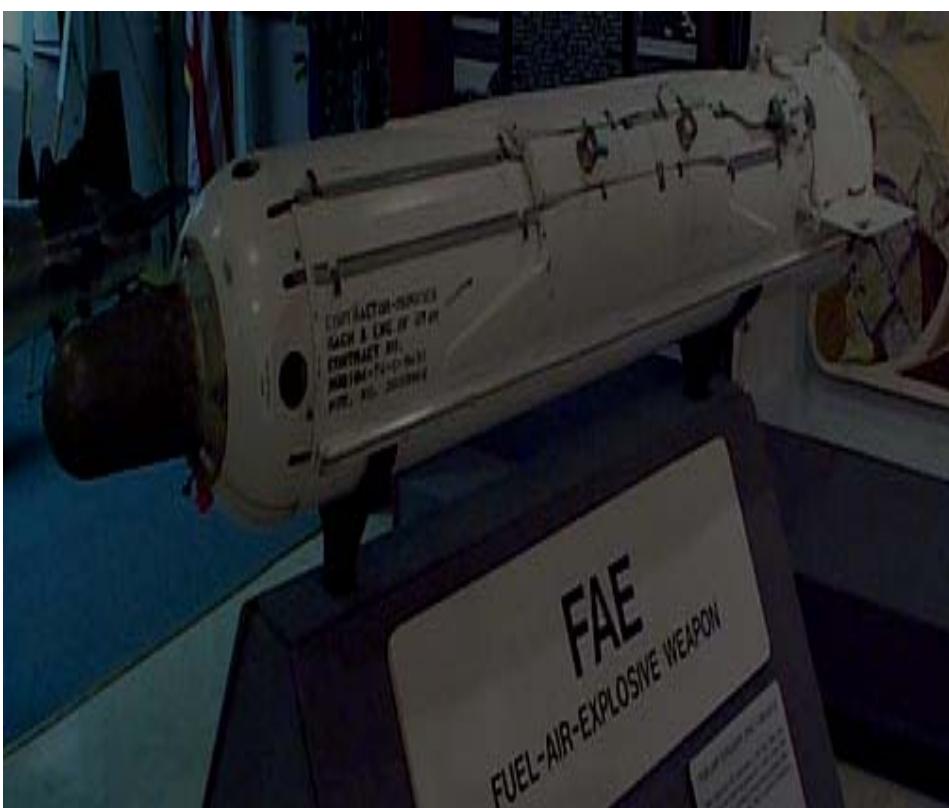


انفجار ذرات و تسليحات ترموباریک





تقدیر و تشکر

در این بخش جا دارد که از زحمات و مساعدت‌های بی‌دریغ دکتر محمد صدیقی و مهندس حسین غفوری و تمام کسانی که در تهیه این مقاله یاری رساندند، تقدیر و تشکر بنمایم.

ضمّناً خواهشمندم که انتقادات و پیشنهادات سودمند خود را، با عنوان «انفجار ذرات» به آدرس ایمیل Elvisf35@yahoo.com ارسال نمایید.

با تشکر

اسدالله بهمنی

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۱.....	مقدمه
۳.....	فصل اول - انفجار ذرات
۴.....	۱-۱- گرد و غبار
۴.....	۱-۲- خواص عمومی گرد و غبارها
۵.....	۱-۳- تشابه گرد و غبار با مایعات
۵.....	۱-۴- قوای محرکه ذرات
۵.....	۱-۴-۱- قوه ته نشینی ذرات و حدود آن
۶.....	۱-۴-۲- حرکات بروین
۶.....	۱-۴-۳- خاصیت چسبندگی ذرات
۶.....	۱-۴-۴- پدیده تنداش یا خاصیت نوری
۷.....	۱-۴-۵- خاصیت الکتریکی
۷.....	۱-۴-۶- خاصیت خیس شدن
۷.....	۱-۵- جمع آوری مواد خارجی
۸.....	۱-۵-۱- وسایل صاف کننده و جدا کننده ذرات
۸.....	۱-۵-۱-۱- صافی ها
۸.....	۱-۵-۱-۲- دستگاه گرد و غبار گیر الکترواستاتیکی
۹.....	۱-۵-۱-۳- کونیمتر

۹.....	۱-۵-۴- ایمپینجرها با دستگاه گرین برک اسمیت
۱۰.....	۱-۶- ارزشیابی نمونه‌های گرد و غبار
۱۱.....	۱-۷- وزن کردن گرد و غبار
۱۲.....	۱-۸-۱- مواد رایج موجود در انفجار ذرات
۱۳.....	۱-۸-۲- تجهیزات درگیر با انفجار ذرات
۱۳.....	۱-۸-۳- آتش‌سوزی و بعد از آن انفجار ذرات
۱۴.....	۱-۸-۴- آمارهایی در باب مجروهین انفجار ذرات
۱۴.....	۱-۹-۱- شرایط مورد نیاز برای وقوع انفجار ذرات
۱۴.....	۱-۹-۲- قابلیت احتراق و یا انفجار ذرات
۱۵.....	۱-۹-۳- قابلیت معلق ماندن در هوا و یا انتقال توسط جریان هوا
۱۶.....	۱-۹-۴- اندازه ویژه ذرات
۱۷.....	۱-۹-۵- وجود عامل اکسنده در انفجار ذرات
۱۸.....	۱-۹-۶- وجود یک منبع اشتعال با انرژی کافی
۱۹.....	۱-۹-۷- وجود رطوبت در حد مناسب
۱۹.....	۱-۱۰-۱- تست‌های آزمایشگاهی به منظور ارزیابی ویژگی‌های انفجار توده ذرات
۲۰.....	۱-۱۰-۱-۱- تست‌های آزمایشگاهی برای تعیین درست‌نمایی یک انفجار
۲۰.....	۱-۱۰-۱-۲- تست طبقه‌بندی انفجار

۲۰	- حداقل غلظت لازم برای انفجار.....	۱-۱-۲-۱-۱۰-۱
۲۱	- حداقل درجه حرارت اشتعال و احتراق	۱-۱-۳-۱-۱۰-۱
۲۱	- حداقل انرژی اشتعال و احتراق.....	۱-۱-۴-۱-۱۰-۱
۲۲	- محدودیت اکسندها.....	۱-۱-۵-۱-۱۰-۱
۲۲	- تست‌های آزمایشگاهی برای تعیین نتایج و پی‌آمدات یک انفجار.....	۱-۱-۲-۲-۱-۱۰-۱
۲۲	- ماکریم مقدار فشار انفجار.....	۱-۱-۲-۱-۱۰-۱
۲۴	- گرد و غبارهای فلزی	۱-۱-۱-۱-۱۱-۱
۲۵	- غبار آلومینیوم.....	۱-۱-۱-۱-۱۱-۱
۲۵	- غبار روی	۱-۱-۱-۲-۱-۱۱-۱
۲۵	- غبار کبالت.....	۱-۱-۱-۳-۱-۱۱-۱
۲۶	- غبار منگنز.....	۱-۱-۱-۴-۱-۱۱-۱
۲۶	- غبار زیرکونیم.....	۱-۱-۱-۵-۱-۱۱-۱
۲۶	- انفجار ذرات در سیلوها	۱-۱-۱-۶-۱-۱۲-۱
۳۲	- انفجارهای اولیه و ثانویه.....	۱-۱-۱-۷-۱-۱۳-۱
۳۲	- مبنای ایمنی برای خطرات ناشی از انفجار توده ذرات گرد و غبار	۱-۱-۱-۸-۱-۱۴-۱
۳۳	- میزان موائع بازدارنده انفجار.....	۱-۱-۱-۹-۱-۱۴-۱
۳۳	- عدم شکل‌گیری توده گرد و غبار	۱-۱-۱-۱۰-۱-۱۴-۱
۳۳	- سیستم‌های تهويه رقيق‌سازی.....	۱-۱-۱-۱-۱-۱۴-۱
۳۴	- تهويه موضعی	۱-۱-۱-۲-۱-۱۴-۱

۳۵.....	۱-۱-۲-۲- تخلیه کافی عامل اکسید کننده اتمسفر.
۳۶.....	۱-۱-۳- قابلیت اشتعال توده گرد و غبار.
۳۶.....	۱-۱-۳-۱- کنترل منابع گرمایی و حرارتی.
۳۷.....	۱-۱-۴-۲- کنترل میزان اصطکاک و جرقه‌های ناشی از تصادم قطعات.
۳۸.....	۱-۱-۴-۳-۳- جوشکاری، برشکاری و فعالیت‌ها و فرآیندهای کارگرم مشابه.
۳۸.....	۱-۱-۴-۳-۴- تجهیزات و وسایل الکتریکی.
۳۸.....	۱-۱-۴-۳-۵- پاره‌ای نکات احتیاطی در باب خطرات منابع الکتریسیته ساکن.
۴۰.....	۱-۲-۱- میزان مهارکننده‌های انفجار.
۴۰.....	۱-۲-۱-۴-۱- سدهای انفجاری.
۴۱.....	۱-۲-۲-۱-۴-۱- بازدارنده انفجاری.
۴۱.....	۱-۲-۲-۲-۱-۴-۱- هواکش اطمینان انفجار.
۴۱.....	۱-۲-۴-۲-۱-۴-۱- تجهیزات ایزو لاسیون انفجار.
۴۲.....	۱-۴-۲-۵- سایر تجهیزات ضد انفجار.
۴۲.....	۱-۴-۱-۵-۲- سقف تخلیه فشار.
۴۲.....	۱-۴-۱-۵-۲- تجهیزات هوارسان.
۴۴.....	۱-۴-۲-۵-۳- پانل‌های پاره شونده.
۴۴.....	۱-۵-۱- مدل‌های بررسی انفجار ذرات.
۴۵.....	۱-۶-۱- انفجار نانو پودرها.

۴۷.....	فصل دوم- انفجار سوخت / هوای
۴۸.....	۱- تاریخچه
۴۹	۲- کاربردهای نظامی FAE
۴۹.....	۳- تاثیرات FAE
۵۲.....	۴- عملکرد FAE
۵۳.....	۵- مواد به کاربرده شده در FAE
۵۴.....	۶- حد بالا و پایین FAE
۵۵.....	۷- عملکرد توده ابر و پخش آن
۵۵.....	۸- پارهای از ویژگی‌های ساختاری این سلاح
۵۶.....	۹- تی.ان.تی معادل
۵۷.....	۱۰- شروع انفجار
۵۸.....	۱۱- پارهای نکات ایمنی در باب FAE
۵۹.....	۱۲- حداقل فاصله مجاز از FAE
۶۰.....	۱۳- نمونه‌ای از سلاح‌های FAE
۶۰.....	۱۴- پیشرفتهای در باب سلاح‌های FAE
۶۱.....	۱۴-۱- ویژگی‌های اصلی این سلاح
۶۱.....	۱۴-۲- مشخصات لانچر این سلاح
۶۱.....	۱۴-۳- مشخصات موشک‌های این سلاح
۶۳.....	مراجع

فهرست اشکال

صفحه

عنوان

فصل اول - انفجار ذرات

۳.....	شكل (۱-۱)- درصد مواد مختلف در انفجار ذرات
۱۲.....	شكل (۱-۲)- رابطه میان ماکزیمم مقدار فشار تولیدی ناشی از انفجار ذرات با غلظت ذرات
۱۵.....	شكل (۱-۳)- رابطه میان غلظت ذرات با فشار
۱۶.....	شكل (۱-۴)- بررسی رابطه احتراق و یا انفجار ذرات با اندازه آنها
۱۷.....	شكل (۱-۵)- یک تهويه عمومي
۳۳.....	شكل (۱-۶)- یک تهويه عمومي
۳۴.....	شكل (۱-۷)- تهويه موضعی
۴۰.....	شكل (۱-۸)- یک سد انفجاری متحرک

فصل دوم - انفجار سوخت / هوا

۴۷.....	شكل (۲-۱)- نمایی از عملکرد FAE
۵۳.....	شكل (۲-۲)- نمایی از سلاح کارپت

فهرست جداول

عنوان	صفحه
فصل اول - انفجار ذرات	۳
جدول (۱-۱) - مقایسه پتانسیل انفجاری پاره‌ای از ذرات گرد و غبار	۲۴
جدول (۱-۲) - گزارشی از انفجار ذرات در آمریکا در سال ۱۹۹۹	۳۱
فصل دوم - انفجار سوخت / هوای	۴۷
جدول (۲-۱) - سرعت و فشار شروع احتراق‌های FAE و تی.ان.تی	۵۱
جدول (۲-۲) - حداقل فشار با فاصله از توده ابر در سیستم‌های FAE	۵۱
جدول (۲-۳) - مقایسه ارزش انفجاری تی.ان.تی با سوخت‌های FAE	۵۷

مقدمه ۴

جنگ همواره بوده است چه برای کشورهای صلح طلب و چه برای کشورهای جهانگشا. از طرف دیگر سوانح و اتفاقات غیرمنتظره صنعتی همواره خدمات جبران ناپذیری را به بار آورده است. حال در این میان انسان به عنوان یک موجود صاحب اندیشه موظف است که همواره بر شرایط موجود مسلط باشد، یعنی هم بتواند با پیشرفت نظامی آزادی خود را حفظ کند و هم با افزایش سطح اینمنی حوادث ناگوار را مهار نماید.

مواد جامد زیادی وجود دارند که قابلیت اشتعال و احتراق دارند، در صورتی که این مواد جامد در ابعاد بسیار ریز درآیند، سطح تماس اکسیدایزر افزایش یافته و قابلیت احتراق آنها به شدت افزایش می‌یابد؛ بگونه‌ای که نرخ آزاد شدن انرژی حرارتی شرایط را جهت ایجاد انفجار فراهم می‌سازد. لازم بذکر است که تحت شرایط خاص در محیط‌هایی که ذرات با قابلیت احتراق وجود دارند، امکان ایجاد احتراق و انفجارهای ناخواسته وجود دارد؛ بنابراین می‌توان از تکنولوژی بالا که در صنعت بفور حادثه‌آفرین بوده است در تسليحات نظامی ترموباریک استفاده نمود.

گرد و غبار در اثر تجزیه یافتن مواد مختلف جامد به ذرات بسیار ریز تشکیل می‌شود و معمولاً در هوا شناور و معلق می‌گردد. اعمال مکانیکی از قبیل خرد کردن، اره کردن، متله کردن، ساییدن و غیره باعث تولید گرد و غبار می‌گردند. این ذرات ممکن است بسیار ریز بوده و از ذرات قابل رویت با چشم تا میکروسکوپی و اولترامیکروسکوپی تغییر نمایند. گرد و غبارها می‌توانند از مواد ارگانیکی، بسیاری از فلزات و حتی بعضی از نافلزات غیر ارگانیکی بوجود آیند؛ یعنی گرد و غبارها در کل دارای منشاء معدنی، شیمیایی، آلی و یا حیوانی می‌توانند باشند.

خطر انفجار ذرات قابل اشتعال در هوا موضوع تازه‌ای نیست و حدوداً از سه ربع قرن پیش، این نوع خطر مورد قبول عامه قرار گرفته و بسیار بیش از این به آن مظنون بوده‌اند؛ مثلاً در ابتدای امر در معادن زغال سنگ، مورد توجه قرار گرفت، زیرا همه ساله قربانیان فراوان بیار می‌آورد و چون گاز متان در این قبیل معادن وجود داشت، آن را مقصص اصلی می‌شناختند، ولی بعدها دانستند که غبار زغال سنگ برای انفجار احتیاجی به وجود متان ندارد.

بر اساس اسناد و مدارک موجود، اولین انفجار ذرات ثبت شده، در اواخر قرن هجدهم صورت گرفته است و آن هنگامی بود که یک کنت ایتالیایی با نام اکوف گزارشی از تجزیه و تحلیل خود در باب انفجاری در انبار آرد یک نانوایی ارائه داد.

بطور کلی در بحث انفجار ذرات با سلاح‌های حرارتی روبرو هستیم، که تاریخچه این سلاح‌ها را می‌توان به شعله‌افکن‌هایی مربوط دانست که در جریان جنگ جهانی اول در درگیری‌های سنگری مورد استفاده قرار می‌گرفتند (لازم به ذکر است که این شعله‌افکن‌ها برای اولین بار توسط آلمان‌ها ساخته شدند) و با استفاده از این شعله‌افکن‌ها به راحتی می‌توانستند نفراتی را که در پناهگاه‌ها و سنگرهای بتونی، خود را از تاثیرات بم‌ها محافظت کرده بودند، خفه کنند.

لازم به ذکر است که این نوع سلاح با عنوان‌های دیگری نیز مطرح می‌باشد، که از جمله آن‌ها می‌توان به سلاح حرارتی و بم‌ب خلا اشاره کرد.

فصل اول

انفجار ذرات



۱-۱- گرد و غبار^۱

گرد و غبار در اثر تجزیه یافتن مواد مختلف جامد به ذرات بسیار ریز تشکیل می‌شود و معمولاً در هوا شناور و معلق می‌گردد. اعمال مکانیکی از قبیل خرد کردن، اره کردن، متله کردن، ساییدن و غیره باعث تولید گرد و غبار می‌گردند. این ذرات ممکن است بسیار ریز بوده و از ذرات قابل رویت با چشم تا میکروسکوپی و اولترامیکروسکوپی تغییر نمایند. گرد و غبارها می‌توانند از مواد ارگانیکی، بسیاری از فلزات و حتی بعضی از نافلزات غیر ارگانیکی بوجود آیند؛ یعنی گرد و غبارها در کل دارای منشا معدنی، شیمیایی، آلی و یا حیوانی می‌توانند باشند.^[۱]

۱-۲- خواص عمومی گرد و غبارها

بطور کلی موقعی که جسم جامد و یا مایع به ذرات کوچک تقسیم شد و در هوا پراکنده گردید، دو نوع تغییر اساسی در آن ظاهر می‌شود که آن‌ها عبارتند از

- ۱- سطح خارجی آن بمقدار زیادی وسیع می‌گردد.
- ۲- مکان و محلی که جسم پراکنده اشغال می‌کند بمراتب وسیع‌تر از حجمی است که جسم اولیه داشته است. مثلاً یک سانتیمتر مکعب کوارتز اگر به ذراتی که یک میکرون حجم داشته باشند، خورد و تقسیم شود، جمعاً ده بتوان دوازده ذره با سطح کلی ۶ متر مربع ایجاد خواهد شد، در صورتی که جسم اولیه فقط ۶ سانتیمتر مربع سطح داشته است.^[۱]

^۱- Dust

۱-۳- تشابه گرد و غبار با مایعات

چون مقدار زیادی از هوا روی سطوح ذرات نرم گرد و غبار جذب می‌گردد، مجموعه این ذرات ایجاد توده‌ای از ذرات گرد و غبار را خواهند نمود که دارای خواص مشابهی با مایعات و گازها می‌باشند؛ مثلاً این توده می‌تواند متراکم شود و مثل مایعات اگر داخل ظروفی چون سطل و غیره قرار گیرد ممکن است لبریز شود و یا چون مایعات از داخل لوله‌ای بشکل روان و مایع سرازیر گردد. اگر سنگی در داخل توده نرمی افکنده شود، در محل افتادن سنگ تموجاتی چون مایع حاصل می‌گردد. در اثر عبور هوا از روی گرد و غبار مقداری از ذرات ریز جابجا شده و بجلو حرکت می‌کند و عملی مشابه تقطیر انجام می‌گیرد. این حرکات بستگی بشدت جریان هوا دارد و اگر شدت جریان هوا ثابت باشد، مقدار ثابتی از گرد و غبار در واقع تبخیر می‌گردد و پس از آن اشباع خواهد شد. اگر شدت و سرعت جریان هوا بحد زیادی برسد؛ می‌تواند تمام توده گرد و غبار را همراه خود ببرد و مثل آن است که گرد و غبار در حالت غلیان قرار گرفته و حالت جوش برقرار گردیده است.^[۱]

۱-۴- قوای محرکه ذرات^۱

۱-۱- قوه‌نهشینی ذرات^۲ و حدود آن

یک ذره میکروسکوپی همانند سایر مواد، در حالت تعليق در هوا، بعلت قوه ثقل به طرف زمین کشانیده می‌شود و لیکن به علت سطح خارجی نسبتاً بزرگ از یک طرف و مقاومت نسبی هوا از طرف دیگر، این ذره در هوا مطابق قانون ثقل با افزایاد سرعت، ساقط نمی‌گردد. این سقوط و راسب شدن برای ذرات میکروسکوپی خیلی بطی است و بر حسب سانتیمتر در ساعت و حتی میلیمتر در ساعت اندازه‌گیری

^۱- Particle Dynamics
^۲- Setting Rate

می شود. بدین ترتیب می توان گفت که سوپانسیون های گرد و غبار در هوا دارای ثبات قابل ملاحظه ای هستند و می توانند برای مدت های طولانی در هوا پایدار بمانند و لازم بذکر است که بعلت مقاومت زیاد هوا ردیابی ذرات میکروسکوپی و یا گرفتن و برداشتن آنها از هوا بسیار مشکل است.

۱-۴-۲- حرکات برونین^۱

جرم ذرات میکروسکوپی باندازه ای کوچک است که در اثر قوای واردہ از طرف گاز و یا هوایی که در آن شناورند، باطراف رانده می شوند. در حالت تعادل قوای واردہ برابر مولکول ها برابر و صفر است و حرکت محسوسی از ذره بهیچ طرف دیده نمی شود، ولیکن کلیه ذرات خود دارای خاصیت نوسانی هستند که بنام حرکت برونین معروف می باشند. لازم بذکر است که ذرات گرد و غبار دارای حرکت دورانی^۲ نیز می باشند.

۱-۴-۳- خاصیت چسبندگی ذرات^۳

بطور کلی به جهت حرکات شدید برونین ذرات گرد و غبار، امکان تصادم آنها در هوا زیاد است و در اثر برخورد با یکدیگر تولید توده متراکم و بهم چسبیده می نمایند.

۱-۴-۴- پدیده تندال^۴ یا خاصیت نوری

از اختصاصات نوری آن است که می توان با تابش اشعه نورانی وجود و یا عدم وجود ذرات معلق گرد و غبار را در محل های تاریک فهمید. هرگاه مواد جامد و یا مایع به صورت ذرات ریز و پراکنده در هوا موجود نباشند، تابش اشعه نورانی و مسیر آن در اتاق تاریک مرئی نخواهد بود؛ در صورتیکه وجود

^۱- Brownian Motion

^۲- Centrifugation

^۳- Flocculation

^۴- Tindal Phenomenon

ذرات معلق در هوا مسیر اشعه نورانی را مشخص می‌نماید. این آزمایش اولین بار توسط تندا^۱ در موضوع وجود ذرات در هوا انجام گرفت.

۱-۴-۵- خاصیت الکتریکی^۲

ذرات گرد و غبار دارای بار الکتریکی هستند و بدین جهت به طرف ذراتی که دارای بار مخالف باشند، جذب می‌گردند. لازم بذکر است که هرگاه به ذرات گرد و غبار معلق شارژ الکتریکی داده شود، تمایل تشکیل یافتن توده‌ها زیادتر می‌گردد.

۱-۴-۶- خاصیت خیس شدن

خیس شدن در مرحله اول یک پدیده جذب است که در واقع سطوح ذرات با قشر نازکی از آب پوشیده می‌شود. اغلب مایعات تمایل به گستردگی شدن و پهن شدن روی سطوح را دارند و لیکن قوای زیادی باید مصرف شود تا گرد و غبار خیس و مرطوب گردد و این بدان علت است که ذرات با قشری از هوا پوشیده و احاطه شده‌اند. لازم بذکر است که خیس بودن و یا خیس شدن ذرات در نمونه‌برداری و کترول گرد و غبار اهمیت زیادی دارد.^[۱]

۱-۵- جمع آوری مواد خارجی

در مواردیکه لازم است مواد موجود در هوا جدا شده، صاف گردد و یا در محلی جمع آوری شود، از وسایل مختلفی بنام وسایل صاف کردن و جذب^۳ استفاده می‌شود. موادی مثل گرد و غبار، دود و مه توسط وسایل صاف کننده و گازها و بخارات توسط وسایل جذب کننده جمع آوری می‌شوند.

^۱- Tindal
^۲- Electric Charge
^۳- Filtering and Absorbing Devices

۱-۵-۱- وسایل صاف کننده و جدا کننده ذرات

۱-۵-۱- صافی‌ها

انواع و اقسام کاغذهای صافی با اندازه‌های مختلف و با خلل و فرج‌های مختلف و همچنین مقاومت گوناگون وجود دارد. با این صافی‌ها می‌توان ذرات جامد گرد و غبار و یا مایعات معلق^۱ در هوا را، از هوا جدا نمود. کاغذ واتمن شماره ۴۲ برای ذرات بسیار کوچک دودهای فلزی مثل اکسید کادمیوم، اکسید روی، دود سرب و دودهای جوشکاری مناسب است. همچنین صافی‌هایی از جنس پنبه کوهی^۲ وجود دارد که در موقع خاصی بکار می‌روند. برای قرار دادن صافی‌ها در دهنۀ مکنده پمپ باید دقت کافی نمود و باید این صافی‌ها کاملاً خشک و تمیز باشند و در صورت لزوم وزن دقیق آن‌ها تعیین شده باشد.

۱-۵-۱-۲- دستگاه گرد و غبار گیر الکترواستاتیکی^۳

در این دستگاه محفظه شیشه‌ای استوانه‌ای شکلی قرار دارد که از وسط آن سیم فلزی عبور داده شده (قطب مثبت) و با بالا رفتن ولتاژ الکتریسیته و استفاده از خاصیت الکترواستاتیکی، کلیه ذرات گرد و غباری که از داخل آن عبور می‌کنند، به بدنه استوانه (قطب مثبت) می‌نشینند و به آسانی می‌توان ذرات معلق را جمع آوری کرده، وزن نمود و یا برای آزمایش بکار برد. این روش بسیار دقیق و قابل اطمینان است.

²- Air Particulates

^۳- Asbestos

^۳- Elector static Dust Sampler

۱-۵-۳- گونیمتر^۱

این دستگاه برای نمونه‌برداری متعدد از گرد و غبار محل کار قابل استفاده است. در هر بار مقدار کمی (۲/۵ تا ۵ میلی لیتر) از هوا توسط پمپ کنار دستگاه کشیده شده و با رها کردن پیستون نمونه حاوی گرد و غبار به داخل محفظه مدرج که متصل به یک عدسی است وارد می‌شود. با این وسیله می‌توان تعداد ذرات را شمارش نمود و فرم خارجی آن‌ها را تشخیص داد.

۱-۵-۴- ایمپینجرها^۲ یا دستگاه گرین برک اسمیت^۳

ایمپینجرها وسایلی هستند که می‌توان در آن‌ها گرد و غبار موجود در هوا را جمع آوری کرد. معمولاً در شیشه اصلی نمونه‌برداری^۴ ایمپینجر آب و یا حلal دیگری بنام مایع جمع آوری کننده^۵ می‌ریزند و ذرات معلق موجود در هوا به کمک پمپی که به آن متصل است کشیده شده و به داخل مایع مذبور وارد می‌شود. نوع استاندار آن معمولاً تا ۲۷۵ میلی لیتر مدرج است و مقدار مایعی که در آن ریخته می‌شود ۷۵ تا ۱۰۰ میلی لیتر و یا بیشتر و یا کمتر است. نوع دیگر آن کوچکتر و بنام میدجت ایمپینجر^۶ است که گنجایش کمتری دارد و حجم مایع بکار رفته در آن معمولاً ۱۰ میلی لیتر خواهد بود. ایمپینجرها معمولاً برای جمع آوری ذرات گرد و غبار بسیار مناسب می‌باشند، ولی برای دود و دود فلزی چندان دقت زیادی ندارند. لازم بذکر است که برای بدست آوردن نتایج بهتر می‌توان دو یا سه ایمپینجر را بطور سری دنبال یکدیگر قرار داد. لازم به ذکر است که غیر از وسایل گفته شده در بالا دستگاه‌های دیگری از قبیل دستگاه شمارش گرد و غبار اوونس^۷ و رسوب دهنده حرارتی^۸ وجود دارد که مخصوصاً نوع اخیر برای

^۱- Conimeter^۲- Impinger^۳- Greenberg - Smith Apparatus^۴- Sampling Bottle^۵- Collecting Liquid^۶- Midget Impinger^۷- Owens Dust Counter^۸- Thermal Precipitator

تهیه نمونه‌های گرد و غبار جهت شمارش بسیار مناسب است و نمونه‌های جمع آوری شده را که روی شیشه‌ای آماده می‌گردد را می‌توان مستقیماً مورد آزمایش قرار داد.

۱-۶- ارزش‌یابی نمونه‌های گرد و غبار

ارزش‌یابی نمونه‌های گرد و غبار در یک حجم معینی از هوا می‌تواند بر مبنای تعیین وزن و یا شمارش ذرات بوده باشد. تعیین وزن ذرات گرد و غبار جمع آوری شده را می‌توان با استفاده از روش‌های شیمیایی و یا بطور مستقیم انجام داد. شمارش ذرات را می‌توان در حالیکه گرد و غبار در مایع (آبی و یا حلال آلی) بحال تعلیق قرار داد انجام داد. برای شمارش ذرات از لام شمارش گرد و غبار^۱ استفاده می‌کنند. این لام‌ها انواع گوناگونی دارند و متدهای آزمایش نیز متفاوت است. معمولاً مقدار معینی از تعلیق یکنواخت ذرات گرد و غبار را قبلًا در حجم معینی از مایع آماده کرده‌اند، در اینگونه لام‌ها که عمق آن‌ها از ۰/۱ میلیمتر تا یک میلیمتر متفاوت است، می‌ریزند و سپس در حالی که روی آن پوشیده شده است برای مدتی به حال خود قرار می‌دهند. در مواردیکه مایع بکار رفته آب باشد این مدت معمولاً ۲۰ دقیقه و در موقعی که الكل مصرف شود نیم ساعت است. برای شمارش ذرات معمولاً از میکرومتر مدرج^۲ استفاده می‌کنند و شمارش را در تعدادی از مربع‌های میکرومتری در حالی که از زمینه روشن و یا یا تاریک^۳ استفاده می‌شود، انجام می‌دهند و مقدار گرد و غبار را بر حسب میلیون ذره در فوت مکعب^۴ از هوا و یا بر حسب واحد دیگری طبق فرمول مشخص محاسبه می‌نمایند. مسئله مهم آن است که باید در تهیه نمونه‌های آزمایشی کمال احتیاط را بکار برد و مخصوصاً در شستن و تمیز کردن لام‌ها دقت بسیار نمود که از گرد و غبار خارجی عاری باشند.[۱]

^۱- Dust Counting Chamber

^۲- Stage Micrometer

^۳- Dark Field Or Light Field

^۴- Million Particles Per Cubic Feet (M. P.P.C.F)

۱-۷- وزن کردن گرد و غبار

در تعدادی از نمونه‌ها لازم است که گاهی وزن ذرات موجود در هوا را بدست آورد. این عمل در مواردی که نمونه‌ها توسط ایمپینجر یا روی کاغذ و همچنین توسط دستگاه الکترواستاتیکی گرد و غبار جمع آوری شده باشند، عملی است. در مورد ذراتی که در داخل ایمپینجر و یا در مایع جمع آوری شده باشند، چه بصورت محلول و یا نامحلول می‌توان با تبخیر حلال و جمع آوری کردن و خشک نمودن و بالاخره توزین باقیمانده، مقدار مواد موجود در هوا را بدست آورد. البته این کار لازم است که با دقت تمام انجام گیرد. ضمناً در این مورد مقدار گرد و غبار بر حسب میلی‌گرم در متر مکعب^۱ از هوا محاسبه می‌شود. طریق دیگر آن است که می‌توان با سوزانیدن نمونه‌های گرد و غبار جمع آوری شده، مواد آلی و مواد معدنی را از هم جدا نمود. بدین ترتیب که تفاضل وزن نمونه مورد آزمایش قبل از شروع آزمایش و پس از سوزانیدن، وزن مواد آلی موجود در نمونه گرد و غبار را نشان خواهد داد. بالاخره راه دیگر اندازه‌گیری وزن ذرات گرد و غبار دستگاه فتوتمتر گرد و غبار^۲ است که در این دستگاه با قرار دادن کاغذ صافی‌های کوچک مخصوصی که حاوی نمونه‌های جمع آوری شده اند، ضمن مقایسه با شاهد، می‌توان وزن ذرات گرد و غبار را تعیین نمود.^[۱]

۱-۸- انفجار ذرات

خطر انفجار ذرات قابل اشتعال در هوا موضوع تازه‌ای نیست و حدوداً از سه ربع قرن پیش، این نوع خطر مورد قبول عامه قرار گرفته و بسیار بیش از این به آن مظنون بوده‌اند؛ مثلاً در ابتدای امر در معادن زغال سنگ، مورد توجه قرار گرفت، زیرا همه ساله قربانیان فراوان بیار می‌آورد و چون گاز متان در این

^۱- Miligrams Per Cubic Meter
^۲- Dust Measuring Photometer

قبيل معادن وجود داشت، آن را مقصراً اصلی می‌شناختند؛ ولی بعدها دانستند که غبار زغال سنگ برای انفجار احتیاجی به وجود متان ندارد. بر اساس استناد و مدارک موجود، اولین انفجار ذرات ثبت شده، در اواخر قرن هجدهم صورت گرفته است و آن هنگامی بود که یک کنت^۱ ایتالیایی با نام اکوف^۲ گزارشی از تجزیه و تحلیل خود در باب انفجاری در انبار آرد یک نانوایی ارائه داد.^[۲]

در این قسمت به چندین عنوان کلی در باب انفجار ذرات می‌پردازیم

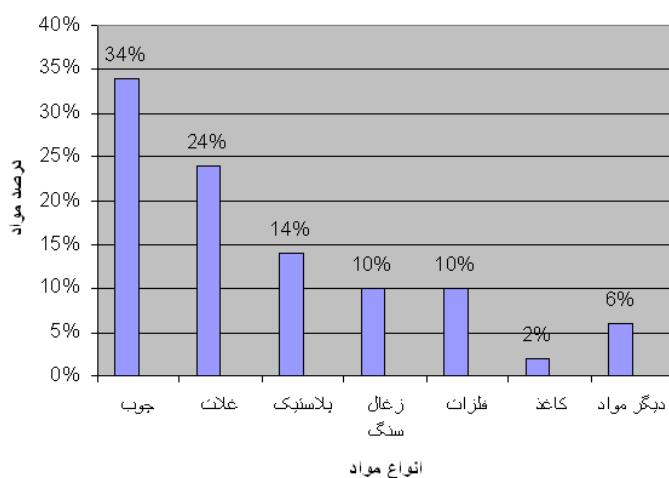
۱-۸-۱- مواد رایج موجود در انفجار ذرات

۱- چوب و کاغذ ۲- زغال سنگ

۳- فلزات ۴- پلاستیک‌ها

۵- مواد غذایی و حبوبات ۶- مواد دارویی و مواد آلی

۷- دیگر مواد و پاره‌ای مواد ناشناخته.



شکل(۱-۱)- درصد مواد مختلف در انفجار ذرات.

^۱- Count
^۲- Eckoff (1997)

۱-۸-۲- تجهیزات درگیر با انفجار ذرات

- گرد گیرها^۱.

- سیلوها^۲ و انبارها^۳.

- ماشینهای سنبلاده، سنگزنی و آسیابها، پودر کنندها و گرد پاشها.

- سیستم‌های باربری با نوار نقاله^۴.

- خشکن‌ها و گرمخانه‌ها و کوره‌ها.

- تجهیزات مخلوط‌کن.

۱-۸-۳- آتش‌سوزی و بعد از آن انفجار ذرات

۱- در ۷۰/۳ درصد از موارد بدین صورت بوده است.

۲- در ۲۵/۲ درصد از موارد بدین صورت نبوده است.

۳- در ۴/۵ درصد از موارد مشخص نمی‌باشد.

۱-۸-۴- آمارهایی در باب مجروهین انفجار ذرات

۱- در ۳۵۷ مورد انفجار ذرات در آلمان، ۱۰۳ نفر کشته و ۴۹۲ نفر مجروح شدند.

۲- در ۱۴۰ مورد انفجار ذرات در انگلیس در خلال سال‌های ۱۹۸۸-۱۹۹۳، ۵ نفر کشته و ۱۰۰ نفر

مجروح شدند.

۳- در ۱۲۲ مورد انفجار ذرات غلات در آمریکا در سال ۲۰۰۱، ۱۶ نفر کشته و ۱۴۷ نفر مجروح

شدند.^[۳]

^۱- Dust Collectors

^۲- Silos

^۳- Bunkers

^۴- Conveying System

۱-۹- شرایط مورد نیاز برای وقوع انفجار ذرات

باید ۷ شرط به طور همزمان با هم وجود داشته باشند تا در یک مکان انفجار ذرات بوقوع بپیوندد، که در

زیر به صورت کامل به آن‌ها اشاره می‌نماییم

۱-۹-۱- قابلیت احتراق و یا انفجار ذرات

در مرحله اول بررسی باید به این امر بپردازیم که اگر ذرات مورد نظر ما به صورت یک توده ابر در فضا پخش شوند، قابلیت انفجار و یا احتراق دارند یا نه؟ لازم به ذکر است که قابلیت احتراق یک ذره بوسیله میزان انتقال حرارت توسط آن ذره تعیین می‌شود که این امر بوسیله تست‌های طبقه‌بندی شده انفجار^۱ قابل تشخیص می‌باشد. بنابراین بر اساس این تست‌ها می‌توان قابلیت انتقال شعله و یا حرارت و یا عدم این قابلیت را در مورد یک ذره معلق تعیین نمود و بعد بر اساس آن توانایی ذره در ایجاد احتراق و یا انفجار را بررسی نمود.

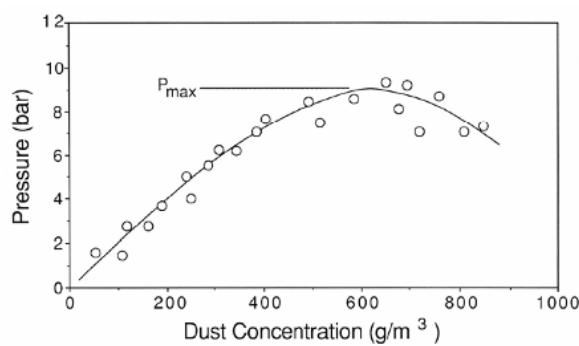
۱-۹-۲- قابلیت معلق ماندن در هوا و یا انتقال توسط جریان هوا

یک احتراق بسیار سریع ذرات که از نور و حرارت بسیار بالا برخوردار است، وابسته است به نرخ تصادم و برخورد ذرات با اکسید کننده‌های موجود و لازم به ذکر است که معروف‌ترین اکسید کننده‌ای که در هوا می‌باشد، اکسیژن است. بیشتر ذرات گرد و غبار حاوی اکسیژن مورد نیاز برای احتراق‌شان نیستند و در صورتی که به صورت معلق در نیایند، نمی‌توانند با اکسیژنی که در فضای اطرافشان وجود دارد، برخورد داشته باشند و در نتیجه احتراق آن‌ها به صورت مطلوب نخواهد بود و در این زمان عمدتاً احتراق‌شان به صورت نیمسوز و بدون شعله و همراه با دود می‌باشد.

^۱- Explosion Classification Test

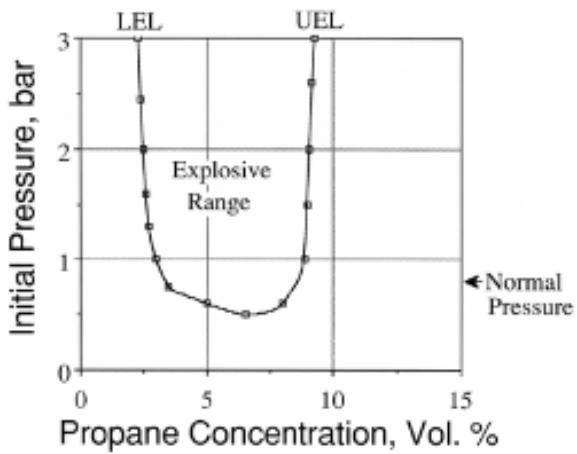
۱-۹-۳- وجود غلظت مناسب از ذرات در مکان مورد نظر

اگر غلظت یک توده ذرات گرد و غبار از حداقل غلظت لازم برای انفجار^۱ کمتر باشد، در این زمان از آن توده انفجاری نخواهیم داشت، به این خاطر که در این زمان فاصله‌ای که در بین ذرات می‌باشد، بیشتر از مقداری است که یک ذره بتواند انرژی ناشی از احتراقش را به صورت موثر به ذره مجاورش انتقال دهد و در نتیجه ذره جدید انرژی لازم برای مشتعل شدن و احتراقش را بدست نمی‌آورد. حال اگر غلظت ذرات گرد و غبار افزایش یابد، به گونه‌ای که مقدار آن از حداقل غلظت لازم برای انفجار بیشتر شود، در این زمان با افزایش میزان غلظت، میزان سرعت انفجار نیز افزایش می‌یابد، تا اینکه در یک غلظت مطلوب و بهینه، سرعت انفجار به بیشترین مقدار خود می‌رسد. حال اگر غلظت این ذرات از یک حد خاصی بیشتر شود، در این زمان دیگر سرعت انفجار افزایش نمی‌یابد، بلکه کاهش می‌یابد و علت آن حاضر نبودن اکسیژن مورد نیاز برای پروسه احتراق ذرات است. ضمناً لازم به ذکر است که حداقل غلظت لازم برای انفجار ذرات را می‌توان به کمک پاره‌ای تست‌های آزمایشگاهی تعیین بنماییم که در بخش‌های دیگر به آن اشاره خواهد شد. لازم به ذکر است که رابطه میان غلظت ذرات و فشار ناشی از انفجار آن‌ها نیز از مطالب فوق پیروی می‌نماید که در شکل ۲-۱ و ۳-۱ نشان داده می‌شوند.



شکل (۱-۲)- رابطه میان ماکزیمم مقدار فشار تولیدی ناشی از انفجار ذرات با غلظت ذرات گرد و غبار.

^۱- Minimum Explosion Concentration



شکل (۳-۱)- رابطه میان غلظت ذرات با فشار.

۴-۹-۱- اندازه ویژه ذرات

هر اندازه که ذرات گرد و غبار کوچکتر شوند، به همان میزان سطح مقطع آنها افزایش می‌یابد و به همان میزان سطح تماس آنها با اکسیژن افزایش می‌یابد و می‌توان نتیجه گرفت که شدت انفجار ذرات با کاهش اندازه آنها به شدت افزایش می‌یابد؛ البته لازم به ذکر است که در عمل اکثر توده‌هایی که از ذرات گرد و غبار ایجاد می‌شوند، حاوی ذراتی با اندازه‌های متفاوت می‌باشند. اما در حالت کلی هر چه این ذرات ریزتر شوند، راحت‌تر در هوا پخش می‌شوند و به همین ترتیب برای مدت زمان بیشتری در هوا معلق می‌مانند و این امر باعث می‌شود که به شدت مشتعل شوند و سپس باعث ایجاد و انتشار یک انفجار عظیم گردند. معمولاً ذراتی با قطر کمتر از 250 میکرون، از قابلیت اشتعال بالایی برخوردار هستند و حتی پژوهش‌ها نشان داده که ذراتی با قطر بیشتر از 500 میکرون هم تحت شرایط خاصی این خاصیت را دارا می‌باشند. نکته قابل توجه این است که می‌توان با افزایش اندازه ذرات و بزرگ کردن آن‌ها، به کاهش خطر انفجار آنها کمک نمود. با توجه به شکل ۱-۴ در می‌یابیم که هر چه اندازه ذرات کوچکتر شود، بهمان اندازه احتراق آنها سریع‌تر انجام می‌شود، بطوری که در نهایت به یک انفجار تبدیل می‌شود.



شکل (۱-۴)- بررسی رابطه احتراق و یا انفجار ذرات با اندازه آن‌ها.

۱-۹-۵- وجود عامل اکسنده در انفجار ذرات

یک توده از ذرات قابل اشتعال فقط زمانی منفجر می‌شوند که، یک مقدار کافی از مواد اکسیدکننده در مجاورت آن‌ها قرار داشته باشد. در عمل، اکسیژن موجود در هوا، معمولی‌ترین عامل اکسنده‌ای است که در هوا موجود می‌باشد و از جمله دیگر عوامل اکسنده موجود در هوا می‌توان به کلرین^۱ (عنصر غیرفلزی زرد رنگ مایل به سبز که مستقیماً با فلزات ترکیب شده و تولید نمک می‌نماید)، اکسید نیتروس^۲ (مونو اکسید نیتروژن، گاز خنده‌آور)، اکسید نیتریک^۳ و تترا اکسید نیتروژن^۴ اشاره کرد. به طور کلی در این قسمت با اصطلاحی تحت عنوان اکسیژن بالانس^۵ روبرو هستیم، که از آن برای نشان دادن مقدار و اندازه اکسیژنی که می‌تواند در یک انفجار وجود داشته باشد، استفاده می‌شود. یک مولکول قابل انفجار که هیچ مقدار اکسیژنی در تماس با آن وجود ندارد، اگر به اندازه کافی با مولکول اکسیژن تماس پیدا نماید، در این زمان ماهیت آن دگرگون می‌شود و به ماده‌ای دیگر تبدیل می‌شود؛ به طور مثال کربن به دی اکسید کربن و هیدروژن به آب تبدیل می‌شود. حال اگر این مولکول میزان اکسیژنش بیشتر از مقدار مورد نیاز آن باشد، میزان اکسیژن بالانس آن مثبت است و اگر میزان اکسیژنش کمتر از مقدار مورد نیازش باشد، میزان اکسیژن بالانس آن منفی است. حساسیت، نیرو، توان و ضربه یک انفجار، همگی تابع مقدار اکسیژن

^۱- Chlorine

^۲- Nitrous Oxide

^۳- Nitric Oxide

^۴- Nitrogen Tetraoxide

^۵- Oxygen Balance(OB%)

موجود می‌باشند. در این قسمت به یک فرمول ساده و تجربی اشاره می‌نماییم که با استفاده از آن می-

توانیم مقدار اکسیژن مورد نیاز برای ۱۰۰ گرم از یک ماده منفجره را تعیین نماییم :

$$OB\% = \left(-1600 / MOL.Wt \text{ of compound} \right) \times (2x + (J/2) + M - Z) \quad (1-1)$$

در جایی که

X- تعداد اتم‌های کربن، J- تعداد اتم‌های هیدروژن، Z- تعداد اتم‌های اکسیژن

M- تعداد اتم‌های فلزی (اکسید فلزی تولید شده)

لازم به ذکر است که از فرمول فوق می‌توان برای محاسبه اکسیژن مورد نیاز برای نفجار ذرات آلی

استفاده کرد؛ ولی باید مد نظر قرار داد که با این فرمول ساده نمی‌توان برای کلیه نتایج اظهار نظر نمود.

۱-۹-۶- وجود یک منبع اشتعال با انرژی کافی

در این قسمت به پاره‌ای از منابع که می‌توانند باعث محترق شدن و حتی منفجر شدن این ذرات گردند

اشارة می‌نماییم، اما لازم به ذکر است که لیست ارائه شده، لیستی کامل و جامعی نمی‌باشد. جوشکاری و

برشکاری، سطوح داغ، گرما و جرقه‌هایی که بوسیله شکست مکانیکی ایجاد می‌شوند، جرقه‌هایی که

بوسیله برخوردهای شدید مکانیکی تولید می‌شوند، شعله‌ور شدن و آتش گرفتن مواد، خودگرمایی^۱،

تخلیه الکتریسیته ساکن^۲ و جرقه‌های الکتریکی. لازم به ذکر است که شدت اشتعال و انفجار یک توده از

ذرات قابل انفجار را می‌توان بر اساس نوع منبع اشتعال با استفاده از تست‌های آزمایشگاهی تعیین نمود.

شایان ذکر است که خودگرمایی ذرات به عواملی از قبیل سرعت جریان هوا، اندازه ذرات، نظم در

حرکات ذرات، رطوبت ذرات، دما، ناخالصی‌ها و هندسه و ساختار پایه اجزا و سیستم‌ها وابسته است.

^۱- Self Heating
^۲- Electrostatic Discharge

۱-۹-۷- وجود رطوبت در حد مناسب

میزان رطوبت ذرات و گردها، در سهولت افزایش و قابلیت ادامه انفجار تاثیر دارد، بدین گونه که افزایش رطوبت، سبب افزایش انرژی افزایش (که برای بعضی از ذرات این افزایش به صورت نمایی است) و کاش شدت انفجار می‌شود، که این امر می‌تواند از دلایل مختلفی برخوردار باشد؛ از جمله اینکه وجود رطوبت در ذرات باعث می‌شود که ذرات گرد و غبار از خاصیت چسبندگی برخوردار شوند و این امر باعث می‌شود که در هنگام تصادم به یکدیگر، به هم‌چسبند و ذرات درشت‌تری را بوجود آورند (فلکولاسیون) و به همان اندازه با افزایش اندازه ذرات، محترق نمودن آنها دشوارتر می‌شود. از طرفی رطوبت موجود در ذرات بر اثر حرارت می‌تواند بخار شود، که این بخار آب مانند یک گاز بی‌اثر عمل می‌نماید. لازم به ذکر است که حضور حل کننده‌های قابل اشتعال در پودرهای انفجار مخالف دارد، یعنی منجر به کاهش انرژی افزایش و افزایش شدت انفجار می‌گردد.^[۴]

۱-۱۰- تست‌های آزمایشگاهی به منظور ارزیابی ویژگی‌های انفجار توده ذرات

به منظور ارزیابی میزان خطر یک انفجار ذرات باید بر روی دو عنوان کلی درست‌نمایی یک انفجار^۱ و پی‌آمد یک انفجار^۲ کار نماییم و لازم بذکر است که این دو مورد به ویژگی‌های ذرات قابل انفجار واپس‌نمایند.

^۱ - Likelihood of an explosion
^۲ - Consequences of an explosion

۱-۱۰-۱- تست‌های آزمایشگاهی برای تعیین درست‌نمایی یک انفجار

۱-۱۰-۱-۱- تست طبقه‌بندی انفجار^۱

تست طبقه‌بندی انفجار تعیین می‌نماید که اگر یک توده از ذرات گرد و غبار در معرض یک منبع شعله قرار بگیرند منفجر می‌شوند یا نه و بر اساس نتایج این آزمایش می‌توان مواد مختلف را در گروه‌های قابل احتراق و یا غیر قابل احتراق طبقه‌بندی نمود. در این آزمایش گرد و غبار مورد نظر را با اندازه‌های مختلف در حجمی در حدود ۲۰ لیتر و یا یک متر مکعب در اطراف دستگاهها و یا ماشین‌آلات پخش می‌نمایند و بعد سعی می‌نمایند که این توده حاصل از ذرات گرد و غبار را با یک منبع اشتعال که از انرژی کافی برخوردار است، مشتعل نمایند.

۱-۱۰-۱-۲- حداقل غلظت لازم برای انفجار^۲

تست‌های حداقل غلظت لازم برای انفجار را می‌توان بر اساس روش ۶۱۸۴۱۱ سازمان استانداردهای بین‌المللی^۳ و یا استاندارد ۱۵۱۵-E انجمن آزمایشات و مواد آمریکا^۴ انجام داد. لازم بذکر است که این آزمایش حداقل غلظتی را که می‌تواند منجر به ایجاد شعله و انتشار آن بر فراز منبع شعله شود را مشخص می‌نماید. در این تست یک نمونه مشخص از ماده مورد نظر را در فضایی در حدود ۲۰ لیتر در اطراف دستگاه و یا ماشین مورد نظر پخش می‌نمایند و سپس سعی می‌نمایند که این توده گرد و غبار را با استفاده از انرژی یک منبع احتراق، مشتعل و محترق نمایند. حال این آزمایش را به کرات تکرار می‌نمایند و در هر دفعه مقداری را که در فضا پخش می‌نمایند کاهش می‌دهند، تا به این صورت بتوانند حداقل غلظت لازم برای انفجار را تعیین نمایند.

^۱ - Explosion classification test

^۲ - Minimum explosive concentration (MEC)

^۳ - ISO

^۴ - ASTM

۱-۱۰-۳- حداقل درجه حرارت اشتعال و احتراق^۱

این تست را می‌توان بر اساس استانداردهای E-2021 آزمون آزمایشات و مواد آمریکا و یا استاندارد ۶۱۲۴۱-۲ استانداردهای اروپا انجام داد. در این تست یک نمونه مشخص از ذرات گرد و غبار را با اندازه‌های مختلف در فضایی در اطراف یک کوره پخش می‌نمایند و بدین صورت حداقل درجه حرارت کوره را که می‌تواند توده ذرات گرد و غبار را در آن غلظت خاص مشتعل و محترق نماید، تعیین می‌نمایند. لازم بذکر است که اندازه ذرات، شکل آنها و مقدار رطوبت موجود در آنها از تاثیر بسزایی بر روی این فاکتور برخوردار هستند؛ به گونه‌ای که به طور مثال با کاهش اندازه ویژه ذرات و یا کاهش مقدار رطوبت موجود در آنها، مقدار ارزش این فاکتور نیز کاهش می‌یابد.

۱-۱۰-۴- حداقل انرژی اشتعال و احتراق^۲

این تست را می‌توانیم بر اساس استاندارد E-2019 آزمون آزمایشات و مواد آمریکا و یا استاندارد ۵۹۵۸ استانداردهای انگلیس و یا استاندارد IEC-241-2-3 استانداردهای بین‌المللی انجام داد. به کمک این تست می‌توان حداقل انرژی جرقه‌های الکترواستاتیک را که می‌تواند یک توده گرد و غبار را در مناسب‌ترین غلظت، محترق نماید، تعیین نمود و بر اساس این تست میزان تاثیرپذیری توده‌های گرد و غبار را از تخلیه‌های الکترواستاتیکی که در محیط انجام می‌شود، می‌توان تعیین نمود. لازم بذکر است که اندازه ویژه ذرات گرد و غبار، میزان رطوبت موجود در آنها و شرایط فرآیندها از قبیل دما و نوع ماده اکسیده در فرآیند از تاثیر بسزایی بر روی این فاکتور برخوردار هستند، به گونه‌ای که بطور مثال با کاهش اندازه ویژه ذرات و رطوبت موجود در آنها؛ میزان این فاکتور کاهش می‌یابد و یا با افزایش درجه حرارت محیطی که توده گرد و غبار در آن معلق است؛ میزان این فاکتور کاهش می‌یابد.

^۱ - Minimum ignition temperature(MIT)

^۲ - Minimum ignition energy(MIE)

۱-۱۰-۵- محدودیت اکسندها^۱

این تست حداقل میزان غلظت اکسیژن را به منظور پشتیبانی از احتراق تعیین می‌نماید. برای این منظور اکسیژن را با یک گاز خنثی مثل نیتروژن جایگزین می‌نمایند، تا بتوانند حداقل غلظت اکسیژن را که می‌تواند از احتراق پشتیبانی نماید، بدست آورند. لازم بذکر است که این تست به منظور مطالعه بر روی چگونگی جلوگیری از انفجار انجام می‌شود، که در آن عموماً از گازهای خنثی استفاده می‌شود و بدین صورت غلظت مخاطره‌انگیز اکسیژن برای یک ماده خاص تعیین می‌شود. عمدتاً این تست را در فضایی در حدود ۲۰ لیتر در اطراف یک ماشین و یا دستگاه مورد نظر انجام می‌دهند. در این تست یک نمونه مشخص از گرد و غبار را با اندازه‌های مختلف در داخل یک ظرف و یا یک مخزن خاص پختش می‌نمایند و سپس تلاش می‌کنند که این توده گرد و غبار را به کمک یک منبع اشتعال، محترق نمایند؛ حال به این ترتیب این آزمایش را تکرار می‌نمایند، با این تفاوت که در هر مرحله میزان اکسیژن موجود در آن محیط را نسبت به مرحله و یا دفعه قبل کمتر می‌نمایند و بدین صورت مقدار این فاکتور را محاسبه می‌نمایند. لازم بذکر است که نوع گاز خنثی‌ای که بعنوان جایگزین اکسنده (اکسیژن) در این محیط استفاده می‌نمایند به شدت بر مقدار این فاکتور تاثیر می‌گذارد و از طرف دیگر دمای محیط نیز در مقدار این فاکتور موثر می‌باشد.

۱-۱۰-۶- تست‌های آزمایشگاهی برای تعیین نتایج و پی‌آمدهای یک انفجار

۱-۱۰-۷- مکریم مقدار فشار انفجار^۲

این تست را می‌توانیم بر اساس روش E-1226 انجمن آزمایشات و مواد آمریکا و یا بر اساس استاندارد ۶۸ سازمان بین‌المللی جلوگیری از آتش‌سوزی^۱ و یا روش ۳۶۷۳ سازمان مهندسین آلمان^۲ و یا بر اساس

^۱ - Limiting oxidant concentration(LOC)
^۲ - Kst

روش ۶۱۸۴/۱ سازمان بین‌المللی استاندارد انجام دهیم. برای تعیین نمودن این فاکتور از فضایی در حدود ۲۰ لیتر در اطراف دستگاه و یا ماشین مورد نظر استفاده می‌کنیم و نحوه عمل به این گونه است که در ابتدا گرد و غبار مورد نظر را در آن فضا پخش می‌نماییم و سپس آن را با یک آتش زنہ شیمیایی با قدرت ۱۰۰۰۰ ژول مشتعل می‌نماییم و در نهایت فشار حاصل از آن انفجار را اندازه‌گیری می‌نماییم. شایان ذکر است که اندازه ذرات مورد نظر در تعیین غلظت توده گرد و غبار بسیار مهم می‌باشد و با استفاده از این فاکتور می‌توان شدت انفجار یک توده گرد و غبار را تعیین نمود و سرانجام از این داده می‌توان در طراحی موائع انفجار ذرات و موشک انفجاری مخلوط سوخت و هوا^۳ استفاده نمود. لازم بذکر است که عموماً با استفاده از فرمول زیر می‌توان مقدار شدت انفجار ذرات گرد و غبار را بدست آورده

$$K_{st} = (dp/dt)_{max} \cdot V^{1/3} \quad (2-1)$$

لازم بذکر است که در اینجا $(dp/dt)_{max}$ برابر است با ماکزیمم مقدار فشار اندازه‌گیری شده در ظرفی به- حجم v. ضمناً سازمان مقابله با آتش از یک طبقه‌بندی خاص تحت عنوان طبقه‌بندی خطرات ذرات گرد و غبار برای نشان دادن پتانسیل انفجاری ذرات گرد و غبار استفاده می‌نماید که در آن با سه زیر مجموعه رو برو می‌باشیم که آن‌ها عبارتند از ST-1, ST-2, ST-3.

^۱ - NFPA
^۲ - VDI
^۳ - Fuel air explosive

جدول(۱-۱)- مقایسه پتانسیل انفجاری پاره‌ای از ذرات گرد و غبار.

کلاس انفجار ذرات	شدت انفجار ذرات (Bar.m/s)	ویژگی‌های انفجار
ST 0	0	بدون انفجار
ST 1	$0 < Kst < 200$	انفجار ضعیف
ST 2	$200 < Kst < 300$	انفجار قوی
ST 3	$Kst > 300$	انفجار خیلی قوی

شایان ذکر است، ذراتی که در محدوده ST-3 قرار می‌گیرند، از قابلیت انفجاری بسیار بالایی برخوردار می‌باشند.

۱۱-۱- گرد و غبارهای فلزی

براساس تحقیقات سازمان سی.سی.پی.اس^۱ در سال ۲۰۰۵ معلوم شد که در حدود ۱۹ درصد از کل انفجار ذرات دنیا، مربوط به ذرات گرد و غبار فلزی بوده است و این یافته بیانگر این امر می‌باشد که ذرات گرد و غبار فلزی از خطرات ویژه‌ای برخوردار هستند و لازم است که پاره‌ای اقدامات احتیاطی، متناسب با آن‌ها به منظور جلوگیری از انفجارشان صورت گیرد. در این قسمت به پاره‌ای از ذرات فلزی که از قابلیت انفجاری بالایی برخوردارند، می‌پردازیم.

^۱- CCPS

۱۱-۱- غبار آلومینیوم

به خواص انفجاری گرد و غبار آلومینیوم در نوشتار و استانداردهای اطفاء حریق سازمان ملی مقابله با آتش به طور مفصل اشاره شده است. اطلاعات اولیه جمع آوری شده بوسیله سازمان تحقیق و بررسی خطرات و ایمنی مواد شیمیایی در آمریکا^۱ نشان می‌دهد که در حدود ۲۵ درصد از کل انفجار ذراتی که در ۲۵ سال گذشته در آمریکا بر اثر ذرات گرد و غبار فلزی بوجود آمده است، غبار آلومینیوم عامل اصلی بوده است. بر اساس یافته‌های این سازمان ذرات گرد و غبار آلومینیوم که بر روی یک مکان خاص و یا سطوح یک ساختمان جمع می‌شوند، از قابلیت انفجاری کمتری نسبت به پودر آلومینیوم برخوردارند.

غبار آلومینیوم، هرچه نرم‌تر باشد، خطرش بیشتر است و موقعی که حد متوسط ذرات آلومینیوم ۰/۱۴ میکرون باشد، کمترین حد غلظت انفجار آن ۴۰ تا ۵۰ میلی گرم در لیتر هواست.

۱۱-۲- غبار روی

پودر روی به رنگ خاکستری مایل به آبی است و دارای خطر انفجار و احتراق است. هرگاه این ماده در محل مرطوب نگهداری شود، امکان خطر احتراق خود بخود آن وجود خواهد داشت. بقایای حاصل از عمل احیاء توسط روی اگر در محل نامناسب ریخت و پاش گردد، ممکن است ایجاد احتراق نماید.

۱۱-۳- غبار کبالت

فقط بعضی از اشکال کبالت آتش گیرنده^۲ هستند. نوعی از املاح آن که در اثر احیا اکسید با هیدروژن بدست می‌آید، آتش گیرنده می‌باشد. کبالت پیروفوریک، پودری سیاه رنگ است که در اثر تماس با اکسیژن و با هوا، با درخشش زیادی می‌سوزد و شعله ور می‌شود.

^۱- U.S.Chemical Safety and Hazard Investigation Board (CSB)

^۲- Pyrophoric

۱۱-۴- غبار منگنر

گرد و غبار منگنر به صورت ابر در ۴۵۰ درجه سانتیگراد حداقل درجه اشتعال را دارد و حداقل غلظت قابل انفجار آن ۱۲۵ اونس در یک هزار فوت مکعب است، که در این حالت حداقل فشار انفجار آن معادل ۵۰ پوند بر اینچ مربع خواهد بود. در این صورت حداقل درصد اکسیژن لازم که از احتراق گرد و غبار ابری منگنر جلوگیری نماید ۱۵ می‌باشد.

۱۱-۵- غبار زیرکوئیم

فلزی است سخت، درخشان و مایل به خاکستری. پودرش بسیار قابل اشتعال است و در بعضی از شرایط، ممکن است به صورت خودبخود و بشدت منفجر گردد. درجه آتش گیری آن بسیار پایین است؛ بعلاوه این پودر از لحاظ آتش گیری و انفجار در هوا بوسیله الکتریسیته ساکن، بسیار حساس است و ضمناً این نوع الکتریسیته می‌تواند بر اثر جریان پودر مذکور در هوا بصورت خودبخود تولید گردد. پودر زیرکوئیم با مواد اکسید کننده، مخلوط‌های انفجاری تشکیل می‌دهد و در صورت احتراق شعله آن شدید و درخشان است.^[۱]

۱۲- انفجار ذرات در سیلوها

در طراحی و بهره‌برداری از سیلوها و انبارهای غلات بخصوص گندم، علاوه بر مسائل محلی مانند مقاومت خاک، عمق آب‌های زیر زمینی و سطحی، نوع خاک، زلزله‌خیزی منطقه، حرارت و شرایط جوی منطقه و مانند آن، باید به مواردی چون مکانیزم تخلیه برای جلوگیری از ایجاد حالت طاقی در غله، سیستم‌های اندازه‌گیری و کنترل درجه حرارت، سیستم گردگیر و فیلترها و نحوه کارکرد منظم آنها، نوع مصالح مصرفی در سیستم‌های مکانیکی برای جلوگیری از فرسایش و ایجاد جرقه در محیط، استفاده از خشک‌کن برای جلوگیری از تخمیر و فساد، سیستم هوادهی، هواکش‌های سقفی و دیواری، جلوگیری از

ایجاد و انتقال جرقه و آتش، طراحی مناسب سیستم آتش‌نشانی و آموزش نیروهای مربوطه، سیستم برق-گیر و غیره توجه نمود. اما آنچه اشاره شد حداقل تمهیداتی است که در طراحی سیلو برای پایداری آن‌ها باید در نظر گرفته شود، ولی دو خطر عمدۀ شایان توجه، سیلوها را تهدید می‌نماید که باستی همیشه مورد توجه خاص قرار گیرند:

۱- غبار منفجر شونده

گرد و غبار غله در اثر تماس و سایش دانه‌ها در حرکات و دوران‌ها با حجم و سرعت زیاد، ایجاد می‌شوند. توده گرد و خاک متراکم غله، بصورت انباسته که در فضای پخش نشده بی‌خطر است، اما تراکم و غلظت ذرات گرد و خاک معلق در هوا و نسبت هوا به گرد و خاک، یک عامل بحرانی است که می‌تواند منجر به انفجار خطرناکی گردد. متاسفانه به علت تعدد و کثافت انفجار گرد و غبار معلق غله و آرد در سیلوها، این اتفاقات بسوانحی عادی تبدیل شده‌اند، در حالیکه جزء سوانح بسیار مخرب تاسیسات صنعتی می‌باشند. البته آتش‌سوزی و انفجار سیلوها، مختص گندم وجو و ذرت و سویا نیست؛ بلکه در سیلوها و انبارهای آرد، نشاسته، شک، شیر خشک، کود شیمیایی، پودر کاغذ و چوب، زغال سنگ و محصولات نفتی و کشتی‌های حامل غلات نیز اتفاق افتاده است. آمار سازمان‌های بیمه آمریکا نشان می‌دهد که هر ساله بین ۲۰۰۰ تا ۳۰۰۰ آتش‌سوزی و انفجار در سیلوها اتفاق می‌افتد که ۲۰ تا ۳۰ مورد آن-ها مهلك و مخرب گزارش گردیده است. در اعلامیه دریابی انگلستان به تمامی کشتی‌های فله‌بر گندم، جو و ذرت (سال ۱۹۹۲) چنین قید گردیده است:

حوادث گذشته نشان داده است که کشتی‌هایی که بصورت فله گندم و جو و ذرت را حمل می‌کنند، همواره با خطر انفجار انبارهای مربوطه رویرو هستند. تحقیقات بعمل آمده علت را چنین اعلام می‌کند که معمولاً فضای خالی انبارهای نیمه پر اینگونه کالاهای از هوای مخلوط با غبار کاه، چوب و یا برگ و

پوست خشک این گیاهان پرشده است که با توجه به آتش‌پذیری زیاد این ذرات ریز معلق در هوای انبار و همچنین ترکیب همگون این ذرات در هوا تنها مقدار کمی حرارت جهت آتش گرفتن این ذرات لازم می‌باشد و در صورت آتش گرفتن این ذرات، تمام هوای درون انبار یک دفعه آتش می‌گیرد؛ انساط ناگهانی هوای درون انبار در یک لحظه صورت گرفته و با توجه به بسته بودن فضای درون انبار، این انساط سبب انفجار شدید انبار می‌گردد. این حادثه معمولاً در شرایطی اتفاق می‌افتد که آتش کوچکی بدلاًیل مختلف بوجود می‌آید. این آتش کوچک سبب گرم شدن هوای غبار آلود درون انبار می‌شود، ضمناً عملیات خاموش نمودن این آتش سبب بلند شدن غبار بیشتر و همگونی گرمای هوای درون انبار می‌شود، حال این هوای گرم پر از ذرات ریز، مواد آتش‌گیر درون انبار، تنها نیاز به حرارت کمی برای آتش گرفتن دارد که می‌تواند از منابع مختلف و خصوصاً ایجاد گرمای درونی توسط خود گندم مرطوب که در عملیات خاموش کردن آتش کوچک اولیه مرطوب شده‌اند، صورت گیرد. لازم به ذکر است که این حالت برای کلیه انبارهای گندم و جو و ذرت صادق است. شدیدترین انفجاری که تاکنون در صنعت اتفاق افتاده است، مربوط به آتش‌گیری ابری از گرد و غبار مواد کربن‌دار^۱ عادی مانند آرد نشاسته، خاک اره و شکر بوده است که در آن‌ها این مواد به صورت ذرات بسیار ریز حضور داشتند که توانستند باعث ایجاد انفجارهای شدید شوند. همچنین بسیاری از مواد کربن‌دار گردی، استعداد آتش‌گیری خودبخود را دارند و اکسیداسیون تلی از این گردها، اغلب بوسیله رطوبت یا باکتری‌ها تسريع می‌شود؛ ضمناً لازم به ذکر است که چنین تلی منفجر نمی‌گردد، ولی حرارت حاصله ممکن است غبارهای معلق را به آسانی آتش بزنند. درجه حرارتی که ممکن است باعث جرقه زدن غبار شود بسته به نوع غبار، اندازه دانه‌های غبار و رطوبت غبار فرق می‌کند. غبار اغلب غلات، در مجاورت سطوح گرم در حدود ۴۰۰ تا ۵۰۰

^۱- Carbonaceous

درجه سانتیگراد مشتعل می‌شوند؛ ولی در حرارت‌های پایین‌تر تا ۲۰۰ درجه سانتیگراد هم به تدریج شروع به سوختن می‌کنند که پس از سوختن، درجه حرارت بالاتر را برای انفجار غبار ایجاد می‌کند. شایان ذکر است که در بین سال‌های ۱۹۸۷ الی ۱۹۹۷، ۱۲۹ مورد انفجار ذرات گرد و غبار غلات ثبت شده، که حدود نیمی از آن‌ها مربوط به غلاتی بود که دارای هسته می‌باشند؛ بطوریکه ۱۱ مورد ناشی از گرد و غبارهای گندم و ۱۰ مورد ناشی از گرد و غبارهای لوبيا بوده است. زمانی که هسته‌های غلات به یکدیگر ساییده می‌شوند، میلیون‌ها ذره سوختی با قابلیت اشتعال بالا تولید می‌شود، که از جمله مواردی که منجر به سایش این هسته‌ها به یکدیگر می‌شود؛ می‌توان به حرکت و جابجا شدن این غلات در تسمه‌ها و نقاله‌ها و یا حتی سایش آن‌ها به یکدیگر در جعبه‌ها اشاره کرد. به طور کلی برای شکل‌گیری یک محیط انفجاری در داخل سیلوها دو احتمال وجود دارد:

۱- ایجاد گازهای قابل انفجار در بالای واحدهای انبار که می‌تواند توسط عواملی چون خود گرمایی، با یک شعله اولیه حاصل گردد.

۲- مخلوط قابل انفجار از هوا و غبار.

لازم به ذکر است که مهم‌ترین عامل در ایجاد زمینه برای وقوع آتش سوزی، مربوط به طراحی و ساخت غلط در وله اول و نگهداری نامناسب وضعیف از دستگاه‌ها و تجهیزات در حین بهره‌برداری در وله دوم است. از آنالیز انفجار ذرات در داخل سیلوها می‌توان درسن‌های مهمی را بدست آورد که در زیر به پاره‌ای از آن‌ها اشاره می‌شود:

۱- جلوگیری از شکل‌گیری یک جو انفجاری.

۲- نمایش دما در فضاهای درونی و استفاده از سیستم‌هایی که هرگونه افزایش غیر طبیعی دما را گزارش دهند.

- ۳- نمایش دائمی راندمان گردگیرها^۱.
- ۴- بسته بودن کامل کیسه‌های فیلتر و یا استفاده از سیستم‌های معادل برای جلوگیری از پخش شدن ذرات در تاسیسات.
- ۵- ایزوله نمودن قسمت‌های مختلف سیلوها از یکدیگر.
- ۶- دور نمودن پروسه‌های منجر به تولید گرد و غبار در فضای بیرون از مکان قرارگیری تاسیسات.
- ۷- پرهیز از کاربرد انبارهایی با نسبت طول به قطر برابر ۵.
- ۸- در هنگام طراحی، باید فاصله ساختمان‌ها را از یکدیگر حداقل $1/5$ برابر ارتفاع آنها قرار داد.
- ۹- لوله‌های مربوط به هوا در پایین واحدهای انبار، مرتبًا تمیز شوند.
- ۱۰- بهترین کار برای محدود کردن خطرات انفجار ذرات گرد و غبار غلات، نظافت دقیق و کامل محل کار می‌باشد.
- حال در این قسمت به پاره‌ای نمودار و جدول در باب صدمات و خسارت‌های ناشی از انفجار گرد و غبارهای غلات می‌پردازیم

^۱- Dust Collectors

جدول(۲-۱)- گزارشی از انفجار ذرات در آمریکا در سال ۱۹۹۹.

تاریخ	شرکت	نشانی	مکان	میزان تخریب	تعداد کشته	تعداد مجروحین
۱ فوریه	ترمینال غلات جاکوبس	دیوایت	انبار غلات	متوسط	۰	۱
۳ فوریه	باترال	شروین	آسیاب خرد کننده غلات	متوسط	۰	۰
۱۹ آوریل	تعاونی فارمرز	کریاگ	آسیاب خرد کننده غلات	متوسط	۰	۱
۲ آگوست	فارمز امیک	مونتا	آسیاب خرد کننده غلات	متوسط	۰	۱۰
۱۶ آگوست	بونج	سویچ	انبار غلات	زیاد	۰	۰
۳ سپتامبر	تعاونی هاروست سنکس	تریسی	انبار غلات	متوسط	۰	۰
۲۶ اکتبر	تعاونی ریدز ویل	ریدزویل	آسیاب خرد کننده غلات	زیاد	۰	۷

با توجه به نمودارهای ارائه شده در قسمت‌های قبل می‌توان نتیجه گرفت که خطر ایجاد احتراق و یا

انفجار ذرات گرد و غبار غلات در بالابرها نسبت به سایر قسمت‌ها بیشتر است. به همین دلیل باید از

پاره‌ای نکات ایمنی در این قسمت یاری جست که در زیر به پاره‌ای از آن‌ها اشاره می‌نماییم:

۱- در بالابرها لاقل باید یک برج پلکان از زیر زمین تا طبقه اول و از طبقه اول تا بالاترین طبقه منظور

نمود؛ که آن باید در دهليزهای غیر قابل احتراق و غبار ناپذير ایجاد شده باشد.

۲- در سکوهای هر طبقه باید درهای غیر قابل احتراق خود بست قرار داد.

۳- یک پلکان خارجی یا راه فرار از حریق از نوع نرdbatپن زنیلی^۱ از بام کارگاه تا سطح زمین یا به بام

بنای مجاور با دسترسی از کلیه طبقات بالای طبقه همکف، باید منظور داشت.

^۱- Basket Ladder

۱۳- انفجارهای اولیه و ثانویه

ذرات گرد و غبار معلق در هوا که به صورت یک توده می‌باشند، در صورت اشتعال به صورت منظم، لایه‌بلايه و بدون شعله می‌سوزند؛ اما اگر در لایه‌های ذرات گرد و غبار اغتشاش وجود داشته باشد، در این زمان ما با یک انفجار اولیه روبرو می‌شویم، که اغلب این انفجارهای اولیه در یک فضای بسته مانند دستگاه‌ها اتفاق می‌افتد و عمدتاً آن‌ها از نیروی لازم برای آسیب رساندن و یا شکستن دستگاه برخوردار هستند. حال اگر موج حاصل از انفجار اولیه وارد محیط اطراف شود، در این زمان ذرات گرد و غباری که رسوب کرده‌اند، بلند می‌شوند و بصورت معلق در هوا قرار گرفته و تشکیل ابر ذرات می‌دهند؛ حال در این حالت ممکن است که با یک انفجار ذرات دیگر روبرو بشویم که به آن انفجار ذرات ثانویه^۱ می‌گویند که نسبت به انفجار اولیه، انفجار بسیار عظیمی است. لازم بذکر است که همه انفجارهای بزرگ در اثر واکنش‌های زنجیره‌ای از این نوع بوجود می‌آیند.

۱۴- مبنای ایمنی برای خطرات ناشی از انفجار توده ذرات گرد و غبار

ایمنی در بحث انفجار ذرات شامل دو بخش می‌باشد که عبارتند از

- ۱- میزان موانع بازدارنده انفجار.
- ۲- میزان مهار کننده‌های انفجار.

در بخش موانع بازدارنده انفجار، ما با وضعیتی روبرو هستیم که طی آن‌ها از ایجاد انفجار جلوگیری بعمل می‌آوریم و در واقع با مرحله پیشگیری از انفجار روبرو هستیم، ولی در بخش دوم با طراحی و ساخت وسایلی روبرو هستیم که به کمک آن‌ها می‌توان پرسنل و ماشین آلات را از خسارت‌های ناشی از انفجار ذرات محافظت نمود.

^۱- Secondary Dust Explosion

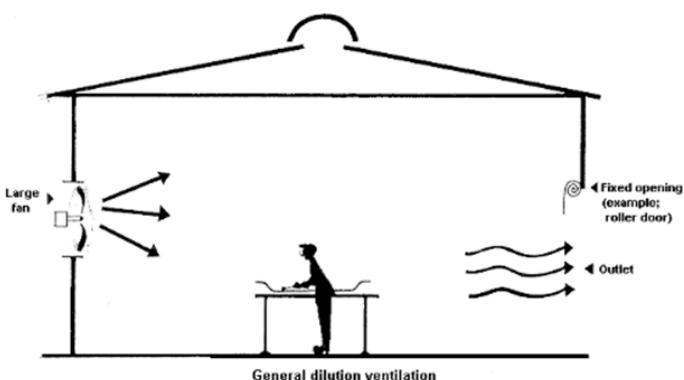
۱-۱۴-۱- میزان موائع بازدارنده انفجار^۱

۱-۱-۱- عدم شکل‌گیری توده گرد و غبار

در این بخش، با دو متد به منظور تصفیه هوا از این آلاینده‌ها و حذف آنها و یا کنترل میزان گسترش این مواد در جو روبرو هستیم که آن‌ها عبارتند از

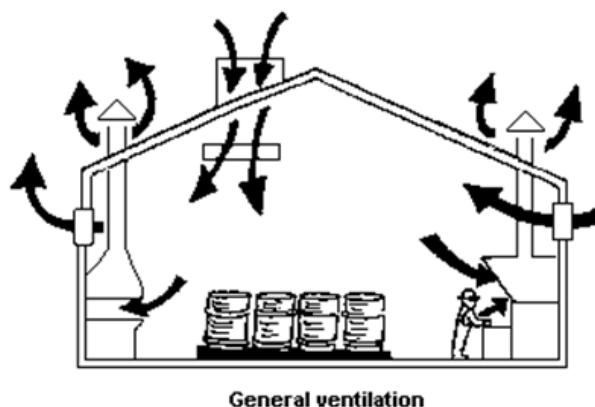
۱-۱-۱-۱- سیستم‌های تهویه رقیق‌سازی^۲

در این متد همواره یک جریان هوای تازه به داخل و خارج ساختمان مورد نظر فراهم می‌شود و با استفاده از این روش می‌توان میزان تمرکز ذرات قابل اشتعال در داخل اتمسفر موجود در محل کار را کاهش داد. این روش قابلیت کنترل ذرات قابل اشتعال را در محل آزاد شدن آن‌ها و یا در کنار منبع آن‌ها ندارد و عمدهاً این روش، روش مناسبی برای کنترل تمرکز توده ذرات گرد و غبار در محیط کار نمی‌باشد و عمدهاً از آن به منظور کنترل غبارات و گازها در محیط کار استفاده می‌شود.



شکل (۱-۵)- یک تهویه عمومی.

^۱- Explosion Prevention Measure
^۲- Dilution Ventilation

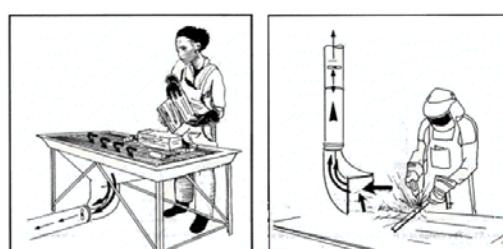


General ventilation

شکل (۱-۶)- یک تهویه عمومی.

۱-۱-۲-۱-۱-۱۴-۱- تهویه موضعی^۱

با استفاده از این سیستم ذرات قابل اشتعال را بصورت موضعی در محل تولید آنها جمع‌آوری می‌کنند و دیگر به آنها اجازه پخش شدن در داخل محیط داده نمی‌شود. این سیستم از تاثیر مهم و مطلوبی در کنترل میزان گسترش ذرات گرد و غبار در داخل اتمسفر محیط کار برخوردار است و این سیستم نسبت به سیستم‌های عمومی خطر انفجار مواد را به شدت کاهش می‌دهد و علت آن این است که در آن از هوای کمتری استفاده می‌شود. از جمله سیستم‌های تهویه موضعی می‌توان به در پوش غبارگیر^۲ و فیلتر و فن‌ها اشاره کرد.



شکل (۷-۱)- تهویه موضعی.

^۱- Local Exhaust Ventilation
^۲- Dust Collection Hood

نکاتی در باب سیستم‌های تهویه

چنانچه بطور ساده مسئله را در نظر بگیریم، برای جلوگیری از انفجار کافیست که یا از تشکیل غبار بیش از حد در فضای جلوگیری کنیم و یا از ایجاد جرقه جلوگیری کنیم و چه بهتر که هر دو کار را با هم انجام بدهیم. سازمان ملی مقابله با آتش سوزی نشریه‌ای در باب سیستم‌های تهویه دارد و در آن نکات زیر را مذکور می‌شود:

تاخیر زمانی در باز کردن تهویه تا آنجاست که فشار داخلی برای بازکردن آن کافی شود؛ بنابراین لازم است که تجهیزات بازکننده برای پایین‌ترین فشاری که بتواند، دریچه را باز کند طراحی شوند و سازه پانل ضدانفجار یا بازکننده تهویه تا حد ممکن سبک ساخته شود. همچنین پیشنهاد می‌کند که دانش روز ما درباره مکانیزم انفجارهای بزرگ و مقاومت سازه‌ها در مقابل نیروهای انفجار به اندازه‌ای نیست که بتوانیم ضوابط دقیقی تدین و ارائه کنیم. از نتایج تجربی می‌توانیم بگوییم که هرگز نمی‌شود سطح تهویه کافی تامین کنیم تا در مقابل انفجار ناشی از حد انفجار در یک حجم بزرگ کاملاً عمل کند. تجربه همچنین نشان داده است که اغلب انفجارات ناشی از غبار و گازها، در سطوح خیلی بزرگ رخ نمی‌دهند و بنابراین انفجارات عظیم در حجم بسیار بزرگ به ندرت اتفاق می‌افتد؛ به همین دلیل تهویه کافی برای اغلب موارد می‌تواند بسیار سودمند باشد.

۱-۱-۲-تخلیه کافی عامل اکسید کننده اتمسفر

در این روش اساس کم کردن میزان تمرکز عامل اکسید کننده محیط است؛ بطوریکه میزان آن را به کمتر از حداقل تمرکز اکسیدهای لازم می‌رسانند، که عمدهاً این کار را با اضافه کردن گازهای خنثی به آن محیط مورد نظر انجام می‌دهند. گاز نیتروژن رایج‌ترین گازی است که عمدهاً از آن برای این منظور استفاده می‌شود، که علت آن در دسترنس بودن کافی این گاز می‌باشد. البته از دیگر گازهای خنثی نیز در

پارهای از موقع برای این منظور استفاده می‌شود که از جمله آن‌ها می‌توان به دی‌اکسید کربن، آرگون، هلیوم، بخار آب و سوخت گازی (گازهای بی‌صرف از یک مرحله از فرآیند) اشاره کرد. در این روش در ابتدا مقدار حداقل تمرکز اکسندرهای لازم ذرات گرد و غبار را برای گاز خنثی‌ای که می‌خواهیم مورد استفاده قرار دهیم، تعیین می‌نماییم و بر اساس آن مقدار گاز خنثی‌ای را که احتیاج داریم در داخل یک ظرف مخصوص قرار می‌دهیم. حال نحوه عملکرد آن بدین گونه است، که در هنگام لزوم، مقداری از آن گاز را از داخل آن ظرف خارج می‌نماییم و بر اثر خروج آن از داخل ظرف یک پرده‌ای از دود در منطقه موردنظر بوجود می‌آید که آن میزان تماس عوامل اکسید کننده با ذرات ریز جامد را کاهش می-

دهد.

۱-۱۴-۳- قابلیت اشتعال توده گرد و غبار توسط منابع اشتعال

عمدتاً منابع احتراقی که باعث بیشترین مقدار انفجار ذرات در فرآیندها شده‌اند عبارتند از جوشکاری و برشکاری، حرارت و گرما و جرقه‌های تولید شده بوسیله شکستهای مکانیکی و برخوردهای مکانیکی، آتش و مواد قابل احتراق، خود گرمایی، تخلیه الکتریکی الکتریسیته ساکن و جرقه‌های الکتریکی. لازم به ذکر است که لیست ارائه شده در قسمت فوق یک لیست جامع و کامل نمی‌باشد. حال در این قسمت به پارهای مطلب در باب کنترل منابع احتراق می‌پردازیم

۱-۱۴-۱- کنترل منابع گرمایی و حرارتی

یک سطح داغ و گرم می‌تواند بصورت مستقیم یک توده گرد و غبار را مشتعل نماید و یا اینکه در ابتدا آن لایه‌ای از گرد و غبار را که بر روی آن نشسته است محترق می‌نماید و بعد بدنبال آن کل توده گرد و غبار را مشتعل می‌نماید. در این قسمت به پارهای نکات قابل ملاحظه در باب جلوگیری از احتراق و مشتعل شدن یک توده گرد و غبار توسط یک سطح داغ اشاره می‌نماییم:

۱- در ابتدا باید بدنبال یک برنامه موثر به منظور دور کردن توده گرد و غبار از سطوح داغی که دارای

پتانسیل احتراق ذرات می‌باشند، بود.

۲- درجه حرارت تجهیزاتی را که در فرآیندها شرکت دارند؛ کمتر از درجه حرارت خود گرمایی پودرها

نگه داریم.

۳- پاره‌ای بازرسی‌های منظم و تعمیرات دوره‌ای خاص بر روی تجهیزاتی که در پروسه‌های تولید نقش

دارند، انجام بدهیم. با این عمل ما می‌توانیم از گرم شدن بیش از اندازه آن‌ها جلوگیری بعمل بیاوریم.

لازم به ذکر است که گرم شدن بیش از اندازه تجهیزات در کنار خطراتی که در باب انفجار ذرات دارد،

می‌تواند منجر به ناموزونی تجهیزات و یا شل شدن بعضی از قسمت‌ها و قطعات آن‌ها شود.

۴- از اعمال بارهای اضافی بر روی دستگاه‌هایی به مانند ماشین سمباده و سنگزندی و سیستم‌های

باربری با نوار نقاله جلوگیری بعمل آوریم؛ لازم به ذکر است که اعمال بارهای اضافی بر روی این

تجهیزات به منظور محافظت کردن آن‌ها از حرکات موتور انجام می‌شود.

۵- با استفاده از پاره‌ای وسایل جدا کننده مناسب از قبیل جدا کننده‌های آهنربایی یا جدا کننده‌های

پنیوماتیکی از ورود اشیای خارجی به داخل تجهیزات جلوگیری به عمل بیاوریم.

۶- لایه‌های گرد و غبار و توده‌های آن‌ها را از مجاورت با سطوح داغ محافظت نماییم.

۷- از تجهیزات الکتریکی تایید شده که دارای نرخ حرارتی صحیح می‌باشند، استفاده نماییم.

۱-۱-۲-۳-کنترل میزان اصطکاک و جرقه‌های ناشی از تصادم قطعات

پتانسیل اصطکاک و جرقه‌های ناشی از تصادم سطوح، در به احتراق درآوردن یک اتمسفر قابل اشتعال،

به پاره‌ای عوامل وابسته است که آن عوامل از نحوه برخورد سطوح با یکدیگر منشاء می‌گیرند. در هر

کاری که احتمال حضور اصطکاک و یا جرقه‌های ناشی از تصادم سطوح است، باید از حضور

اتمسفرهای قابل اشتعال جلوگیری بعمل آورده؛ که این اتمسفرها می‌توانند حاوی گازها یا بخارات و یا غبارهای قابل اشتعال باشند. علاوه بر آن بهتر است که سطوح سخت به مانند سطوح بتنی یا آجری یا سنگی همیشه بوسیله مقداری آب، خوب خیس نگه داریم و یا اینکه از یک تشك لاستیکی نرم به منظور پوشش آنها استفاده نماییم و مناسب است که برای قطعاتی که احتمال افتادن آنها وجود دارد از یک بالشتک مناسب استفاده نماییم.

۱-۱-۳-۳- جوشکاری، برشکاری و فعالیت‌ها و فرآیندهای کارگرم مشابه

در حالت کلی باید توده‌های گرد و غبار و یا رسوبات گرد و غبار را از سطوحی که بر روی آنها در حال انجام جوشکاری، لحیم کاری، برشکاری و یا هر فرآیند مشابه با این اعمال می‌باشد، دور نماییم.

۱-۱-۴-۳- تجهیزات و وسائل الکتریکی

باید کلیه تجهیزات الکتریکی و سیستم‌های سیم‌کشی را براساس مقاله شماره ۵۰۰ ضوابط و اصول بین المللی برق^۱ راهاندازی نماییم. در این مورد ما با یک منطقه برقی آزمایشی طبقه‌بندی شده روبرو هستیم که آن شامل یک منطقه گسترده شناسایی شده است، که در آن قابلیت احتراق مواد در شرایط عادی و شرایط غیر عادی مورد بررسی قرار می‌گیرد و این آزمایش‌ها با دقت مناسب تضمین می‌نمایند که آیا تجهیزات الکتریکی مورد نظر ما می‌توانند به عنوان یک منبع احتراق عمل نمایند یا خیر.

۱-۱-۴-۵- پاره‌ای نکات احتیاطی در باب خطرات منابع الکتریسیته ساکن

الف- اتصال به زمین^۲

جرقه‌های ناشی از تخلیه الکتریکی را می‌توان با ایجاد اتصال به زمین در باب تجهیزات مهار نمود که از

^۱- NEC

^۲- Bonding and Grounding

جمله این تجهیزات می‌توان به تجهیزات فازی، غلتک‌های فیبری، خطوط رسانا، پودرهایی با مقاومت-های پایین و نفرات و پرسنل مشغول اشاره کرد.

ب- استفاده از مواد عایق^۱

در مکان‌هایی که فرآیندهایی با تخلیه الکتریکی بسیار بالا در سطوح وجود دارد، استفاده از مواد غیرهادی مناسب نیست، مگر اینکه میزان ولتاژ آن‌ها کمتر از 40 kV باشد. از جمله تجهیزات غیرهادی می‌توان به لوله‌های پلاستیکی، ظروف پلاستیکی، کیف‌ها و ساک‌های پلاستیکی و روکش و پوشش‌های خاص اشاره نمود.

ج- کاهش بار الکتریکی بوسیله رطوبت افزایی^۲

رطوبت نسبی بالا می‌تواند منجر به کم شدن مقاومت ویژه بعضی از پودرها شود و در نتیجه افزایش نرخ بار الکتریکی مخرب از پودرهای حجمی در ظروف فلزی اتصال داده شده به زمین شود، اگر چه در بیشتر موارد این امر در حالتی تحقق می‌یابد که میزان رطوبت نسبی موجود در محیط در حدود ۶۵٪ نگه داشته شود.

د- کاهش بار الکتریکی بوسیله یونیزاسیون^۳

استفاده از یونیزاسیون موضعی (تخلیه هاله‌ای، تخلیه هاله‌دار) در مناطق نوک تیز، مکان‌های اتصال به زمین، پراب‌های هادی یا در سیم‌ها می‌تواند منجر به کاهش سطح بار الکترواستاتیکی پودرهای ویژه در هنگام ورود به یک ظرف شود. لازم به ذکر است که وسایل یونیزاسیون الکترواستاتیکی بدون مشکل نمی‌باشند و باید نقطه بعد از پیشنهاد یک متخصص مورد استفاده قرار بگیرند.

^۱- Use Of Insulation Materials

^۲- Charge Reduction by Humidification

^۳- Charge Reduction by Ionization

۱-۱۴-۲- میزان مهار کننده‌های انفجار^۱

اگر نتوان از شکل‌گیری یک اتمسفر انفجاری جلوگیری کرد و نتوان تمام منابع احتراق را بصورت منطقی حذف نمود، در این زمان است که احتمال انفجار یک توده گرد و غبار وجود دارد. تحت این شرایط با استفاده از تجهیزات ایمنی در برابر انفجار می‌توان از پرسنل محافظت نمود و میزان خسارت-های ناشی از آن انفجار را در کارخانه به حداقل رساند. در این بخش به پاره‌ای از تجهیزات که برای این منظور مورد استفاده قرار می‌گیرند، اشاره می‌نماییم

۱-۱۴-۳- سدهای انفجاری^۲

اساس این تجهیزات به این گونه است که در برابر ماکریمم مقدار فشار انفجاری که از احتراق شدید گرد و غبار موجود در محیط کار به وجود می‌آید، مقاومت می‌نماید و بدین صورت از صدمه دیدن پرسنل و تجهیزات موجود در آنجا جلوگیری بعمل می‌آورد.



شکل (۸-۱) - یک سد انفجاری متحرک.

^۱- Explosion Protection Measure
^۲- Explosion Containment

۱-۱۴-۲-بازدارنده انفجاری^۱

این وسیله شامل یک کاشف انفجار در مراحل اولیه و یک بازدارنده با فرونشاننده مناسب است. در حالت کلی یک سیستم نرمال بازدارنده انفجار از یک کاشف انفجار، واحد کترل، بازدارنده و یک فرونشاننده مناسب تشکیل شده است.

۱-۱۴-۳-هواکش اطمینان انفجار^۲

این وسیله شامل یک آزاد کننده محصولات انفجار (فسار و شعله) از فضای کارخانه به یک مکان ایمن می باشد. اساس و علکرد اصلی این وسیله بدین گونه است که در هنگام انفجار یک توده گرد و غبار در داخل یک محوطه و یا یک ظرف، هواکش و یا درجه اطمینان آن باز می شود و گازهای داغ و آتش ناشی از این انفجار را به یک مکان ایمن هدایت می نماید.

۱-۱۴-۴-تجهیزات ایزو لاسیون (عایق کاری، جداسازی) انفجار^۳

انفجار ذرات می تواند از طریق کانالها و مجاري و سطوح شیبدار و کانالهای پرتابی و باربرهای نقاله- ای و ... انتشار پیدا نماید و باعث ایجاد یک انفجار ثانویه در دیگر تجهیزات و یا دیگر نواحی کارخانه شود. بنابراین علی رغم وجود تجهیزات ایمنی در برابر انفجار به منظور جلوگیری از انتشار انفجار توده ذرات از مکان شکلگیری به دیگر مکانهای کارخانه باید از پارهای عایق های انفجاری استفاده نمود.

لازم به ذکر است که عمدتاً سدها و موادی که برای عایق سازی یک انفجار ذرات وجود دارد دو نوع می باشد که عبارتند از

۲- موانع شیمیایی

۱- موانع مکانیکی

^۱- Explosion Suppression
^۲- Explosion Relief Venting
^۳- Explosion Isolation Measures

۱-۱۴-۵- سایر تجهیزات ضد انفجار

تعدادی چند سیستم‌های ضد انفجار دیگر موجود است؛ منجمله مانند یابنده‌های فشار، توموکوبل‌های سریع، یابنده‌های امواج، یابنده‌های فشار انفجار در لحظه رسیدن به حد انفجار و تخلیه فشار و خاموش کردن آتش و رطوبت‌زن. این سیستم آخری می‌تواند به فرمان راهاندازی تهويه، متوقف کردن تجهیزات و برآهاندازی آژیرها مجهز باشد. چنین مجموعه‌هایی معمولاً برای سیلو و کندوی انبار مواد منفجره بکار می‌رود. در زیر به پاره‌ای از این تجهیزات اشاره می‌نماییم

۱-۱۴-۵-۲- سقف تخلیه فشار

می‌توان سقف سیلو را طوری طراحی کرد که در مجموع بعنوان تخلیه کننده فشار انفجار عمل کند. برای این منظور سقف را بصورت اسکلت فلزی از فولاد نرم‌ه می‌سازند تا وزن آن سبک‌تر باشد. شکل سقف ممکن است تخت، مخروطی و یا کره‌ای انتخاب شود. چنین سقفی باید به اندازه کافی قوی طراحی شود تا در موقع عمل و تخلیه فشار تغییر شکل مانا در آن ایجاد نشود. سقف از این نوع نباید به هیچ وجه در محل تثبیت شود، بلکه باید فقط روی وزن خودش تکیه کند و برای آن کشو و راهنما در نظر گرفته شود که پس از جابجایی و تخلیه فشار به آسانی به محل اولیه خود برگردد. تجهیزاتی که بالا و یا زیر سقف قرار می‌گیرند، باید طوری طراحی شود که مانع حرکت سقف نباشد و نقاله‌های بالای سری، لوله‌ها، پیاده‌روها و غیره باید به دیوار سیلو متکی باشد، نه به سقف. لازم بذکر است که راهنماهای حرکت سقف را می‌توان روی سطح خارجی یا داخلی دیوار سیلو نصب کرد.

۱-۱۴-۵-۲- تجهیزات هوارسان

هر دستگاه محصوری که در معرض ذرات گرد و غبار قابل اشتعال باشد، احتمال وقوع انفجار در آن وجود دارد. یکی از ارزان‌ترین و مورد استفاده‌ترین راههای حفاظت، هوارسانی کمکی است؛ که در آن

فشار بالا رفته از طریق انفجار به وسیله منفذها، صفحات جداکننده یا درهای انفجاری کم می‌شود. این تجهیزات کمکی باید در لحظه‌های خطر فوراً وارد عمل شوند. بنابراین باید یک ضریب اطمینان بسیار کوچک بین فشار عملکرد هوارسان و فشار انفجار دستگاه وجود داشته باشد. با این روش و با این تجهیزات، بوسیله پایین نگه داشتن سطح فشار انفجار در مقداری پایین‌تر از استحکام نهایی طراحی مخزن و تخلیه محصولات انفجار به طور صحیح؛ می‌توان از آسیب‌های جدی انفجار جلوگیری کرد.

اندازه دستگاه هوارسان وابسته به پارامترهای زیر می‌باشد:

- ۱- نرخ بالا رفتن فشار مواد قابل اشتعال.
- ۲- استحکام تسلیم مخزن.
- ۳- حجم مخزن.
- ۴- قابلیت تداوم منبع احتراق.
- ۵- فشار هوارسانی.

یک راه موثر برای هوارسانی درست، قرار دادن دستگاه در یک فضای باز یا زیر یک ساختمان سبک ضد آب است؛ به طوری که شعله گازهای داغ و گرد در حال سوختن با کمترین خطر به بیرون هدایت شوند. اگر این امکان پذیر نباشد، هوارسانی باید از طریق یک لوله کوتاه، راست و محکم انجام شود که آن لوله باید بتواند حداقل فشار اعمال شده را تحمل کند. لازم به ذکر است که وجود هر لوله باعث ناپایداری در سیستم می‌شود که برای غلبه براین ناپایداری باید استحکام تسلیم در مخزن بیشتر شود. لازم به ذکر است که طول لوله هوارسان باید از ۳ متر بیشتر شود و اگر امکان پذیر نبود، باید سطح لوله را بزرگ انتخاب نمود به این خاطر که افزایش طول لوله موجب افزایش ناپایداری سیستم می‌شود.

۱-۱۴-۵-۳- پانل‌های پاره شونده

استفاده از مصالح پاره‌شونده، روش دیگری برای کاهش اثرات انفجار ذرات گرد و غبار است. این پنجره‌ها از ورق نازک آلمینیوم و یا پلی‌اتیلن و نظائر آن ساخته می‌شوند که در مقابل فشار داخلی معینی پاره می‌شوند و بدین صورت فشار را تخلیه می‌نمایند. پانل‌های پاره شونده بصورت دایره، چهار گوش و مستطیل در ابعاد مختلف و برای فشارهای مختلف در بازار یافت می‌شوند.

۱-۱۵- مدل‌های بررسی انفجار ذرات

نمونه‌های تاریخی انفجارات توده‌های ذرات گرد و غبار نماینگر، فهم ضعیف و نامناسب ما از تاثیرات احتراق‌هایی با سرعت و نور و حرارت بسیار بالاست. به طور کلی در مدل‌های رایجی که دارای یک درجه آزادی می‌باشند، می‌توان خسارت‌ها و جراحات ناشی از انفجار ذرات گرد و غبار را بوسیله دیاگرام‌های فشار- تکانه بدست آورد، به گونه‌ای که این خسارت‌ها و جراحت‌ها عمدتاً در مناطقی که فشار بالاست یا با فشار دینامیکی یا تکانه دینامیکی یا استمرار ضربات روی رو هستیم، بوجود می‌آیند. ماکزیمم مقدار فشار به همراه مدت استمرار آن به منظور محاسبه تکانه‌های ناشی از امواج سیار مورد استفاده قرار می‌گیرند. حتی بسیاری از مدل‌های پیشرفته انفجار، تاثیرات ناشی از انعکاس نامحسوس امواج انفجار از ساختمان مواد را نادیده می‌گیرند، که این امر باعث می‌شود که مقادیری غلط که بیشتر و یا کمتر از مقدار اصلی آسیب‌پذیری ساختمان مواد است را اعلام نمایند. امروزه از نرم‌افزارهایی خاص به منظور تولید مدل‌های سه‌بعدی برای بیان اثرات ناشی از انفجار توده‌های بخار استفاده می‌شود، که با استفاده از آن‌ها می‌توان خسارت‌های ناشی از این انفجارات را در هر ساختمانی به سهولت ارزیابی کرد. از ویژگی‌های خاص این نرم‌افزارها، ارائه نتایج حاصل از انفجار اولیه توده‌های بخار و هر انفجار ثانویه همراه با آن است.^[۵]

۱۶- انفجار نانوپودرها

با تحقیق مقدماتی در مقالات، تنها یک منبع در مورد مشخصات انفجار نانوپودرها بدست آمد که در آن ذرات ریز آلومینیوم با سایز متوسط ۱۸۰ نانومتر مورد بررسی قرار گرفته است که در نتیجه آن با اعداد و ارقام زیر رو برو شدیم:

$$\text{میزان شدت انفجار} = \frac{9}{4} \text{ bar.m/s} \quad \text{بیشینه فشار} = 322 \text{ bar}$$

$$\text{حداقل مقدار غلظت اکسیژن} = 5\% \quad \text{کمترین مقدار انرژی منبع احتراق} = 1-3 \text{ mJ}$$

شایان ذکر است که در اینجا اندازه بیشینه فشار و میزان شدت انفجار کمتر از مقدار گزارش شده برای پودر آلومینیوم با اندازه متوسط ۱۰ میکرون است، اما میزان کمترین مقدار انرژی منبع احتراق آن بیشتر است و میزان حداقل غلظت اکسیژن نیز قابل مقایسه است. بر اساس مطالب فوق می‌توان نتیجه گرفت که خطر انفجار ذرات نانوآلومینیوم، کمتر از ذرات درشت میکرونی آن می‌باشد. حال در آزمایش انجام شده فوق ۳ نکته قابل توجه می‌باشد که در ذیل به آن‌ها اشاره می‌نماییم:

۱- پودرآلومینیوم آزمایش شده، شامل ذراتی با اندازه‌های نانومتر می‌باشد، ولی اندازه آن ذرات

خارج از تعریف معمول است (باید اندازه ذرات بین ۱ تا ۱۰۰ نانومتر باشد).

۲- اکسید روی فلز، که در مجاورت هوا رخ می‌دهد، می‌تواند سبب کاهش فعال بودن آن ذره شود؛

بنابراین اگر اکسیداسیون قبل از بررسی رفتار انفجار رخ دهد، نتایج بدست آمده مقادیر کمتری

برای بیشینه فشار نشان خواهد داد.

۳- از طرفی دیگر ذرات ریز می‌توانند متراکم شوند و به ذرات بزرگتری تبدیل شوند

(فلوکولاسیون) که این امر سبب کاهش فعال بودن ذرات می‌شود.

دوره‌ای که در آن انفجار می‌تواند آغاز شود بسیار کوتاه است، به صورتی که با یک حساب سرانگشتی می‌توان دریافت که ذرات بسیار ریز در حد یک میکرون، برای مدت زیادی می‌توانند در هوا معلق بمانند و از طرفی ذرات نانو نسبت به ذرات میکرو برای مدت بیشتری می‌توانند در هوا به صورت معلق باقی بمانند و این امر بدین معنی است که خطر انفجار نانو ذرات می‌تواند طولانی‌تر از ذرات میکرونی همان ماده باشد. نانوپودرها به خاطر مساحت مخصوص بزرگشان در هنگام استفاده ممکن است تحت بار زیادی قرار بگیرند، بنابراین این امر خود می‌تواند منبع احتراق آن‌ها باشد، در صورتی که آن‌ها بصورت ابرهای قابل احتراق پخش شوند. سازگاری با آتش گرفتن آسان‌تر حقیقتی است که بعضی از نانوپودرها دارا می‌باشند که آن‌ها خود به خود در مجاورت هوا آتش می‌گیرند؛ که از جمله مثالی برای این نوع از نانوپودرها می‌توان به نانوپودر آهن اشاره کرد. در نهایت می‌توان به این نکته اشاره کرد که: داده‌های موجود در انفجار ذرات در ابعاد میکرو را نمی‌توان برای نانوپودرها تعمیم داد.^[۵]

فصل دوم

انفجار سوخت / هوا



۲-۱- تاریخچه

نوعی سلاح حرارتی است که امروزه در رزم‌ها و درگیری‌ها از آن به مقدار قابل ملاحظه‌ای استفاده می‌شود. تاریخچه این سلاح را می‌توان به شعله افکن‌های^۱ مربوط دانست که در جریان جنگ جهانی اول در درگیری‌های سنگری مورد استفاده قرار می‌گرفتند (لازم به ذکر است که این شعله افکن‌ها برای اولین بار توسط آلمان‌ها ساخته شدند) و با استفاده از این شعله افکن‌ها به راحتی می‌توانستند نفراتی را که در پناهگاه‌ها و سنگرهای بتونی، خود را از تاثیرات بمبهای محافظت کرده بودند، خفه کنند. لازم به ذکر است که این نوع سلاح با عنوان‌های دیگری نیز مطرح می‌باشد، که از جمله آن‌ها می‌توان به سلاح حرارتی^۲ و بمب خلا^۳ اشاره کرد. می‌توان زمان شروع به پیشرفت این سلاح‌ها را دهه ۱۹۶۰ دانست که در این دوران این سلاح‌ها توسط ایالت متحده آمریکا در طول جنگ با ویتنام به منظور از بین بردن ویت کونگی‌هایی که در پناهگاه‌ها بودند و یا از بین بردن جنگل‌ها به منظور تولید مکانی برای نشستن هلیکوپترها و یا برای از بین بردن مناطق مین‌گذاری شده مورد استفاده قرار گرفت. لازم به ذکر است که این سلاح‌ها و بمبهای حرارتی را که آمریکا در جنگ ویتنام به کار برد بصورت بمبهای خوش‌های^۴ بودند که آن‌ها در مرکز تسليحاتی وابسته به نیروی دریایی آمریکا در دریاچه چین و کالیفرنیا تهیه شده بودند. بخشی از سلاح‌های هم‌خانواده FAE مثل FAE-I, Slu-FAE, MAD-FAE, CATFAE نیز در دهه ۱۹۷۰ تا ۱۹۸۰ در مرکز تسليحات نیروی دریایی آمریکا در دریاچه چین بصورت (500b) Blu-95 و (2000b) Blu-96 ارتقا یافتند. از طرفی واحدهای پرتابی سطحی FAE برای کمک به تفنگداران نیروی دریایی ارتشم آمریکا ارتقا یافتند که توسعه این سیستم‌ها از روی برنامه نهایی Slu-FAE صورت گرفت.

^۱- Flamethrowers

^۲- Thermobaric Weapon

^۳- Vaccum Bomb

^۴- Cluster Bomb Unit (CBU)

شایان ذکر است که ارتش شوروی سابق از تعداد زیادی از این تسليحات برخوردار است و برای اولین بار در سال ۱۹۶۹ در درگیری‌های مرزی که با ارتش چین داشت، از این سلاح استفاده کرد و ضمناً از آن در افغانستان و چچن نیز استفاده نمود، از طرف دیگر یک سیستمی از FAE توسط ارتش اسرائیل ارائه شد که در آن این سیستم در بخش جلو برنده ترموباریک یک راکت کوچک مورد استفاده قرار می‌گیرد. در نهایت این سلاح برای جنگ‌ها و درگیری‌ها و حتی برای استفاده‌های صلح جویانه گسترش یافت و با محدود کردن تاثیرات آن، خسارت‌های فرعی و جانبی آن حذف شد و در حال حاضر تحت خانواده سلاح‌های صحرایی در حال گسترش است.

۲-۲- کاربردهای نظامی FAE

کاربردهای نظامی این سلاح عمدتاً شامل انفجار توده‌ای بخار است که بر اثر آن انفجار عمدتاً خسارت‌های متنوعی ایجاد می‌شود. بطور کلی از این سلاح در برابر اهداف نرم مانند نواحی میان‌گذاری شده، ادوات زرهی، انبارهای سوخت و مهمات، هواپیماهای مستقر در فضاهای باز، ایجادشکاف در موانع، از بین بردن جنگل‌ها بمنظور اهداف خاص مانند ایجاد مکانی برای نشستن هلیکوپترها و ازبین بردن پرسنلی که در داخل غارها و یا پناهگاه‌های زیر زمینی مخفی شده‌اند استفاده می‌گردد. لازم به ذکر است که این سلاح‌ها در برابر موانع سیمی مثل سیم خاردارها از تاثیر کمی برخوردارند.

۳-۲- تاثیرات FAE

در انفجارات ناشی از این نوع سلاح، فشار ناشی از انفجار می‌تواند به 3MPA (430PSI) و دما به -300°C درجه سانتیگراد برسد و موج انفجار ناشی از این توده‌ها می‌تواند با سرعت بیش از $3\text{ کیلومتر در ثانیه}$ حرکت نماید. در این سلاح، موج‌های انفجار به راحتی می‌توانند ساختمان‌های تقویت نشده و تجهیزات را تخریب نمایند و تاثیرات ضد نفر ناشی از این موج‌های انفجار، بر روی پرسنلی که دارای

پوشش زرهی هستند و یا داخل سنگرها قرار دارند و یا در فضاهای بسته خشک مثل غارها، ساختمان‌ها و پناهگاه‌های زیرزمینی قرار دارند، به مراتب بیشتر از دیگر جاهاست. وقتی موج‌های ناشی از انفجار FAE از یک مکانی بگذرند، در پشت آن‌ها یک خلاء به وجود می‌آید، که در این زمان بر اثر برگشت هوا به مکان اول خود، قطعاتی که شل باشند را با خود به داخل می‌کشد و شاید یکی از نکات قابل توجه این است که این خلاء سوخت‌هایی را که در حال سوختن می‌باشند و منفجر نشده‌اند، را به داخل می‌مکد و بر اثر این مکش در تمام اشیا و قطعاتی که بدون منفذ بودن، یک منفذی ایجاد می‌نماید و بدین صورت آن قطعه را نابود می‌سازد. همچنین برای نفراتی که در بیرون از منطقه موثر این انفجار قرار دارند، ممکن است خفگی و خسارت‌های داخلی بدنبال داشته باشند. در مقایسه FAE با مواد منفجره رایج به این نکته دست می‌یابیم که مدت و استمرار امواج FAE خیلی بیشتر از مواد منفجره رایج است و از طرفی میزان تکانه و ضربه آن نیز به مراتب بیشتر از مواد منفجره رایج است و این امر باعث می‌شود از پتانسیل زیادی برای انجام کار بر روی محیط پیرامونش برخوردار باشد. از طرفی با استفاده از جدول زیر در می‌یابیم که سرعت و فشار شروع احتراق FAE خیلی کمتر از یک ماده منفجره همارز و معادلش است. بنابراین می‌توان نتیجه گرفت که FAE از قدرت خردکنندگی کمتری برخوردار است.^[۶]

جدول (۱-۲)- سرعت و فشار شروع احتراق‌های FAE و تی.ان.تی.

نوع ماده	فشار شروع احتراق (بار)	سرعت شروع احتراق (متر بر ثانیه)
تی.ان.تی ^۱	۱۹۰۰۰	۶۹۵۰
FAE	۱۹	۱۸۰۰

از طرفی دیگر در مواد منفجره متعارف ما دارای یک نقطه چشم^۲ می‌باشیم که فشار انفجار در آن بسیار بالا است، اما با افزایش فاصله از این نقطه، میزان فشار نیز به سرعت افت می‌کند، اما بر خلاف آنها در انفجارهای FAE چشمی یک توده بزرگ است (بطوریکه برای سیستمی با وزن ۳۳ کیلوگرم، قطر این چشمی بیش از ۳۰ متر می‌باشد). و سرعت و میزان افت فشار با افزایش فاصله نسبت به کناره‌های توده ذرات گرد و غبار در سیستم‌های FAE نسبت به مواد منفجره متعارف خیلی کمتر است.

جدول (۲-۲)- حداقل فشار با فاصله از توده ابر در سیستم‌های FAE

فاصله جانبی از کناره‌های توده ابر (متر)	درصد معادل با فشار تی.ان.تی در همان فاصله
۱۰	۵۰
۲۰	۱۳۹
۵۰	۳۷۴

تأثیراتی که بوسیله FAE تولید می‌شود، اغلب شبیه تأثیراتی هستند که توسط سلاح‌های هسته‌ای با بار کم تولید می‌شوند، اما آنها بدون مشکل تشخیص می‌باشند و از طرف دیگر از این بارهای اسمی، مقدار بسیار

^۱- TNT
^۲- Point Source

کمی در هنگام انفجار آزاد می‌شوند. عمدتاً سلاح‌های کشتار جمعی، جراحت‌های قابل ملاحظه‌ای را تولید می‌کنند و این در حالی است که تاثیرات سلاح‌های حرارتی بسیار بیشتر از آن‌هاست. از طرفی در نگاه اول، ماکریزم مقدار فشار اجرایی FAE از تی.ان.تی کمتر است و این امر باعث می‌شود که آن غیرمفید بنظر برسد، اما تجربه و آزمایشات ثابت کرده است که تی.ان.تی در مقابل افراد و پوسته‌های نرم خودروها و آشیانه‌های هواپیماها و آرایش آتنن‌ها غیرموثر و غیرمفید می‌باشد. لازم به ذکر است که در فواصل نزدیک تفاوت عمدہ‌ای بین انفجارات ناشی از توده‌های بخار و انفجارات ناشی از مواد منفجره با قدرت انفجار بالاست، بطور مثال مقدار انرژی که از انفجار مواد منفجره با فشار بالا تولید می‌شود خیلی بیشتر از انرژی است که از انفجار توده‌های بخار حاصل می‌شود، اما میزان تکانه و یا قوه محرکه آنی آن از انفجار توده‌های بخار کمتر است. طول موج امواج ناشی از انفجار تی.ان.تی تقریباً کوتاه می‌باشد، در حالی که طول موج امواج حاصل از انفجار هیدروکربن‌ها که اساس سلاح‌های حرارتی می‌باشد، بلند است و در انفجار این سلاح، زمان استمرار فازهای مثبت امواج سیار یکی از پارامترهای مهم تجزیه و تحلیل انفجار می‌باشد.^[۶]

۴-۲- عملکرد FAE

عدم وجود یک عامل اکسیدکننده در این سیستم‌ها، باعث می‌شود که به نسبت بسیار زیادی، بار مفید آن‌ها که مربوط به سوخت موجود در آن‌هاست افزایش یابد و بر این اساس از لحظه تئوری در نقطه هدف انرژی بسیار زیادی توسط بار مفید حمل شده رها می‌شود. این سلاح از دو ظرف تشکیل شده است که ظرف اول آن شامل یک مایع فرار و یا یک ترکیب انفجاری بینهایت پودر شده است که به مانند یک دوغاب در داخل آن قرار می‌گیرد و ظرف دوم آن یک بخش متمایز از ظرف اول است که شامل پاره‌ای مواد منفجره است. نحوه عملکرد این سلاح بدین صورت است که بعد از پرتاب، ظرف اول آن (که مربوط به مکانیزم پخش و انتشار مواد می‌باشد) در یک ارتفاع خاصی منفجر می‌شود و بر اثر انفجار آن، سوخت-

هایی که در داخل آن قرار دارند به صورت یک توده ابر پخش می‌شوند و بعد از پخش بلافاصله با اکسیژن موجود در محیط ترکیب می‌شوند و سپس دومین قسمت منفجر می‌شود، که بر اثر این انفجار، یک انفجار عظیم در توده‌های ابر ایجاد می‌شود که این انفجار دارای موج انفجار بسیار بالایی است. در این سیستم حرارت بسیار زیادی به واسطه انفجار سوخت‌ها حاصل می‌شود و از طرفی انرژی مفیدی که در این سیستم‌ها آزاد می‌شود، در حدود بیش از 10^4 برابر انرژی آزاد شده توسط تیانومتان در شرایط یکسان است. از طرفی هوا دارای 21° درصد اکسیژن است که این امر منجر می‌شود که راندمان انفجاری این سیستم کمتر از 40° درصد باشد. حال نیتروژن موجود در هوا باعث رقیق شدن این سیستم می‌شود و مقداری از گرمای محیط را جذب می‌کند و منجر به تمرکز یافتن سوخت در یک نقطه از محیط می‌شود که این امر از تاثیری منفی بر روی فرآیند این سیستم‌ها برخوردار است. در شکل نحوه عملکرد FAE نشان داده می‌شود.



شکل(۲-۱) نمایی از عملکرد FAE

۲-۵- مواد به کاربرده شده در FAE

به طور کلی در تمامی موادی که در این سلاح مورد استفاده قرار می‌گیرد؛ تمام فاکتورهای سمیت، قابلیت خوردنگی، پایداری، قابلیت احتراق و قابلیت انفجار مورد مطالعه و بررسی قرار می‌گیرد. نکته قابل توجه این است که در این سلاح از اکسیداتیلن و اکسید پروپیلن نیز استفاده می‌شود که این دو گاز هم از

قابلیت احتراق بالایی برخوردارند و هم بسیار سمی می‌باشند و استفاده از این دو گاز باعث می‌شود که اگر سوخت موجود در این سلاح به هر علتی مشتعل نگردد، سلاح مذکور به خاطر وجود این دو گاز به مانند یک سلاح شیمیایی عمل نماید. بر اساس بررسی‌های انجام شده به این نتیجه رسیدیم که در این سلاح به منظور افزایش کارآیی آن در صورت امکان می‌توان از پاره‌ای از مشتقات هالوژنه اتیلن و پروپیلن استفاده کرد که در این میان حتماً باید قابلیت خوردگی آن‌ها مورد مطالعه بیشتری قرار بگیرد. در زیر به یک نمونه از این مشتقات به صورت مختصر اشاره می‌نماییم

منو کلرو اتیلن^۱ یا وینیل کلراید^۲

- الف - خطرات آتش‌سوزی و انفجار آن بزرگترین مسئله می‌باشد ولی سمیت آن بطور کلی کم است و فقط روی سلسله اعصاب مرکزی اثر کرده و ایجاد گیجی و بی‌نظمی در حرکات می‌نماید.
- ب - حداکثر تراکم مجاز آن توسط امی‌جی‌آی‌اچ در ۱۹۸۶ به مقدار ۵ پی‌پی‌ام تعیین گردیده است.
- ج - حد اشتعال آن پایین‌تر از ۰/۰۴ و یا بالاتر از ۰/۰۲۲ حجمی است.^[۶]

۶-۲- حد بالا و پایین FAE

این سلاح زمانی از کارآیی مناسب برخوردار است که سوخت با یک غلظت مناسب در هوا پخش شود، به همین علت از فاکتورها و ضرایب حد بالا و پایین انفجار برای موادی که در آن مورد استفاده قرار می‌گیرد، استفاده می‌شود. این امر از این مزیت برخوردار است که با استفاده از آن می‌توانیم پوششی مناسب و ایمن را در برابر این انفجارها، تعیین نماییم. سوخت‌های موجود در این سلاح به کمک یک پخش انفجاری مرکزی پخش می‌شوند، که این امر منجر به تولید توده ابری می‌شود که در آن قطرات ریز قابل انفجار و بخار آن‌ها با هوای پیرامونشان ترکیب می‌شوند. این توده ابر بعد از حدود ۰/۱ تا ۵ ثانیه منفجر می‌شود که

^۱--Monochloroethylene

^۲- Vinyl chloride

این زمان بستگی به سیستم مورد نظر دارد. در طول این زمان تعداد زیادی از این قطرات ریز بخار می‌شوند که این امر باعث گسترش توده ابر مورد نظر می‌شود، اما از طرفی دیگر این امر باعث می‌شود که غلظت توده ابر مذکور در یک نقطه با نقصان رویرو شود که در نتیجه این امر، اثر و کارآیی این سلاح بشدت کاهش می‌یابد. به همین دلیل است که در این سلاح باید از سوخت‌هایی استفاده نمود که از رنج بالایی در حد بالا و پایین انفجار برخوردار باشند. اگر سوخت‌های این سلاح با حدود انفجاری خاص بتوانند در یک نقطه معین تمرکز یابند، در این زمان عملکرد آنها از یک احتراق با نور و سرعت زیاد به یک انفجار تبدیل می‌شود که در این زمان میزان توده ابر مذکور باید کافی باشد. لازم بذکر است که در بیشتر این سیستم‌ها می‌توان توان و عملکرد انفجار را با یک انفجار القایی تقویت نمود.

۷- عملکرد توده ابر و پخش آن

زمان تاخیر بین مرحله پخش و انتشار با مرحله شروع در این سلاح‌ها بسیار کوتاه است و در حدود ۱۵۰ میلی‌ثانیه می‌باشد. شرایط تحولات جوی محلی بخاطر کوتاه بودن زمان تاخیر، بر روی عملکرد این سلاح از تاثیر آنچنانی برخوردار نیست، اما چون شرایط تحولات جوی در این حوادث به هیچ وجه قابل پیش‌بینی نمی‌باشد، به همین دلیل به منظور افزایش ایمنی باید آنها را مدنظر قرار داد. هر نوع شکل‌گیری توده ابر منجر به ایجاد یک منطقه خطرناک از بخار سوخت در جهت باد می‌شود، به همین دلیل تجزیه و تحلیل آن بسیار حائز اهمیت است.^[۶]

۸- پاره‌ای از ویژگی‌های ساختاری این سلاح

بطور کلی در این سلاح، سوخت آن در داخل یک سیلندر دایره‌ای شکل قرار می‌گیرد که این سیلندر از دو یا سه قطر متفاوت برخوردار می‌باشد. خرج انفجار این سلاح در حدود ۱ تا ۲ درصد از وزن سوختی می‌باشد که در داخل آن قرار می‌گیرد، که این خرج انفجار در محور مرکزی این سلاح قرار می‌گیرد. لازم

به ذکر است که نرخ جرم خرج انفجار این سلاح به سوخت آن در یک بعد باید از $1/40$ تجاوز کند.

بسیاری از مهمات این سلاح می‌باید بصورت یک میله حلقه‌ای شکل باشند که در نوک این میله یک عنصر پیزوالکتریک قرار می‌گیرد که این عنصر در هنگام برخورد با زمین به عنوان یک ماشه تقویت کننده مورد استفاده قرار می‌گیرد. در این سلاح مهمات مورد استفاده باید به محور طولی سلاح نزدیک باشد، بلکه معمولاً بهتر است که به کناره‌های آن نزدیک باشد. لازم به ذکر است که نیروهای آیرودینامیکی بر روی ذرات کوچک توده ابر قابل احتراق، تاثیر گذار می‌باشد، به گونه‌ای که این نیروها باعث از بین رفتن این ذرات بصورت تصاعدی و در نتیجه از بین رفتن توده ابر منجره حاصل از آن می‌شوند و این امر باعث می‌شود که در نهایت با یک توده کلوچه‌ای شکل از این ذرات روبرو شویم.^[۶]

۹-۹-قی.ان.قی معادل

در این قسمت به فرمولی اشاره می‌کنیم که به کمک آن می‌توانیم مقدار قی.ان.قی (برحسب جرم) را که به کمک آن می‌توانیم انرژی معادل یک سیستم FAE را آزاد بنماییم، بدست آوریم

$$W_{TNT} = (K \cdot W_F \cdot \Delta H_F) / \Delta H_{TNT} \quad (1-2)$$

که در اینجا K ضریب انفجار، W_F وزن سوخت، ΔH_F حرارت ناشی از انفجار سوخت و ΔH_{TNT} حرارت ناشی از انفجار TNT می‌باشد.

جدول (۲-۳)- مقایسه ارزش انفجاری تی.ان.تی با سوخت‌های FAE

نوع سوخت	حرارت ناشی از انفجار (مگاژول بر کیلوگرم)
پروپان	۳۸
اتیلن (استیلن ۳)	۵
اکسیران	۲۱
بنزین به صورت معلق	۳۷
گرد آلومینیوم	۱۹
تی.ان.تی	۴/۲

۱۰-۲- شروع انفجار

بطور کلی در بیشتر سیستم‌های FAE که امروزه مورد استفاده قرار می‌گیرند از یک فیتیله دو مرحله‌ای استفاده می‌شود، که در ابتدا بخش ابتدایی آن آتش می‌گیرد و بعد از آن در مرحله بعد براثر امواج شوک حاصل از آن توده ابر سوخت و هوا شکل می‌گیرد. البته در داخل سیستم‌های FAE از احتراق‌ها و انفجارهای شیمیایی استفاده می‌شود و از بارزترین مزایای این نوع احتراق‌ها این است که در آن‌ها با استفاده از یک رخداد ساده می‌توان سوخت موجود را بطور مناسب در محیط پخش کرد و سپس آن را محترق و یا منفجر نمود. شایان ذکر است که گرما و انرژی آزاد شده از این نوع احتراق و یا انفجار باید در حدی باشد که بتواند توده ابر تشکیل شده را محترق و یا منفجر نماید. لازم به ذکر است که در این سیستم‌ها از هایپرگولیک‌ها^۱ همراه با تریفلوئوریدکولین^۲ یا تریفلوئوریدکولین^۳ در کنار سوخت به عنوان

^۱- Hypergolic

^۲- Bromin trifluoride

^۳- Choline trifluoride

مواد فعال کننده استفاده می‌شود. البته از پرفلوئوروهیدرازین^۱ (این ماده از مشتقات خانواده هیدرازین است) نیز به عنوان یک فعال کننده دو عنصری با اثر متقابل استفاده می‌شود. از طرفی نیز بسیار تلاش شد که از مواد خود بخود محترق شونده مثل آلکیل‌های آلومینیوم و بور در این سیستم استفاده شود، اما این مواد نتوانستند بطور مناسب گسترش یابند.^[۶]

۱۱-۲- پاره‌ای نکات ایمنی در باب FAE

الف- منطقه خطر در این سلاح بسیار گسترده است و به فاصله ۸۰۰ متر از محور طولی این سلاح می‌باشد، که این امر باید در زمان نگهداری آن‌ها مدنظر قرار گیرد.

ب- مهمات مورد استفاده در FAE، عمدتاً بصورت میله‌هایی بسیار نازک می‌باشند، بنابراین از قابلیت شکستگی و گسیختگی بالایی برخوردارند، به همین دلیل هرگونه ضربه و خسارت بر روی این سلاح باعث می‌شود که مهمات آن آسیب بینند و در نتیجه هنگام انفجار غلظت آن‌ها در محیط به حداقل غلظت لازم برای انفجار نرسد و انفجار صورت نگیرد.

ج- پاره‌ای از موادی که در این نوع سلاح مورد استفاده قرار می‌گیرند بسیار سمی می‌باشند و بنابراین پرسنلی که با این سلاح در ارتباط هستند را باید از خطرات آن آگاه نمود.

د- شرایط تحولات جوی ممکن است باعث بوجود آمدن خطرات خاصی بشوند بگونه‌ای که نقطه جوش اکسیران^۲ در حدود ۱۳/۵ درجه سانتیگراد می‌باشد، در حالیکه نقطه جوش متیل اکسیران^۳ در حدود ۳۴ درجه سانتیگراد است. حال این امر بدین معنی است که محتویات مایع داخل ظرف می‌توانند

^۱- Perfluorohydrazin

^۲- Oxirane

^۳- Methyl Oxirane

بخار شوند و بدین صورت باعث افزایش فشار در داخل ظرف بشود که در نهایت این امر می‌تواند منجر

به ایجاد شکاف یا ترک در ظرف مذکور شود که تکنسین‌ها باید به این امر توجه داشته باشند.^[۶]

۱۲-۲- حداقل فاصله مجاز از FAE

براساس جزئیاتی که از ساختار مواد قابل اشتعال و قابل احتراق می‌دانیم، می‌توانیم در حد امکان با

استفاده از پاره‌ای توضیحات محافظه کارانه، حداقل فاصله مجاز از تاثیرات حرارتی و یا فشار بالا را که

از آن‌ها تولید می‌شود، محاسبه نمائیم؛ که برای بدست آوردن این فاصله، براساس پتانسیل اثرات ناشی از

احتراق و یا انفجار می‌توانیم از فرمول زیر استفاده نماییم:

$$D = C \times (nE)^{1/3} \quad (2-2)$$

که در فرمول فوق D مقدار فاصله مجاز از فشار در حدود 1psi می‌باشد که برحسب متر بیان می‌شود، C

یک ضریب ثابت می‌باشد که به خسارت‌های ناشی از انفجار بستگی دارد که بطور مثال این عدد در

فشار 1psi، ۰/۱۵ می‌باشد، N یک ضریب نیروست از انفجار توده بخار که به نوعی از مقدار نیروی

ترکیبات مکانیکی سرچشمه می‌گیرد و عمدتاً این ضریب را ۱۰ درصد و یا ۱/۰ درنظر می‌گیرند، E

نمایانگر مقدار انرژی تولید شده از انفجار می‌باشد که برحسب ژول بیان می‌شود. لازم به ذکر است که

مقدار انرژی آزاد شده از انفجار را می‌توان از رابطه زیر بدست آورد:

$$E = \text{Mass} \times hc \quad (3-2)$$

که در این فرمول E برابر است با حاصل ضرب جرم ماده مورد نظر بر حسب کیلوگرم در مقدار حرارت

آزاد شده از آن ترکیب برحسب ژول بر کیلوگرم. بنابراین در نهایت با ترکیب دو فرمول قبل می‌توانیم به

فرمول زیر در باب حداقل فاصله مجاز دست یابیم:

$$D = 0/15 \times (0/1 \times \text{mass} \times hc) \times (1/3) \quad (4-2)$$

۱۳-۲- نمونه‌ای از سلاح‌های FAE

در این قسمت یک نمونه از این تسلیحات را مورد بررسی قرار می‌دهیم که با توجه به محرمانه بودن اطلاعات، تنها موردنی که از آن تقریباً مطلب کاملی بدست آمده، بمب خوش‌های CBU-72 می‌باشد که در این قسمت به بررسی آن می‌پردازیم. این سلاح اولین بار در سال ۱۹۹۱ مورد استفاده قرار گرفت که در این سال در طول جنگ طو فان صحراء^۱ یگان‌های تفنگدار دریایی آمریکا حدود ۲۵۴ عدد از آن را در مقابله با کشور عراق بر علیه میدان‌های مین و نفرات مخفی شده در پناهگاه‌ها به کار برندند. این سلاح ۵۵۰ پوندی شامل سه نوع مهمات زیر سطحی FAE است. وزن این مهمات زیر سطحی تقریباً در حدود ۱۰۰ پوند است و حاوی ۷۵ پوند اکسیداتیلن و یک فیوز انفجاری است، که این فیوز در فاصله ۳۰ فوتی از نقطه هدف عمل می‌نماید. این سلاح یک توده گرد و غبار به قطر تقریباً ۶۰ فوت و ضخامت ۸ فوت را ایجاد می‌نماید، که این توده بوسیله مواد منفجره جاسازی شده در داخل سلاح محترق می‌شود و در نهایت منجر به ایجاد یک انفجار عظیم می‌گردد. در نهایت به این نکته اشاره می‌نماییم که طول این سلاح ۶/۸۵ اینچ و قطر آن ۱۴ اینچ می‌باشد.

۱۴-۲- پیشرفته در باب سلاح‌های FAE

رافائل^۲ یک شرکت اسرائیلی می‌باشد، که عملکرد آن گسترش و به روز کردن سلاح‌های اسرائیل می‌باشد، حال این شرکت یک سیستم برای نفوذ به وسایل زرهی و میدان‌های مین تولید کرده است که کارپت^۳ نامیده می‌شود. این سیستم هم اکنون در ارتش اسرائیل مورد استفاده قرار می‌گیرد و از سال

^۱- Desert Storm

^۲- Rafael

^۳- Carpet

۲۰۰۷ برای ارتش فرانسه تولید خواهد شد. این سیستم یک تحقیق بسیار مهم و منحصر به فرد در مورد تکنولوژی FAE می‌باشد. این سیستم می‌تواند در عقب وسایل زرهی به طور یکدیگر مورد استفاده قرار گیرد. برای کارکردن در مدهای اتوماتیک و نیمه اتوماتیک و دستی برنامه‌ریزی شده است.

۱۴-۱- ویژگی‌های اصلی این سلاح

- ۱- این سلاح در پاک کردن میدان‌های مین از سرعت و کارایی بسیار مناسبی برخوردار است.
- ۲- این سلاح به آماده‌سازی پیشین احتیاجی ندارد.
- ۳- عمل کردن آن بسیار ساده و ایمن است.
- ۴- از ماکریزم مقدار ایمنی برای خدمه برخوردار است.
- ۵- در هر زمین و محدوده‌ای می‌توان از آن استفاده کرد.
- ۶- در این سلاح مسیر عبور توسط تعدادی راکت‌های بالدار باز می‌شود.

۱۴-۲- مشخصات لانچر این سلاح

وزن کلی آن (اگر کاملاً پر باشد): ۳/۵ تن.

ابعاد لانچر (شامل قاب لانچر): ۱/۳۲ متر × ۲ متر × ۳ متر.

ابعاد محفظه و غلاف موشک‌ها: ۰/۹۲ متر × ۱/۳۲ متر × ۲/۴ متر.

۱۴-۳- مشخصات موشک‌های این سلاح

طول: ۱۳۹۰ میلیمتر

وزن: ۴۶ کیلوگرم

فاصله باله‌ها: ۳۵۰ میلیمتر

قطر بیرونی: ۲۶۵ میلیمتر

نرخ آتش: ۱۶۵ متر - ۶۵ متر

روش‌های آتش: اتوماتیک، نیمه اتوماتیک، شلیک به صورت تکی. [۶]



شکل(۲-۲) نمایی از سلاح کارپت.

مراجع :

۱- ثنایی، دکتر غلام حسین ، "سم شناسی صنعتی" ، انتشارات دانشگاه تهران، مرداد ۱۳۷۵ ، چاپ چهارم،

جلد اول

۲- شیمی، علی اصغر، "تکنولوژی حریق" ، انتشارات دانشگاه ملی ایران ، ۱۳۵۴

3- Grossel , S , G.Zalosh, R , " Guideling for Safe Handling of Powders and Bulk Solids" ,
AIChE , November 3,2005

com, 4- Ebadat , V , " Dust Explosion Hazard Assessment",<http://www.childworth.com>.
Session No.766

5- DK, Pritchard , " literature review-explosion hazard associated with nanaopowders " ,
Fire and Explosion , 2004/12

6- M.J ,Tang, Q.A, Baker , "A New Set of Blast Curves from Vapor Cloud Explosion",
Process Safety Progress , Winter 1999