیتروژن در فشار ۸۰۰ میلی بار و دمای محیط (۲۵ درجه سانتی گراد)

شکل ۷-۳ طرحواره ساختار تراک با یک و دو نقطه سه گانه [۲]	۳۸
شکل ۸-۳ مقایسه اندازه سولی مخلوط های استوکیو متری استیلن-اکسیژن و نیتروژن در فشار ۱۰۰۰ میلی بار.....	۴۱
شکل ۹-۳ نمودار تغییرات اندازه سلوالی با مقدار رقیق کننده برای مخلوط استوکیو متری استیلن-اکسیژن و نیتروژن در فشار ۱۰۰۰ میلی بار و دمای محیط (۲۵درجه سانتی گراد)	۴۲
شکل ۱۰-۳ اثر تراک مخلوط استیلن-اکسیژن-۷۶٪/نیتروژن در لوله ۳ متری با مکانیزم آغازش شمع جرقه.....	۴۳
شکل ۱۱-۳ اثر تراک مخلوط استیلن-اکسیژن-۷۶٪/نیتروژن در لوله ۴ متری با مکانیزم آغازش شمع جرقه.....	۴۴
شکل ۱۲-۳ اثر تراک مخلوط استیلن-اکسیژن-۷۶٪/نیتروژن در لوله ۳ متری با مکانیزم آغازش با شاک قوى.....	۴۵
شکل ۱۳-۳ تشکیل ساختار سلوالی در مخلوط استیلن-اکسیژن-۷۶٪/آرگن در ورق به طول ۲۰ سانتی متری (آغازش با استفاده از شاک قوى).....	۴۶
شکل ۱۴-۳ طرحواره از لوله تراک حلقوی طراحی شده.....	۴۷
شکل ۱۵-۳ اطلاعات ثبت شده توسط سیستم ثبت اطلاعات موج تراک برای مخلوط استوکیومتری $C_2H_2+2.5O_2+6.8N_2$ در فشار ۸۰۰ میلی بار و دمای محیط محور افقی، زمان بر حسب ثانیه و محور عمودی، فشار بر حسب بار می باشد. همانطور که در شکل مشاهده می شود.....	۴۸
شکل ۱۶-۳ اثر تراک متمنکز بر روی ورق دوده اندود برای مخلوط $C_2H_2+2.5O_2+3.47N_2$[۱۵]	۴۹
شکل ۱۷-۳ اثر تراک متمنکز بر روی ورق دوده اندود از مرجع [۱۵]	۴۹

فصل ۱

مقدمه

۱-۱ مقدمه

استفاده از انرژی حاصل از انفجار گازی و تحت کنترل در آوردن و استفاده از آن امروزه مورد علاقه بسیاری از محققان قرار گرفته است. یکی از موارد استفاده از انرژی های حاصل از انفجار، شکل دهی انفجاری است. با توجه به پیشرفت هایی که در تکنولوژی ساخت و تولید قطعات بوجود آمده، کلیه فرآیند ها به سمت کاهش تجهیزات و در نتیجه کاهش هزینه حرکت کرده اند. در این میان روش‌های شکل دادن سریع، با توجه به خصوصیات منحصر به فرد خود مانند: هزینه کم، سرعت بالا، توانایی در ساخت قطعات به تعداد بالا . . . مورد توجه قرار گرفته است. با توجه به اینکه فشار حاصل از انفجار ناشی از گاز بالاست انتظار می رود درستگاه های ساده قابل استفاده باشد. برای استفاده از مخلوط های گازی و تامین فشار لازم برای فرم دادن ورق، یکی از روش های پیشنهادی، انفجار مخلوط ها در هندسه های همگرا می باشد [۱]. برای انتخاب روش مناسب، بررسی، شناخت و اندازه گیری پارامترهای مهم امواج تراک از اهمیت ویژه ای برخوردار است. یکی از پارامتر های قابل مشاهده و اندازه گیری که از مشخصه های انفجار مخلوط های گازی می باشد، اندازه سلولی است. شکل سلولی^۱ که امواج تراک روی یک ورق دوده اندود شده بر جای می گذارد، نتیجه برخورد امواج ضربه ای^۲ ورودی، امواج اصلی ماخ^۳ و امواج عرضی^۴ می باشد. همانطور که در شکل ۱-۱ نشان داده شده است، نقطه برخورد این سه موج را نقطه سه گانه^۵ می گویند. حرکت نقطه سه گانه روی فویل دود اندود شده شکلی شبیه پولک های ماهی ایجاد می کند که ساختار سلولی^۶ نامیده می شود. عرض سلول

^۱ Cellular Pattern

^۲ Incident shock

^۳ Mach Stem

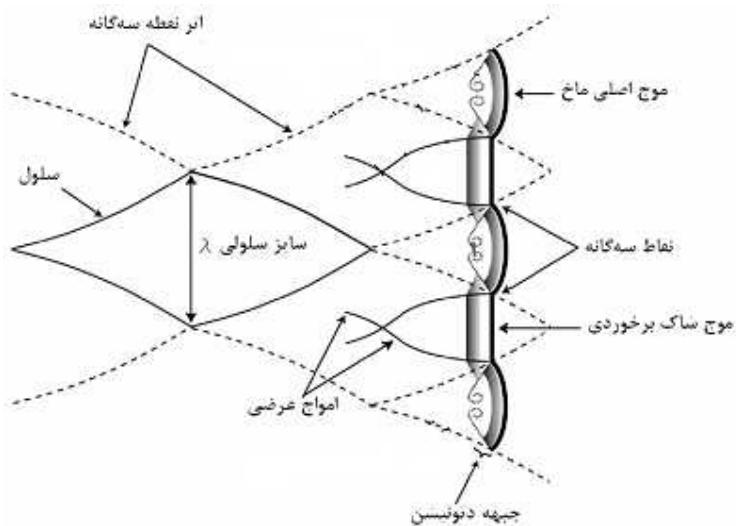
^۴ Transverse wave

^۵ Triple Point

^۶ Cellular Structure

(λ) یک شاخص طولی مهم در امواج تراک می باشد که بستگی به تقابل دینامیک گاز و سینتیک شیمیایی دارد.

هر چند تا کنون بطور واضح مکانیزم تشکیل ساختار سلولی روی فویل دوده اندود روش نشده است اما حدس زده می شود که اثر نیروی برشی قوی در نقطه سه گانه است که ساختار سلولی تراک را ایجاد می کند [۲].



شکل ۱-۱ طرحواره جبهه تراک برای انتشار از چپ به راست [۲]

طبیعت جبهه تراک گازی با روش‌های مختلف از صد سال پیش تاکنون مورد بررسی محققین بوده است. با این حال هنوز پرسش‌های کلیدی متعددی در مورد مکانیزم وجود دارد که بی پاسخ مانده است.

۱-۲- مروری بر تاریخچه کارهای انجام شده

همه امواج تراک گازی که در تستهای تجربی مشاهده شده اند، طبیعت غیر دایم سه بعدی دارند. این موضوع اولین بار با استفاده از تکنیک ورق دوده اندود توسط دنیسوف و تروشین^۱، در سال ۱۹۵۹ مشاهده شده است [۳].

با تحقیقات بیشتر روی تراک، ساختار آن و پدیده هایی از قبیل آغازش تراک^۲، انتقال شعله به تراک^۳، انتشار تراک در کانالهای مانع دار^۴ مورد بررسی قرار گرفت. در این پدیده ها پارامتر هایی نظیر قطر بحرانی کanal^۵ انرژی آغازش بحرانی^۶، کمترین قطر کanal^۷ و اندازه سلولی^۸ مورد بررسی قرار گرفتند. در این مطالعات، قطر بحرانی لوله ، d_c ، که در آن تراک میتواند با موفقیت، با عبور از لوله در فضای باز نیز انتشار یابد، مورد بررسی قرار گرفت. اولین مطالعات در مورد قطر بحرانی لوله و ارتباط آن با اندازه سلولی توسط میتروانوف و سولوکین^۹ انجام شد که به حدود ۴۰ سال پیش بر می گردد. در این بررسی یک موج تراک تخت که در محیط باز مانند داخل لوله می تواند انتشار یابد، مورد مطالعه قرار گرفت و نتیجه بدست آمده این بود که برای بیشتر مخلوط های قابل انفجار، $d_c = 13\lambda$ است [۴].

لی^{۱۰} در سال ۱۹۷۷ با مطالعات گسترده ای که بر روی مکانیزمهای مختلف آغازش تراک انجام داد. کمترین انرژی لازم جهت آغازش مستقیم تراک، که انرژی آغازش بحرانی نام دارد را وابسته به

^۱ Denisov & Troshin

^۲ Initiation

^۳ Deflagration to Detonation Transition

^۴ Failure

^۵ Critical Tube Diameter

^۶ Critical Initiation Energy

^۷ Minimum Tube Diameter

^۸ Cell size

^۹ Mitrofanov and Solouhkin

^{۱۰} Lee

اندازه سلولی دانست [۵]. موفقیت در ارزیابی این پارامترها که پارامتر های دینامیکی^۱ امواج تراک نام گرفته اند، و وابستگی آنها به اندازه سلولی، اندازه سلولی را به عنوان یک مقیاس بنیادی در امواج تراک مطرح کرد [۶].

یکی دیگر از پارامترهای دینامیکی تراکهای گازی، قطر یا پهنهای کمینه است. نتایج تجربی نشان داده اند که اگر قطر لوله یا پهنهای کanal از یک مقدار کمینه ای کمتر باشد، تراک درنهایت پس از طی مسافتی میرا می شود. لی بیان داشته است که برای اینکه تراک در یک لوله منتشر گردد، حداقل قطر استوانه باید بصورت $D=\lambda/\pi$ باشد. برای تراک هایی که در کanal ها ایجاد می گردند، حداقل پهنهای کanal برای انتشار پایدار تراک برابر با اندازه سلول ($W=\lambda$) می باشد [۶].

گلفاند و همکاران^۲ در سال ۱۹۹۱ علت این پدیده را انتقال حرارت از دیواره های لوله و افت ممنutom بخاطر وجود لایه مرزی دانسته اند [۷]. به دلیل اهمیت اندازه سلولی به عنوان یک معیار اساسی جهت ارزیابی تراک، نیستاتاس^۳ در سال ۱۹۸۴ اقدام به تهییه پایگاه داده هایی از اندازه سلولی مختلف مخلوط هیدروژن و هوا نمود. با استفاده از یک لوله به قطر داخلی ۳۰ سانتی متر، اندازه گیری سلول ها انجام شد و بعد از مقایسه نتایج مشاهده شد، برای تمام مخلوط ها کمترین اندازه سلولی تقریباً در ترکیب استوکیومتری مخلوط (نسبت هم ارزی ۱) رخ می دهد [۷]. در مخلوط های رقیق، نشان داده شده است، اندازه سلولی نسبت به اجزای مخلوط بسیار حساس است [۸]. نیستاتاس به کمک تیزن^۴ در سال ۱۹۸۷، اثرات بخار آب را به عنوان رقیق کننده در مخلوط و اثر فشار اولیه و دمای اولیه را روی اندازه سلولی مخلوط هیدروژن و هوا مورد بررسی قرار دادند. آنها بخار آب را با دمای بسیار بالا (۳۷۳

^۱ پارامترهایی دینامیکی به پارامتر هایی گفته می شود که به نرخ واکنش شیمیایی بستگی دارند.

^۲ Gelfand et. al.

^۳ Knystautas

^۴ Tieszen

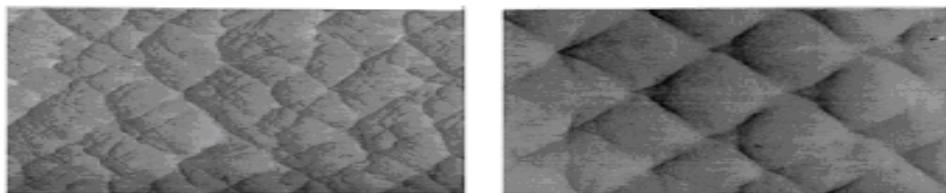
درجه کلوین) وارد مخلوط کردند و بعد از ایجاد تراک اندازه سلولی را برای مخلوطهای مختلف، گزارش دادند.

در فشار های کمتر از اتمسفر، برای مخلوط سوخت واکسیژن و رقیق کنندهایی مانند: آرگون، هلیوم و نیتروژن، و با سوختهای مختلفی از جمله متان، استیلن، اتیلن و اتان، آزمایشات مختلفی برای بدست آوردن اندازه سلولی و همچنین تاثیر رقیق کننده های مختلف بر اندازه سلولی انجام شده است که نشان می دهد با اضافه کردن رقیق کننده های مختلف به مخلوط، ساختار سلولی در بعضی از مخلوطها و رقیق کننده ها منظم تر می شود [۹].

با توجه به درجه منظمی ساختار سلولی تشکیل شده روی ورق دوده‌اندود، تراک گازی را به دو نوع تراک منظم^۱ و تراک نامنظم^۲ تقسیم بندی نموده‌اند [۲]. اگر تعداد امواج عرضی (و یا تعداد نقاط سه‌گانه) در عرض کanal، در مقاطع مختلف از مسیر انتشار تراک در طول کanal ثابت بماند، تراک کاملاً منظم است. در این صورت ابعاد و اندازه سلول‌های تشکیل شده روی ورق دوده‌اندود بسیار مشابه یکدیگر می‌باشند. هرچه تعداد امواج عرضی در مقاطع مختلف کanal با یکدیگر تفاوت بیشتری داشته باشند، درجه نامنظمی تراک بیشتر می‌گردد. نمونه‌ای از دو نوع ساختار منظم و نامنظم تراک تشکیل شده روی ورق دوده‌اندود در شکل ۱-۲ نشان داده شده است. نتایج تجربی نشان می‌دهند که مخلوط‌های که با آرگون رقیق شده‌اند، ساختار سلولی تراک برای آن‌ها منظم تر می‌باشد [۱۰].

^۱Regular

^۲ Irregular



(الف)

(ب)

شکل ۱-۲ (الف) ساختار نامنظم دتونیشن در مخلوط گازی $C_3H_8+5O_2+9N_2$ در فشار اولیه ۲۰ kPa (ب) ساختار منظم دتونیشن در مخلوط گازی $2H_2-O_2-17Ar$ و فشار اولیه ۲۰ [۱۰] kPa

با نامنظم شدن ساختار سلولی، اندازه سلولهای تشکیل شده روی ورق تفاوت بیشتری پیدا می-کنند. تلاش هایی برای مرتبط ساختن نامنظمی ساختار سلولی با پارامترهای پایداری دتونیشن انجام شده است. منزهالی در سال ۱۹۷۷ و همچنین گمزو و همکاران^۱ در سال ۱۹۹۹ یک رابطه کیفی بین درجه منظمی سلول و پارامتر Ea/RT_s (که در آن Ea انرژی فعال سازی^۲ کلی، R ثابت گاز، و T_s دمای پشت موج ضربه‌ای در ساختار ZND است) گزارش کردند [۱۱]. منزهالی مشاهده نمود که برای مقادیر $Ea/RT_s < 6/4$ ، ساختار سلولی نسبتاً منظم است. در مقادیر بزرگتر Ea/RT_s ، ساختار سلولی نامنظم‌تر می‌شود. برای تراک‌های دما بالا (مخلوط‌های سوخت-اکسیژن، تراک‌های فوق-رانشی^۳ و مخلوط‌های رقیق شده زیاد با آرگون)، مقدار Ea/RT_s کم است و بنابراین با توجه به رابطه منزهالی ساختار سلولی منظم‌تر مورد انتظار است. مشاهدات تجربی بوسیله موئن و همکاران^۴ در سال ۱۹۸۶ درستی این فرضیه را نشان داده‌اند [۱۲]. مشاهدات تجربی نشان داده‌اند که در تراک‌های نامنظم، امکان ایجاد تراک قوی با دو نقطه سه‌گانه بیشتر وجود دارد. وجود نقطه سه‌گانه دوم باعث افزایش نرخ واکنش می‌گردد. بنابراین می‌توان تاثیر امواج عرضی در انتشار تراک با ساختار نامنظم را بیشتر دانست.

^۱ Gamezo et. al.

^۲ Activation Energy

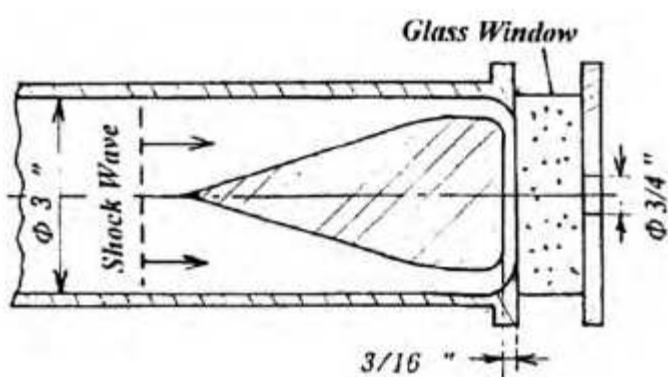
^۳ Overdriven

^۴ Moen et. al.

پینتگن و همکاران^۱ در سال ۲۰۰۳ به آشکارسازی رادیکال OH در مخلوطهای گازی $2\text{H}_2+\text{O}_2+4.5\text{N}_2$ و $2\text{H}_2+\text{O}_2+12\text{Ar}$ در فشار اولیه ۲۰ کیلوپاسکال پرداختند [۱۳]. نتایج آنها نشان داد که مخلوط رقیق شده با آرگون ساختار سلولی بسیار منظم و مخلوط رقیق شده با نیتروژن ساختار سلولی نسبتاً نامنظم را بوجود می‌آورد. آنها نتیجه گرفتند که نامنظمی بخاطر تولید و تضعیف نقاط سه‌گانه است و امواج عرضی در هر دو مخلوط یک نقش را ایفا می‌کنند.

۱-۳-۳- امواج تراک همگرا (Converging Detonation Waves)

امواج تراک همگرا تا کنون بوسیله دانشمندان زیادی، برای بدست آوردن دما و فشار بسیار بالا و به منظور تولید مواد بسیار سخت مانند الماس و یا ایجاد گداخت هسته ای^۲، مورد بررسی قرار گرفته است. پری^۳ و همکارانش برای اولین بار در سال ۱۹۵۱ سعی کردند تراک همگرا را، بوسیله یک لوله تراک، که طرحواره ساده آن در شکل ۱-۳-۱ آمده است، تولید کنند. ایجاد شاک قویتر، دما و فشار خیلی بالاتر از آنچه تاکنون تولید شده بود، بوسیله ایجاد تراک همگرا، را می‌توان از اهداف مطالعات آنها نام برد [۱۴].



شکل ۱-۱ لوله شاک پری برای ایجاد موج تراک همگرا [۱۴]

^۱Pintgen et. al.

^۲Nuclear Fusion

^۳Perry

به گفته مرجع [۱۵] اولین تئوری که برای تراکهای همگرا به رسمیت شناخته شده، توسط گودرلی^۱ می باشد که در سال ۱۹۴۲ ارایه شده است. تئوری اساسی که او ارائه داد، بر مبنای روش تشابهی^۲ برای حل معادلات دیفرانسیل جزئی بیان شده است. لی در سال ۱۹۶۷ تراک همگرا را به صورت تجربی تولید و مورد بررسی قرار داد. او دریافت در شروع همگرایی تراک، حرارت احتراق نقش مهمی دارد و همچنین فشار در مرکز همگرایی بصورت نمایی افزایش می یابد [۱۵].

به گفته مرجع [۱۶] لی همراه نیستاتاس با دیدن نور بسیار زیادی بصورت فلاش در مرکز همگرایی حدس زند که دمای بسیار بالایی در این نقطه پدید آمده است. آنها با آنالیز طیف نما^۳ دمای این نقطه را بسیار بالاتر از مقدار واقعی تخمین زده بودند [۱۶]. پایداری این امواج نیز در سال ۱۹۷۱ توسط لی و نیستاتاس مورد بررسی قرار گرفت. آنها با استفاده از دو لوله هم محور^۴ و همچنین ایجاد اغتشاش بوسیله قرار دادن موادی در بدنه محفظه احتراق، موج تراک را تولید کردند. آنها نتیجه گرفتند که در امواج تراک همگرایی که پایدار شده اند، محل تشکیل نقطه نورانی در تمام آزمایشات در مرکز همگرایی می باشد همچنین آنها مشاهده کردند که مکان و نوع اغتشاشاتی که در مسیر جریان ایجاد می شوند، بر محل تشکیل نقطه کانونی موثر است. آنها با دیدن نقاط نورانی در مرکز کانونی، در همه آزمایشات با شرایط مشابه، نتیجه گرفتند که در موج های تراک همگرای استوانه ای، علی رغم وجود موادی که موج را می گردند [۱۶].

رویگ و گلاس^۵ در سال ۱۹۷۷ برای اولین بار روی امواج تراک همگرا، در یک محفظه نیم کره ای، تحقیق و مطالعه کردند. آنها برای ایجاد تراک همگرا، از یک موج بلاست در مرکز محفظه استفاده کردند که با پیش روی به سمت دیواره به موج دتونیشن تبدیل می گردد و بعد از برخورد به دیواره

^۱ Guderley

^۲ Self- similarity

^۳ Spectroscopic analysis

^۴ Coaxial Tube

^۵ Roig & Glass

منعکس می شود که نتیجه آن یک موج شاک بازگشتی همگرا است [۱۷]. آنها با اندازه گیری هایی که انجام دادند بیشینه دما را حدود ۵۰۰ درجه کلوین اندازه گیری کردند و همچنین نشان دادند که دمای اندازه گیری شده توسط نیستاتاس در سال ۱۹۶۹، بیش از حد تخمین زده شده بود.

گلاس و سایتو^۱ در سال های ۱۹۸۲ تا ۱۹۸۵ مطالعات گسترده ای را در مورد اندازه گیری فشار و دمای بیشینه در امواج تراک انجام دادند. آنها بوسیله اندازه گیری طیف نمایی دما، بیشینه دمای امواج تراک را اندازه گیری کردند که ۱۷۰۰۰-۱۵۰۰۰ درجه کلوین گزارش شده است [۱۸]. به علت اهمیت تولید فشار و دمای بسیار بالا، مطالعه در مورد امواج تراک همگرا، فشار و دمای بیشینه آنها مورد توجه محققان می باشد. در کار حاضر به بررسی مقدماتی امواج تراک همگرا پرداخته شده است و سعی شده امواج تراک همگرا بصورت پایدار تشکیل گردد.

۴-۱- معرفی پژوهش حاضر

در کار حاضر تغییرات اندازه سلولی برای مخلوط های گازی با نسبت های هم ارزی مختلف، درصد های رقیق کننده متفاوت و در فشار های گوناگون مورد بررسی قرار گرفته است. همچنین اثر طول لوله تراک و نیز اثر مارپیچ شلکین بر تشکیل تراک و ساختار سلولی مطالعه شده است. در ادامه نیز تراک های متمرکز مورد مطالعه و بررسی قرار گرفته است.

برای ایجاد تراک از یک لوله موج ضربه ای با طول حد اکثر ۴ متری با قطر داخلی ۹ سانتی متر استفاده شده است.

در فصل دوم به بررسی تفصیلی دستگاه های استفاده شده در آزمایشات، مراحل مختلف انجام آزمایش و همچنین جزئیات مربوط به سیستمهای اندازه گیری و نحوه ثبت ساختار سلولی روی ورق های آلومینیومی پرداخته شده است. در فصل سوم به ارائه نتایج آزمایشات انجام شده، بحث در مورد صحت انجام آنها و مقایسه نتایج با مراجع پرداخته می شود. در فصل چهارم جمع بندی و نتیجه

^۱ Saito

گیری مطالب ارائه شده و همچنین ارائه پیشنهادات و کارهای قابل اجرا در ادامه روند پروژه، آورده شده است.

فصل ۲

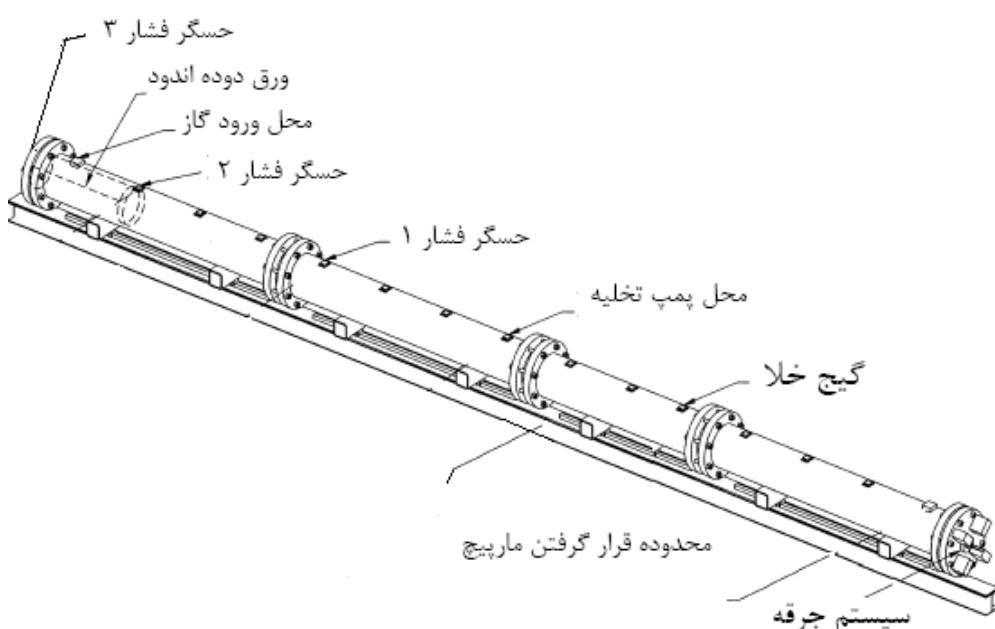
بررسی دستگاه های آزمایش

۱-۲ - مقدمه

برای انجام آزمایشات تولید تراک و بدست آوردن ساختار سلولی، به تجهیزات مخصوصی نیاز است. در این فصل به بررسی این تجهیزات پرداخته می شود. اصلی ترین دستگاه هایی که در انجام آزمایشات مورد استفاده قرار گرفته اند عبارت اند از: لوله شاک، فشار سنج دیجیتال، حسگر های پیزو الکتریک، تجهیزات ثبت سیگنال، شیرهای ورودی و خروجی و پمپ خلاء. در زیر به بررسی تفصیلی هر کدام از آنها پرداخته خواهد شد.

۲-۲ - لوله تراک (Detonation tube)

لوله های تراک از دستگاههای آزمایشی هستند که در مطالعه موج تراک از آنها استفاده می شود. برای انجام آزمایشات تجربی و تعیین سرعت موج تراک، اندازه سلولی و بسیاری از خواص دیگر امواج تراک، در مخلوط های گازی، از این دستگاه استفاده می شود. در کار حاضر از یک لوله چهار تکه به طول نهایی چهار متر برای مطالعات مورد نظر استفاده شده است (شکل ۱-۲).



شکل ۱-۲ طرحواره لوله تراک