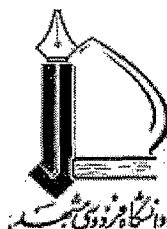


۱۳۸۷ / ۱ / ۱۰
دانشکده علوم پایه



دانشکده علوم پایه

پایان نامه جهت اخذ درجه کارشناسی ارشد
در رشته شیمی گرایش شیمی فیزیک

عنوان پایان نامه:

محاسبه‌ی برخی از خواص ترمودینامیکی مخلوط‌های هلیم- نئون،
هلیم- کریپتون، کریپتون- نئون و کریپتون- زنون با استفاده از
شبیه سازی دینامیک مولکولی

مؤلف:

مجید نماینده جورابچی

اساتید راهنمای:

دکتر الهه گوهرشادی - دکتر محسن عباسپور

۱۳۸۷ / ۱ / ۱۰

استاد مشاور:

دکتر راضیه جلال

شهریور ماه ۱۳۸۷

۱۳۸۷ / ۱ / ۱۰



دانکار از زیر نشست
نقربنیت تحصیلات تکمیل

تاریخ:
شماره:
پیوست: حلاق پبان نامه، انگلی و فارسی

* فرم ارزشیابی پایان نامه کارشناسی ارشد *

نام و نام خانوادگی دانشجو: مجید نماینده جورابچی تاریخ شروع تحصیل: مهرماه ۸۴
رشته و گرایش تحصیلی: شیمی فیزیک تاریخ دفاع: ۸۷/۶/۲۵
نام و نام خانوادگی استاد راهنما: دکتر گوهر شادی و دکتر عباس
عنوان پایان نامه: محاسبه‌ی برخی از خواص ترمودینامیکی مخلوط‌های هلیم-نئون، هلیم کریپتون، کریپتون-نئون، کریپتو-زنون با استفاده از شبیه سازی دینامیک مولکولی

معیارهای ارزشیابی				
	حداکثر نمره	نمره کسب شده	ملاحظات	
کیفیت نگارش	۳	۳	انسجام در تنظیم و تدوین مطالب، حسن نگارش و رعایت دستورالعمل	
کیفیت تصاویر، اشکال و منحنی های استفاده شده			کیفیت تصاویر، اشکال و منحنی های استفاده شده	
کیفیت علمی و یا کاربردی	۱۲	۱۲	بررسی تاریخچه موضوع و بیان سابقه پژوهش در موضوع	
استفاده از منابع و مأخذ به لحاظ کمی و کیفی (به روز بودن)			ابتکار و نوآوری	
کیفیت نظرات و پیشنهادات برای ادامه تحقیق			ارزش علمی و یا کاربردی	
کیفیت ارزان	۲/۵	۳	سلط به موضوع و توانایی در پاسخگویی به سوالات در جلسه دفاع	
کیفیت مقاله	۱	۱	نحوه ارائه (رعایت زمان-تفهم موضوع، کیفیت ترانس پرسنی و ...)	
کیفیت اتمام	۱	۱	مقاله مستخرج از پایان نامه که بر اساس دستورالعمل تهیه و به تأیید استاد راهنما رسیده و به مراد پایان نامه تحويل گردیده است	
دستورالعمل	۱۹/۵	۲۰	اتمام به موقع دوره و تحويل گزارشات	
نمره پایان نامه				

اعضاء هیئت داوران	نام و نام خانوادگی	مرتبه علمی	استاد	نام دانشگاه	امضاء
استاد راهنما	دکتر الله گوهر شادی	استاد	فردوسي مشهد	فردوسي مشهد	
استاد مشاور	دکتر محسن عباسپور	استادیار	تریبیت معلم سزاوار	تریبیت معلم سزاوار	
عضو دفاع (استاد مدعو)	دکتر راضیه جلال	استادیار	فردوسي مشهد	فردوسي مشهد	
عضو دفاع و ناینده تحصیلات تکمیلی گروه	دکتر محمد حسن انتظاری	دانشیار	فردوسي مشهد	فردوسي مشهد	

جلسه دفاع در تاریخ ۸۷/۶/۲۵ برگزار گردید و نمره نامبرده ۱۹/۵ می باشد که با توجه به ماده ۲۰ آئین نامه

آموزشی دوره کارشناسی ارشد ناپیوسته مصوب ۷۳/۱۰/۲۵ به آن درجه ۲۳/۱۰/۲۵ تعلق میگیرد.

نام و نام خانوادگی مدیر گروه دکتر محمد رضا حسین دخت امضاء و تاریخ

* سهم اعضاء هیئت داوران در ارزشیابی یکسان است.

* محاسبه میانگین و اعمال یک نمره مربوط به بخش اتمام به موقع با توجه به تاریخ شروع و پایان تحصیل توسط ناینده تحصیلات تکمیلی گروه انجام میگیرد.

*** (لطفاً به توضیحات مندرج در پشت برگه توجه فرمائید) ***

تعهدنامه

اینجانب مکری نایز خود (می) دانشجوی دوره دکتری/اکارشناسی ارشد رشته دانشکده علوم دانشگاه فردوسی مشهد نویسنده پایان نامه بهم بسته بگیر و این فایل را درین سند مذکون مطلع کنم. ملیم نظرم در تحت راهنمایی پیشنهادی که مذکور شد معتبر متعهد می شوم: رشته زبان و ادبیات فارسی مکمل این متن مذکور شد.

- تحقیقات در این پایان نامه توسط اینجانب انجام شده است و از صحت و اصالت برخوردار است.
- در استفاده از نتایج پژوهش‌های محققان دیگر به مرجع مورد استفاده استناد شده است.
- مطالب مندرج در پایان نامه تاکنون توسط خود یا فرد دیگری برای دریافت هیچ نوع مدرک یا امتیازی در هیچ جا ارائه نشده است.

کلیه حقوق معنوی این اثر متعلق به دانشگاه فردوسی مشهد می باشد و مقالات مستخرج با نام «دانشگاه فردوسی مشهد» و یا «Ferdowsi University of Mashhad» به چاپ خواهد رسید.

• حقوق معنوی تمام افرادی که در به دست آمدن نتایج اصلی پایان نامه تأثیرگذار بوده‌اند در مقالات مستخرج از رساله رعایت شده است.

• در کلیه مراحل انجام این پایان نامه، در مواردی که از موجود زنده (یا باقیت‌های آنها) استفاده شده است ضوابط و اصول اخلاقی رعایت شده است.

• در کلیه مراحل انجام این پایان نامه، در مواردی که به حوزه اطلاعات شخصی افراد دسترسی یافته یا استفاده شده است، اصل رازداری، ضوابط و اصول اخلاق انسانی رعایت شده است.

تاریخ ۱۶/۷/۸
امضای دانشجو

مالکیت نتایج و حق نشر

- کلیه حقوق معنوی این اثر و محصولات آن (مقالات مستخرج، کتاب، برنامه‌های رایانه‌ای، نرم افزارها و تجهیزات ساخته شده) متعلق به دانشگاه فردوسی مشهد می باشد. این مطلب باید به نحو مقتضی در تولیدات علمی مربوطه ذکر شود.
- استفاده از اطلاعات و نتایج موجود در پایان نامه بدون ذکر مرجع مجاز نمی باشد.

- متن این صفحه نیز باید در ابتدای نسخه‌های تکثیر شده وجود داشته باشد.

تقدیم به:

پدر و مادر عزیزم

(که از صبر، تشویق و حمایت بیوقفه‌شان برخوردار بودم)

۹

استاد گرانقدر

سرکار خانم دکتر گوهرشادی

(که از راهنمایی توأم با دلگرمی و صمیمیت ایشان بهره‌مند بودم)

تشکر و قدردانی

سپاس، ایزد منان را که به من توفیق تحصیل در جوار بارگاه بنده‌ی راستینش، امام رضا (ع) را ارزانی فرمود.
در اینجا مایلم تشکر و قدردانی خود را نسبت به تمام کسانی که به هر نحوی مرا در انجام این تحقیق یاری دادند، ابراز نمایم.

قبل از همه، از صرف وقت، راهنمایی‌های ارزنده و صبر بی‌وقفه‌ی استاد راهنمای عزیزم سرکار خانم دکتر گوهرشادی، سپاسگزارم. استادی به معنی واقعی کلمه مشتاق، که همواره تلاش دارد آموزش را با تشویق دانشجویانش به کشف استعدادهای پنهانشان تأم سازد. از آقای دکتر عباسپور به خاطر راهنمایی‌های راهبردی‌شان سپاسگزارم. همچنین از استاد مشاور محترم، سرکار خانم دکتر جلال به خاطر زحمت مطالعه و تصحیح چندباره‌ی رساله و ارائه‌ی رهنمودهای مفید تشکر می‌نمایم. از اساتید گرانقدر، جناب آقای دکتر انتظاری و جناب آقای دکتر امام‌پور، به خاطر شرکت در جلسه‌ی دفاع و ارائه‌ی نظرات مفید و ارزشمندشان متشرکم.

از تمام دوستان گرامی‌ام به ویژه آقای موسوی، خانم ابارشی و خانم کاشانی به خاطر کمک‌های درخور تحسین‌شان قدردانی می‌کنم.

همواره اعتقاد داشته‌ام پدر و مادر هر فرد، در حصول به موفقیت‌های وی سهم بسزایی دارند. آخر از همه، اما نه کمتر از همه، از زحمات، دلگرمی‌ها و صبر بی‌دریغشان صمیمانه تشکر می‌کنم.

مجید نماینده جورابچی
شهریور ماه ۱۳۸۷

چکیده

محاسبه‌ی برخی از خواص ترمودینامیکی مخلوط‌های هلیم- نئون، هلیم- کریپتون، کریپتون- نئون و کریپتون- زنون با استفاده از شبیه سازی دینامیک مولکولی

مؤلف

مجید نماینده جورابچی

این کار نتیجه‌ی تحقیقات انجام شده بر روی شبیه سازی دینامیک مولکولی مخلوط‌های هلیم- نئون، هلیم- کریپتون، کریپتون- نئون و کریپتون- زنون می‌باشد. این مخلوط‌ها کاربردهای صنعتی و علمی بیشماری دارند و اغلب در آزمایشگاه‌های اپتیک از آن‌ها استفاده می‌شود. از این‌رو دانستن خواص ترمودینامیکی این مخلوط‌ها برای صنایع مختلف حیاتی است.

در این پایان‌نامه، با استفاده از شبیه سازی دینامیک مولکولی برخی از خواص ترمودینامیکی از قبیل انرژی درونی، فشار و ضربی نفوذ مخلوط‌های هلیم- نئون، هلیم- کریپتون، کریپتون- نئون و کریپتون- زنون در دماها و چگالی‌های مختلف محاسبه شده و برای این منظور از پتانسیل‌های دو ذره‌ای مختلف نظریه لنارد-جونز (LJ)، شبه

پراکندگی هارتی- فاک (HFD-like) ، HFD-B و HFD-C استفاده کردیم. همچنین به طور نمونه تابع توزیع

شعاعی مخلوط کریپتون- زنون را به عنوان تابعی از چگالی و کسر مولی با استفاده از شبیه سازی دینامیک مولکولی

بدست آمده است.

اگر چه یک پتانسیل جفتی ساده می تواند مشخصات اساسی خواص ترمودینامیکی گازهای نادر و مخلوط های

آن ها را بازتولید کند، لیکن برای توصیف مقادیر کمی در فاز مایع کافی نیست و اثرات برهم کنش های چند ذره ای به

ویژه برهم کنش های سه ذره ای بایستی در نظر گرفته شوند. در حقیقت، خواص ساختاری و ترمودینامیکی مایعات به

طور قابل ملاحظه ای تحت تأثیر برهمکنش های سه ذره ای قرار می گیرند. اهمیت اثرات برهم کنش های سه ذره ای

در بسیاری از کارهای تحقیقاتی قبلی عمدهاً به دلیل استفاده از پتانسیل های مؤثر قابل تشخیص نبوده اند. در این کار

سهم برهم کنش های سه ذره ای با استفاده از یک رابطه ساده‌ی دقیق در شبیه سازی های مخلوط های هلیم- نئون

و هلیم- کریپتون لحاظ شده است.

همچنین تصحیحات مربوط به اثرات کوانتمومی را برای مخلوط های هلیم- نئون، هلیم- کریپتون در نظر گرفته شد.

برای این منظور از پتانسیل فینمن- هیبس استفاده شد.

فهرست

V.....	فهرست جداول.....
VI.....	فهرست اشکال.....

۱.....	فصل ۱: مقدمه.....
۱.....	۱- شبیه سازی مولکولی سیالات.....
۵.....	۲- پیشرفت در شبیه سازی دینامیک مولکولی
۷.....	۳- نکات عمده‌ی پایان نامه.....
۱۰.....	فصل ۲: شبیه سازی های دینامیک مولکولی
۱۰.....	۱-۲ مقدمه.....
۱۱.....	۲-۲ معادلات حرکت
۱۳.....	۳-۲ روش اختلاف متناهی
۱۴.....	۴-۲ الگوریتم های انتگرالی
۱۵.....	۱-۴-۲ الگوریتم ورلت
۱۶.....	۲-۴-۲ الگوریتم سرعتی ورلت
۱۷.....	۳-۴-۲ الگوریتم جهشی ورلت
۱۸.....	۴-۴-۲ روش پیش بینی کننده-تصحیح کننده گیر.....
۲۰.....	۵-۲ مدل های پتانسیل برهم کنش
۲۱.....	۱-۵-۲ مدل پتانسیل کره سخت
۲۲.....	۲-۵-۲ پتانسیل لنارد- جونز
۲۴.....	۳-۵-۲ پتانسیل کیهارا
۲۵.....	۴-۵-۲ پتانسیل باکینگ هام
۲۶.....	۶-۲ شرایط تناوبی مرزی
۲۸.....	۷-۲ شبیه سازی دینامیک مولکولی برهم کنشهای سه ذره ای
۳۳.....	۸-۲ سهم اثرات کوانتومی در شبیه سازی دینامیک مولکولی
۳۴.....	۹-۲ میانگین های ترمودینامیکی
۳۵.....	۱۰-۲ محاسبه‌ی توابع ترمودینامیکی ساده با استفاده از شبیه سازی دینامیک مولکولی
۳۶.....	۱-۱۰-۲ فشار
۳۶.....	۲-۱۰-۲ انرژی داخلی
۳۷.....	۳-۱۰-۲ ضریب نفوذ

۳۱.....	۴-۱۰-۲ تابع توزیع شعاعی.....
۴۰.....	فصل ۳: نتایج و بحث
۴۰.....	۳-۱ خواص ترمودینامیکی مخلوط ها
۴۱.....	۳-۲ قواعد ترکیب و اختلاط.....
۴۲.....	۳-۳ پتانسیل های برهم کنش
۴۲.....	۳-۳-۱ پتانسیل های دو ذره ای
۴۵.....	۳-۳-۲ پتانسیل سه ذره ای
۴۸.....	۳-۳-۳ تصحیحات کوانتومی.....
۴۸.....	۳-۴ کمیت های کاهش یافته
۴۸.....	۳-۵ جزئیات شبیه سازی
۴۹.....	۳-۶ نتایج
۵۰.....	۳-۷-۱ فشار
۵۱.....	۳-۷-۲ انرژی داخلی
۵۱.....	۳-۷-۳ ضریب نفوذ
۵۲.....	۳-۷-۴ تابع توزیع شعاعی
۵۲.....	۳-۸-۱ بحث
۵۲.....	۳-۸-۱-۱ فشار
۵۴.....	۳-۸-۱-۲ انرژی داخلی
۵۶.....	۳-۸-۱-۳ ضریب نفوذ
۵۶.....	۳-۸-۲ تابع توزیع شعاعی
۵۸.....	۳-۸-۳ نتیجه گیری
۶۰.....	۳-۱۰-۳ کارهای پیشنهاد شده برای آینده
۷۶.....	مراجع

فهرست جداول

صفحه	جدول
۴۵	(۱-۳) پارامترهای پتانسیل لنارد- جونز (۱۲-۶) استفاده شده در این کار
۴۶	(۲-۳) پارامترهای بین مولکولی پتانسیل برای برهم کنش های مختلف مشابه و غیر مشابه جفتی پتانسیل شبیه HFD
۴۷	(۳-۳) ضرایب پتانسیل های جفتی HFD-B برای مخلوط های Kr-Ne و HFD-C برای مخلوط های Kr- Xe
۴۷	(۴-۳) مقادیر ضرایب غیر جمع پذیر سه ذره ای
۷۰	(۵-۳) مقادیر شبیه سازی شده برای فشار کاهش یافته با استفاده از پتانسیل های جفتی مختلف برای مخلوط های Kr-Ne
۷۱	(۶-۳) مقادیر شبیه سازی شده برای انرژی درونی کاهش یافته با استفاده از پتانسیل های جفتی مختلف برای مخلوط های Kr-Ne
۷۲	(۷-۳) مقادیر محاسبه شده ضریب نفوذ مخلوط های هلیم- نئون با استفاده از پتانسیل های جفتی و کل در ۳۰۰ کلوین
۷۲	(۸-۳) مشابه جدول (۷-۳) برای مخلوط های هلیم- کریپتون

فهرست اشکال

صفحه	شكل
۱۶	(۱-۲) شمایی از الگوریتم ورلت
۱۷	(۲-۲) شمایی از الگوریتم سرعتی ورلت
۱۸	(۳-۲) شمایی از الگوریتم جهشی ورلت
۲۰	(۴-۲) مدل شبیه‌سازی شده
۲۲	(۵-۲) پتانسیل های کره سخت (a) معادله _{۲۸-۲} (b) معادله _{۲۹-۲} (c) معادله _{۳۰-۲}
۲۳	پتانسیل لنارد- جونز
۲۶	(۷-۲) پتانسیل باکینگ هام
۲۷	(۸-۲) شرایط تناوبی مرزی
۳۱	(۹-۲) آرایش مثلثی اتم های Λ ، Z_α k
۶۱	(۱-۳) مقایسه بین داده های تجربی و نتایج شبیه سازی شده ما برای مخلوط های هلیم- نئون با استفاده از پتانسیل های مختلف در $x_{He} = 0, 2, 6$ (a $T^* = 16, 286$ (b $x_{He} = 0, 8$ (c $x_{He} = 0, 4$)
۶۲	(۲-۳) مشابه شکل (۱-۳) برای مخلوط های هلیم- کربپتون در $x_{He} = 0, 7$ (a $T^* = 6, 388$ (b $x_{He} = 0, 5$ (c $x_{He} = 0, 2$)
۶۳	(۳-۳) مقایسه بین نتایج شبیه سازی شده برای فشار مخلوط های هلیم- نئون با استفاده از پتانسیل های مختلف در $x_{He} = 0, 2, 6$ (a $T^* = 16, 286$ (b $x_{He} = 0, 8$ (c $x_{He} = 0, 4$) در چگالی های بالا
۶۴	(۴-۳) مشابه شکل (۳-۳) برای مخلوط های هلیم- کربپتون در $x_{He} = 0, 7$ (a $T^* = 6, 388$ (b $x_{He} = 0, 5$ (c $x_{He} = 0, 2$) در چگالی های بالا
۶۵	(۵-۳) مقایسه بین مقادیر تجربی و شبیه سازی شده ای فشار کاهش یافته برای مخلوط های $0, 444$ و $0, 556$ زنون در دماهای کاهش یافته (a $0, 910$ (b $0, 885$ (c $0, 934$)
۶۶	(۶-۳) مقایسه بین نتایج شبیه سازی شده برای انرژی درونی مخلوط های هلیم- نئون با استفاده از پتانسیل های مختلف در $x_{He} = 0, 2$ (a $T^* = 16, 286$ (b $x_{He} = 0, 8$ (c $x_{He} = 0, 6$)

- (۷-۳) مشابه شکل (۶-۳) برای مخلوط های هلیم- کریپتون در $x_{He}=0, 5$ (b) $x_{He}=0, 7$ (a) $T^*=6, 388$ در $x_{He}=0, 2$ (c)
- (۸-۳) مشابه شکل (۶-۳) برای مخلوط های هلیم- نئون در $x_{He}=0, 6$ (b) $x_{He}=0, 8$ (a) $T^*=16, 286$ در چگالی های بالا $x_{He}=0, 2$ (c)
- (۹-۳) مشابه شکل (۶-۳) برای مخلوط های هلیم- کریپتون در $x_{He}=0, 5$ (b) $x_{He}=0, 7$ (a) $T^*=6, 388$ در چگالی های بالا $x_{He}=0, 2$ (c)
- (۱۰-۳)تابع توزیع شعاعی مخلوط $\rho = 444 + 0, 556 \cdot e^{-0, 935 T^*}$ محاسبه شده بر اساس (a) پتانسیل شبیه HFD (b) پتانسیل لنارد- جونز
- (۱۱-۳).تابع توزیع شعاعی مخلوط های کریپتون- زنون در $\rho = 444 + 0, 556 \cdot e^{-0, 934 T^*}$ محاسبه شده بر اساس (a) پتانسیل شبیه HFD (b) پتانسیل لنارد- جونز
- (۱۲-۳)تابع توزیع شعاعی کریپتون- کریپتون، زنون- زنون و کریپتون- زنون برای مخلوط $\rho = 444 + 0, 556 \cdot e^{-0, 885 T^*}$ و $\rho = 444 + 0, 863 \cdot e^{-0, 885 T^*}$ محاسبه شده بر اساس (a) پتانسیل شبیه HFD (b) پتانسیل لنارد- جونز

فصل ۱

مقدمه

۱- شبیه سازی مولکولی^۱ سیالات

به طور مرسوم، علم به منظور درک پدیده هایی که در طبیعت رخ می دهند از دو روش مختلف تجربی و نظری استفاده می کند. این دو روش لزوماً از هم جدا نیستند. در حقیقت، هنر جمع آوری داده های تجربی معمولاً نیاز به دانش نظری عمیقی دارد؛ از طرف دیگر، مدل های نظری برای به دست آوردن برخی از پارامترهای خود نیاز به حداقل داده های تجربی دارند. بنابراین بهتر است که مدل های نظری به عنوان مکمل روش های تجربه در نظر گرفته شوند که آن ها همراه با داده های تجربی باعث تحکیم تحقیقات علمی می شوند. شبیه سازی مولکولی از زمان اختراع کامپیوتر، به عنوان ابزاری مهم برای انجام تحقیقات علمی مورد استفاده قرار گرفته است [۱].

شبیه سازی را گاهی به عنوان روش های نظری و گاهی به عنوان تجربه در نظر می گیرند. شبیه سازی مولکولی علی رغم استفاده ای متداول از عبارت "آزمایشات کامپیوتری"^۲ برای آن به روش های نظری تعلق دارد، مگر این که قصد داشته باشیم یک حقیقت "مجازی" را بررسی کنیم. می توان دو دلیل اصلی را برای این که چرا شبیه سازی مولکولی را به عنوان روش تجربی در نظر می گیرند ذکر کرد. دلیل اول این است که شبیه سازی حرکت ذرات را همانند آنچه در طبیعت رخ می دهند باز تولید می کند. در این خصوص، هر گاه روش های شبیه سازی بتوانند جزئیات حرکت مولکولی

^۱ Molecular Simulation

^۲ Computer Experiments

را دقیقاً بازتولید کنند آن ها می توانند نمایشی از سیستم های حقیقی باشند. اگر چه که هر چه روش شبیه سازی بتواند شبیه سازی واقعی ترا از سیستم های حقیقی ارائه دهد قدرت پیش گویی آن کمتر خواهد بود. دلیل دیگر بیشتر به خاطر اجرای روش های شبیه سازی می باشد. شبیه سازی مولکولی عموماً برای بررسی اعتبار یک نظریه یا یک حدس نظری، با حتی برای تمایز بین دو نظریه استفاده می شود. اگر چه که در نهایت این تجربه است که باستی در این مورد تصمیم بگیرد [۲].

جذبه و مفید بودن شبیه سازی مولکولی در این است که اغلب محاسبه‌ی دقیق پدیده‌های طبیعی را بدون استفاده از تخمین‌ها و فرضیات زیاد بر خلاف روش‌های نظری مرسوم می‌دهد [۱].
فرضیه‌ی نظری کلیدی شبیه سازی مولکولی، در نظر گرفتن یک سیستم فیزیکی به عنوان مجموعه‌ای از ذرات می‌باشد. به طور کلی، تمام خواص ماکروسکوپی اعم از دما، فشار و چگالی را می‌توان به حرکت یا حالت ذرات تشکیل دهنده‌ی سیستم مرتبط ساخت. در نتیجه، با دانستن حرکت یا حالت ذرات سیستم می‌توان خواص ماکروسکوپی سیستم را بدست آورد. از نظر دینامیک کلاسیک برای بدست آوردن حرکت مجموعه‌ای از ذرات لازم است نیروهای عمل کننده بر ذرات دانسته شوند. برای بدست آوردن مکان و اندازه حرکت ذرات از معادلات حرکت نیوتون استفاده می‌شود. از نظر مکانیک آماری، با دانستن حالت انسامبلی از ذرات که به انرژی ذرات مرتبط است می‌توان احتمالات آینده آن حالت را بدست آورد [۲].

دو روش عمدی شبیه سازی مولکولی وجود دارد، مونت کارلو^۱ (MC) و دینامیک مولکولی^۲ (MD). روش

^۱Monte Carlo (MC) Simulation

^۲Molecular Dynamics (MD) Simulation

اول از مکانیک آماری با استفاده از مفهوم فضای پیکربندی^۱ تبعیت می کند، روش دوم روش دینامیکی است و از معادلات حرکت نیوتونی استفاده می کند.

روش مونت کارلو بر پایه ی احتمالات بنا نهاده شده است [۴، ۵]. این روش سیر زمانی پیکربندی ها را دنبال نمی کند بنابراین عاری از دینامیک است. این روش محاسبه ی احتمالات تولید پیکربندی های مولکولی اختیاری را در بر می گیرد. به منظور شبیه سازی یک سیستم سیال، به سیستم اجازه داده می شود که بین حالات مختلفی از پیکربندی ها گذر کند. این گذرها توسط سه مرحله ی ذیل حاصل می شوند: اول، یک پیکربندی آزمایشی به طور اتفاقی تولید می شود. سپس، تغییری در انرژی و سایر خواص در پیکربندی آزمایشی ایجاد می شود و این پیکربندی جدید توسط معیار قابل قبولی بررسی می شود. نهایتاً، این معیار قابل قبول با یک عدد اتفاقی برای پذیرش یا رد پیکربندی آزمایشی جدید مقایسه می شود. در شبیه سازی مونت کارلو، یک پیکربندی آزمایشی اغلب توسط جابجایی، تعویض، حذف، یا اضافه کردن یک مولکول بدست می آید. بایستی توجه داشت که اگر پیکربندی آزمایش رد شود، سپس حالت (پیکربندی قبلی) قدیمی به عنوان حالت جدید مجددأ به حساب می آید.

شبیه سازی دینامیک مولکولی، به هر حال، با روش مونت کارلو متفاوت است. در روش دینامیک مولکولی پیکربندی های جدید توسط حل معادلات حرکت مولکول ها بدست می آیند [۱، ۵]. در ابتدا، به سیستمی از N ذره یک شرط اولیه، که مختصات و اندازه حرکت های هر ذره می باشد داده می شود. سپس، از معادلات حرکت، برای محاسبه ی مرحله به مرحله ی مختصات و اندازه حرکت های بعدی استفاده می شود. به این طریق، سیستم به طور دینامیکی با زمان تکامل می یابد و می توان میانگین زمانی متغیرها را محاسبه نمود. به دلیل این که شبیه سازی دینامیک مولکولی تکامل زمانی را دنبال می کند توسط این روش می توان خواص وابسته به زمان سیستم را بدست آورد. عموماً، روش

^۱ Configuration Space

شبیه سازی دینامیک مولکولی نسبت به روش مونت کارلو به طور ذاتی عددی تر است و برنامه های مربوط به آن زمان بیشتری برای اجرا دارند. این روش ها امروزه به مرحله ای از مهارت رسیده اند که قادرند نتایج تجربی را با دقت خوب باز تولید کنند [۷,۶].

روش های شبیه سازی دینامیک مولکولی نیاز به اتخاذ یک پتانسیل بین مولکولی برای نمایش برهمکنش های بین ذرات هر سیستم فیزیکی (جامد، مایع، یا گاز) دارند. پتانسیل بین مولکولی و تعداد محدودی از تقریب ها، یک مدل سیستم فیزیکی را در شبیه سازی تشکیل می دهد که آن را می توان با داده های تجربی یا مدل های نظری قبلی موجود ارزیابی و بررسی کرد. به کمک کامپیوتر می توان هم حرکت و هم حالت های مختلف ذرات را تولید نمود و همچنین مقادیر میانگین کمیت های فیزیکی مورد نظر را محاسبه کرد.

به طور معمول، برهمکنش های بین مولکولی فقط به برهمکنش های جفتی محدود می شود [۱۱-۸] و از سهم برهمن کنش های سه یا چهار یا تعداد بیشتری از اتم ها صرف نظر می شود. وقتی این فرض در نظر گرفته می شود، خواص مولکولی هم به صورت جمع جفت گونه در نظر گرفته می شود. عموماً، بر هم کنش های بین جفت ملکول ها سهم قابل ملاحظه ای در بر هم کنش های بین مولکولی دارند. به هر حال، مشخص شده است که بر هم کنش های سه ذره ای سهم مهمی در بر هم کنش های بین مولکولی در مایعات دارند [۱۲]. به هر حال، شبیه سازی های دینامیک مولکولی بندرت سهم اثرات بر هم کنش های سه ذره ای را در نظر می گیرند [۱۳,۶-۱۶]. در عوض، در اکثر شبیه سازی های دینامیک مولکولی از تقریب جمع جفت گونه برای بر هم کنش های چند ذره ای که در مقادیر پارامترهای پتانسیل گنجانده شده استفاده می شود.

توافق بین تجربه و نظری برای منحنی های فازی به طور قابل ملاحظه ای بہبود می یابد اگر بر هم کنش های سه ذره ای وارد محاسبات شوند. به هر حال، در نظر گرفتن بر هم کنش های سه ذره ای نیاز به زمان محاسباتی قابل

ملاحظه ای نسبت به برهم کنش های جفتی ساده دارد. در بدترین حالت، زمان محاسبات سیستمی از N مولکول متناسب با N^2 برای برهم کنش های دو ذره ای، در مقایسه با N^3 برای برهم کنش های سه ذره ای می باشد. به هر صورت، به خاطر اهمیت برهم کنش های سه ذره ای، بهتر است که در شبیه سازی های دینامیک مولکولی در نظر گرفته شوند.

۲-۱ پیشرفت در شبیه سازی دینامیک مولکولی

شبیه سازی های کامپیوترا رشد فراینده ای از نظر تعداد، مهارت و اهمیت در طی ۶۰ سال اخیر داشته اند. آن ها هم گام با رشد سریع امکانات کامپیوترا و قدرت محاسباتی پیشرفت نموده اند. در حقیقت، کاربرد کامپیوترا در حل مسایل علمی نیروی پیش برنده ی پیشرفت در این زمینه بوده است. کامپیوتراها مطالعه ی سیستم هایی را که حل تحلیلی برای آن ها غیر ممکن است و یا فقط با روش های تخمینی قابل محاسبه هستند، میسر می سازد.

شبیه سازی دینامیک مولکولی خانواده ای از روش های شبیه سازی کامپیوترا را تشکیل می دهند که شامل حل دقیق مسایل مکانیک آماری است. در این روش، خواص سیستم های مورد مطالعه به تنها ی توسعه ارزیابی نیروها و انرژی های بین مولکولی تعریف شده در مدل نظری تعیین می شوند. از مقایسه ی نتایج شبیه سازی با داده های تجربی می توان برای آزمایش (بررسی) این مدل ها استفاده نمود. از طرف دیگر، با استفاده از اطلاعات بدست آمده توسعه مدل های معتبر می توان برای پیش گویی خواص سیستم های مطالعه شده استفاده نمود. از این مشخصه می توان برای طراحی مواد توسعه کامپیوترا استفاده نمود. از نتایج شبیه سازی همچنین می توان برای تفسیر داده های تجربی استفاده نمود [۵].

شبیه سازی های کامپیوتری به ابزاری بسیار مفید و پرکاربرد در زمینه‌ی علوم مواد و داروسازی تبدیل شده‌اند. با

استفاده از این روش‌ها می‌توان سیستم‌های پیچیده را با تعداد اندکی فرضیه مورد مطالعه قرار داد. علاوه بر این،

شبیه سازی های کامپیوتری ارتباط مستقیمی بین خواص ماکروسکوپی مواد و پدیده‌هایی که در سطح میکروسکوپی

اتفاق می‌افتد برقرار می‌سازد. بعضی از این ارتباطات به صورت تجربی قابل مشاهده هستند و بقیه فقط از طریق مدل

های ریاضی قابل حصول هستند.

فاز یک سیستم، یعنی گاز، مایع، و یا جامد، مشخصه‌ی مهم ماده است و به ویژه انتقالات فازی زمینه‌ی مهم

مطالعاتی را تشکیل می‌دهند. کاربردهای تکنولوژی و علمی نیاز مبرمی به دانش عمیقی از رفتار فازی سیالات و

مخلوط‌های آن‌ها دارند. به عنوان مثال، صنایع شیمیایی به منظور جداسازی مواد خاص از مخلوط‌های اولیه شان نیاز

به داشتن پدیده‌های انتقال فازی و پارامترهای مرتبط (دهمان، فشارهای بحرانی و غیره) دارند. این نیاز مبرم را می‌توان

توسط مقادیر زیاد داده‌های تجربی موجود در این خصوص [۱۷] و تعداد مدل‌های نظری و نتیجه‌گیری‌های پیشنهاد

شده در زمینه‌ی تعادلات فازی خاطر نشان نمود. علی‌رغم اطلاعات قابل ملاحظه‌ای که تا کنون بدست آمده اطلاعات

زیاد دیگری هنوز بایستی مشخص شوند. برای مثال، آزمایشات کمی در زمینه‌ی مخلوط‌های چند جزیی و در گستره‌ی

محدودی از دما و فشار به دلیل هزینه‌ی بالای این آزمایشات صورت گرفته‌اند [۱۸].

اطلاعات مهمی از مدل‌های معادله‌ی حالت بدست می‌آید [۱۹]، اما نمی‌توان از آن‌ها برای پیش‌گویی صحیح

خواص، خارج از گستره‌ای که از تجربه برای بدست آوردن پارامترهای معادله‌ی حالت استفاده شده، استفاده نمود. در

این خصوص، شبیه سازی دینامیک مولکولی یک روش مکمل را ارایه می‌دهد [۲۰، ۲۱]. شبیه سازی‌های دینامیک

مولکولی می‌توانند با استفاده از پتانسیل‌های بین مولکولی که خواه از طریق مکانیک کوانتمومی یا خواه از طریق

محاسبات نیمه تجربی، با در نظر گرفتن چند تقریب بدست می‌آیند برای گستره‌ی وسیعی از شرایط به کار روند. در

حقیقت، حتی اگر پارامترهای آن ها از داده های تجربی خاصی تعیین شوند از آن ها می توان برای شرایط عام تر استفاده نمود [۲۲].

۳-۳ نکات عمدی پایان نامه

این کار نتیجه تحقیقات انجام شده بر روی شبیه سازی دینامیک مولکولی مخلوط های هلیم- نئون، هلیم- کریپتون، کریپتون- نئون و کریپتون- زنون می باشد. این مخلوط ها به عنوان سیالات کار^۱ به منظور بهبود کارآیی یخچال لوله ای ضربانی^۲ که با موتور ترمو اکوستیک^۳ کار می کنند استفاده شده است [۲۳]. یخچال های لوله ای ضربانی در کاربردهای صنعتی نظیر ساخت نیمه هادیها و در کاربردهای نظامی از قبیل سردسازی حسگرهای مادون قرمز^۴ استفاده می شوند [۲۴]. استفاده از یخچال های لوله ای ضربانی همچنین برای سردسازی آشکارسازهای فضایی که از مخلوط های سرمایزی مایع نوع استفاده می کنند همانند تلسکوپ آتاساما کاسموЛОجی^۵ [۲۵] در حال توسعه هستند. همچنین استفاده از این یخچال ها در تلسکوپ هایی که در فضا امکان دوباره پر کردن مخلوط های سرمایز آن ها هنگامی که خالی می شوند وجود ندارد مفید خواهد بود. پیشنهاد شده است که از این یخچال ها می توان برای مایع کردن اکسیژن در سیاره میز استفاده نمود [۲۶].

مخلوط های هلیم- نئون و هلیم- کریپتون تأثیر زیادی در کارآیی صفحه نمایش پلاسمما^۶ (PDP) دارند [۲۷]؛ یک صفحه نمایش پلاسمما یک صفحه نمایش مسطحی است که هم اکنون در صفحات تلویزیونی بزرگ (نوع بالاتر از

^۱ Working Fluids

^۲ Pulse Tube Refrigerator

^۳ Thermoacoustic Engine

^۴ Infrared Sensors

^۵ Atacama Cosmology Telescope

^۶ Plasma Display Panel (PDP)

۳۷ اینچ یا ۹۴۰ میلیمتر) استفاده می شوند. بسیاری از سلول های ریز بین دو صفحه ای شیشه ای حاوی مخلوط هایی از گازهای نادر می باشند. گاز موجود در سلول ها به صورت الکتریکی به پلاسما تبدیل می شود که سپس فسفر را تهییج کرده و باعث نشر نور می شوند.

لیزرهای هلیم- نئون، هلیم- کریپتون، کریپتون- نئون و کریپتون- زنون انواعی از لیزرهای کوچک گازی هستند. لیزرهای هلیم- نئون کاربردهای صنعتی و علمی زیادی دارند و اغلب در آزمایشگاه های اپتیک استفاده می شوند [۲۸]. طول موج آن nm ۶۳۲,۸ و در بخش قرمز طیف مرئی می باشد.

بنابراین با توجه به کاربردهای وسیعی که مخلوط های هلیم- نئون، هلیم- کریپتون، کریپتون- نئون و کریپتون- زنون دارند دانستن خواص ترمودینامیکی این مخلوط ها در صنایع مختلف ضروری می باشد. متأسفانه، داده های تجربی برای خواص ترمودینامیکی این مخلوط ها کم و نایاب می باشد.

ما با استفاده از شبیه سازی دینامیک مولکولی برخی از خواص ترمودینامیکی از قبیل انرژی درونی، فشار و ضربی نفوذ^۱ مخلوط های هلیم- نئون، هلیم- کریپتون، کریپتون- نئون و کریپتون- زنون در دمایها و چگالی های مختلف محاسبه نمودیم و برای این منظور از پتانسیل های دو ذره ای مختلف نظری لنارد- جونز (LJ)^۲ (۱۲-۶)، شبیه پراکندگی هارتی- فاک (HFD-like) استفاده کردیم. در محاسباتی که لازم بود تصحیحات کوانتمومی با استفاده از روش فینمن- هیبس را اعمال نموده ایم. همچنین به طور نمونه با استفاده از شبیه سازی دینامیک مولکولی تابع توزیع شعاعی مخلوط کریپتون- زنون به عنوان تابعی از چگالی و کسر مولی بدست آمده است.

^۱ Diffusion Coefficient

^۲ Lennard-Jones (۶,۱۲) (LJ) Potential

^۳ Hartree-Fock Dispersion (HFD-like) Potential