



پایان نامه کارشناسی ارشد
رشته شیمی گرایش شیمی فیزیک

عنوان

بررسی سینتیک حذف آلاینده رنگی RB5 از محیط آبی توسط امواج فراصوت

به تنها بی و روش ترکیبی (امواج و جاذب)

استاد راهنما

دکتر محمدحسن انتظاری

استاد مشاور

دکتر محمود چمساز

تحقیق و نگارش

سمیرا هژبر عراقی

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ
سُلْطَانِ الْعَالَمِينَ
صَلَوةُ رَسُولِ اللّٰهِ صَلَوةُ مَلَكِ الْجَنَّاتِ
صَلَوةُ مَلَكِ الْمَلَائِكَةِ

خدای را پس بدانم که مطلوب اوست تا سوده شود.

و خدای را پس آخنان که سزاوار اوست.

این تحقیق را تقدیم می‌کنم به:

پدر و مادر عزیزم

آنکه وجودم برایشان بهمن بود و وجودشان برایم بهم مهر.

عزیزانی که همراه دعای خیرشان برقه را هم بوده و برای همیشه می‌یون محبتها و حیات هایشان هستم برادر و خواهر خوبم که همیشه مشوق من بودند.

تیر و شتر

لازم می دانم که از استاد بزرگوارم جناب آقا دکتر انتظاری که افتخار شاگردی ایشان را دارم مشکر نایم که با

راهنمایی های دقیق و نجیده مسیر مشکلات را هموار نمودند.

و مشاور ارجمند جناب آقا دکتر چپساز که افتخار آموختن کلامی از علوم که برآشان را داشتم مشکر می نایم چنین از

خانم دکتر کوهرشادی و آقا دکتر امام پور که زحمت مطالعه این پژوهه را برعده داشتهند صمیمانه مشکر می نایم.

و مشکر می کنم از دوستان عزیزم خانم روحانی - توکلی - مریم غفاری - ملیحه غفاری - علیشا بهی - ابازشی که همراه خوبی

برای من بودند.

چکیده

در میان آلاینده‌های آلی، ترکیب‌های رنگی مشکلات زیست محیطی جدی ایجاد می‌نمایند. در این مطالعه تجزیه و حذف رنگ RB5 توسط دو روش مورد بررسی قرار گرفت.

الف) تجزیه رنگ RB5 توسط امواج فراصوت به تنها‌یی: در این روش از امواج فراصوت با فرکانس بالا (۹۰۰ kHz) استفاده شد. متغیرهای مورد بررسی شامل زمان تماس، دما و غلظت آلاینده رنگی بودند. بر اساس نتایج بدست آمده، سینتیک تجزیه رنگ با مدل شبه مرتبه دوم تطابق داشت.

ب) حذف رنگ RB5 توسط روش ترکیبی: در این روش ترکیب اسپینلی (NiCo_2O_4) به عنوان جاذب توسط روش سل-ژل تهیه شد و به همراه امواج فراصوت (۲۰ kHz) برای حذف رنگ RB5 از محیط آبی به کار گرفته شد. متغیرهای اصلی در این آزمایش‌ها شامل میزان جاذب، غلظت جذب شونده، زمان تماس، شدت فراصوت و دما بودند. تعادل بین فاز مایع و جامد توسط مدل لانگمویر و فرندلبیچ مورد بررسی قرار گرفت و هر دو مدل همخوانی خوبی با داده‌های تجربی داشتند. حضور امواج فراصوت افزایش سرعت رسیدن به تعادل و همچنین افزایش ظرفیت جذب برای حذف رنگ RB5 مورد نظر را به دنبال داشت و سینتیک جذبی با مدل شبه مرتبه دوم در تطابق بود.

فهرست مطالب

صفحه

عنوان

فصل اول:

امواج فراصوت و کاربردها

۱	۱-۱ مقدمه
۱	۲-۱ تاریخچه
۲	۳-۱ معرفی امواج فراصوت
۲	۴-۱ آغاز کویتاسیون
۳	۴-۱ نمودارهای کویتاسیون
۶	۵-۱ کویتاسیون
۶	۱-۵-۱ حفره زایی پایدار
۶	۲-۵-۱ حفره زایی ناپایدار
۷	۶-۱ نظریه‌های سونوژیمی
۹	۷-۱ انواع کویتاسیون
۹	۷-۱-۱ کویتاسیون اکوستیک
۱۰	۱-۱-۷-۱ فرکانس امواج صوتی
۱۰	۲-۱-۷-۱ نوع حلال
۱۱	۳-۱-۷-۱ دما
۱۱	۴-۱-۷-۱ نوع گاز و مقدار آن
۱۳	۲-۷-۱ کویتاسیون هیدرودینامیک
۱۴	۱-۸ بهینه سازی فرآیندهای اولتراسونیک
۱۴	۹-۱ امواج فراصوت و سیستم‌های شیمیایی
۱۴	۱-۹-۱ سیستم‌های همگن
۱۶	۲-۹-۱ سیستم‌های ناهمگن
۱۶	۱-۲-۹-۱ سیستم مایع-مایع
۱۷	۲-۲-۹-۱ سیستم جامد-مایع
۱۸	۱۰-۱ امواج فراصوت و فرآیندهای جذب و واجذبی
۱۹	۱-۱۰-۱ اثر امواج بر روی جاذب
۲۰	۲-۱۰-۱ اثر امواج فراصوت بر جذب
۲۱	۳-۱۰-۱ اثر امواج فراصوت بر ایزوترم جذب
۲۳	۳-۱۰-۱ اثر امواج فراصوت بر فرآیند واجذبی
۲۳	۴-۱۰-۱ مقایسه واجذبی اولتراسوند و آب گرم
۲۴	۱۱-۱ دستگاه‌های تولید کننده امواج فراصوت
۲۴	۱-۱۱-۱ حمام فراصوت

۱۱-۱-۱	۱-۱-۱-۱ مزایا و معایب استفاده از حمام فراصوت در سونوژیمی.....	۲۵
۱۱-۱-۲	۲-۱۱-۱ دستگاه های فرا صوت با شدت بالا.....	۲۶
۱۱-۱-۲-۱	۱-۱-۲-۱ مزایا و معایب استفاده از سیستم دستگاه های با شدت بالا در سونوژیمی.....	۲۷
۱۲-۱	۱۲-۱ کاربرد امواج فراصوت.....	۲۷
۱۲-۱-۱	۱-۱۲-۱ استخراج از گیاهان.....	۲۷
۱۲-۱-۲	۲-۱۲-۱ تجزیه سلول.....	۲۸
۱۲-۱-۳	۳-۱۲-۱ گازر زدایی.....	۲۸
۱۲-۱-۴	۴-۱۲-۱ تبلور مواد مذاب.....	۲۸
۱۲-۱-۵	۵-۱۲-۱ امواج فراصوت و واکنش های شیمیایی.....	۲۸
۱۲-۱-۶	۶-۱۲-۱ امواج فراصوت و آلایینده های رنگی.....	۲۹

فصل دوم:

آلایینده های رنگی و روش های حذف

۱-۲	۱-۲ مقدمه.....	۳۱
۲-۲	۲-۲ آلدگی آب.....	۳۱
۲-۲	۳-۲ طبقه بندی رنگها.....	۳۳
۲-۲	۱-۳-۲ رنگ های آزو.....	۳۳
۲-۲	۲-۳-۲ رنگ های آنتراکینونی.....	۳۴
۲-۲	۳-۳-۲ مواد رنگزای ایندو گوئید.....	۳۴
۲-۲	۴-۳-۲ مواد رنگزای آریل کربونیوم.....	۳۴
۲-۲	۵-۳-۲ مواد رنگزای پلی متین.....	۳۵
۲-۲	۶-۳-۲ مواد رنگزای فتالوسیانین.....	۳۵
۲-۲	۷-۳-۲ مواد رنگزای نیترو و نیتروزو.....	۳۶
۲-۲	۴-۲ طبقه بندی مواد رنگزا بر اساس کاربرد.....	۳۷
۲-۲	۱-۴-۲ رنگ های اسیدی.....	۳۷
۲-۲	۲-۴-۲ رنگ های دیسپرس.....	۳۷
۲-۲	۳-۴-۲ مواد رنگزای خمی.....	۳۷
۲-۲	۴-۴-۲ رنگ های حلal.....	۳۸
۲-۲	۵-۴-۲ رنگ های مستقیم.....	۳۸
۲-۲	۶-۴-۲ رنگ های بازی.....	۳۹
۲-۲	۷-۴-۲ رنگ های راکتیو.....	۳۹
۲-۲	۵-۵ روش های حذف آلایینده های رنگی.....	۴۰
۲-۲	۱-۵-۲ روش های بیولوژیکی.....	۴۰
۲-۲	۲-۵-۲ روش های شیمیایی.....	۴۰
۲-۲-۵-۲	۱-۲-۵-۲ واکنش فنتون.....	۴۱

۴۲ سونولیز	۲-۲-۵-۲
۴۲ رادیولیز	۳-۲-۵-۲
۴۳ روشن/Fenton	۴-۲-۵-۲
۴۳ روشهای فیزیکی	۳-۵-۲
۴۴ نانوفیلتراسیون	۱-۳-۵-۲
۴۴ اسمز معکوس	۲-۳-۵-۲
۴۴ جذب سطحی	۳-۳-۵-۲
۴۶ تفاوت بین جذب فیزیکی و شیمیایی	۲-۲
۴۷ تشخیص انواع جذب سطحی	۷-۲
۴۷ روشهای سنتی	۱-۷-۲
۴۷ مقایسه گرمای جذب	۱-۱-۷-۲
۴۷ مقایسه سرعت جذب	۲-۱-۷-۲
۴۷ بررسی دامنه دمایی جذب	۳-۱-۷-۲
۴۷ بررسی قدرت انتخابی جذب	۳-۱-۷-۲
۴۸ روشهای مدرن	۲-۷-۲
۴۸ اندازه گیری خواص مغناطیسی	۲-۲-۷-۲
۴۸ اندازه گیری ضخامت لایه جذبی	۲-۲-۷-۲
۴۸ مزیت جذب سطحی	۸-۲
۴۸ گزینش گری	۱-۸-۲
۴۸ ۱- گزینش گری شکلی	۱-۱-۸-۲
۴۹ ۲- گزینش گری سینتیکی	۲-۱-۸-۲
۴۹ ۳- گزینش گری تعادلی	۳-۱-۸-۲
۴۹ جاذب ها	۹-۲
۴۹ خواص جاذب	۱-۹-۲
۴۹ ظرفیت	۱-۱-۹-۲
۵۰ تخلخل	۲-۱-۹-۲
۵۰ توزیع اندازه منافذ	۳-۱-۹-۲
۵۰ قطبیت سطح	۴-۱-۹-۲
۵۱ ۵- گزینش پذیری	۵-۱-۹-۲
۵۱ ایزوترمها	۱۰-۲
۵۱ معادله لانگمویر	۱-۱۰-۲
۵۲ جاذب ها و حذف آلاینده های رنگی	۱۱-۲
۵۲ چیتوسان	۱-۱۱-۲
۵۲ کربن فعال	۲-۱۱-۲
۵۳ آلومینا	۳-۱۱-۲

۵۳	۱۱-۲ سیلیکاژل
۵۳	۱۱-۲ زئولیت
۵۳	۱۲-۲ مروری بر جاذبهای ارزان قیمت
۵۴	۱۲-۲ چوب
۵۴	۱۲-۲ زغال کک
۵۴	۱۳-۲ جاذب های سنتزی
۵۵	۱۳-۲ اسپینل
۵۵	۱۳-۲ فریت
۵۶	۱۴-۲ روشهای مختلف سنتز اسپینل‌ها
۵۶	۱۴-۲ روش سل-ژل
۵۶	۱۴-۲ روش همرسوی
۵۷	۱۴-۲ سنتز احترافی

فصل سوم: دستگاه‌ها و مواد

۵۸	۱-۳ دستگاه فراصوت ۲۰ kHz
۵۹	۱-۳ ژنراتور
۵۹	۳-۱-۳ هورن
۵۹	شکل (۳-۳): نمایی از هورن ۱-۳-۴ تیپ
۶۰	۲-۳ سیرکولاتور
۶۱	۳-۳ سل دو جداره رزت
۶۱	۴-۳ سل دو جداره کلاسیک
۶۲	۶-۳ دستگاه فراصوت ۹۰۰ kHz
۶۲	۷-۳ pH متر
۶۲	۸-۳ دستگاه اسپکتروفوتومتر (UV-Vis)
۶۳	۹-۳ کوره
۶۳	۱۰-۳ سانتریفوژ
۶۴	۱۱-۳ مواد شیمیایی مورد آزمایش
۶۴	۱۲-۳ ماده جاذب
۶۴	۱۲-۳ روش سنتز کبالت (III) نیکل (II) اکسید (Ni Co ₂ O ₄)

فصل چهارم:

تجزیه سونوشیمیایی رنگ RB5 توسط دستگاه ۹۰۰kHz

۶۵	۱-۴ مقدمه
۶۶	۲-۴ آزمایش‌های مقدماتی

۶۷	۱-۲-۴ روش کار.....
۶۸	(Reactive Black 5) RB5 ۳-۴
۶۹	۴-۴ بررسی اثر زمان امواج دهی و دما.....
۷۰	۵-۴ بررسی اثر غلظت رنگ.....
۷۲	۶-۴ بررسی سینتیکی.....
۷۲	۶-۴-۱- معادله شبه مرتبه اول.....
۷۳	۶-۴-۲- معادله شبه مرتبه دوم.....
۷۵	۶-۴-۳- تعیین انرژی فعالسازی واکنش.....

فصل پنجم:

بررسی سینتیک حذف رنگ RB5 توسط روش ترکیبی (امواج و جاذب)

۷۷	۱-۵ مقدمه.....
۷۷	۲-۵ بررسی اثر pH بر روی میزان حذف رنگ.....
۷۸	۲-۵-۱ بهینه‌سازی مقدار جاذب.....
۷۹	۲-۵-۲ بررسی همزمان اثر زمان تماس و دما.....
۸۰	۲-۵-۳ بررسی اثر غلظت اولیه آلانیندہ.....
۸۲	۲-۵-۴ بررسی اثر شدت امواج.....
۸۳	۳-۵ مکانیسم احتمالی جذب.....
۸۴	۴-۵ ایزوترم‌های جذب.....
۸۴	۴-۵-۱ ایزوترم لانگمویر.....
۸۶	۴-۵-۲ ایزوترم فرندیلچ.....
۸۸	۵-۵ پارامترهای ترمودینامیکی روش.....
۸۸	۶-۵ بررسی سینتیکی.....

فصل ششم:

نتیجه‌گیری کلی و پیشنهادات

۹۲	۱-۶ نتیجه‌گیری کلی.....
۹۲	۱-۶-۱ دستگاه ۹۰۰ kHz.....
۹۳	۱-۶-۲ روش ترکیبی امواج فراصوت ۲۰ kHz و جاذب.....
۹۴	۱-۶-۳ پیشنهادات.....

فصل هفتم:

منابع و مراجع

۹۵	References.....
----	-----------------

فصل اول

امواج فرما صوت و کاربردها

۱-۱ مقدمه

در حال حاضر اطلاعات ما درباره امواج فراصوت و کاربردهای آن در زمینه‌های مختلف افزایش چشمگیری داشته است. امواج فراصوت با علوم مختلفی در ارتباط است از جمله کاربردهای امواج فراصوت می‌توان به تصویربرداری جنینی در پزشکی اشاره نمود. همچنین بررسی‌های انجام شده بر روی حیوانات نشان می‌دهد که وال‌ها و خفاش‌ها برای جهت‌یابی از امواج فراصوت استفاده می‌نمایند^[۱]. امواج فراصوت امواج بالاتر از گستره شنوایی انسان می‌باشند و کاربرد امواج فراصوت در واکنش‌های شیمیایی را سونووشیمی^۱ می‌نامند.

۲-۱ تاریخچه

اساس عمل دستگاه‌های مولد امواج فراصوت بر مبدل‌های پیزوالکتریک متکی است. اثر پیزوالکتریک در سال ۱۸۸۰ توسط کوری‌ها^۲ کشف شد. کریستال‌های پیزوالکتریک انرژی الکتریکی را به انرژی ارتعاشی مکانیکی (صوت) تبدیل می‌کنند^[۲-۳]. اولین مبدل اولتراسونیک یک صوتک بود که توسط فرانسیس گالتون^۳ در سال ۱۸۸۳ برای بررسی حد شنوایی انسان ساخته شد^[۴]. اولین کاربرد تجاری اولتراسونیک در سال ۱۹۱۷ توسط پل لانگوین^۴ با اختراع دستگاه ژرفیاب صوتی توسعه یافت^[۵]. این دستگاه در طول جنگ جهانی دوم برای شناسایی زبردستی‌های آلمانی مورد استفاده قرار گرفت^[۶]. اولین تأثیرات شیمیایی و بیولوژیکی امواج فراصوت در سال ۱۹۲۷ توسط لومیس^۵ گزارش شد^[۷-۸].

¹ Sonochemistry

² J.Curie and P.Curie

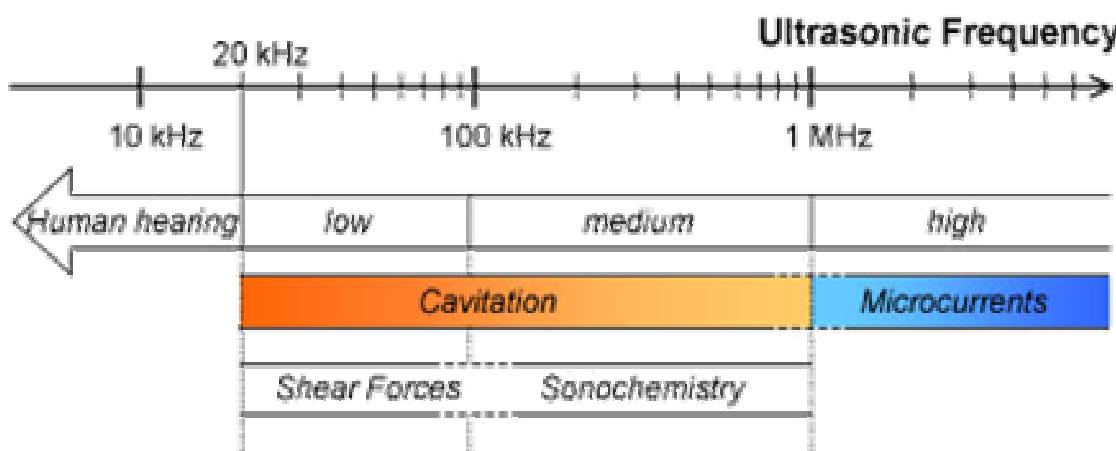
³ Francis Galton

⁴ Paul Langevin

⁵ Loomis

۳-۱ معرفی امواج فراصوت

فرکانس‌های صوتی در واحد هرتز ثبت می‌شوند. محدوده شنوایی انسان در رنج 20 Hz تا 20 kHz می‌باشد اما بعضی از حیوانات مانند خفاش‌ها دارای محدوده شنوایی وسیع‌تری هستند [۹] . امواج فراصوت در فرکانس‌های بالاتر از محدوده شنوایی انسان ایجاد می‌شود و گستره فرکانسی 20 kHz تا 500 MHz را در بر می‌گیرد. امواج فراصوت شامل چرخه‌های انقباض و انبساط هستند که به طور متناوب در محیط تکرار می‌شوند [۱۰] .



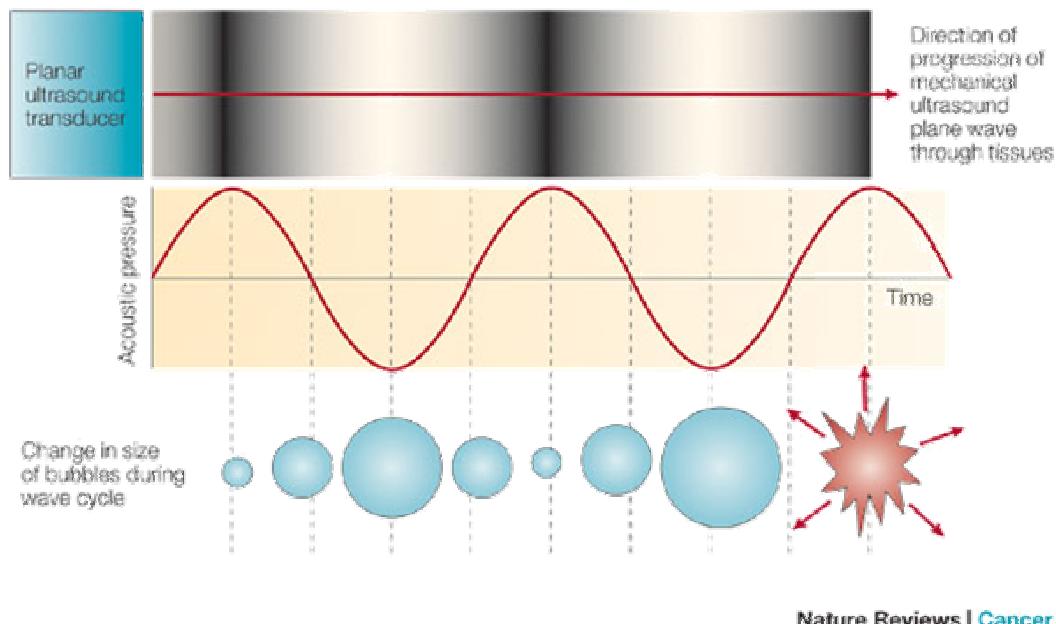
شکل(۱-۱): نواحی مختلف فرکانسی

۴-۱ آغاز کویتاسیون

اثرات شیمیایی امواج فراصوت نتیجه پدبده کویتاسیون^۱ است. در شدت‌های بالا تنش کششی مایع زیاده شده که سبب ایجاد حباب‌های گاز کوچک در طی سیکل انبساط امواج فراصوت می‌شود. این حباب‌ها تحت یک یا چند سیکل انقباض و انبساط تا چندین برابر اندازه اولیه‌شان رشد می‌نمایند زمانی که به اندازه بحرانی برسند در طی سیکل انقباض

^۱ Cavitation

منفجر می‌شوند در اثر انفجار^۱ حباب دماهای بالا در حد چندین هزار درجه کلوین و فشارهای بالا در حدود چند صدبار در مجاورت حباب ایجاد می‌شود [۱۱].



شکل (۲-۱): نمایی از فرایند کویتاسیون

۱-۴-۱ نمودارهای کویتاسیون

این نمودارها برای تخمین رفتار دینامیکی حباب در میدان صدا مفید می‌باشند. چنین نموداری برای سه فرکانس مختلف در شکل (۳-۱) نشان داده شده است. در این نمودار محور X لگاریتم قطر حباب و محور y لگاریتم معکوس فشار اعمالی امواج فرا صوت می‌باشد نمودارهای کویتاسیون به چندین منطقه تقسیم‌بندی می‌شوند که در ذیل به شرح مختصر آنها می‌پردازیم.

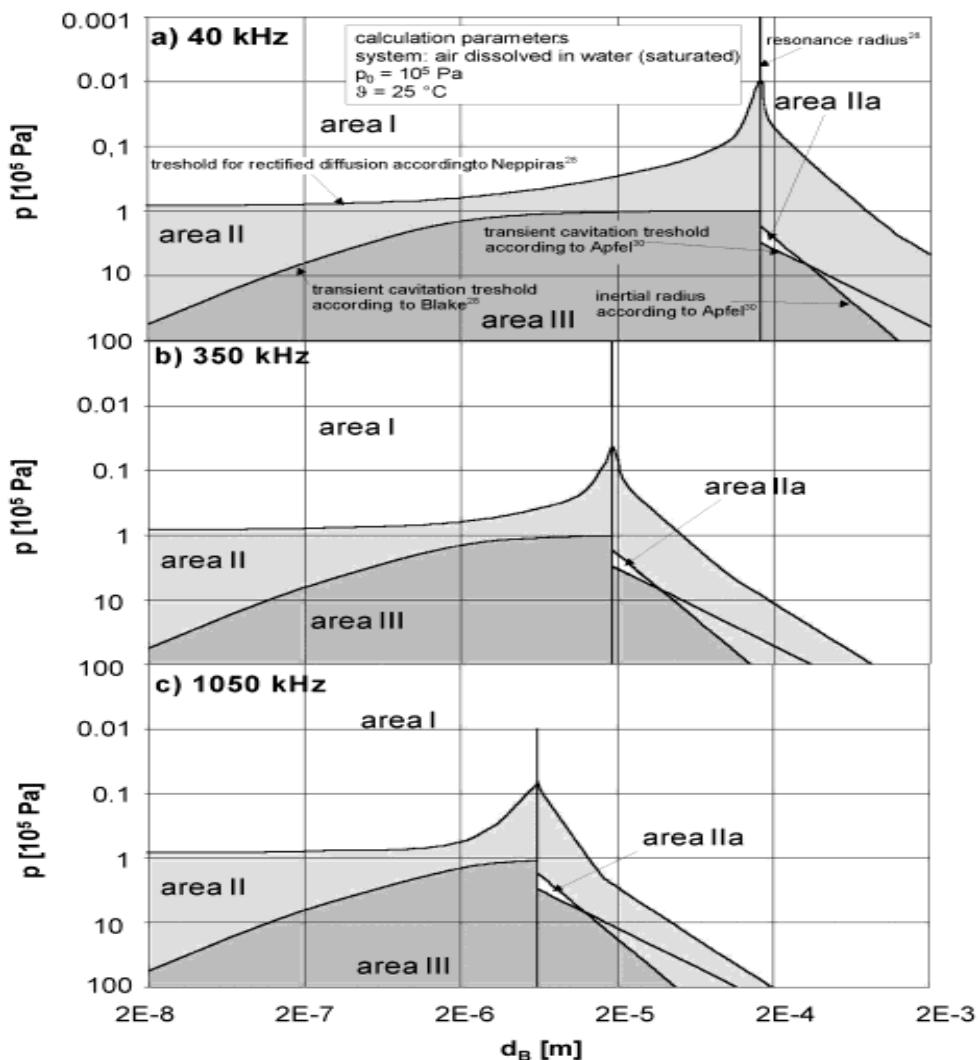
^۱ Collapsing

۱- در ناحیه I فشار اعمال شده در اثر امواج فراصوت برای تولید حبابهای پایدار کافی نمی‌باشد. حبابهای کوچکتر از شعاع رزونانسی حل می‌شوند و حبابهای بزرگتر از شعاع رزونانسی بر روی سطح شناور می‌شوند.

۲- در ناحیه II در طی سیکل انبساط گاز از طریق دیواره‌های حباب به درون آن نفوذ می‌کند و در طی سیکل انقباض گاز از حباب خارج می‌شود^[۱۲] و در اثر چند سیکل صوتی متناوب حباب رشد می‌نماید^[۱۳].

۳- علاوه بر این در ناحیه IIa حبابها در اثر جذب انرژی اولتراسوند رشد می‌نمایند.

۴- در ناحیه III حبابها ناپایدار می‌شوند و شدت امواج فراصوت کافی است، تا حبابها بتوانند در طی یک چرخه صوتی به اندازه بحرانی برسند و سرانجام منفجر شوند^[۱۴].



شکل (۳-۱): نمودار کویتاسیون

بعضی از اثرات مهم کویتاسیون شامل: ایجاد نقاط داغ، آزادسازی رادیکال‌های واکنش‌پذیر، افزایش سطح کاتالیزور جامد و افزایش سرعت انتقال جرم می‌شود [۱۵-۱۶].

۱-۵ کویتاسیون

حفره‌زایی به دو دسته پایدار و ناپایدار تقسیم‌بندی می‌شود:

۱-۵-۱ حفره زایی پایدار^۱

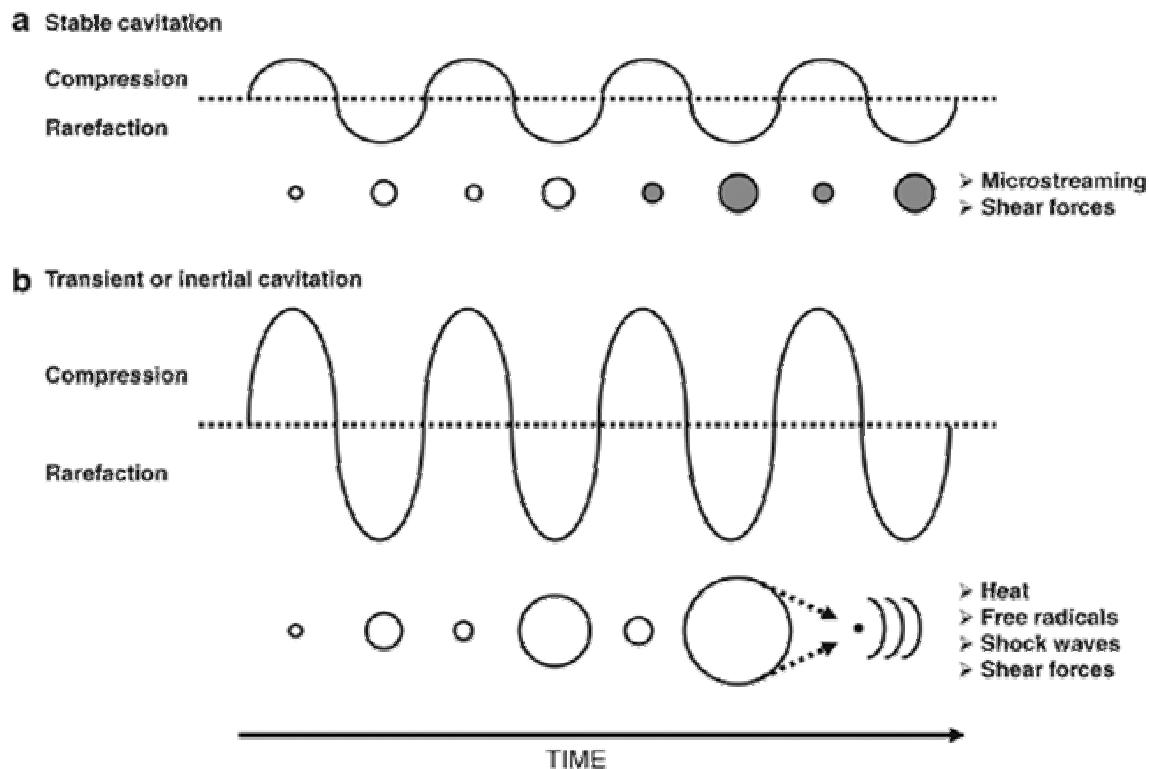
پدیده کویتاسیون پایدار در شدت‌های پایین (Wcm^{-2}) امواج فراصوت ایجاد می‌شود که بر حسب پدیده نفوذ قابل توجیه است. در مرحله انبساط چرخه صوتی نفوذ گاز از مایع به داخل حباب است در حالیکه در مرحله انقباض نفوذ گاز از حباب به سمت مایع می‌باشد. از آنجایی که در مرحله انبساط ناحیه بین سطوح بزرگتر می‌باشد نفوذ گاز به داخل حفره بیشتر می‌شود و این سبب رشد کامل حباب می‌شود. به دلیل چرخه زمانی رشد طولانی این حفره‌ها قبل از انفجار، مقدار گاز وارد شده به درون حبابها زیاد بوده و از شدت انفجار آنها کاسته می‌شود [۱۷].

۱-۵-۲ حفره زایی ناپایدار^۲

این نوع حفره‌زایی در شدت‌های بالاتر از $10 Wcm^{-2}$ ایجاد می‌شود. حفره در طی یک یا چند سیکل صوتی با سرعت زیاد رشد کرده و شعاع حفره به بیش از دو برابر اندازه اولیه می‌رسد. در این مرحله چون حباب انرژی بیشتری را از امواج صوتی برای نفوذ گاز و بخارات به درون و یا بیرون حباب جذب نمی‌کند در اثر حرکت‌های سریع می‌ترکند در اثر انفجار درونی دما و فشار زیادی داخل حفره ایجاد می‌شود [۱۸].

¹ Stable Cavitation

² Transient Cavitation



شکل(۱-۴): تغییرات رشد حباب در کویتاسیون پایدار و ناپایدار

۱-۶ نظریه‌های سونوشیمی

دو نظریه برای توجیه اثرات سونوشیمیایی حاصل از کویتاسیون با هم رقابت می‌کنند:

۱- نظریه نقطه داغ^۱

۲- نظریه الکتریکی^۲

نظریه نقطه داغ: در سال ۱۹۵۰ توسط نولینگ^۳ و نیپراس^۴ با بررسی معادلات دینامیکی حباب کویتاسیون نظریه نقطه داغ را بیان نمودند. دمای داخل حباب در زمان فروپاشی تا ۵۰۰۰ درجه سانتیگراد افزایش می‌یابد. در این نظریه با فرض آدیباتیک

¹ Hot Spot Theory

² Electrical Theory

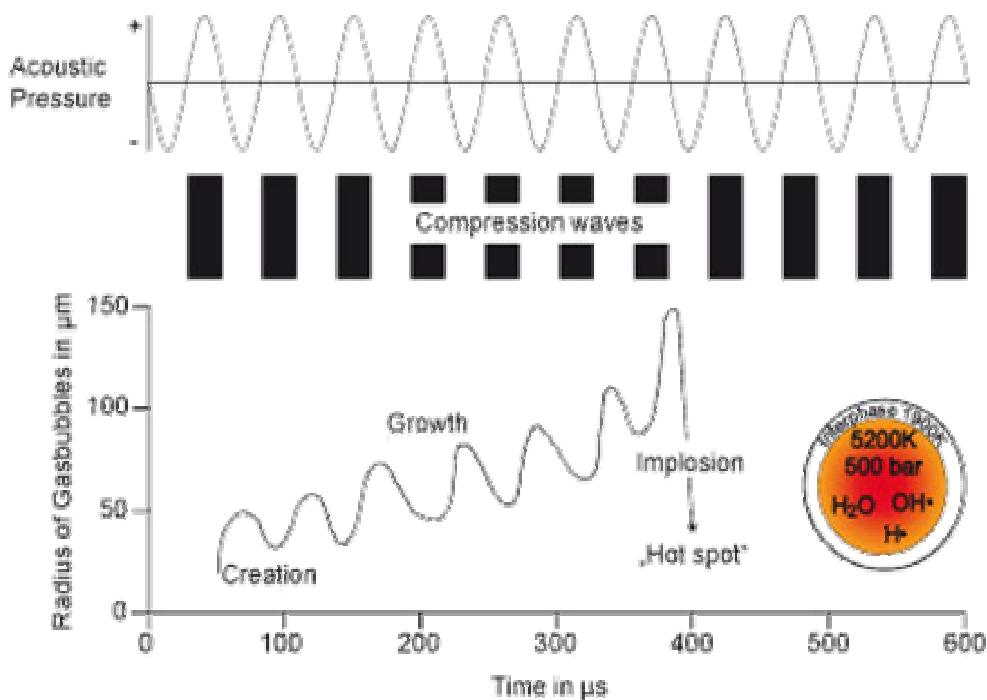
³ Noltingk

⁴ Neppiras

بودن فرآیند کویتاسیون و اندازه حبابها در زمان فروپاشی دما و فشار حبابها در میدان اکوستیک قابل محاسبه است [۲۱-۲۲].

سالسلیک^۱ و همکارانش این دمای حدود ۵۰۰۰ درجه سانتیگراد و فشار آنرا حدود ۱۰۰۰ اتمسفر تخمین زندند.

با وجود دمای بسیار بالا که در سطح دمای خورشید است تغییر دمایی زیاد در محیط ایجاد نمی شود و این به دلیل کوچک بودن سایز حبابها و انتقال سریع گرمایی به محیط قابل توجیه است [۲۲]. در شرایط حاد ایجاد شده توسط فرآیند کویتاسیون بخار آب پیرولیز شده و تولید رادیکالهای H° و OH° می نماید.



شکل (۱-۵): ایجاد نقطه داغ حاصل از انفجار حباب

^۱ Suslick

نظریه الکتریکی: در سال ۱۹۸۵ مارگولیس و همکارانش تئوری الکتریکی را پیشنهاد کردند. طبق این نظریه در اثر میدان اکوستیک لایه دوگانه الکتریکی بر روی سطح حباب تشکیل می‌شود. در طی حرکت حباب‌های کویتاسیون مرز بین فاز مایع و گاز به طور مداوم در حال تجدید شدن می‌باشد [۲۳].

ایجاد پتانسیل سطحی می‌تواند به دلیل حضور ناخالصی‌های یونی در محیط باشد. اگر میزان این ناخالصی‌ها اندک باشد طوری که به طریق تجربی قابل شناسایی نباشند در این حالت بر روی خواص شیمیایی و فیزیکی محلول اثری ندارد ولی بر روی بار سطحی حباب کویتاسیون مؤثر هستند [۲۴].

۷-۱ انواع کویتاسیون

کویتاسیون براساس روش‌های مختلف تولید به سه دسته تقسیم‌بندی می‌شود.

* اکوستیک

* هیدرودینامیک

* اپتیک

در این میان کویتاسیون آکوستیک و هیدرودینامیک در به وجود آوردن تغییرات شیمیایی مطلوب موثر واقع می‌شوند.

۷-۱-۱ کویتاسیون اکوستیک

کویتاسیون اکوستیک در فرکانس‌های بالای امواج صوتی در گستره فرکانسی (MHz) ۱۰۰ - ۱۶ در مایع بوجود می‌آید. سیکل‌های متناوب انقباض و انبساط امواج صوتی سبب ایجاد مراحل مختلف کویتاسیون از قبیل تولید کویتی یا حفره، مرحله رشد و مرحله انفجار کویتی می‌شود. که پدیده کویتاسیون سبب آزاد شدن مقادیر زیادی انرژی در محل می‌شود [۲۵-۲۷].

عوامل مؤثر بر کویتاسیون اکوستیک شامل: