





مدلسازی و همبستگی هدایت گرمایی سردکننده های R142b،R123 وR152a در چگالی های

پايين و متوسط

پریسا نصیری پور ۱ ، طیبه حسین نژاد ۲

^۱ گروه شیمی، دانشکده فیزیک و شیمی، دانشگاه الزهرا، تهران،ایران ۲ گروه شیمی، دانشکده فیزیک و شیمی، دانشگاه الزهرا، تهران،ایران Email: tayebeh.hosseinnejad@alzahra.ac.ir

چکیدہ

بهینه سازی سامانه های انتقال گرما سبب افزایش طول عمر مفید قطعات و کاهش هدررفتن انرژی می شود و این بهینه سازی در بیشتر موارد با استفاده از سیالات سردکننده صورت می گیرد. هدایت گرمایی این سیالات نقش مهمی در مهندسی فرایندهای انتقال گرما با کارایی بالا و توسعه فناوری های پایدار ایفا می کند. در این تحقیق، هدف اصلی مطالعه هدایت گرمایی سیالات سردکننده R123 و R142b R123 در محدوده چگالی های پایین و متوسط (ا/mol ۲ – ۱/۱) با استفاده از فرمول بندی های ترمودینامیک آماری غیرتعادلی است. در گام اول انتگرالهای برخورد هدایت گرمایی سردکننده های رقیق R142b , R123 و R152a را با استفاده از روش چیمن- انسکوگ محاسبه و سپس اثرات درجات آزادی درونی را بر هدایت گرمایی بررسی و با داده گرفتیم. سپس، حالتهای متناظر ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی را برای سیالات سردکننده های رقیق را باده گرفتیم. سپس، حالتهای متناظر ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی را برای سیالات سردکننده مذکور با استفاده از روش رینواتر-های تجربی در دسترس مقایسه نمودیم و مدلسازی حاصله را جهت بهینه سازی پارامترهای پتانسیل در سردکننده های مذکور بکار گرفتیم. سپس، حالتهای متناظر ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی را برای سیالات سردکننده مذکور با استفاده از روش رینواتر-های تجربی در دسترس مقایسه نمودیم و مدلسازی حاصله را جهت بهینه سازی پارامترهای پتانسیل در سردکننده های مذکور بکار گرفتیم. سپس، حالتهای متناظر ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی را برای سیالات سردکننده مذکور با استفاده از روش رینواتر-های تجربی در دسترس مقایسه کردیم. در نهایت، مدل بهینه ای را برای مطالعه هدایت گرمایی سیالات سردکننده R12b R12b و R152a در محدوده چگالی های پایین و متوسط و محدوده دمایی (۴۵۰K – ۲۰۰۰) ارایه نمودیم که می تواند در طراحی بهینه فرایندهای انتقال گرما و مدلسازی دستگاه هایی با فناوریهای پایدار مورد استفاده واقع شود.

واژگان کلیدی: هدایت گرمایی، سیالات سردکننده، انتگرالهای برخورد، نظریه رینواتر - فرند، ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی

مقدمه

انتقال گرما بوسیله مایعات، فرایندی پیچیده است و عوامل مختلفی ازجمله پایداری سیال، ترکیب درصد، ویسکوزیته^۱، بارسطحی و هدایت گرمایی^۲ نتایج نهایی را تحت تاثیر قرار می دهند. به ماده ای که در یک چرخه گرمایی بتواند علاوه بر دریافت گرما و پس دادن آن در نقطه ای دیگر، برگشت پذیر بوده و از مایع به گاز و برعکس تبدیل شود، سردکننده^۳ می گویند[1].

سیستم های خنک کننده ، همواره یکی از مهم ترین مسایل در صنایعی است که با انتقال گرما سروکار دارند. سیالات سردکننده در بسیاری از زمینه های صنعتی مانند الکترونیک ، سرمایشی ، تهویه مطبوع ، داروسازی، صنایع غذایی ، خودرو سازی و حمل ونقل و بسیاری از فناوریهای پایدار بکار گرفته می شوند. این سیالات در یخچال ها، فریزرها و اولترا فریزرها، چیلرها، کولرها، تولید فوم دستشویی صنعتی و انواع اسپری کاربرد دارند. برای مثال اولترا فریزرها برای نگهداری نمونه های تحقیقاتی و آزمایشگاهی در پژوهشگاه های ژنتیک، بیولوژیک، بیوتکنولوژی و آزمایشگاه های تحقیقاتی صنایع یزشکی، کشاورزی، غذایی و دارویی کاربرد دارد و میتوانند از مصادیق فناوریهای پایدار به شمار روند. به طور کلی سردکننده ها یک نوع ماده شیمیایی هستند که برای خنک سازی در سیستم های انتقال گرما بکار می روند. در فرایندهایی از قبیل حذف گرما از جریان گاز، کاهش دمای آب خنک کننده، کاهش دمای روغن و خنک سازی هوای فشرده از سردکننده ها استفاده می شود[۲و۳].

خواص انتقالی سردکننده ها، در گسترش وسایل انتقال دهنده گرما نقش مهمی را ایفا می کنند. با توجه به اهمیت مبحث انرژی در سراسر جهان، کنترل میزان انتقال گرما به وسیله تجهیزات صنعتی و کاهش میزان اتلاف انرژی، از اهمیت ویژه ای برخوردار است. بنابراین مدیریت گرمایی ، یک عامل تعیین کننده در جهت بهبود عملکرد دستگاهها و افزایش عمر مفید

¹ Viscosity

⁴ Intermolecular forces

آنها در نظرگرفته می شود و باید در طراحی فرایندهایی که با محیط زیست سازگاری بیشتری دارند مورد توجه قرار گیرد. داده های خواص انتقالی، در تجهیزات مهندسی مانند مبدل های گرمایی، سردکننده ها، راکتورها، خنک کننده ها، فریزرها و اولترا فریزرها، تجزیه کننده ها و جاذب ها به کار برده می شود. به لحاظ نظری از این خواص برای محاسبه توابع انرژی پتانسیل بین مولکولی، تعیین نیروهای بین مولکولی[†] گازهای با چگالی پایین و بسط تئوری های انتقال در سیالات نیز استفاده می شود[۴۵].

این پدیده ها به همان اندازه که در فرایندهای پیچیده ای مانند واکنش آلاینده ها و انتشار آنها در اتمسفر مهم هستند، در زندگی روزانه انسان ها نیز حائز اهمیتند. پس داشتن درک درستی از قوانین فیزیکی حاکم بر پدیده های انتقال بسیار مهم است ومیتواند در بهبود مهندسی فرایندهای انتقال گرما و طراحی دستگاه هایی با فناوریهای پایدار مورد استفاده واقع شود [۵].

با وجود اینکه شیوه های تجربی برای محاسبه خواص انتقالی وجود دارد، اما تنها برای تعداد کمی از سیستم ها، داده های تجربی دقیق موجود است. پس در مواردی که داده های تجربی در دسترس نیست، از روش های نظری برای تخمین مقادیر موردنظر استفاده می شود [۶].

از جمله کارهای تحقیقاتی که در این خصوص قبلا گزارش شده است محاسبه خواص انتقالی بر اساس پتانسیل برهمکنش He و CH₄ با استفاده از روش وارونگی و اصل حالت های متناظر توسعه یافته است. توابع پتانسیل لنارد -جونزو پتانسیل گBBMS^۵ به عنوان مدل های پتانسیل مورد نیاز در تکنیک وارونگی مورد استفاده قرار گرفت که نتایج پتانسیل لنارد جونز توافق مناسبی با نتایج تجربی حاصل از پرتو مولکولی برخورد⁹ نشان داد. در این مطالعه پتانسیل برهم کنش از روش وارونگی اسمیت^۷ و همکارانش محاسبه گردید[۷].

² Thermal conductivity

³ Refrigerant

⁵ Barker-Bob etic-Maitland-Smith (BBMS) Potential

⁶ Crossed Molecular Beam

⁷ Smite

حقیقی^۸ و همکارانش نیز ویسکوزیته، ضریب نفوذ و نفوذ حرارتی ۵ مخلوط دوتایی کربن-مونوکسید گازهای نجیب را با استفاده از اصل حالت های متناظر و تکنیک وارونگی محاسبه کردند. بر اساس محاسبات بدست آمده مدل پتانسیل ابتدایی مورد نیاز برای تکنیک وارونگی را، پتانسیل لنارد-جونز در نظر گرفتند[۸]. در ادامه پژوهش های انجام شده بر روی مطالعه خواص انتقالی نفوذ، ویسکوزیته و نفوذ حرارتی توسط نظریه چپمن-انسکوگ^۹ و هدایت گرمایی توسط نظریه ی هابر ۱۰ تعیین گردید و انحراف مقادیر محاسبه شده در محدوده ی دمایی (۲۰۰۸– ۲۰۰) نسبت به مقادیر تجربی برای ویسکوزیته ، نفوذ و هدایت گرمایی به ترتیب در حدود ۲٪،۲٪و./۸است.

دراین مطالعه نیک منش^{۱۱} و همکارانش، محاسبه ویسکوزیته، نفوذ، نفوذ حرارتی و هدایت گرمایی ۵ مخلوط گازی دوتایی شامل

CF₄-Xe, CF₄-Kr, CF₄-Ar, CF₄-Ne, CF₄-He را با استفاده از روش وارونگی بدست آوردند. مدل پتانسیل لنارد- جونز، مدل پتانسیل ابتدایی مورد استفاده در این تحقیق بود[۹].

هدف این تحقیق، دستیابی به یک مدل تئوری دقیق و مناسب برای محاسبه هدایت گرمایی سیالات R142b ، R123 و R152a در محدوده چگالی های پایین و متوسط است. مدل محاسباتی حاصل برای هدایت گرمایی سردکننده های مذکور، میتواند در طراحی بسیاری از مبدل های گرمایی و فریزرها و افزایش کارایی آنها و لذا پایدارتر کردن این فرایندها مورد استفاده قرار گیرد. ساختار مولکولی این سردکننده ها در شکل ۱ نشان داده شده است.



شکل ۱- ساختار مولکولی سرد کننده های (الف)R123 ، (ب) R152a و (ج) R142b

⁸ HaghiGhi

ابتدا مقادیر انتگرال های برخورد^{۱۲} هدایت گرمایی سردکننده های رقیق R142b ،R123 وR152a را با استفاده از روش چپمن - انسکوگ [۱۰] محاسبه و سپس سهم درجات آزادی انتقالی واثرات درجات آزادی درونی را برهدایت گرمایی بدست می آوریم. به بیان دقیقتر، سهم درونی هدایت گرمایی در سرد کننده های رقیق مذکور بر اساس روشهای رگرسیونی یارامتریزه گردید و معادلات همبستگی جدیدی برای محاسبات این سهم معرفی شد. از سوی دیگر، برای هر یک از مبردهای مذکور، دو دسته ازپارامترهای نظری توابع انرژی پتانسیل برهمکنش جفتی در فرایند همبستگی در نظر گرفته شد و نتایج حاصل با داده های تجربی در دسترس مقایسه گردید و در نهایت یارامترهای بهینه پتانسیل معرفی شد. شایان ذکر است که در اغلب مطالعات نیمه تجربی، پارامترهای تجربی ای نظیر دما و فشار نقطه بحرانی، نقطه سه گانه و یا نقطه جوش در همبستگی داده ها مورد استفاده قرار می گیرند. علاوه بر این، در سایر دیدگاه های نیمه تجربی در همبستگی داده های هدایت گرمایی سردکننده ها، حالتهای متناظر برای هدایت گرمایی کل در یک محدوده از دما و چگالی همبسته شده اند و سهم درونی بطور مجزا با

دیدگاه همبستگی فرمول بندی نشده است [۱۲و۱۱]. در گام بعد، معادلات همبستگی جدیدی برای محاسبه ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی برای مبرد های مذکور پارامتریزه و معرفی شد که سپس مبنای محاسبات برای هدایت گرمایی این مبرد ها در چگالی های متوسط قرار گرفت. در مرحله آخر با بکارگیری مدل ارایه شده برای هدایت گرمایی در سردکننده های رقیق و بررسی معادلات همبستگی ضریب دوم ویریال^{۱۳} هدایت گرمایی بر اساس نظریه رینواتر – فرند^۱[۱۳]، هدایت گرمایی این سیالات در چگالی های متوسط را محاسبه نموده و با داده های تجربی در دسترس مقایسه نمودیم.

⁹ Chapman-Enskog

¹⁰ Huber

¹¹ Nikmanesh

¹² Collision integrals

¹³ Second virial coefficient

¹⁴ Rainwater-Friend theory

خواص انتقالی گازهای رقیق

محاسبه ضرایب انتقالی گازهای رقیق، با استفاده از نظریه جنبشی ساده گازها امکان پذیر است. در گازهای رقیق، فاصله طی شده بین دو برخورد متوالی، بسیار بیشتر از قطر مولکولی است و حرکت آزادانه مولکول ها، بیشترین سهم را در این انتقالات دارند.

محاسبه خواص انتقالی برپایه حل معادله بولتزمن^{۱۵} توسط دو محقق به نامهای چپمن و انسکوگ امکان پذیر است. نتیجه نهایی نظریه چپمن –انسکوگ بیان ریاضی خواص انتقالی به صورت یکسری عبارات شناخته شده به نام انتگرال های برخورد، می باشد. انتگرال های برخورد با دینامیک برخوردهای دوتایی بین مولکولی مشخص می شود. در حقیقت تمام اطلاعات در خصوص پتانسیل بین مولکولی در انتگرال های برخورد نهفته است.

انتگرال های برخورد طبق روابط زیر به نیروهای بین مولکولی بستگی دارند.

$$\theta = \pi - 2b \int_{r_{\rm m}}^{\infty} \frac{r^{-2} dr}{(1 - (b^2/r^2) - [2u(r)/m\omega^2])^{\frac{1}{2}}}$$
(1)

$$Q^{(1)}(E) = 2\pi \left[1 - \frac{1 + (-1)^{l}}{2(1+l)} \right] \int_{0}^{\infty} (1 - \cos^{l}\theta) b db \ (7)$$

$$\Omega^{(l,s)}(T) = [(s+l)! \ (k_{\rm B}T)^{s+2}]^{-1} \int_{0}^{\infty} \left(Q^{(l)}(E) \times e^{\left(-\frac{E}{k_{\rm B}T}\right)} \right) E^{s+l} d \ (7)$$

 Θ زاویه پراکندگی، $(E)^{(1)}(E)$ سطح برخورد انتقال، b پارامتر برخورد، E انرژی جنبشی نسبی ذرات برخوردکننده، ω سرعت نسبی ذرات برخوردکننده است. l و s در Ω نیز فاکتورهای وزنی هستند که به مکانسیم انتقال توسط برخوردهای مولکولی مربوط می شوند [۱۴]. انتگرال برخورد کاهش یافته به صورت رابطه (۴) تعریف می شود. استفاده از مقادیر انتگرال های برخورد بدون واحد شود. استفاده از مقادیر انتگرال های برخورد بدون واحد $\Omega^{*(1,s)} = \Omega^{(1,s)}/\pi\sigma^2$ (f) پارامتر فاصله است و فاصله بین مولکولی مربوط به پتانسیل صفر را نمایش می دهد.

¹⁵ Boltzmann equation

برآورد دقیق خواص انتقالی در طراحی، شبیه سازی، بهینه سازی و کنترل فرایندهای حوزه شیمی بسیار حائز اهمیت است. خواصی نظیر نفوذ^۹، ویسکوزیته و هدایت گرمایی جز خواص انتقالی محسوب می شوند. آنها از قانون کلی که در آن سرعت انتقال متناسب با مشتق مکانی یک کمیت است پیروی می کنند.

یکی از پارامترهای مهم در زمینه انتقال گرما، هدایت گرمایی است که دانشمندان و محققان همواره سعی بر تعیین روش هایی برای اندازه گیری این پارامتر داشته اند. هدایت گرمایی، انتقال انرژی گرمایی به علت وجود گرادیان دمایی درون سیال است. این خاصیت با دما تغییر می کند و با استفاده از آزمایش تعیین می شود. واحد هدایت گرمایی در سیستم متریک ، $\frac{W}{m.K}$ می باشد. نرخ انتقال در روش هدایت با استفاده از قانون فوریه^{۱۷} بیان می شود. در این حالت انتقال گرما از ناحیه دمای بالا به ناحیه دمای پایین شارش دارد. انرژی از طریق هدایت انتقال یافته و آهنگ انتقال گرما متناسب است با رابطه (۵)که در زیر آورده شده است.

 $Q = -kA\left(\frac{dT}{dx}\right) \tag{(a)}$

که در آن Q نرخ حرارت با استفاده از روش هدایت، k ضریب هدایت حرارتی جسم، A سطح عمود بر جهت انتقال حرارت و $\frac{dT}{dx}$ گرادیان دما می باشد. ضریب انتقالی هدایت گرمایی به دما و چگالی وابسته است و معیاری از برهمکنش های بین مولکولی است. در حین برخوردهای بین مولکولی، مولکول های مولکولی است. در حین برخوردهای بین مولکولی، مولکول های با انرژی کمتر می دهند. این انتقالات باعث می شوند که انرژی با انرژی کمتر می دما و با ترای انتقالات باعث می شوند که انرژی مولکول های با انرژی کمتر می دما و زادانه حرکت می کنند و باهم از اناحیه ای با دمای پایین تر جریان منتقل می شود. در مایعات و جامدات مولکول ها آزادانه حرکت می کنند و باهم منتقل می شود. در مایعات و جامدات مولکول ها آزادانه مرکت می کنند و باهم می منتقل می شود. در مایعات و جامدات مولکول ها آزادانه حرکت می کنند و انرژی مولکولی از طریق برخوردهای می محوردهای می مولدول ها آزادانه مرکت می کنند و باهم می منتقل می شود. در مایعات و جامدات مولکول ها آزادانه مرکت می مولکول ها آزادانه مرکت می مولکول ها آزادانه مرکت می مولکول ها آزادانه مولکول ها از نقطه ای به نقطه ای دیگر بروند، انتقال می یابند.

¹⁶ Diffusion

¹⁷ Fourier law

$$\lambda = \frac{75}{64} \left(\frac{\mathrm{KT}}{\mathrm{\pi m}}\right)^{\frac{1}{2}} \frac{f_{\lambda}}{\sigma^2 \,\Omega^*_{(2,2)}(\mathrm{T}^*)} \tag{A}$$

$$f_{\lambda} = 1 + \frac{1}{42} (8E^* - 7)^2 \tag{9}$$

 $\Omega^{(2,2)^*}(\mathbf{T}^*)$ مریب اصلاحی هدایت گرمایی، (\mathbf{T}^*) مریب اصلاحی انتگرال برخورد کره سخت ، انتگرال برخورد کره سخت ، انتگرال برخورد کره سخت ، \mathbf{T}^* دمای کاهیده که برابرست با $\frac{\mathbf{KT}}{\epsilon}$ و σ پارامتر فاصله پتانسیل است. همچنین \mathbf{E}^* طبق رابطه (۱۰) به دست می آید.

$$E^* = \frac{\Omega_{(2,3)}^2}{\Omega_{(2,2)}^*}$$
(1.)

با استفاده از پتانسیل عزیز و معادلاتی که توسط نجفی و همکارانش ارائه شده، معادله قابل استفاده برای کلیه دماها برای محاسبه $(T^*)^{(2,2)*}$ به صورت رابطه (۱۱) است: $\Omega^{(2,2)*}(T^*) = \exp \sum_{0}^{6} a_i (\ln T^*)^i$ (۱۱) که ضرایب بسط عبار تند از:

$$a_{0} = f \times / r f q^{1-} \cdot \pm v / \lambda \times f^{-} \cdot \cdot$$

$$a_{1} = -f \times / \Delta \cdot \Delta^{1-} \cdot \pm v / \lambda \times f^{-} \cdot \cdot$$

$$a_{2} = \Delta \times / r r f^{r-} \cdot \pm \lambda / v \times f^{-} \cdot \cdot$$

$$a_{3} = r \times / \Delta \cdot q^{r-} \cdot \cdot \pm q / r \times f^{-} \cdot \cdot$$

$$a_{4} = -1 / v \Delta \cdot v \times f^{-} \cdot \cdot \pm f \times f^{-} \cdot \cdot$$

$$a_{5} = r \times / v v r f^{-} \cdot \cdot \pm v \times f^{-} \cdot$$

$$a_{6} = -1 / \Delta r q \times f^{-} \cdot \cdot \pm f / r \times f^{-} \cdot$$

در واقع انتگرال برخورد کاهیده فقط تابعی از دمای کاهش یافته است[۱۵].

در گازهای چنداتمی، به دلیل وجود برخوردهای غیر الاستیک^{۱۸} که در اثر درجات آزادی درونی به وجود می آیند و همچنین غیرکروی بودن پتانسیل های برهمکنش، محاسبه هدایت گرمایی پیچیده تر از گازهای تک اتمی است. به بیانی دقیق تر، در مولکول های چنداتمی به علت وجود برخوردهای غیرالاستیک، انرژی جنبشی برخوردهای مولکولی پایسته نبوده اما تکانه و جرم همچنان پایسته باقی می مانند. بر این اساس ویسکوزیته و نفوذ چندان تحت تاثیر وجود درجات آزادی درونی قرار نمی گیرند. در حالیکه مقادیر هدایت گرمایی به اثرات غیرالاستیک بودن برخوردها ناشی از سهم در گازهای با چگالی پایین، فاصله طی شده در حین دو برخورد متوالی بسیار بیشتر از قطر مولکولی است و حرکت آزادانه مولکول ها، بیشترین سهم را در این انتقالات دارند. روش کلی برای بررسی خواص انتقالی سیالات چگال، بسط نظریه جنبشی مربوط به خواص انتقالی سیال رقیق است. یک روش مناسب، بسط خواص انتقالی به صورت یک سری توانی از چگالی عددی، مشابه معادله ویریال گازهای حقیقی می باشد. سری توانی که هدایت گرمایی را توصیف می کند به صورت رابطه (۶) نوشته می شود:

 $\overline{\lambda}$ (ρ , T) = λ_0 (T)[1 + $B_\lambda \rho$ + $C_\lambda \rho^2 \ln \rho$ + ···] (۶) نظریه جنبشی گازها قصد داشت خواص ماکروسکوپی گازها را بر اساس حرکت و برهمکنش بین مولکول ها تعیین کند. این نظریه بر پایه تابع توزیع ماکسول _ بولتزمن بنا شده است و هدف اصلی آن ، حل معادله بولتزمن است.

$$\begin{split} \frac{\partial f_i}{\partial t} + \left(\nu_i \frac{\partial f_i}{\partial r}\right) + \left(\frac{X_i}{M_i}, \frac{\partial f_i}{\partial \nu_i}\right) &= \sum \iiint (f_i f_j - f_i f_j) g_{ij} b db \ d\epsilon \ d\nu_j \end{split} \tag{Y}$$

$$\begin{aligned} \lambda_i \quad \lambda_i \quad$$

مولکولی گونه i ام، b پارامتر برخورد و g_{ij} سرعت نسبی اولیه است.

محاسبه خواص انتقالی بر پایه حل معادله بولتزمن توسط دو محقق به نام های چپمن و انسکوگ امکان پذیر است. آن ها ثابت کردند که خواص انتقالی گازها ی تک اتمی و مخلوط آنها به خواص مولکول ها وابسته است. نتیجه نهایی نظریه چپمن – انسکوگ بیان ریاضی خواص انتقالی به صورت یک سری عبارات شناخته شده به نام انتگرال های برخورد هستند. این عبارات بیان کننده دینامیک برخوردها هستند. چپمن و انسکوگ پیشنهاد کردند که خواص گازها تنها به پتانسیل جفت و دما وابسته است.

رابطه ای که چپمن و انسکوگ برای بیان هدایت گرمایی گازهای رقیق بیان کردند به صورت معادله (۸) است. شایان ذکر است که این رابطه بدون درنظر گرفتن سهم درجات آزادی درونی برای سیالات چنداتمی فرمولبندی شده است.

¹⁸ Inelastic collisions

رینواتر و فرند، مدل پتانسیل خام^{۱۹} لنارد _ جونز^{۲۰} است که نجفی و همکارانش، با بهره گیری از پتانسیل واقعی هارتری فاک محاسبات خود را برای گازهای نادر و مولکولی تکرار کردند و نتایج این محاسبات توافق بسیار خوبی با دادههای تجربی داشت[۹]. از این نظریه در چگالی های بالا استفاده نمی شود. زیرا در چگالی های بالا، جملات بعدی بسط نیز مهم است. کارایی این نظریه از نظر چگالی با کاهش دما کاهش می یابد، زیرا با کاهش دما وابستگی خواص انتقالی به چگالی زیاد شده و در نتیجه جملات بعدی بسط مهم می شوند. این نظریه را می توان به صورت رابطه زیر نوشت[۱۶]: $\lambda_{\rm RF} = \lambda^{\circ} (1 + N_{\rm A} \sigma^3 B_{\lambda}^* \rho)$ (1Δ) که B_{λ}^{*} دومین ضریب ویریال کاهیده هدایت گرمایی در دمای کاهیده ، σ فاصله ای که پتانسیل بین اتمی صفر می شود و هدایت گرمایی در حد چگالی پایین است که توسط نظریه λ° چیمن –انسکوگ محاسبه می شود. طبق این نظریه B^*_{λ} به صورت رابطه زیر بدست می آید: $B^*_\lambda=B^{(2)^*}_\lambda+B^{(3)^*}_\lambda+B^{(M-D)^*}_\lambda$ (19) که $B_{\lambda}^{\left(3
ight)^{st}}$ ، مونومر – مونومر $B_{\lambda}^{\left(2
ight)^{st}}$ اثر وجود مهم $B_{\lambda}^{(M-D)^*}$. ذره سوم در برخوردهای مونومر _ مونومر و برخوردهای مونومر _ دیمر است [۱۷–۱۹]. برای ارزیابی دقیق سهم دو مونومری ${
m B}_{\lambda}^{(2)^{*}}$ ، نظریه رینواتر - فرند شامل نتایجی از نظریه جنبشی گازهای چگال می باشد، بدین معنی که علاوه بر اثرات انتقالی برخورد، اثرات جنبشی را نیز در نظر می گیرد. برای محاسبه مقادیر قابل قبول برای $B_{\lambda}^{(2)^{*}}$ ، رینواتر نتایج برخی محققین را توسعه داد، به این ترتیب که اولا دینامیک دو ذره ای را برای پتانسیل های واقعی تر مانند پتانسیل لنارد - جونز در نظر گرفت و ثانیا از اثرات شرایط مرزی برای حل انتگرال های پیچیده توصيف كننده سهم دو مونومري صرف نظر كرد. با افزايش چگالی،احتمال برخورد های سه تایی به طور هم زمان نیز وجود دارد. وجود ذره سوم حتی می تواند بر توزیع مکانی برخورد های دوتایی اثر گذاشته و به عنوان یک عامل وابسته

درجات آزادی درونی وابسته هستند. به این ترتیب، هدایت گرمایی گازهای چنداتمی را می توان به صورت مجموع سهم های ناشی از درجات آزادی انتقالی و درونی در نظر گرفت. $\lambda^{\circ} = \lambda^{\circ}_{tr} + \lambda^{\circ}_{int}$ (17) که [°] هدایت گرمایی گاز در چگالی پایین، ۸_{tr} سهم درجات آزادی انتقالی هدایت گرمایی در چگالی پایین و $\lambda_{
m int}^{\circ}$ سهم درجات آزادی درونی هدایت گرمایی در چگالی پایین است[١٣]. سهم درونی هدایت گرمایی طبق معادله ریاضی زیر بدست می آید: $\lambda_{int} = \sum_{i=0}^{4} a_i(T)^i$ (17) که با همبستگی داده های تجربی، می توان این معادله را بهينه نمود. نظریه چپمن - انسکوگ فقط سهم درجات آزادی انتقالی در چگالی پایین را محاسبه می کند. برای محاسبه هدایت گرمایی باید سهم درجات آزادی درونی را محاسبه و به سهم

درجات آزادی انتقالی که به وسیله نظریه چپمن – انسکوگ محاسبه شده، افزود. از آنجایی که درمعادله بولتزمن تنها برخوردهای دوتایی در

نظر گرفته می شود، پس نتایج نظریه خواص انتقالی برای گازهای رقیق قابل استفاده است. اما این نظریه در چگالی های بالا که برخوردهای سه تایی هم مهم هستند، معتبر نیست. پس این نظریه به تنهایی نمی تواند هدایت گرمایی گازهای چنداتمی را محاسبه کند.

نظريه رينواتر – فرند

یک روش مناسب برای بررسی خواص انتقالی سیالات چگال، بسط خواص انتقالی به صورت یک سری توانی از چگالی عددی، مشابه معادله ویریال گازهای حقیقی می باشد. سری توانی که هدایت گرمایی را توصیف می کند به صورت رابطه (۱۴) نوشته می شود:

 $\bar{\lambda}(\rho, T) = \lambda_0(T)[1 + B_\lambda \rho + C_\lambda \rho^2 \ln \rho + \cdots]$ (۱۴) نظریه رینواتر - فرند کامل ترین نظریه برای محاسبه خواص انتقالی در چگالی های متوسط می باشد. مبنای محاسبات

²⁰ Lennard- Jones

¹⁹ Crude

به چگالی در سطح مقطع برخورد های دوتایی وارد می گردد. برخورد های سه تایی علاوه بر این، بر انتقال اندازه حرکت در یک سیال اثر می گذارد. سهم های دو مونومری و سه مونومری از پتانسیل لنارد – جونز و بدون استفاده از داده های تجربی محاسبه می شوند ولی سهم مونومر – دیمر از داده های تجربی ضرایب اول چگالی به دست می آیند.

سهم مونومر – مونومر ابتدا توسط اسنایدر ۲۱ و همکارانش با به کار بردن تصحیح معادله بولتزمن، ارائه شده توسط بوگولیوبوف^{۲۲} وگرین^{۳۲} برای پتانسیلهای دافعه بهدست آمد. رینواتر - فرند این جمله را برای پتانسیلهای حقیقی که نیروهای جاذبه را نیز در برداشتند یعنی پتانسیل لنارد - جونز محاسبه نمودند [۲۱–۱۷]. در این کار، انتگرال گیری فقط بر روی سهم برخوردهای دوتایی در فضای فاز دو - ذره ای انجام شد. تأثیر حالتهای مقید و شبه پایدار در $\mathbf{B}_{\lambda}^{(\mathrm{MD})^{*}}$ ظاهر می شود. تجزیه وتحلیل سهم برخوردهای سهتایی بر نتایج حاصل از مدل پتانسیل کرهٔ سخت مبتنی است که توسط انسكوگ معرفی شد. شكل دقيقتر اين تصحيح توسط هافمن^{۲۴} – کرتیس^{۲۵} بهدست آمد که یک تخمین منطقی را برای محاسبه این جمله در مورد پتانسیلهای واقعی ارائه می-کرد. هافمن – کرتیس، بنت^{۲۶} – کرتیس و رینواتر ـ فرند هر کدام این سهم را به صورت عددی محاسبه کردند [۲۵-۲۲]. محاسبه سهم مونومر - ديمر براي خواص انتقالي، بر پايه نظریهٔ جنبشی مخلوطهای گازی دوتایی رقیق صورت می-پذیرد. با فرض داشتن پتانسیل برهم کنش بین مونومرها و دیمرها و به کار گیری نظریه انسکوگ - چیمن برای مخلوطها، می توان این سهم را محاسبه نمود. به علت پیچیدگی برخوردهای واقعی مونومر – .، توسط استوگرین – هر شفیلدر ۲۷ تقريبی برای سادهتر کردن مسأله اعمال شد که براساس این تقريب، يتانسيل برهم كنش مونومر - ديمر از نظر رياضي شكل یکسانی با پتانسیلهای مونومر - مونومر دارد اما یارامترهای آن متفاوت است[۱۴].

²¹ Snider

ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی به برهمکنش های بین مولکولی و دمای کاهیده وابسته است. رینواتر – فرند با استفاده از پتانسیل لنارد–جونز، B_{λ}^{*} را تعیین کرد. همچنین نجفی و همکارانش با استفاده از پتانسیل های واقع بینانه عزیز در گازهای تک اتمی، برای B_{λ}^{*} معادله (۱۷) را در محدوده 2

 $B_{\lambda}^{*} = \sum_{i=0}^{n} a_{i} (T^{*})^{-i}$ (۱۷) معادله بالا را می توان برای تعیین ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی در گازهای چنداتمی نیز بکار برد [۲۶و۲۶]

بحث و نتيجه گيری

۱- بررسی پارامترهای پتانسیل برهمکنش بین مولکولی و اثرات درجات آزادی درونی در هدایت گرمایی بسیاری از خواص انتقالی مواد به پتانسیل بین مولکولی جفت ، وابسته هستند. بر اساس نظریه جنبشی و مکانیک آماری، می توان یک عبارت تئوری برای انرژی پتانسیل بین مولکولی جفت ارائه داد. برای استفاده از تابع پتانسیل بین مولکولی جفت در محاسبات، لازم است که یک مدل پتانسیل مشخص با پارامترهایی از قبیل $\frac{3}{k}$ و σ تعریف کرد. این پارامترها قابل تنظیم می باشند و می توان نتایج مربوط به محاسباتی که با چندین دسته از پارامترها انجام شده است را با داده های تجربی مقایسه کرد و پارامترهای بهینه را برای هریک از سردکننده ها به دست آورد.

در اینجا، برای هرکدام از سردکننده ها، به بررسی دو دسته از پارامترهای پتانسیل بین مولکولی پرداختیم و میزان دقت هر کدام از پارامترها را در محاسبه هدایت گرمایی در چگالی های پایین (1/mol ۵/۰ - ۰) سنجیدیم. سپس پارامترهای پتانسیل بهینه را برای محاسبه هدایت گرمایی در محدوده چگالی های متوسط (1/mol ۲ – ۰/۵) به کار بردیم. شایان ذکر است که چگالی 1/mol ۰/۰ در سردکننده های R123 و R142b

²² Bogolioubov

²³ Green

²⁴ Hoffman

²⁵ Curtiss

²⁶ Bennett

²⁷ Stogryn and Hirschfelder

Kg/m³ ۳۰/۰۲۵ است و چگالی Mol/l در این سردکننده ها در سیستم متریک به ترتیب معادل ۳۰۵/۸۶۲ ، ۲۰۰/۹۹ و ۲۰۰/۱۳۲ Kg/m³ می باشد. در جدول (۱) مقادیر پارامترهای پتانسیل برای هر سردکننده گزارش شده است. شایان ذکر است که پارامترهای پتانسیل مذکور با استفاده از روش های نیمه تجربی وارونگی داده های خواص انتقالی و نیز با استفاده از محاسبات شیمی کوانتومی و روش های آغازین^{۲۸} نظیر خوشه های جفت شده^{۲۹} (۲۸) برای سیالات موردنظر به دست آمده اند.

جدول۱-مقادیر پارامترهای پتانسیل بر همکنش بین مولکولی در سردکننده های R142b ،R123 و R152a

پارامتر	R123 [29,30]		R142b [31,32]		R152a [33,34]	
پتانسيل						
	دسته	دسته	دسته	دسته	دسته	دسته
	اول	دوم	اول	دوم	اول	دوم
$(K)\frac{\varepsilon}{k}$	886/1	220/1	۲۷۸/۲	۳۶۳	۳۵۴/۸	۳۳۴
σ(nm)	• /۵AY	٠/۵ <mark>٩٠٩</mark>	۰/۵۳۶	۰/۵۱۸	•/4811	•/4874

همانطور که گفته شد، نظریه چپمن – انسکوگ تنها سهم درجات آزادی انتقالی هدایت گرمایی سیالات رقیق را محاسبه می کند. در واقع برای محاسبه هدایت گرمایی سیالات سردکننده در محدوده چگالی های رقیق و متوسط، باید سهم درجات آزادی درونی را محاسبه و به سهم درجات آزادی انتقالی اضافه کنیم.

 λ_{int}° با استفاده از داده های تجربی موجود [۳۴–۲۹] در یک محدوده دمایی به دست می آید. سپس مقادیر محاسباتی λ_{int}° با استفاده از روش حداقل مربعات با یک مدل ریاضی مناسب در نرم افزار متلب برازش می شود و با مقایسه داده های محاسباتی با نتایج تجربی، پارامترهای بهینه مدل بدست می آید. بدین منظور روش گرادیان کاهشی ^{۳۰} برای کمینه سازی مجموع مربعات خطا، تعیین جهت کاهش خطا و تکرار

²⁸ ab-initio

فرایند تا جاییکه همگرایی حاصل شود، انجام شد و میزان نرخ یادگیری ^۵-۱۰x۵ در نظر گرفته شد. (۳۵). در جدول ۲ مقادیر پارامترهای بهینه سهم درجات آزادی درونی هدایت گرمایی برای هر سردکننده گزارش شده است.

جدول۲- مقادیر پارامترهای بهینه سهم درجات آزادی درونی هدایت گرمایی در سردکننده های R123 ه R1528 و R152a

پارامتر بھینہ	R123	R142b	R152a
λ_{int}°			
a_0	۹/ ^{۲-} ۱۰ _X ۳۵۸	٣/ ^{٢-} ١٠ _X ٧۶۴	٣/ ^{٢-} ١•x٢۶٣
a1	۲۲۳ _× ۰۱۰ _× ۳۲۷	-۶/ ^{۴-} ۱・ _X ۲۹	-۶/ ^{۴-} ۱۰ _X ۸۹۷
a_2	۶/ ^{۶-} ۱۰ _X ۸۴	۳/۶-۱۰×۹۸۵	۴/ ^{۶-} ۱۰ _X ۶۹۲
a ₃	۱/ ^{۸_} ۱۰ _X ۴۷۷	-1/ ^{&-} 1•x•80	- 1 / ^{^_} 1 • x7X 1
a_4	۱/ ^{۱۱_} ۱۰ _X ۱۷۹	1/ ¹¹⁻ 1•x•97	1/ ¹¹⁻ 1•x777

در نمودار ۱ میزان درصد انحراف هدایت گرمایی محاسباتی بر اساس بهترین پارامترهای پتانسیل نسبت به مقادیر تجربی برای هرکدام از سردکننده های R123، R142b و R152a نشان داده شده است.



نمودار ۱- درصد انحراف هدایت گرمایی محاسباتی با داده های تجربی [۳۴ – ۲۹] بر اساس دسته بهینه پارامترهای پتانسیل برهمکنش برای سردکننده های R123، R142b و R152a در محدوده دمایی (۳۵۰K – ۲۰۰) و محدوده چگالی های رقیق (mol/l)- - ۰)

نتایج محاسباتی نشان داد که مقدار انحراف مطلق میانگین^{۳۱} (AAD) به دست آمده برای هدایت گرمایی سردکننده

²⁹ Coupled cluster

³⁰ Gradient descent

³¹ Average absolute deviation

R123 بر اساس دسته اول و دوم پارامترهای پتانسیل به ترتیب برابر با ۲/۶۶٬۲ و ۲/۳۷٬۲ می باشد. مقادیر درصد انحراف طبق رابطه زیر تعریف می شود.

Deviation = $\frac{\lambda_{cal} - \lambda_{exp}}{\lambda_{exp}} \times 100$ (۱۸) ازآنجاییکه دسته دوم پارامترها دارای میانگین درصد انحراف کمتری است پس به عنوان مدل مطلوب برای محاسبه هدایت گرمایی سیال R123 در چگالی های پایین در نظر گرفته می شود. در سردکننده R142b نیز میزان AAD حاصل از دسته اول و دوم پارامترهای پتانسیل به ترتیب برابر با دسته بهینه در نظر گرفته می شود. مقادیر AAD در نیز میزان AAD در دسته بهینه در نظر گرفته می شود. مقادیر GAD در پتانسیل به ترتیب برابر با ٪۲۹۳/۰ و ٪۲۸۲/۰ می باشد و چون پتانسیل به ترتیب برابر با ٪۲۹۳/۰ و ٪۲۸۲/۰ می باشد و چون دسته دوم میزان AAD کمتری دارد به عنوان مدل بهینه انتخاب می شود.

علاوه بر این، آنالیز نمودار های انحراف و مقادیر انحراف مطلق میانگین همگی حاکی از دقت مناسب مقادیر محاسباتی و در محدوده ی نایقینی تجربی این خاصیت است.

۲-مدلسازی وابستگی مرتبه اول هدایت گرمایی سردکننده ها به چگالی

همانطور که گفته شد، با استفاده از نظریه رینواتر – فرند می توان هدایت گرمایی سیالات سردکننده R123، R142b و R152a را در محدوده نیمه چگال محاسبه کرد. در این نظریه میزان وابستگی هدایت گرمایی به چگالی، با عبارت ${}^{R}_{A}$ بیان می شود. ${}^{R}_{A}$ اولین مرتبه تصحیح روی وابستگی هدایت می شود. ${}^{R}_{A}$ اولین مرتبه تصحیح روی وابستگی هدایت مدایت گرمایی نسبت به چگالی است و به آن ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی کاهش یافته نیز می گویند. در این تحقیق با استفاده از روش حداقل مربعات برای دو مدل معادله میستگی ${}^{R}_{A}$ میزان ضرایب ${}^{R}_{a}$ ارائه شد. لازم به ذکر است که در معادله مذکور برای محاسبه ${}^{R}_{A}$ ارائه شد. لازم به ذکر است میت بهت بهینه سازی پارامترها مورد توجه قرار گرفت. در جدول (۳) ضرایب ${}^{R}_{A}$ معادله همبستگی بهینه ${}^{R}_{A}$ برای هر سردکننده گزارش شده است.

جدول ۳- مقادیر ضرایب معادله همبستگی بهینه ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی سردکننده های R152a، R142b و R152a

پارامتر	R123	R142b	R152a
B^*_λ بهينه			
a ₀	- ×/401 1.	- X/ T	-1 ×/491 1.
a ₁	۱×/۱۴۹ ۱۰ ^۳	۹×/۲۱۸ ۱۰ ^۱	4 ×/180 1.1
a ₂	-9 ×/417 1.1	-0 ×/911 1.'	-7 ×/878 1.1

در نمودارهای ۲ تا ۴، شکل کلی رفتار منحنی معادله همبستگی بهینه B_{λ}^{*} برحسب دمای کاهش یافته برای هرکدام از سردکننده ها نمایش داده شده است.



نمودار ۲- رفتار منحنی معادله همبستگی بهینه B_λ برحسب دمای کاهش یافته برای سردکننده R123



نمودار۳- رفتار منحنی معادله همبستگی بهینه B_Å برحسب دمای کاهش یافته برای سردکننده R142b



نمودار۴- رفتار منحنی معادله همبستگی بهینه B_λ برحسب دمای کاهش یافته برای سردکنندهR152a



نمودار ۵-درصد انحراف هدایت گرمایی محاسباتی از مقادیر تجربی [۳۴] - ۲۹] بر اساس معادله همبستگی بهینه ^{*}B_λ برای سردکننده های نیمه چگال R142b ،R123 و R152a در محدوده دمایی (۴۵۰K ـ ۳۵۰) و محدوده چگالی های متوسط (1/mol ۲ - ۰/۵)

نمودار ۵ میزان درصد انحراف هدایت گرمایی محاسباتی طبق معادله همبستگی بهینه B_λ نسبت به مقادیر تجربی بر حسب چگالی را نشان می دهند.

نتایج محاسباتی نشان داد که که مقادیر AAD به دست آمده برای هدایت گرمایی سردکننده های نیمه چگال مذکور همگی از دقت مناسب و در محدوده نایقینی تجربی است. مقدار انحراف مطلق میانگین برای مقادیر هدایت گرمایی درسردکننده R123 در محدوده نیمه چگال بر اساس معادله

مقادیر AAD در سردکننده R152a نیز براساس معادله مقادیر AAD در سردکننده معادل برابر با N/N، و همبستگی نوع اول میزان N/N، می باشد و چون معادله همبستگی نوع اول میزان AAD کمتری دارد به عنوان مدل بهینه انتخاب می شود. **نتیجه گیری**

در این کار تحقیقاتی هدف اصلی ما ، محاسبه هدایت گرمایی سیالات سردکننده R142b، R123 و R152a در محدوده چگالی های پایین و متوسط با استفاده از فرمولبندی یا نظریه های مبتنی بر ترمودینامیک آماری است. یک مدل نظری مناسب برای محاسبه انتگرال های برخورد، ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی بر اساس نظریه چپمن – انسکوگ و رینواتر – فرند ارائه می شود به طوری که دقت مدل های نظری پیشنهادی در محدوده ی نایقینی در اندازه گیری های تجربی می باشد.

در ابتدا طبق نظریه چپمن – انسکوگ و با استفاده از دو دسته پارامترهای پتانسیل ، سهم انتقالی و درونی هدایت گرمایی محاسبه و با داده های تجربی در دسترس مقایسه شد. در این مرحله، عبارات همبستگی مناسب برای محاسبه سهم درونی هدایت گرمایی به دست آمد. مقایسه ی نتایج با داده های تجربی نشان داد که برای هریک از سردکننده ها، کدام دسته از پارامترهای پتانسیل بیشترین تطابق را با داده های تجربی دارد و به عنوان مدل بهینه برای محاسبه هدایت گرمایی این سیالات در محدوده چگالی های پایین معرفی گردید.

در گام بعد، با استفاده از نظریه رینواتر - فرند و پارامترهای بهینه حاصل از محاسبات چگالی های پایین و متوسط، دو [7] Ghatee M H., Papari M M., Boushehri A., Direct Calculation of CH4–He Interaction Potential from the Extended Principle of Corresponding States, *Bulletin of the Chemical Society of Japan.* **1997**, 70(11), 2643-2646.

[8] Haghighi B., Fathabadi M., Papari M M., Calculation of the transport properties of CO– noble gases mixtures at low density by the semiempirical inversion method, *Fluid phase equilibria*. **2002**, 203(1-2), 205-225.

[9] Nikmanesh S., Moghadasi J., Papari M M., Calculation of transport properties of CF4+ noble gas mixtures, *Chinese Journal of Chemical Engineering*. **2009**, 17(5), 814-821.

[10] Moghadasi J., Mohammad-Aghaie D., Papari M M., Predicting gas transport coefficients of alternative refrigerant mixtures, *Industrial & Engineering Chemistry Research.* **2006**, 45(26), 9211–9223.

[11] Nguyen Q., Beni M H., Parsian A., Malekahmadi O., Karimipour A., Discrete ordinates thermal radiation with mixed convection to involve nanoparticles absorption, scattering and dispersion along radiation beams through the nanofluid, *Journal of Thermal Analysis and Calorimetry*. **2021**, *143*(3), 2801-2824.

[12] Yang S., Tian J., Jiang H., Corresponding state principle based correlation for the thermal conductivity of saturated refrigerants liquids from Ttr to 0.90 Tc, *Fluid Phase Equilibria*. **2020**, 509, 112459-112465.

[13] Hosseinnejad T., Behnejad H., Viscosity and thermal conductivity of some refrigerants at moderate and high densities on the basis of Rainwater–Friend theory and the corresponding states principle, *Fluid Phase Equilibria*. **2008**, 263(1), 85–95.

[14] Hirschfelder J O., *Intermolecular forces* (Vol. 24), John Wiley & Sons. **2009**.

[15] O'hara H., Smith F J., Transport collision integrals for a dilute gas, *Computer Physics Communications*. **1971**, 2(1), 47–54.

[16] Bzowski J., Kestin J., Mason E A., Uribe F J., Equilibrium and transport properties of gas mixtures at low density: Eleven polyatomic gases and five noble gases, *Journal of Physical and*

نوع معادله همبستگی برای ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی کاهش یافته ارائه شد. دقت این معادلات نیز از طریق مقایسه با داده های تجربی ارزیابی گردید. تحلیل انحراف نتایج محاسباتی برای ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی با داده های تجربی، منجر به ارائه مدل نظری مناسب برای این کمیت در هر یک از سیالات سرد کننده گردید. در مرحله نهایی، مدل ریاضی همبستگی ضریب دوم ویریال هدایت گرمایی را برای هر یک از سردکننده ها به کار برده و هدایت گرمایی این سیالات را در محدوده چگالی های متوسط محاسبه و با داده های تجربی مورد ارزیابی و مقایسه قرار دادیم. قدردانی و تشکر

نویسندگان این پژوهش ازدانشگاه الزهرا (س) جهت امکانات و تجهیزاتی که برای انجام این پروژه ارایه داده است، کمال قدردانی را دارد.

منابع

[1] Mohanraj M., Jayaraj S., Muraleedharan C., Environment friendly alternatives to halogenated refrigerants—A review, *International Journal of Greenhouse Gas Control.* **2009**, 3(1), 108–119.

[2] Sekhar S J., Lal D M., HFC134a/HC600a/HC290 mixture a retrofit for CFC12 systems, *International Journal of Refrigeration.* **2005**, 28(5), 735–743.

[3] Wongwises S., Chimres N., Experimental study of hydrocarbon mixtures to replace HFC-134a in a domestic refrigerator, *Energy Conversion and Management*. **2005**, 46(1), 85–100.

[۴] موسوی نائینیان، س.م. مواد سرمازا و وضعیت مبردها در
 قرن بیست ویکم، نشریه انرژی ایران، جلد۹ (شماره ۲۳)،
 ۲۳۸۴، ۵۴–۵۴.

[5] Maitland G C., Mason E A., Viehland L A., Wakeham W A., A justification of methods for the inversion of gas transport coefficients, *Molecular Physics*. **1978**, 6(3), 797–816.

[6] Maitland G., Rigby M., Smith E., Wakeham W., Henderson D., Intermolecular forces: their origin and determination, *Clarendon Press*, *Oxford*. **1981**.

artificial neural network, *Frontiers in chemistry*. **2017**, 5, 99-107.

[28] Hellmann R., Jäger B., and Bich E., State-ofthe-art ab initio potential energy curve for the xenon atom pair and related spectroscopic and thermophysical properties, *J. Chem. Phys.* **2017**, 147, 034304.

[29] Tsvetkov O B., Laptev Y A., Asambaev A G., Thermal conductivity of refrigerants R123, R134a, and R125 at low temperatures, *International Journal of Thermophysics*. **1994**, 15(2), 203–214.

[30] Mahbubul I M., Saidur R., Amalina M A., Investigation of viscosity of R123-TiO2 nanorefrigerant, *Proceedings of Regional Tribology Conference 2011: RTC.* **2011**, 1.

[31] Saleh B., Wendland M., Screening of pure fluids as alternative refrigerants, *International Journal of Refrigeration*. **2006**, 29(2), 260–269.

[32] Kim S H., Kim D S., Kim M S., Ro S T., The thermal conductivity of R22, R142b, R152a, and their mixtures in the liquid state, *International Journal of Thermophysics*. **1993**, 14(4), 937–950.
[33] Vega C., Saager B., Fischer J., Molecular dynamics studies for the new refrigerant R152a with simple model potentials, *Molecular Physics*. **1989**, 68(5), 1079–1093.

[34] Krauss R., Weiss V C., Edison T A., Sengers J V, Stephan K., Transport properties of 1, 1-difluoroethane (R152a), *International Journal of Thermophysics*. **1996**, 17(4), 731–757.

[35] Yan X. and Gang Su X., *Linear Regression Analysis: Theory and Computing*, World Scientific Publishing Co., Inc., **2009**. *Chemical Reference Data.* **1990**, 19(5), 1179–1232.

[17] Snider R F., Curtiss C F., Kinetic theory of moderately dense gases, *The Physics of Fluids*. **1958**, 1(2), 122–138.

[18] Snider R F., McCourt F R., Kinetic Theory of Moderately Dense Gases: Inverse Power Potentials, *The Physics of Fluids*. **1963**, 6(7), 1020–1025.

[19] Snider R F., Curtiss C F., Kinetic Theory of Moderately Dense Gases: Rigid Sphere Limit, *The Physics of Fluids*. **1960**, 3(6), 903–904.

[20] Bogoliubov N N., Problems of Dynamical Theory in Statistical Physics , *J. Phys.(USSR)*. **1946**, 10, 256-261.

[21] Herrmann S., Vogel E., Viscosity and Density of Normal Butane Simultaneously Measured at Temperatures from (298 to 448) K and at Pressures up to 30 MPa Incorporating the Near-Critical Region., *Journal of Chemical & Engineering Data*. **2015**, 60(12), 3703-3720.

[22] Abbaspour M., Transport, thermodynamic, and structural properties of fluid ammonia using a new intermolecular potential: The inversion method and molecular dynamics simulation, *Chemical Physics*. **2011**, 389(1-3), 121-127.

[23] Waldrop J M., Song B., Patkowski K., Wang X., Accurate ab initio potential for the krypton dimer and transport properties of the low-density krypton gas, *The Journal of chemical physics*. **2015**, 142(20), 204307-204313.

[24] Bastea S., Transport properties of dense fluid argon, *Physical Review E*. **2003**, 68(3), 031204-031211.

[25] Teske V., Buttig D., Vogel E., The viscosity of triethylamine vapor at low densities and in the saturated vapor phase, *Fluid Phase Equilibria*.**2010**, 293(2), 190-195.

[26] Najafi B., Araghi R., Rainwater J C., Alavi S., Snider R F., Prediction of the thermal conductivity of gases based on the Rainwater– Friend theory and a new corresponding states function, *Physica A: Statistical Mechanics and Its Applications.* **2000**, 275(1–2), 48–69.

[27] Ghaderi F., Ghaderi A H., Ghaderi N., Najafi B., Prediction of the thermal conductivity of refrigerants by computational methods and