

**ВАЗ ОРАТИ МАОРИФ ВА ИЛМИ ЧУМҲУРИИ ТОЧИКИСТОН  
ДОНИШГОҲИ ДАВЛАТИИ ОМӯЗГории ТОЧИКИСТОН  
ба номи С Айнӣ**

*Бо ҳуқуқи дас тавис*

**РУД 536.24(575.3)**

**РАҶАБОВА Дилафруз Шҳзодовна**

**ТАҲСИРИ НАНОНАЙЧАҲОИ КАРБОНӢ БА ТАҒӢИРЁБИИ ГАР МИГУЗАРОНӢ ВА  
ҲАРОРАТГУЗАРОНИИ ЭФИРИ ДИЭТИЛИ МӨЕъ БО НАЗАРДОШГИ СОҲАҲОИ  
БӮХРОНӢ ВА БАҶДИ БӮХРОНӢ**

**Авторе ферати**

рисола барои дарёғти дарҷаи илмии номвади илмҳои техникӣ аз рӯи ихтисоси  
01.04.14 - Физикаи гармо ва назарияи техникаи гармо

Рисола дар кафедраи “Физикаи уму мӣ”- и Донишгоҳи давлатии омӯзгории Тоҷикистон ба номи С Айнӣ иҷро карда шудааст.

**Роҳбари илмӣ:**

Сафаров Мӯҳаммадали Мӯҳаммадиевич - Арбоби илм ва техникаи Тоҷикистон, академики байналмилла-лии муҳандиси (АБМ), академики Академияи муҳандисӣ (АМ ҶП, доктори илмҳои техники, профессор

**Муқарризони расмӣ:**

Шарифов Абдулумин – дотсент, номзади илмҳои техникӣ, Мудири Шӯбай Энергетикаи гидрогени Институти химияви ба номи В.И. Никитини Академияи Миллии Ҷумҳурии Тоҷикистон;

Гафоров Сатор - дотсенти кафедраи физикии уму мӣ ва назариявии Донишгоҳи давлатии Кӯлоб ба номи А.Рӯдакӣ;

**Муассисаи пе шбар:**

Ҳимояи диссертатсия рӯзи “15” Апрели соли 2024, соати 14<sup>00</sup> дар ҷаласаи Шурои диссертационии 6D КОА-041 назди Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи асад. МС Осими, хиёбони академикҳо Раҷабовҳо 10а баргузор мегардад, e-mail: [ds6d\\_koa\\_041@yandex.ru](mailto:ds6d_koa_041@yandex.ru)

Бо матни пурраи диссертатсия метавонед дар қитобхонаи илмӣ ва сомонаи интернетии Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи асад. МС Осими <http://ttutj.tj> шинос шавед

Авторефрат санаи «\_\_\_\_\_» \_\_\_\_\_соли 2024 ирсол шудааст.

**Котиби илми**

шурои диссертационӣ 6D КОА-041,

номзади илмҳои техникӣ, дотсент



Тагоев С.А

## ТАВСИФҲОИ УМУМИИ РИСОЛА

**Мубрамияти мавзӯъ** Омӯзиши хосиятҳои физикӣ-химиявӣ, гармофизикӣ (зичӣ, гармиғунҷои ўзгарони ва ҳароратгузаронӣ), характеристикаҳои термодинамикӣ ва кинетикии моддаҳо таърихи тӯлонӣ доранд. Аммо дар солҳои охир ин тадқиқотҳо характери сифатан нав пайдо кардаанд.

Яке аз роҳҳои дурнамои самараноки равандҳои гармидихӣ баланд бардоштани гармиғузаронӣ ва ҳароратгузаронии моеъҳо гармибараанд (моеъ) бо роҳи ба он илова кардани заррачаҳои саҳти гармиғузаронии баланддо шта мебошад. Тадқиқотҳои сершумор нишон доданд, ки истифодаи заррачаҳои микрон ва наноандоза метавонанд на ба самаранокӣ, балки баръакс, ба кам шудани гармиғузаронӣ аз ҳисоби кам кардани турбулентатсияи фазаи дисперси оварда мөрасонад (Pakhotov, 2007).

Дар айни замон, гурӯҳҳои сершумори тадқиқотӣ дар кишварҳо, аз монанди ИМА, Корея, Чин, Ҷопон, Англия ва ғайра хосиятҳои наномоеъҳоро фаъолона мөомӯзанд ва шумо-рай на прияҳо дар бораи наномоеъҳо, маҳсусан дар даҳсолаи охир, ба таври экспоненциалӣ афзоишёғаст (Choi, 2009).

Аз чумла, монографияҳо (Das, 2007) ва як қатор мақолаҳои тафсирӣ ба табъ расидаанд, ки доираи васеи масъалаҳоро аз хосиятҳои маҳаллии наномоеъҳо то имкониятҳои татбиқи амалии онҳоро фаро мегиранд (Das, 2007, Wang, Mijumdar, 2007, Yu, 2007, Choi, 2008, 2009, Wang, Wei, 2009, Chandrasekar, 2009, Rudyak, 2000 ва ғайра) саволе ба миён мөояд, ки тадқиқотчиён ба қадом хосиятҳои наномоеъҳо барои пурзӯр кардани гармиинтиқолдиҳӣ умед мебанданд? Мълум аст, ки ин пешаз ҳама гармиғузаронии баланди нанозаррачаҳо вобаста мебошад.

Рисола ба омӯзиши гармиғузаронӣ ва ҳароратгузаронии эфири диэтил ҳам дар намуди тоза ва ҳам бо миқдори муайянӣ нанонайчаҳои карбони (ННЯҚ) ва (ННБҚ) (0,1-0,5) % дар ҳудуди ҳароратҳои (293-673) К аз чумла дар ҳудудҳои бӯҳронӣ ва баъди бӯҳронии параметрҳои ҳолат баҳшида шудааст.

Омӯхтани объектҳои гармофизикии тадқиқотӣ бо плани координатионии корҳои муҳимгарини тадқиқотӣ оид ба проблемаи комплексии «Физикаи гармӣ»-и Академияи миллии фанҳои Тоҷикистон доҳил карда шудааст.

**Объектҳои тадқиқотӣ:** Эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонии (ННЯҚ) ва (ННБҚ) (НЯҚ) ва (НБҚ).

**Мақсади рисолаи илмӣ:** таҳия ва соҳтани дастгоҳҳои таҷрибавӣ барои чен кардани гармиғузаронӣ ва ҳароратгузаронии системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ (НЯҚ ва НБҚ) (то 0,5 %) дар ҳудуди ҳароратҳои (293-673) К ба назардошти ҳудудҳои бӯҳронӣ ва баъди бӯҳронии параметрҳои ҳолат

**Вазифаҳои тадқиқот:**

1. Такими дастгоҳҳои таҷрибавӣ барои чен кардани гармиғузаронӣ ҳароратгузаронии маҳлӯлҳо дар бузургиҳои гуногуни параметрҳои ҳолат, бо назарошти ҳудудҳои бӯҳронӣ ва баъди бӯҳронӣ;
2. Ба даст овардани маълумотҳои таҷрибавии гармиғузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидии системаҳои эфири диэтил дар ҳудуди ҳароратҳои (293-673) К ва фишори критикиии (3,68) МПа;
3. Вобаста намудани гармиғузаронӣ ва ҳароратгузаронии эфири диэтили тозаи тадқиқотӣ ва маҳлӯлҳои коллоидии он аз ҳарорат, фишор ва концентратсияи массавии нанонайчаҳои карбонӣ (то 0,5 % ННЯҚ ва ННБҚ);
4. Ба даст овардани вобастагиҳои аппроксиматсионӣ, ки алоқамандии гармиғузаронӣ ва ҳароратгузаронии намунаҳои тадқиқотиро бо ҳарорат, фишор ва хусусиятҳои маҳсуси соҳтори маҳлӯлҳои коллоидии тадқиқотиро муқарар менаёянд. Гатенти ҶТ №ТJ 274-10.2010 ва №ТJ 275-10.2010
5. Омӯзиши равандҳои гармиинтиқолдиҳӣ дар маҳлӯлҳои коллоидӣ (эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонии ННЯҚ ва ННБҚ).

## **На вгониҳои илмии рисола инҳо мебо шанд:**

1. Дастроҳои таҷрибавӣ барои тадқиқи гармигузаронӣ (бо усули ноқили тафсон Патенти Ҷумҳурии Тоҷикистон №923, 2017.-5с) ва бикалориметри силиндрӣ – автоматикунонида шуда, зарфи фишроваранда) ва ҳароратгузаронӣ (усули ақалориметрӣ) такмил дода шуданд. Ҳангоми ҷамъоварӣ ва васли дастроҳои хусусиятҳои конкретии маҳлӯлҳо ба назар гириға шуданд, ки барои онҳо талаботҳои нави конструксионӣ ва методӣ талаб карда шуд.
2. Мълумотҳои таҷрибавӣ оид ба гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии компонентҳои тозаи эфири диэтил бо иловай нанонайчаҳои карбонӣ (то 0,5% НЯК ва НБК) дар ҳудуди ҳароратҳои (203-73) К ва фишори (3,68) МПа, бо назардошти ҳудудҳои бӯхронӣ ва баъди бӯхронии параметрҳои ҳолат ба даст оварда шудааст.
3. Вобастагиҳои аппроксиматсионӣ барои ҳисоб намудани гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидӣ ба даст варда шуд. Аз рӯи натиҷаҳои маълумотҳои таҷрибавӣ ва вобастагиҳои аппроксиматсионӣ ҳисобкуниҳои ҳароратӣ гузаронида шудааст.
4. Ҷадвалҳои маълумотҳои таҷриба оил ба гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронӣ маҳлӯлҳои коллоидии тадқиқотӣ дар ҳудудҳои бӯхронӣ ва баъди бӯхронӣ тартиб дода шуд;
5. Усулҳои ҳисобкунигармигузаронӣ ва ҳароратгузаронӣ барои маҳлӯлҳои тадқиқотӣ таҳия карда шудааст.

## **Ба ҳимоя пешниҳод карда мешавад:**

1. Вариантҳои нави дастроҳои таҷрибавӣ ва имкониятҳои асосноккарда шудаи татбиқи онҳо барои тадқиқи гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидии тадқиқотӣ дар ҳудудҳои бӯхронӣ ва баъди бӯхронии параметрҳои ҳолат.
2. Маҷмӯи автоматикуннида шудаи гармофизикӣ, ки бо ёрии он гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳо дар параметрҳои васеъи ҳолат чен карда мешаванд.
3. Маълумотҳои таҷрибавӣ оид ба гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳо (эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ) дар ҳудуди ҳароратҳои (293-673) К ва фишори бӯхронии (3,68) МПа.
4. Усулҳои ҳисобкунигармигузаронии маҳлӯлҳои коллоидӣ дар асоси эфири диэтили моеъ ва таҳлили раванди интиқоли гармӣ дар объектҳои тадқиқотӣ.
5. Вобастагиҳои аппроксиматсионӣ барои ҳисобкунигармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидии тадқиқотӣ дар ҳудудҳои васеъи ҳарорати критикӣ ва фишори критикӣ

## **Аҳамияти назариявӣ ва амалии рисола:**

1. Ҷадвалҳои муҳаррихи хосиятҳои гармифизикии маводҳои аз ҷиҳати техникӣ муҳим (дар асоси эфири диэтил) дар ҳудуди васеъи ҳарорат (293-673) ва фишори (3,68) МПа тартиб дода шуд, ки ташкилотҳои лоиҳака шӣ метавонанд дар равандҳои гуногуни технологӣ истифодаа баранд.
2. Натиҷаҳои тадқиқи гармигузаронӣ ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидии эфири диэтил дар Институти саноати Вазорати саноат ва технологияи нави Ҷумҳурии Тоҷикистон дар ҳисобкуниҳои амсиласозии реакторҳои химиявӣ ва равандҳои технологӣ татбиқи худро ёғта, инчунин маълумотҳои таҷрибавии ба даст омада ба сифати маълумотномаҳо истифода мешаванд.
3. Дастроҳои таҷрибавии таҳия шуда метавонанд дар муайянкунии босуръати гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маводҳои технологӣ дар озмоишиҳои гуногун истифода шаванд.
4. Таҷхизоти барои чен кардани гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидӣ дар озмоишиҳои таълимӣ ва илмии кафедраи Техника ва энергетикии гармои Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи акад МС Осимиӣ, инчунин дар кафедраи Физикаи умумии Донишгоҳи давлатии омӯзгории Тоҷикистон ба номи С. Айнӣ хизмат меқунанд. Бо ин таҷхизотҳо аспирантҳо, магистрантҳо ва омӯзгорон ҳангоми иҷрои рисолаҳои илмӣ, корҳои озмоишиӣ, курсӣ ва дипломӣ метавонанд истифода баранд.

5. Санади татбиқ аз Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи акад МС Осимиё ва Донишгоҳи давлатии омӯзгории Тоҷикистон ба номи Сайдинӣ гирифта шудааст (санади татбиқ пешниҳод карда мешавад).

**Дараҷаи эътиимоднокӣ ва санҷиши натиҷаҳо. Эътиимоднокии натиҷаҳои тадқиқот бо инҳо таъмин карда мешавад:**

- ✓ бо истифода аз дастгоҳҳои санҷида шуда ва озмои шудаи натиҷаҳо бо тақрор шавандагии баланди натиҷаҳои таҷриба;
- ✓ мувоғиқатии натиҷаҳои ҳозира бо маълумотҳои намоёне, ки дар натиҷаи тадқиқи новобастай дигар усуљҳои таҳлили физикӣ-химиявӣ ба даст омада;
- ✓ таъминоти пурраи мётрологии дастгоҳҳои ҷенкунанда; истифодаи дурустӣ назарияи андозагирӣ ва назарияи ҳатогиҳо; бо истифода аз асбобҳо ва дастгоҳҳои стандартии санҷида шуда; тақрор шавандагии натиҷаҳои ба даст омада; мувоғиқати қаноатбахш байни натиҷаҳои ҳисоб шудаи гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронӣ, гармиғунҷои що коэффициенти адсорбсия, коэффициенти массадиҳӣ ва зичи ҳисобкуниҳои аддии суръати ағдиши нанозаррачаҳо ва муайян кардани андозаҳои онҳо, аз ҷумла диаметри нанозаррачаҳо бо маълумотҳои таҷрибавӣ;
- ✓ модели дурустӣ математикии равандҳои физикӣ ва дастгоҳи математикии сабит шуда барои ҳалли аддии мудилаҳои дифференсиалии гармӣ-ва массаинтиқолдиҳии модели Максвел (гармигузаронӣ), Дулнев (гармигузаронӣ), Ленард - Фонс (гармиғузаронӣ), Тейта (зичӣ), мудилаи Медов - Ахундов (зичӣ) (амсиласозии компютерӣ);

**Татбиқи натиҷаҳои рисола.** Натиҷаҳои тадқиқот барои истифода қабул карда шуданд; дар Институти тадқиқоти-илмии саноатии Вазорати саноат ва технологияҳои нави Ҷумҳурии Тоҷикистон ва дар раванди таълим дар Донишгоҳи давлатии омӯзгории Тоҷикистон ба номи Садриддин Айнӣ, Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи академик МС Осимиё барои ихтисоси «Энергетикаи гармӣ» (санад оид ба натиҷаҳои татбиқ пешниҳод мешавад).

**Саҳми шаҳсии муаллиф инҳо мебошад:** гузоштани мақсад, интиҳоби усуљҳо ва коркарди алгоритмҳои ҳалли масъалаҳои дар рағғи кор ба миён омада, коркард ва таҳлили натиҷаҳои ба даст оварда шуда, таҳияи хулосаҳои асосии рисола, интиҳоби воситаҳо ва усуљҳои ноил шудан ба мақсади кор, таҳлили натиҷаҳои тадқиқот, ҷамъбасти хулосаҳои таҳия шуда, навишган ва на при мақолаҳо ва фишурдаи мақолаҳо.

Ҳамаи натиҷаҳои рисола аз ҷониби муаллиф шаҳсан таҳти роҳбарии роҳбари илмӣ ба даст оварда шудааст.

**Усуљҳои асосии тадқиқоти илмӣ.** Ҳангоми иҷрои рисода барои ба даст овардани маълумотҳо усули бикалориметри силиндрӣ, усули ноқили тағсон (гармигузаронӣ) ва акалориметрӣ (ҳароратгузаронӣ), гармкуни мунтазами ҷинси якум гармкуни монотонӣ ва калориметри сабткунанда (гармиғунҷои що) ва усули барка шкуни гидростатикӣ (дастгоҳи К.Д. Гусейнов ва шоғирдони ў), назарияи монандӣ, бастаи барномаҳои Сигмаплот, Exsele ва гайраҳо истифода бурда шудааст. Усули ҳосил намуданчи ҷараёни гарми ва электрикӣ (Патент РТ №۹۱۹), усули монандии термодинамикӣ, қонуни мувоғиқоварии ҳолат пешниҳод карда шуд.

### **Баррасии натиҷаҳои рисола.**

Натиҷаҳои асосии рисола дар конференсияҳои мазкур гузориш ва мӯҳокима карда шуданд;

4 International computer simulation Conference (2017); 1-ум конференсияи байналмиллалии илмӣ-амалии “Технологияҳои иттилоотӣ дар назорат ва моделсозии системаҳои меҳнатроника” (ИГУММС-2017); Конференсияи байналмиллалии илмӣ-амалии «Истиқлолият асоси рӯиҳои соҳаи энергетикии қиисвар вилояти Ҳатлон, шаҳри Боҳтар, Ҷумҳурии Тоҷикистон ба рӯзи энергетикҳо бахшида мешавад 22-23 декабр (2017); Конференсияи байналмиллалии «Масъалаҳои актуалии физикии мӯносир» ба 80-солагии хотираи Арбоби илм ва техникаи Тоҷикистон, доктори илмҳои физика-математика профессор Назриев Б.Н бахшида мешавад, Ҷуанбе, (2018); Конференсияи Ҷумҳуриявии илмӣ-амалии “Техника ва технология: масъалаҳои асосӣ, дастворӣ ва инноватсия”, Ҷуанбе, 16 мая (2018); 20<sup>th</sup> Symposium

*on Thermo- physical Properties, in Boulder, Colorado, June 24-29, (2018); XV Joint European Thermodynamic Conference. Barselone 21<sup>h</sup>-24<sup>h</sup> May (2019); Конференсияи Ҷумҳурияи илмӣ-назариявӣ дар мавзӯи «Асосҳои инкишоф ва пешомадҳои илми химия дар Ҷумҳурии Тоҷикистон», ба 60-солагии факултети химия ва хотираи ӯзбек, профессор, академики АМИ ҶТ Ҳұмонов Ишанқул Усманович баҳшида мешавад (12-14 септембр 2020); Конференсияи байналмиллалии илмӣ-амалии “Энергетикаи Тоҷикистон. Проблемаҳои сарфаи энергия, самаранокии энергия ва истифодаи манбаъҳои баркарор шаванди энергия” ба 30-солагии истиколияти ҟ, 90-солагии ДЭМ ва 100-солагии нақшии ГОЭЛРО баҳшида мешавад. Филиали ДЭМдар ш.Душанбе - (2021);*

**Интишрот.** Ҷир ба мавзӯи рисола 23 мақола, аз ҷумла 6 мақола дар мачаллаҳо, ки ба рӯйхати Комиссияҳои олии аттестацисиони Вазорати маориф ва илми Ҷумҳурии Тоҷикистон доҳиланд, панҷ патенти хурди Ҷумҳурии Тоҷикистон ва 13 фишурдаи мақолаҳо, ки дар маводҳои конференсияҳои илмӣ-техникии байналмиллалий ва умумирассиягӣ ба табъ расидаанд.

**Соҳтор ва ҳаҷми рисола.** Рисола аз сарсухаң, чор боб, хулосаҳо, рӯйхати адабиётҳои истифода шуда ва замима иборат мебошад. Кор дар ҳаҷми 161 саҳифаи матни компютерӣ нашр шудааст. Вай аз 49 расм, 30 ҷадвал ва 136 номгӯи адабиёти истифода шуда ва замима (18 саҳифа) иборат мебошад.

## МУНДАРИЧАИ АСОСИИ КОР

**Дар боби яқум** тавсифҳои асосии объектҳои тадқиқотӣ (эфири диэтил ва нанопуркунадаҳо) ва шарҳи адабиётҳо оварда шудааст.

**Дар боби дӯlam** тавсифҳои тарҳи дастгоҳҳои таҷрибавӣ барои тадқиқи гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидӣ дар асоси эифри диэтили моеъ дар консент-ратсияҳои гногуни нанонайҷҳои карбонӣ (НЯР) ва (НБК) дар параметрҳои гуногуни параметрҳои ҳолат бо назардошти речроҳои бӯҳронӣ ва баъди бӯҳронӣ, инчунин баҳодиҳии хатогиҳои маълумотҳои таҷрибавӣ тавсиф дода шудааст. Ҷар боби мазкур инчуни тарҳ ва тавсифи маҷмӯи автоматиқунонида шудаи гармоғизикӣ, ки барои ҷен кардани гарми-гузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидии тадқиқотӣ бо назардошти худудҳои бӯҳронӣ ва баъди бӯҳронии параметрҳои ҳолат истифода мешавад, оварда шудааст.

**Боби сеюм** ба даст овардани маълумотҳои таҷriбavӣ оид ба гармiguzarонӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидии дар асоси эфири диэтил ҳам дар намуди тоза ва ҳам бо иловай консентратсияҳои гуногуни нанонайҷаҳои карбонӣ дар худудҳои васеъи ҳарорат ва фишор бо назардошти худудҳои бӯҳronӣ ва баъди bӯҳronии параметрҳои ҳолат баҳшида шудааст.

**Дар боби чорум** таҳлил ва коркарди маълумотҳои таҷriбavӣ оид ба гарmiguzarонӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯlҳoи kolloidiyи tадқiқotӣ vobasta az ҳarorati kritikӣ va fишori kritikӣ ovarda shudaast. Jar zamima ҷadvalҳoи muғassali muқoisavii гарmiguzarонӣ ва ҳaroratguzaronii эфири диэтил ovarda shudaast, ki az rӯi vobastagiҳoи taҳminii peshnixodkardaи muallif ҳam dar шакli tозa va ҳam bo konsektatcijaҳoи гунogуни nанонайҷaҳoи karboni (НЯР ва НБК) vobasta ba ҳarorat va fишор bo maъlumoti taҷriбavӣ ovarda shudaast. Mъlumotҳoи ibtidoi барои баҳodиҳии miқdorii хatogiҳi chenkuни гарmiguzarонӣ ва ҳaroratguzaronii obъektҳoи tадқiқotӣ ovarda shudaast.

**Дар замима** санадҳои иҷроия оид ба тадқиқи хосиятҳои гармоғизикии ҷисми корӣ дар ҳудуди васеи тағирёбии параметрҳои ҳолат, аз ҷумла дар ҳудуди бӯҳronӣ ва баъди bӯҳronии параметрҳои ҳолат, инчунин ҷadvalҳoи xisobkunii хatogiҳoи vobastagiҳoи approximatsionii ovarda shudaast.

**Рисола дар Дони ҷоҳи давлатии омӯзгории Тоҷикистон ба номи Садриддин Айнӣ иҷро карда шудааст**

Барои ноил шудан ба ҳадафи кори мазкур мо вазифа гузоштем, ки равандҳои гармоғизикии маҳlӯlҳo bo nanoilovaҳo ва taҳlliли равандҳoи taҷriбavӣ va xisobkunii tадқiқ karда

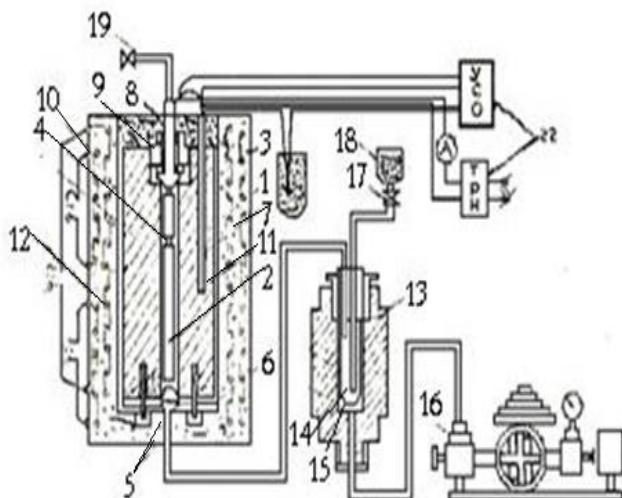
шаванд. Объектҳои тадқиқотӣ махлулҳои суспензия ва коллоидии системаи нанонайчаҳои карбони ва эфири диэтил мебошад. Ба сифати нанопуркунандаҳо НЯК ва НБК дар ҳолати аморфӣ истифода шудааст.

Чис мҳои кории зерин дидар баромада шуд:

- Эфири диэтил (аз ҷиҳати химиявӣ тоза)
- Эфири диэтил + НЯК (протсентҳои гуногуни нанохока);
- Эфири диэтил + НЯК (протсентҳои гуногуни нанохока).

### **Дастгоҳи тачрибавӣ барои чен кардани гармгузаронии моеъҳо ва маҳлӯлҳо дар фишор ва ҳароратҳои гуногун**

Дастгоҳи тачрибавӣ бо усули бикалориметри силиндрикии речай гармии мунтазами ҷинси якум барои тадқиқи гармгузаронии маҳлӯлҳо вобаста аз ҳарорат ва фишор дар расми 1 нишон дода шудааст.

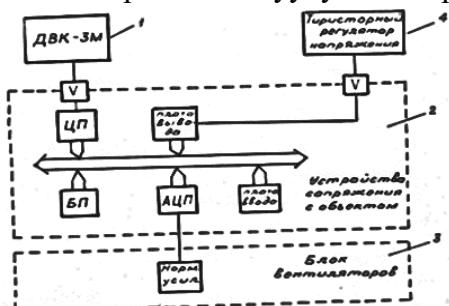


**Расми 1** – тарҳи дастгоҳи тачрибавӣ барои чен кардани гармгузаронии маҳлӯлҳо вобаста аз ҳарорат ва фишор: 1 – силиндр беруна; 2 – силиндр ченкунанда; 3 – силиндр ҷубронкунанда; 4 – найчай пайвасткунанда; 5 – конуси поёни; 6 – фланетс; 7, 11 – термопараҳо; 8 – конуси ҷафкунандаи сараки поёни; 9 – гайка; 10, 12 – печи барқӣ; 13 – зарфи фишорваранд; 14 – ҳалтаҷаи полиэтиленӣ; 15 – глицерин; 16 – манометри борупор шендори на муди МП-2500; 17, 19 – чумакҳо; 18 – истакон

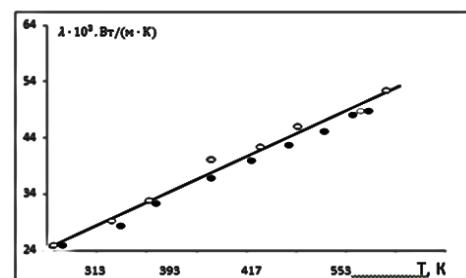
Маҷмӯи гармофизикии автоматикунонида шудаи таҳиякардаи мо (расми 2), ба силиндр бикалориметри пайваст шудааст барои гузаронидани тадқиқоти гармиинтиқолдихӣ дар муҳитҳои ғайриякчинса дар ҳуудуди ҳароратҳои (203-673) Ктаъин карда шудааст.

Маҷмӯъ аз маҷмӯи компютерии интегралӣ иборат аст КФ(1); дастгоҳҳо барои интерфейс бо обьекти УСО (2); ба эътидол оварданӣ қувватдиҳандаҳо бо блоки шамолдихакҳо БВ (3); блоки таҷзимгари тавононии тиристор; дастгоҳҳо барои тадқиқи хосиятҳои гармофизикӣ ва параметрҳои самараноки гармиинтиқолдихӣ иборат мебошад.

Маълумотҳои тачрибавии гармгузаронии ҳаво барои ченкунии якмаротибагӣ ба на мудри графикӣ дар расми 3 оварда шудааст. Ҷӣ таввре, ки аз расми 3 дидар мешавад, маълумотҳои тачрибавии ба даст овардаи мо оид ба гармгузаронии ҳаво бо маълумотҳои адабиёт дар тамоми ҳуудудҳои ҳарорат хуб мувоффикат мекунанд.



**Расми 2** – Блок-тарҳи маҷмӯи гармофизикии автоматикуно Нидар шуда.



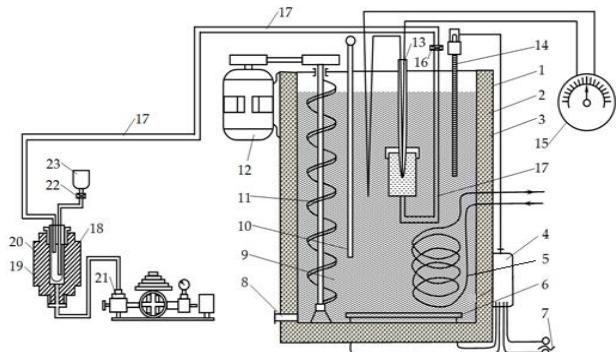
**Расми 3** – Мукоисаи маълумотҳои тачрибавии ҳаво бо маълумотҳои адабиёт: ○ – маълумотҳои адабиёт; ● – маълумотҳои мо.

Ҳисобкуниҳо нишон доданд, ки ҳатогиҳои максималии нисбии маълумоти тачрибавӣ оид ба гармгузаронӣ ҳангоми эҳтимолияти эҳтимоднокии  $\alpha = 0,95$  аз 4,2% зиёд нест.

Механизм мөн асосий дастгох, мүодилаи хисобкуний ва усули гузаронидани тачриба муффасал дар рисола оварда шудааст.

### Тачхиз от барои муайян кардани ҳароратгузаронии наномоеъҳо.

Дар дастгоҳҳои тачрибавӣ ки дар расми 1 нишон дода шудааст (барои чен кардани гармгузаронии моеъҳо бо усули речай мунтазами гармии ҷинси якум); расми 4. (барои чен кардани коэффициенти ҳароратгузаронии моеъҳо бо усули акалориметрӣ), (расми 4), (усули барка шкунии гидростатики) мо гармгузаронӣ ва ҳароратгузаронии системаҳои тадқиқ шавандаро дар ҳарорат ва фишорҳои гуногун, аз ҷумла ҳудудҳои бӯҳронӣ тадқики на мудем



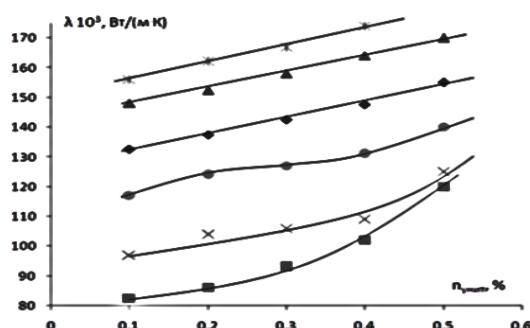
**Расми 4** – Тарҳи дастгоҳ дарои муайян на мудани коэффициенти ҳароратгузаронӣ дар параметрҳои васеъи ҳолат.

Барои тадқики ҳароратгузаронии наномоеъҳо дар параметрҳои баланди ҳолат мо дастгохи тачрибавиро бо усули ноқили тағсон коркунанда таҳия ва ҷамъоварӣ на мудем. Дастгоҳ асосан аз насоси вакууммӣ, манометр ва ячейкаи ченкунанда (шишагӣ) иборат мебошад. Дар доҳили ячейка наномоеъни тадқиқотӣ пур карда мешавад. Барои ҳосил кардан ва чен кардани фишори наномоеъ дарстгоҳи тачрибавӣ бо зарфи фишорваранди фишорбаланд таъмин карда шудааст. Тавсифи муффасал ва тарҳи дастгоҳи тачрибавӣ дар замимаи рисола оварда шудааст. Ҳатогии умумии нисбии ченкунии гармгузаронии наномоеъҳо бо ин усул ҳангоми эҳтимолияти эътимодноки  $\alpha = 0,95$  ба  $2,56\%$  баробар мебошад. Барои ба даст овардани маълумотҳои боэътиҳод оид ба ҳароратгузаронии наномоеъҳо бо усули пешниҳод шуда дар ин дастгоҳ ченкуниҳои санчишӣ гузаронида шуд. Ба сифати на мунаҳои санчишӣ толуол, бензол ва ҳавво истифода шуд. Натчаҳои ба даст омада барои на мунаҳои санчишӣ дар ҳудуди ҳатогии тачриба (то  $3\%$ ) бо маълумотҳои тачрибавӣ мувоғиқ мебошанд.

Дар расмҳои 5 ва 6 натиҷаҳои тачрибавии муаян на мудани гармгузаронии системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ (НЯК) дар концентратсияҳои гуногуни НЯК то  $0,5\%$  аз ҳарорат ва фишор нишон дода шудааст. Ҷӣ тавре, ки аз расмҳои 5 ва 6 диде мешавад гармгузаронии эфири диэтил бо афзоиши концентратсияи НЯК ҳаттӣ (натиҷои 1, 3, 5, 6) ва параболи (натиҷои 2 ва 4) зиёд мешавад.

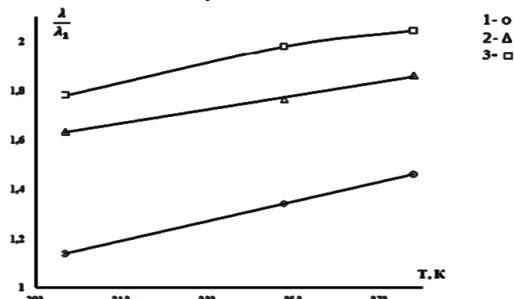
Инчунин дар ин расмҳо натиҷаҳои тадқики тачрибавии системаи эфири диэтил+ нанонайчаҳои карбонӣ дар концентратсия, ҳарорат ва фишорҳои гуногун нишон дода шудааст.

Дар параметрҳои ҳолати дар боло зикр шуда ( $P = 0,101 \text{ MPa}$ ,  $T = 293 \text{ K}$ ) гармгузаронии эфири диэтил 3,1 маротиба ва дар ( $P = 29,4 \text{ MPa}$ ,  $T = 293 \text{ K}$ )  $\lambda$  3,2 маротиба кам мешавад; тағйир додани концентратсияи нанопуркунанда (аз  $0,1$  то  $0,5\%$  НЯК), яъне дар қисми дуюм гармгузаронӣ ( $P = 0,101 \text{ MPa}$ ,  $T = 293 \text{ K}$ ) ба  $33,3\%$  мешафояд. Тағйирёбии фишор ва ҳарорат то  $P=29,4 \text{ MPa}$  ва  $T=683 \text{ K}$  гармгузаронӣ ба  $26,1\%$  мешафояд. Мувоғики таҳмини мо, ҷунин якбора паст шудани гармгузаронии моеъҳо (эфири диэтил + нанохокаҳо) соҳтори на мунаҳои тадқиқ шавандаро тағйир мединад.



**Расми 5.** Таъсири НЯК ба тағиирёбии гармигузаронии эфири диэтитил дар ҳарорат ва фишорхони гуногун: 1-  $T=293\text{ K}$   $P=0, 101 \text{ MPa}$ ; 2-  $T=467\text{ K}$   $P=0, 101 \text{ MPa}$ ; 3-  $T=293\text{ K}$   $P=19, 62 \text{ MPa}$ ; 4-  $T=467\text{ K}$   $P=19, 62 \text{ MPa}$ ; 5-  $T=293\text{ K}$   $P=49, 01 \text{ MPa}$ ; 6-  $T=467\text{ K}$   $P=49, 01 \text{ MPa}$ .

Натижаҳои хисобкуниҳои ададӣ аз рӯи ифодаи (3.8) рисола ба таври графикӣ дар расми 9 нишон дода шудааст.



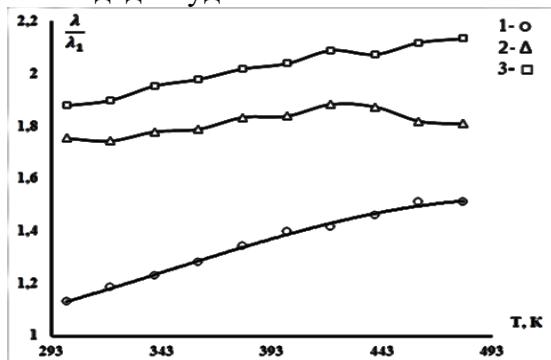
**Расми 6.** Таъсири НЯК ба тағиирёбии гармигузаронии эфири диэтитил дар ҳудудҳои бӯҳронӣ ва баъди бӯҳронии параметрҳои ҳолат: 1- эфири диэтитил, 2- эфири диэтитил + 0,5% НЯК

**Расми 7.** Вобас тагии ( $\lambda/\lambda_1$ ) аз ҳарорат дар фишори атмосферӣ ( $P=0, 101 \text{ MPa}$ ): 1- эфири диэтитил + 0,5% НЯК; 2- эфири диэтитил + 0,5% НЯК

Чӣ таввре, ки аз расми 7 дида мешавад ниссбати коэффициенти гармигузаронии маҳлӯлҳои коллоидии системахои эфири диэтитил моеъ ва нанозаррачаҳои (НЯК) бо афзоиши ҳарорат аз рӯи қонуни хати рост зиёд мешавад.

Маълум карда шуд, ки дар  $P=0, 101 \text{ MPa}$  ва тағиирёбии ҳароратҳо аз 290 то 390K нисбати гармигузаронии системаи эфири диэтитил + 0,5% НЯК ин зиёдшавӣ ~14,7%ро ташкил медиҳад.

Дар расми 8 вобастагии нисбатигармигузаронӣ аз ҳарорат дар фишори  $P=9, 81 \text{ MPa}$  нишон дода шудааст.



**Расми 8.** Вобас тагии нисбати гармигузаронӣ ( $\lambda/\lambda_1$ ) аз ҳарорат дар фишори ( $P=9, 81 \text{ MPa}$ ): 1- эфири диэтитил + 0,5% НЯК; 2- эфири диэтитил + 0,5% НЯК

Чӣ таввре, ки аз расми 8 дида мешавад, дар фишори  $P=9, 81 \text{ MPa}$  иловай нанозаррачаҳо то 0,5% НЯК нисбати гармигузарониро аз рӯи қонуни парабола зиёд карда ва иловай 0,5% НЯК ва 0,5% НЯК нисбати гармигузарониро дар намуди хати шикаста зиёд мекунад. Дар фишори дода шуда иловай то 0,5% НЯК дар эифири диэтитили тоза ( $\lambda/\lambda_1$ ) ба 3,16% зиёд мешавад. Бариду юм ва се юм маъллоҳои коллоидӣ, яъне (эифири диэтитил + 0,5% НЯК) нисбати гармигузаронӣ

мувофиқан ба 5,71 % мөафвойд. Ҳамин тавр иловаи 0,5%НЯК НБК нисбати гармигузаронйро мувофиқан ба 3,16 % 5,71%зиёд мөкунад.

Барои ҳисоб кардани коэффициенти гармидиҳӣ мо формулаи (3.11 рисола) –ро истифода бурдем. Ҷардвали 1 натиҷаҳои ҳисоб кардани коэффициенти гармигузаронӣ (критерияи А.М. Михеев) барои соплои Ловал эфири диэтил ҳам дар наомуни тоза ва ҳам бо иловаи НЯК ва НБК (0,1 то 0,5%) дар фишорҳои (0,101 ва 49,01) МПа оварда шудааст.

Мувофиқи ҷадвали 1 ба хулосае омадан мумкин аст, ки коэффициенти гармигузаронӣ ҳангоми хунуккунии сузишвории ракета аз фишор ва концентратсияи нанопуркунанда вобаста мебошад. Бо афвоши фишор ва концентратсияи нанонайчаҳои карбонӣ, инчунин дигар нанозаррачаҳо, коэффициенти гармидиҳӣ кам ме шавад.

Масалаң, барои эфири диэтили моеъ коэффициенти гармидиҳӣ дар  $P = (0,101 - 49,01)$  МПа ба ~18,7% кам ме шавад, барои эфири диэтил ва 0,1% (эфири диэтил + 0,1%НЯК) ин фарқият ~ 21,3% ро ташкил дода ва барои (диэтиловый эфир + 0,5% НЯК) бошад фарқияти байни коэффициентҳои гармигузаронӣ ба ~ 16,9% баробар ме шавад.

**Ҷадвали 1-** Бузургиҳои ҳисобкарда шудаи коэффициенти гармидиҳӣ барои эфири диэтил бо иловаи нанонайчаҳо дар ҳарорат ва фишорҳои гуногун

		Эфири диэтил	
		$\alpha_{ж}, Br/(m^2 K)$	
$T, K$	$P, MPa$	0,101	49,01
	293	806,3	655,6
Эфири диэтил + НЯК			
$P = 0,101 MPa$			
$n, \%$	0,1% НЯК	0,2% НЯК	0,3% НЯК
$T, K$	800,0	783,3	771,6
$P = 49,01 MPa$			
$T, K$	646,5	641,6	648,9
			634,4
			632,4

### Таҳлили маълумотҳои гармигузарони, ҳароратгузаронии маҳлӯлҳо вобаста аз ҳарорат ва фишор

Барои муайян кардани вобастагии байни гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии системаи маҳлӯли диэтил вобаста ба ҳарорат, мутаносибиятҳои зерин истифода шудаанд:

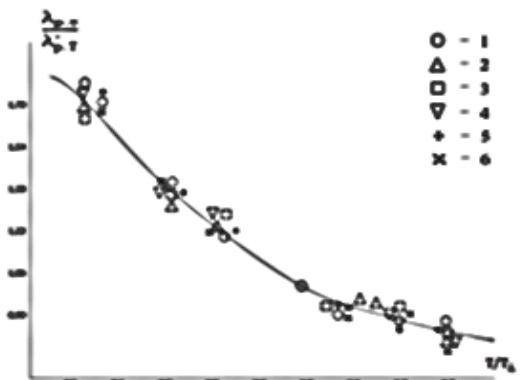
$$\frac{a_{P,T}}{a_{P,T}^*} = f\left(\frac{T}{T_1}\right), \quad (2)$$

ҳои гуногун ва  $\lambda_{P,T}^*$ ,  $a_{P,T}^*$ - бузургиҳои гармигузаронӣ, ҳароратгузаронӣ дар ҳароратҳои  $T$  ва  $T_1$ ;  $T_1 = 413 K$

Ҷӣ тавре, ки аз расмҳои 9 ва 10 дидо мешавад таносубҳои (1) ва (20 барои системаҳои тадқиқотии эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ хуб иҷро мешаванд, яъне маълумотҳои таҷрибайи оид ба гармигзаронӣ ва ҳароратгузаронӣ дар атрофи як хати қаҷ мөхобанд, ки бо муодилаҳои зерин ифода карда мешванд.

- барои системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои диэтил:

$$a_{P,T} = (-2,66 \cdot 10^{-3} T + 2,1) \cdot a_{P,T}^* \quad (4)$$

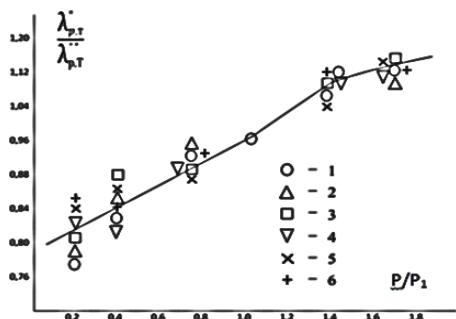


**Расми 9.** Вобастагии нисбати гарнгизаций ( $\lambda/\lambda_1$ ) аз нисбати хароратхо ( $T/T_1$ ) барои системаи тадқиқотии эфири диэтил ҳам дар намуди тоза ва ҳам бо иловай нанонайчахои карбонӣ: 1- эфири диэтило моеъ; 2-эфири диэтил+0,1% нанонайчахои карбонӣ; 3- эфири диэтил+ 0,2% нанонайчахои карбонӣ; 4- эфири диэтил+ 0,3% нанонайчахои карбонӣ; 5-эфири диэтил+ 0,4% нанонайчахои карбонӣ; 6-эфири диэтил+ 0,5% нанонайчахои карбонӣ

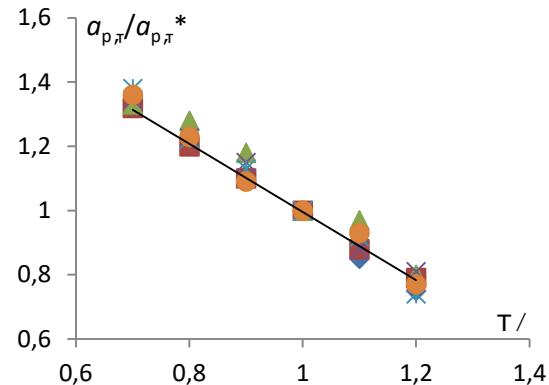
мебо шанд.

Минбаъд барои таҳлили бузургиҳои  $\lambda_{p,T}^*$  ва  $a_{p,T}^*$  дар тири координатаҳо графики вобастагиҳои  $\frac{a_{p,T}^*}{a_{p,T}^{**}} = f\left(\frac{P}{P_1}\right)$  ва  $\frac{\lambda_{p,T}^*}{\lambda_{p,T}^{**}} = f\left(\frac{P}{P_1}\right)$  аз  $(P/P_1)$  соҳта шуд

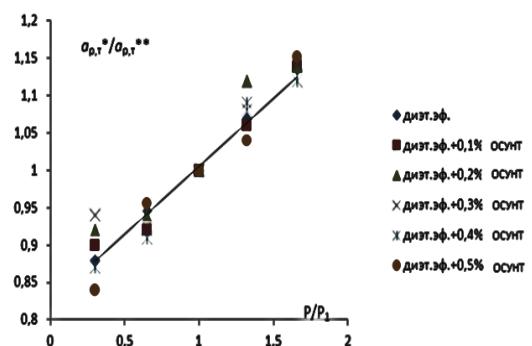
Иҷро шавии  $\frac{\lambda_{p,T}^*}{\lambda_{p,T}^{**}} = f\left(\frac{P}{P_1}\right)$  ва  $\frac{a_{p,T}^*}{a_{p,T}^{**}} = f\left(\frac{P}{P_1}\right)$  дар расмҳои 11 ва 12 нишон дода шудааст.



**Расми 11.** Вобастагии  $\frac{\lambda_{p,T}^*}{\lambda_{p,T}^{**}}$  аз  $P/P_1$  барои на мунаҳои тадқиқотӣ Ишӯраҳо ба монанди расми 9.



**Расми 10.** Вобастагии нисбати ҳароратгузаронӣ ( $a/a_1$ ) аз нисбати хароратхо ( $T/T_1$ ) барои системаи тадқиқотии эфири диэтил ҳам дар намуди тоза ва ҳам бо иловай нанонайчахои карбонӣ: 1- эфири диэтило моеъ; 2-эфири диэтил+0,1 % нанонайчахои карбонӣ; 3- эфири диэтил+ 0,2 % нанонайчахои карбонӢ; 4- эфири диэтил+ 0,3 % нанонайчахои карбонӢ; 5-эфири диэтил+ 0,4 % нанонайчахои карбонӢ; 6-эфири диэтил+ 0,5 % нанонайчахои карбонӢ



**Расми 12.** Вобастагии  $\frac{a_{p,T}^*}{a_{p,T}^{**}}$  аз  $P/P_1$  барои на мунаҳои тадқиқотӣ Ишӯраҳо ба монанди расми 10.

Чӣ тавре, ки аз графикҳои дар расми 11 ва 12 оварда шуда дида мешавад, маълумотҳо дар атрофи ҳатҳои умумии рост ва қаҷ мөхобанд, ки чунин ифода карда мешаванд

$$\frac{a_{P,T}^*}{a_{P,T}^{**}} = 0,214 \left( \frac{P}{P_1} \right) + 0,786 \quad (6)$$

Натицаҳои таҳлили бузургиҳои  $\lambda^{**}_{P,T}$  ва  $a^{**}_{P,T}$  нишон доданд, ки онҳо функсиияи концентратсияи нанонайчаҳои карбонӣ мебошанд.

$$a_{P,T}^{**} = (0,31 \cdot n_{yhm} + 0,699) \cdot 10^{-7}, m^2 / c \quad (8)$$

Аз муодилаҳои (5) ва (6) ҳосил мекунем

$$a_{P,T}^* = [0,214 \left( \frac{P}{P_1} \right) + 0,786] (0,31n + 0,699) \cdot 10^{-7}, m^2 / c \quad (10)$$

Аз муодилаҳои (3)- (4) бо назардоши (5)-(10) барои ҳисобкуни гармигузаронӣ, ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои тадқиқотӣ вобаста аз ҳарорат, фишор ва концентратсияҳои нанонайчаҳои карбонӣ ҳосил мекунем

$$a_{P,T} = (-2,66 \cdot 10^{-3} T + 2,1) \left( 0,214 \cdot \left( \frac{P}{P_1} \right) + 0,786 \right) (0,31n + 0,699) \cdot 10^{-7}, m^2 / c \quad (12)$$

Бо истифода аз муодилаҳои (11), (12) ҳисобкунигарӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои таҷриавӣ тадқиқна шударо дар ҳарорат ва фишорҳои гуногун гузаронидан имкон дорад, барои ин танҳо донистани концентратсияи нанонайчаҳои карбониро лозим аст.

Санчиши муодилаҳои (11) ва (12) нишон дод, ки онҳо бо хатогии 2-5% ҳароратгузаронӣ ва гармигузаронии маҳлӯлҳои тадқиқотиро дар ҳудуди ҳароратҳои 209-653 К ҳисоб кардан муумкин аст.

#### **Таҳлили маълумотҳои таҷрибавӣ оид ба гармӣ- ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ дар ҳудуди бӯхронии параметроҳои ҳолат**

Барои таҳлили маълумотҳои таҷрибавӣ оид ба гармӣ- ва ҳароратгузаронии системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ дар ҳудуди бӯхронӣ қонуни мувоғиқоварии ҳолат дар намуди вобастагии фуонксионалии зерин истифода бурда шуд:

$$\frac{a_{kp}}{a_{kp}^*} = f\left(\frac{T}{T_{kp}}\right) \text{ ва } \frac{\lambda_{kp}}{\lambda_{kp}^*} = f\left(\frac{n}{n_1}\right), \quad (13)$$

ин чо,  $a_{kp}$ ,  $\lambda_{kp}$  – ҳароратгузаронӣ ва гармигузаронии маҳлӯлҳои тадқиқ шаванд дар ҳарорат-ҳои гуногун ва дар қаҷии ҳудуди бӯхронӣ;  $a^*_{kp}$ ,  $\lambda^*_{kp}$  – ҳароратгузаронӣ ва гармигузаронии намунаҳои тадқиқотӣ дар  $T = 467$  К ва фишоре, ки дар он таҷриба гузаронида мешвад  $P_{kp} = 3,68 \text{ MPa}$ .

Ифодаи (13) барои системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ хуб иҷро мешавад, яъне маълумотҳои таҷрибавӣ оид ба ҳароратгузаронӣ ва гармигузаронӣ дар атрофи хати кач мөхобанд (расми 13).

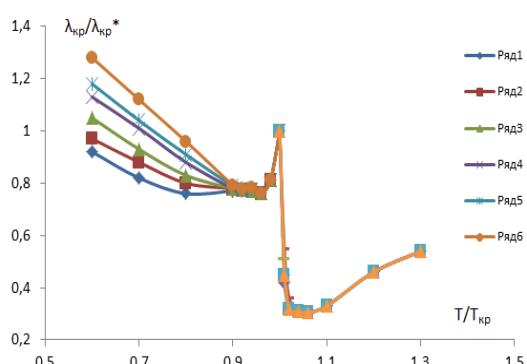
Муодилаи хатҳои каци дар расми 13 оварда шуда на муди зеринро доранд:

$$\frac{\lambda_{kp}}{\lambda_{kp}^*} = \left( F\left(\frac{T}{T_{kp}}\right)^2 + D\left(\frac{T}{T_{kp}}\right) + E \right). \quad (14)$$

$$\frac{a_{\kappa p}}{a_{\kappa p}^*} = \left( A \left( \frac{T}{T_{\kappa p}} \right)^2 + B \left( \frac{T}{T_{\kappa p}} \right) + C \right). \quad (15)$$

Бузургиҳои  $a_{kp}^*$ ,  $\lambda_{kp}^*$ - яфунксияи консентратсияҳои нанопуркунаандо мебошанд  $a_{kp}^*$ ,  $\lambda_{kp}^* \neq (n)$ .

Бузурги хои коэффициентхой мудилахой (14 ва 15) дар чадвали 2 оварда шудааст.



**Рас ми 13.** Вобастагии  $\frac{\lambda_{kp}}{\lambda_{kp}^*}$  аз  $\left( \frac{T}{T_{kp}} \right)$  барои маҳлӯлҳои тадқиқотӣ Ишораҳо ба монанди рас ми 8.

**Чадвали 2** - Коэффициенты модели барои маҳлӯҳои системаҳои эфири диэтил ва наонайчаҳои карбонӣ дар ҳудудҳои бӯхронии параметроҳои ҳолат.

Параметрҳои тадқиқотӣ	Коэффициентҳои муодилаҳои (13) ва (14)		
	$F_i$	-D	E
Гармигузаронӣ, Вт/(мК)			
Барои қисми якуми графики дар расми 13 оварда шуда, яъне худуди ҳароратҳои 293-466К			
Эфири диэтил	3,7675	7,4550	4,5756
Эфири диэтил + 0,1 % НЯК	4,2024	8,0172	4,6899
Эфири диэтил + 0,2 % НЯК	4,2024	8,0172	4,6899
Эфири диэтил + 0,3 % НЯК	4,3997	8,1597	4,6252
Эфири диэтил + 0,4 % НЯК	4,5337	8,3097	4,6382
Эфири диэтил + 0,5 % НЯК	4,9179	8,8827	4,8193
Барои қисми ду юми графики дар расми 13 оарда шуда, яъне худуди ҳароратҳои 466-633К			
Эфири диэтил а суспензия он*	20,845	35,818	15,579

Эз ох: Кисми якуми графики дар расми 13 оварда шуда бо муодилаи ягонаи парабола ифода карда мешавад, көфи тсиеңтүе, ки дар боло оварда шудаас т		
Хароратгузаронй, $\text{м}^2/\text{с}$		
Көз фитсиеңтүе мудилахой (13) ва (14)		
	<i>A</i>	<i>B</i>
T=(293-433) K, $T_{kp}^* = 353\text{K}$	1, 95	- 1, 0
T=(443-513) K, $T_{kp}^* = 466\text{K}$		
T=(533-633) K, $T_{kp}^* = 573\text{K}$	1, 632	-0, 627

Барои хисоб намудани гармигузаронй ва ҳароратгузаронй дар худуди бүхронии обьектхой тадқиқотй дар асоси таҳлили графикй мудилахой зеринро ҳосил карда мешавад:

$$\lambda_{kp} = \left( 0,167 \left( \frac{n}{n_1} \right) + 0,827 \right) [a_o + a_1(T) + a_2(T)^2] \cdot 10^{-3}, \text{ Br/(м K)} \quad (16)$$

$$a_{kp} = \{ A \left( \frac{T}{T_{kp}} \right)^2 + B \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) + C \} [b_o + b_1(T) + b_2(T)^2] \cdot 10^{-7}, \text{ м}^2/\text{с} \quad (17)$$

Бузургии конэфитсиеңтүе дар мудилахой (16) ва (17) дар худуди бүхронии параметрхой ҳолат дар ҷадвали 3 оварда шудааст.

**Ҷадвали 3.** - Көз фитсиеңтүе дар мудилахой (16) ва (17) дар худуди бүхронии параметрхой ҳолат дар ҳудуди бүхронии параметрхой ҳолат

Параметрхой тадқиқотй	Көз фитсиеңтүе мудилахой (16) ва (17)				
	<i>a<sub>0</sub></i>	<i>a<sub>1</sub></i>	<i>a<sub>2</sub></i>	<i>a<sub>3</sub></i>	<i>a<sub>4</sub></i>
<b>гармигузаронй</b>					
T=(293-433) K, $T_{kp}^* = 353\text{K}$	220, 8	-0, 286	-	-	-
T=(443-513) K, $T_{kp}^* = 466\text{K}$	-8910	38?2	-0, 0409	-	-
T=(533-633) K, $T_{kp}^* = 573\text{K}$	-51, 4	0, 195	-	-	-
Көз фитсиеңтүе мудилахой (16) ва (17)					
<b>ҳароратгузаронй</b>					
	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>C</i>		
T=(293-433) K, $T_{kp}^* = 353\text{K}$	1, 95	-1, 0	-		
T=(443-513) K, $T_{kp}^* = 466\text{K}$					
T=(533-633) K, $T_{kp}^* = 573\text{K}$	1, 632	-0, 627	-		

Бо ёрии мудилахой (16), (17) гармигузаронй ва ҳароратгузароний махлүлхой таҷри-бавӣ тадқиқна шударо вобаста аз ҳарорат ва фишор хисоб намудан мумкин аст, ки барои донистани бузургиҳои концентратсияҳои нанонайчаҳои карбониро донистан зарур аст.

Санчиши мудилахой (16) ва (17) нишон доданд, ки бо ёрии онҳо ҳароратгузаронй ва гармигузароний махлүлхой коллоидии тадқиқотиро бо хатогии 2-5% дар худуди ҳароратҳои (293-653) K хисоб намудан мумкин аст.

**Таҳлили маълумотҳои таҷрибави оид ба зичии махлүлхой системахои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ дар худуди бүхронии параметрҳои ҳолат.**

Барои таҳлили маълумотҳо оид ба зичии эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ дар ҳуудуди бүхронӣ қонуни мувоғиковарии ҳолат дар намуди вобастагии функционалии зерин истифода бурда шудааст.

$$\frac{\rho_{kp}}{\rho_{*_{kp}}} = f \left( \frac{T}{T_{kp}} \right), \quad (18)$$

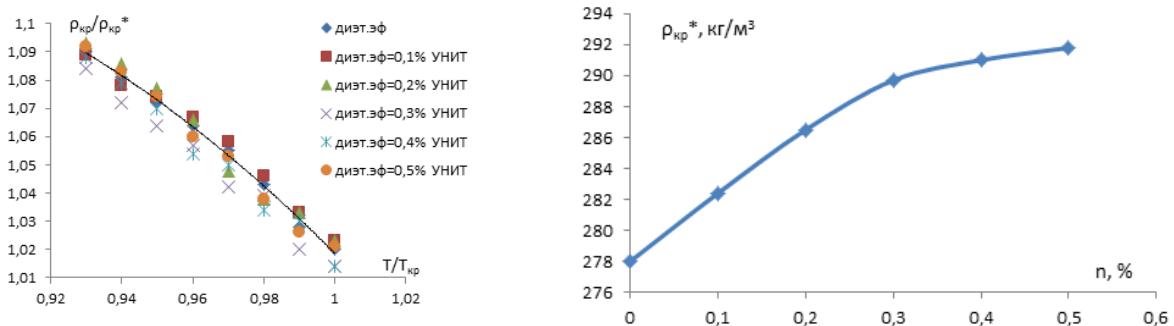
ин чо,  $\rho_{kp}$  – зичи махлүлхой тадқиқотй дар ҳароратҳои гуногун дар худуди бүхронй;  $\rho_{kp}^*$  – зичи на мунаи тадқиқотй дар  $T$ ;  $T_{kp}$  – ҳарорати бүхронй; яъне ҳангоми  $P_{kp}=3,68 \text{ MPa}$ .

Мутаносибии (18) барои системахои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонй, яъне маълумотҳои таҷрибавӣ оид ба зичӣ хуб иҷро шуда дар атрофи хати қаҷи умумӣ мөхобанд (расми 14).

Муодилаи хати қаҷи дар расми 14 оварда шуда на муни зеринро дорад:

$$\frac{\rho_{kp}}{\rho_{kp}^*} = \left( -3,631 \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) + 5,994 \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) - 1,3451 \right). \quad (19)$$

Бузургии  $\rho_{kp}^*$  – функсиияи концентратсияи нанопуркунанд мебошад  $\rho_{kp}^* = f(n)$ . Иёро шавии ифодаи (18) дар расми 15 нишон дода шудааст.



**Расми 14.** Вобастагии  $\frac{\rho_{kp}}{\rho_{kp}^*}$  аз  $\left( \frac{T}{T_{kp}} \right)$  барои махлүлхой тадқиқотй

**Расми 15.** Вобастагии  $\rho_{kp}^* = f(n)$  дар  $T_{kp}$  барои махлүлхой тадқиқотй

Хати қаҷи дар расми 15 нишон дода шуда бо муодилаи зерин ифода карда мөшавад:

$$\rho_{kp}^* = [277,83 + 54,071 (n) - 52,143 (n)^2] \cdot 10^{-3}, \left[ \frac{\text{кг}}{\text{м}^3} \right] \quad (20)$$

Дар ин чо,  $T$  – интервали ҳароратҳо дар соҳаи бүхронй (К).

Аз муодилаи (19) бо назардоши (20) муодилаи эмпирикиро дар намуди зерин ҳосил мекунунем

$$\rho_{kp} = \left( -3,631 \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) + 5,994 \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) - 1,3451 \right) [277,83 + 54,07 (n) - 52,143 (n)^2] \cdot 10^{-3}, \text{ кг/м}^3 \quad (21)$$

Бо ёрии муодилаи (21) зичи махлүлхой таҷриби тадқиқ накардаро вобаста аз ҳарорат дар худуди бүхронии параметрҳои ҳолат ҳисоб намудан мумкин аст, ки барои ин бузургии концентратсияи нанонайчаҳои карбониро донистан зарур мебошад.

Санчиши муодилаи (21) нишон дод, ки бо хатогии 0,2% зичи махлүлхой тадқиқотиро дар худуди ҳароратҳои (320-466) К ва фишори  $P=3,68 \text{ MPa}$  ҳисоб кардан мумкин аст.

### Алоқамандӣ миёни ҳароратгузаронӣ, гармигузаронӣ ва зичи бүхронии системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ

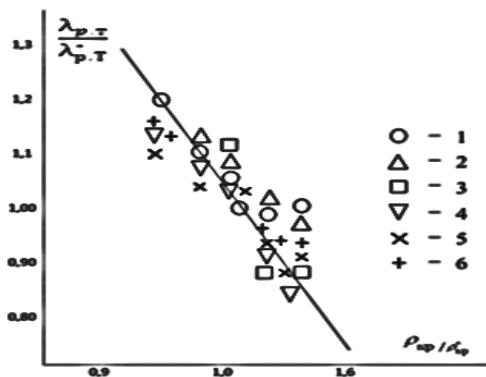
Барои ҳосил кардани муодилаҳои эмпирикии алоқамандкунандай ҳароратгузаронӣ ва гармигузаронии эфири диэтили моеъ бо иловай нанонайчаҳои карбонӣ дар худуди бүхронӣ,

мо қонуни мувофиқоварии ҳолат ва монандии термодинамикиро дар на муди зерин истифода бурдем

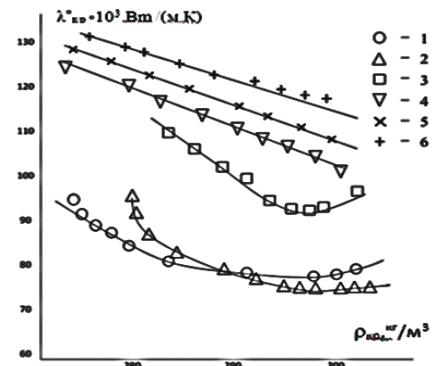
$$\frac{a_{kp}}{a_{kp}^*} = f\left(\frac{\rho_{kp}}{\rho_{kp}^*}\right) \quad (22)$$

ин чо,  $a_{kp}, \lambda_{kp}$  – ҳароратгузаронй ва гармигузаронии маҳлүлҳои тадқиқотӣ дар зичии дар қаҷии худуди бӯхронӣ;  $a_{kp}^*, \lambda_{kp}^*$  – ҳароратгузаронй ва гармигузаронии на мунай тадқиқотӣ дар  $\rho_{kp}^*$ ;  $\rho_{kp}$  – зичии системаи тадқиқотӣ дар  $\rho_{kp} = 278 \text{ кг/м}^3$  (барои ин ҳолат);  $P_{kp} = 3,68 \text{ МПа}$ .

Маълумотҳои таҷрибавӣ оид ба гармигузаронй ва зичии системаҳои тадқиқотиро истифода бурда графики вобастагии зеринро соҳтем  $\lambda_{kp} = f(\rho_{kp})$  (расмҳои 17 и 18)



маҳои тадқиқотии эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ



**Расми 17.** Вобастагии гармигузароний аз зичии системаҳои тадқиқотии (эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ) дар худуди бӯхронӣ: 1-эфири диэтил; 2-эфири диэтил + 0,1 % НЯК; 3-эфири диэтил + 0,2 % НЯК; 4-эфири диэтил + 0,3 % НЯК; 5-эфири диэтил + 0,4 % НЯК; 6-эфири диэтил + 0,5 % НЯК

Тавре аз расми 17 дига мешавад гармигузаронии системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ дар худуди бӯхронӣ аз рӯи қонуниятҳои гуногун тағйирир мёбанд. Барои эфири диэтили моеъ бо иловайи аз 0,1 то 0,2 % нанонайчаҳои карбонӣ (НЯК ва НЯК) гармигузароний аз рӯи қонунити экспоненсионалий кам шуда, ва барои системаи (эфири диэтил + 0,3 % НЯК), (эфири диэтил + 0,4 % НЯК) (эфири диэтил + 0,5 % НЯК)  $\lambda$  аз рӯи қонуни хати рост кам мешавад.

Барои таҳлили маълумотҳои таҷрибавии гармигузаронй ва зичии системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ дар худуди бӯхронӣ, яъне коррелятсияи байни ин хосиятҳои гармофизикӣ мо вобастагии функционалии зеринро истифода бурдем:

Ичро шавии вобастагии функционалии (24) дар расми 18 нишон дода шудааст.

Чӣ тавре аз расми 18 дига мешавад, ҳамаи бузургиҳои таҷрибавии  $\rho$  дар атрофи хати рост мөхбанд

Аз мудилаи (25), бо назардоши (26) хосил мекунем

Бо ёрии мудилаи корелляционии (27) гармигузаронии намунаҳои тадқиқотиро дар ҳудуди бӯхронии параметрҳои ҳолат бо хатогии 2-3 %ҳисоб на мудан мумкин аст, ки барои ин доностани концентратсияи нанонайчаҳои карбонӣ ва зичи онҳоро дар ҳудуди бӯхронӣ зарур мебошанд.

Таҳлили графоналтикийи маълумотҳои таҷрибавӣ нишон дод, ки онҳо дар ҳатҳои қаҷи алоҳида мөхобанд, ки бо полиномаи дараҷаи чорум муайян карда ва дар нағуди зерин муайян карда мешаванд:

ё

Бузургиҳои коэффициентҳои мудилаҳои (28- 30) дар ҳудуди бӯхронӣ дар ҷадвалҳои 5 ва 6 оварда шудааст.

**Ҷадвали 5.-** Коэффициентҳои полиномаҳои дараҷаи чорум барои маҳлӯлҳои системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ дар ҳудуди бӯхронии параметрҳои ҳолат.

Намунаҳо	Коэффициентҳои мудилаи (29)				
	$a_0 \cdot 10^6$	$a_1 \cdot 10^6$	$a_2 \cdot 10^6$	$a_3 \cdot 10^6$	$-a_4 \cdot 10^6$
1. Эфири диэтил	- 1.651	6.682	1.0	0.682	0.172
2. Эфири диэтил + 0.1 %НЯК	- 1.346	5.404	0.813	0.544	0.136
3. Эфири диэтил + 0.2 %НЯК	-0.335	1.341	0.201	0.134	0.034
4. Эфири диэтил + 0.3 %НЯК	- 1.820	0.731	0.110	0.073	0.0184
5. Эфири диэтил + 0.4 %НЯК	0.227	0.906	0.135	0.089	0.023
6. Эфири диэтил + 0.5 %НЯК	0.227	0.906	0.135	0.089	0.023

**Ҷадвали 6.-** Коэффициентҳои полиномаҳои дараҷаи чорум барои маҳлӯлҳои системаҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ дар ҳудуди бӯхронии параметрҳои ҳолат.

Намунаҳо	Коэффициентҳои мудилаи (30)				
	$b_0 \cdot 10^6$	$b_1 \cdot 10^6$	$b_2 \cdot 10^6$	$b_3 \cdot 10^6$	$-b_4 \cdot 10^6$
1. Эфири диэтил	- 1.651	6.682	1.0	0.682	0.172
2. Эфири диэтил + 0.1 %НЯК	- 1.346	5.404	0.813	0.544	0.136
3. Эфири диэтил + 0.2 %НЯК	-0.335	1.341	0.201	0.134	0.034
4. Эфири диэтил + 0.3 %НЯК	- 1.820	0.731	0.110	0.073	0.0184
5. Эфири диэтил + 0.4 %НЯК	0.227	0.906	0.135	0.089	0.023
6. Эфири диэтил + 0.5 %НЯК	0.227	0.906	0.135	0.089	0.023

Натиҷаи таҳлили бузургиҳои  $\lambda^{**}_{kp}$  ва  $a^{**}_{kp}$  нишон дод, ки онҳо функцияи концентратсияи нанонайчаҳои карбонӣ мебошанд.

$$a^{*}_{kp} = (1,94 \cdot n + 0,5) \cdot 10^7, \text{ м}^2/\text{с} \quad (31)$$

$$\lambda^{*}_{kp} = (-0.0336 \cdot (n_{HK})^2 + 0.0673 \cdot n_{HK} + 0,101), \text{ Вт/(мК)} \quad (32)$$

Аз муодилаҳои (29) ва (30) бо назардошти (31) ва (32) барои ҳисобкуни ҳароратгузаронӣ ва гармигузаронии системаҳои эфири диэтил ҳам дар намуди тоза ва ҳам бо иловай нанонайчаҳои карбонӣ (НЯҚ ва НБҚ) дар худуди бӯхронӣ ҳосил мекунем

Дар асоси муодилаҳои (33) ва (34) ва ифодаҳои (31) ва (32) муодилаҳои эмпирикии зеринро ҳосил намудан мумкин аст:

Минбаъд, дар муодилаҳои (35) ва (36) мо ифодаҳои (33) ва (34)-ро ҳамчун асос истифода намуда ва муодилаи нимҷипирикӣ ҳосил кардем, ки ба мо имкон медиҳад ҳароратгузаронӣ ва гармигузаронии ҳам суспензияҳои омӯхта шуда ва ҳам омӯхтана шудаи эфири диэтилро бо илова кардани нанонайчаҳои карбонӣ (НЯҚ) ва (НБҚ) дар худуди бӯхронии параметрҳои ҳолат (293-673) К ва фишори  $P = 3,68 \text{ MPa}$ , бо хатогии 2-3% ва дар нуқтаҳои алоҳида бо хатогии  $\sim 5,2\%$  ҳисоб кунем

Бо истифода аз муодилаҳои (35) ва (36) ҳароратгузаронӣ ва гармигузаронии мавҷҳои тадқиқна шударо вобаста аз фишор дар ҳароратҳои гуногун бо хатогии то 4% ҳисоб кардан мумкин аст. Барои ин доностани бузургихои концентратсияи нанопуркунанда, зичӣ дар худуди бӯхронӣ ва маълумотҳои ҷадвали 5 ва 6 зарур мебошад.

## ХУЛОСАҲО ВА НАТИЧАҲО

1. Дастроҳҳои таҷрибавӣ барои чен кардани гармигузаронӣ (речай гармкуни мунтазам ва ноқили тағсон), ҳароратгузаронӣ (усули акалориметр) такмил дода шуд, ки имкони чен кардани тавсифҳои пеш зикр шудаи ( $\lambda, a$ ) маҳлӯлҳои аз ҷиҳати химиявӣ фаъол, инчунин системаҳои дори иловаҳои гуногуни нанонайчаҳои карбонии (НЯҚ) ва (НБҚ) дар параметрҳои васеъи ҳолат бо назардошти худудҳои бӯхронӣ ва баъди бӯхронии параметрҳои ҳолатро медиҳад [1- M3- M5- M6- M8- M9- M11- M12- M13- M14- M16- M 17- M18- M20- M 22- M].
2. Санчиши модели математикии ғайристатсионарии алоқа мандии гармидиҳӣ миёни ядрои бикалориметр ва силинтри беруна бо роҳи муқоисакии натиҷаи ҳисобкуниҳо бо маълумотҳои таҷрибавии маълум ва маълумотҳои ҳисобкарда шуда дигар муаллифон иҷро карда шуд. Муқоисаи натиҷаҳо нишон медиҳад, ки умуманӣ, мувоғиқати қаноатбах шро нишон медиҳад [2- M4- M6- M8- M9- M15- M19- M21- M 23- M].
3. Аввали маротиба маълумотҳои таҷрибавӣ оид ба гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии системаҳои эфири диэтил бо иловай то 0,5% нанонайчаҳои карбонӣ (НЯҚ ва НБҚ) дар ҳароратҳои (298-673) К ва фишори (3,68) MPa ба даст оварда шуд [1- M 3- M5- M10- M].
4. Нишон дода шуд, ки гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии наномоеъҳои коллоидии дар ҳарорати дода шуда бо зиёдшавии фишор, ҳарорат ҳангоми доимӣ будани фишор афуда ва бо зиёдшавии ҳарорат кам мешавад. Шарҳи миқдории тағйирёбии гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии наномоеъҳои коллоидии тадқиқотӣ бо тағйирёбии параметрҳои ҳолат оварда шудаст [1- M3- M 5- M6- M8- M9- M11- M12- M13- M].
5. Муқаррар карда шуд, ки гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии системаҳои тадқиқотӣ дар худуди бӯхронӣ ба таври аномалӣ меафвоянд; нишон дода шуд, ки иловай нанонайчаҳои карбонӣ дар моеъҳои органикӣ ба тағйирёбии ҳосиятҳои эфири диэтил, яъне илована-мудани нанонайчаҳои карбонӣ (НЯҚ) ва (НБҚ) сабаби зиёдшавии гармигузаронӣ ва ҳаро-

- ратгузаронии эфири диэтил дар тамоми параметрои ҳолат мегардад [ 1- М5- М8- М11- М 13- М16- М18- М20-М 22- М].
6. Ҳангоми коркарди маълумотҳои таҷрибавӣ дар асоси қонуни монандии термодинамикӣ ва қонуни мувоғиқоварии ҳолат оид ба гармӣ -, ҳароратгузаронии объектҳои тадқиқотӣ дар параметрои гуногуни ҳолат (фишӯр, ҳарорат, концентратсия) як қатор муодилаҳои эмпирӣ ба даст оварда шуд [ 2- М4- М6- М8- М9-М 15- М19- М21- М23-М].
  7. Барои ҳисобкуни гармигузаронӣ амсилаҳои Максвелл, Дулнев Г. истифода шуд; дар асоси маълумотҳои таҷрибавии хосиятҳои гармофизикии намунаҳои тадқиқотӣ аввалин маротиба критерияҳои Прандтл ва Михеев дар ҳарорат ва фишорҳои гуногун ҳисоб карда шуд [ 1- М 3- М10- М12- М13-М 14- М15- М19- М].
  8. Натиҷаҳои ассосии назариявӣ ва таҷрибавии тадқиқотҳои таҷрибавӣ барои татбиқ дар ташкилотҳои саноати истеҳсолии гуногуни Ҷумҳурии Тоҷикистон, инчунин дар раванди таълими Дошигоҳи техникии Тоҷикистон ба номи академик МС Осимӣ ва Дошигоҳи давлатии омӯзгории Тоҷикистон ба номи Садриддин Айни истифода мешаванд (Санадҳои тадбиқ замима гардидаанд).

#### **Тавсияҳо барои истифодаи амалии натиҷаҳо**

1. Намудҳои нави таҳияшудаи асбобҳои ҷенкуниро (усули ноқили тафсоң асбоб барои муайян кардани коэффициенти эфективии гармигузарони вобаста ба ҳарорат дар фишорҳои гуногун) барои омӯзиши гармигузаронии наномоеъҳои мавриди омӯзиш истифода мебаранд (актҳои иҷроиш дар рисолаҳои замима карда мешаванд)
2. Маълумоти таҷriбavӣ оид ба гармигузаронӣ, ҳароратгузаранда ва зичи эфири моеъи диэтил ҳам дар шакли ҳолис ва ҳам дар таркибаш то 0,5% (НЯК) ва (НБК) дар ҳарорати (298 - 673) Ква фишори (3,68) МПа ба даст оварда шудааст, ҳангоми ҳисоб кардани реаксияҳои химияви дар коллекторҳои оғобии навъи нав ва тартиб додани модели математикӣ ҳамчун маълумот истифода мешаванд (ду патенти ҳурди Ҷумҳурии Тоҷикистон гирифта шудааст).
3. Ҷадвалҳои муфассали хосиятҳои гармофизики (коэффициенти гармигузаронӣ, ҳароратгузарони)-и наномоеъҳои аз ҷиҳати техникӣ мухими коллоидӣ дар асоси эфири диэтили моеъ ва дорои то 0,5% (НЯК) ва (НБК) дар ҳарорат (298-673) Ква фишор (3,68) МПа тартиб дода шудаанд, ки ташкилотҳои лоиҳака шӣ дар равондҳои гуногуни технологи истифода бурда мешаванд
4. Вобастагии апримаксиматсиони бадастомадаро барои ҳисоб кардан ва пешӯии гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии наномоеъҳои дар таҷриба омӯхтана шуда дар доираи васеи тағирёбии параметрои ҳолати (ҳарорат, концентратсияи пуркунанда ва зичии), аз ҷумла ҳолатҳои критикӣ ва суперкритики истифода бурдан мумкин аст.
5. Модели математикӣ барои ҳисоб кардани вақти гармкунии соҳтори саҳти табдилдиҳандай каталитикӣ бо назардоши тақсимоти ҷараёни гармӣ дар ҷараёни гармидиҳии ғайристатсионӣ таҳия ва пешниҳод карда шудааст.

#### **ИНТИШОР ОТ АЗ РӮИ МАВЗӮИ РИСОЛА**

*Мақолаҳо, ки дар маҷаллаҳои илмии КОА-и нази Президенти Ҷумҳурии Тоҷикистон ба наир расидаанд:*

**[1- М. Раджабова, Д Ш Термическая стабильность фуллеритов и расчет потенциала Леннарда Джонса / ММ Сафаров, ММ Гуломов, Д Ш Раджабова, ДШ Ҳакимов/ Гылитехнический вестник. Серия Интелект. Инновации. Инвестиции. Душанбе, № (40) – 2017. - С 66-77.**

**[2- М. Раджабова, Д Ш Анализ применимости уравнение Тейта к различным классам веществ в конденсированном состоянии на примере плотности I. вычисление плотности / ММ Сафаров, ММ Гуломов, СС Рафиев, ДШ Раджабова и др// Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук. ТНУ, Душанбе-2018, №, - С 92-98.**

[3- М. Раджабова, Д Ш Эффективная теплопроводность и коэффициент адсорбции многостенных углеродных нанотрубок (МСУНТ)-вода. / ММ Гуломов, ММ Сафаров, СС Рафиев, Д Ш Раджабова, и др// Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук ТНУ, Душанбе, 2018, №, - С 115-121.

[4 М. Раджабова, Д Ш Влияние нанопорошка с эффектами памяти на поведение динамической вязкости теплоносителей при различных температурах и атмосферном давлении / ММ Сафаров, МА Зарипова, МУ. Умарализода, К Мирзоева, Д Ш Раджабова, Матлаби Джаборзода. Теоретический и научно-практический журнал, Кишварз, ТАУ имени Ш Шфхемур, Душанбе, 2(91), 2021.- С 85-88 ISSN 2074-5435.

[5 М. Раджабова, Д Ш Влияние углеродных нанотрубок на изменение температуропроводности жидкого диэтилового эфира, включая в критический область// Д Ш Раджабова / Вестник Технологического университета Таджикистан № (50) 2022 С 43-49.

#### *Дар дигар нарияҳо:*

[6 М. Rajabova, DSh Computer modeling of heat transfer process for nanofluids. / ММ Safarov, ММ Gulomov, DSh Rajabova, S S Rafieva et.// 4 International computer simulation, China, 2017, -p 56

[7- М. Раджабова, Д Ш Термодинамические свойства газообразных простых эфиров при различных температурах. Эксперимент и численные методы /М М Сафаров, М М Гуломов, М А Зарипова, Д Ш Раджабова, ХХ Ойматова и др// Материалы международной научно-практической конференции «Независимость - основа развития энергетики страны» 22-23 декабря 2017 года, Хатлонская область, Бохтарский район, Республика Таджикистан Посвященный к празднованию дня энергетиков. - С 139-142

[8 М. Раджабова, Д Ш Исследование испаряемость жидкостей и их температуры кипения. / ММ Сафаров, Дж А Зарипов, ММ Гуломов, Д Ш Раджабова, МА Зарипова// Материалы международную конференцию «Актуальные проблемы современной физики» посвященной 80-летию памяти Заслуженного деятеля науки и техники Таджикистана, доктора физико-математических наук, профессора Нарзиева Б Н, Душанбе, 2018,- С 215-216.

[9 М. Раджабова, Д Ш Математическое моделирование процесса сгорания и тепловыделения в цилиндре двигателя. / ММ Холиков, ММ Сафаров, ММ Гуломов, Д Ш Раджабова и др// Материалы Республиканской научно-практической конференции “Техника и технология: основные проблемы достижения и инновации”, Душанбе, 16 мая 2018.- С 109-112.

[10- М. Rajabova, DSh Thermal conductivity of gaseous simple ethers at various temperatures with the account of nym clusters. /М М Safarov, ММ Gulomov, МА Zari pova, D Sh Rajabova e.t.// 20<sup>h</sup> Symposium on Thermophysical Properties, June 24-29, 2018 in Boulder, Colorado, -p 423.

[11- М. Rajabova, DSh Influence of diisopropyl ether on change of density of benzene. / ММ Safarov, ММ Gulomov, S S Rafieva, DSh Rajabova// 20<sup>h</sup> Symposium on Thermophysical Properties, June 24-29, 2018 in Boulder, Colorado, -p 278

[12- М. Rajabova, DSh The Effect Of Silver Nanoparticles On The Change in Some Of The Termodynamical Characteristics of Coolants In Coolars Collectors. /F. Abdusalilzoda, ММ Safarov, ММ. Gulomov, ТR Tilloeva, МА Zaripova, DSh Rajabova e.t.// XV Joint European Termodinamic Conference. Barselone 21<sup>th</sup> - 24<sup>th</sup> May 2019, Abstracts book. - p 105

[13- М. Rajabova, DSh Influence Of Polymer and Carbon - Containing Systems on the Change in Termodinamic Properties of Solvents. /ММ Gulomov, ТR Tilloeva, МА Zaripova, АА Khubatkhuzin, Kh. H Oymatova, DSh Rajabova// XV Joint European Termodinamic Conference. Barselone 21<sup>th</sup> - 24<sup>th</sup> May 2019, Abstracts book. - p 107.

[14 М. Rajabova, DSh Effect Of Temperature, Pressures, Concentrations Of Carbon Nanotubes On The Chang in the Heat Capacity Liquids Diethyl Ether. / ММ Safarov, ММ Gulomov, D Sh Rajabova, e.t.// XV Joint European Termodinamic Conference. Barselone 21<sup>th</sup> - 24<sup>th</sup> May 2019, Abstracts book. - p 32

[15- М. Раджабова, Д Ш Уравнение Тейта для расчета вязкости, плотности электролитов и простых эфиров. /ФД Ибонов, ММ Гуломов, Д Ш Раджабова// Материалы Международной научной конференции на тему «Перспектива развития науки и образования», ТТУ имени акад. МС Осими, 2019,- С 286-289.

[16- М. Rajabova, DSh Experimental study of thermal conductivity of liquid hydrocarbon mixtures at the addition of fillers in them / A R Rajabov, S S Dzhumaev, M M Gulomov, M M Safarov, DSh Rajabova, Matlaby Jabborzoda// Rostoc-2020, Germany, 8-9, October 2020, -p 58

[17- М. Раджабова, Д Ш Коэффициент изотермической сжимаемости и текучести некоторых органических водных растворов. / Матлаби Джабборзода, ДШ Раджабова, С С Джумбаев, ММ Гуломов, ФАбдувализода и др// Сборник статей республиканской научно-теоретической конференции на тему «Основы развития и перспективы химической науки в Республике Таджикистан», посвященной 60-летию химического факультета и памяти д.х.н., профессора, академика НАН РТ Нуманова Ишанкула Усмановича (12-14 сентября 2020 г).- С 47-49.

[18- М. Раджабова, Д Ш Влияние добавки полимеров на изменение плотности и поверхностного натяжения некоторых углеводородов. / Матлаби Джабборзода, ДШ Раджабова, С С Джумбаев, ММ Гуломов, ММ Сафаров// Сборник статей республиканской научно-теоретической конференции на тему «Основы развития и перспективы химической науки в Республике Таджикистан», посвященной 60-летию химического факультета и памяти д.х.н., профессора, академика НАН РТ Нуманова Ишанкула Усмановича (12-14 сентября 2020 г). - С 249-252

#### *Патентҳои хурди ҶТ ва шаҳодатномаҳо*

[19- М. Патент № ТJ 919, 2017. Республики Таджикистан МК F24J2/00; F 24 J2/42. Комплексная солнечная установка для получения тепловой и электрической энергии Раджабова Д Ш и др. -№ 1801177; заявл 2018 02 13. опубл 2018. 07.27.

[20- М. Раджабова, Д Ш Устройства для определения коэффициента теплопроводности наножидкостей / ММ Сафаров, МА Зарипова, ММ Гуломов, Дж Ф Собиров, С С Рафиев, Д Ш Раджабова и др// Патент Республики Таджикистан №ТJ 923, 2017.-5с.

[21- М. Патент № ТJ274/10, 2010. Республики Таджикистан Программа расчета границ несмешиваемости трехкомпонентных систем в системе Matlab. Раджабова Д Ш и др. №274; опубл 2010. 08. 11.

[22- М. Патент № ТJ 275/10, 2010. Республики Таджикистан Программа расчета термодинамических двухкомпонентных систем в системе Matlab. Раджабова Д Ши др. №275; опубл 2010. 07. 30.

[23- М. Патент № ТJ 138, 2022 Республики Таджикистан Программа национальной поисковой системы «smj.tj» на языках программирования PHP, CSS и HTML. Раджабова Д Ши др. №138; опубл 2022 06. 01.

**МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РЕСПУБЛИКИ ТАДЖИКИСТАН  
ТАДЖИКСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ПЕДАГОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ  
имени Садриддина Айни**

*На правах рукописи*



**УДК 536.24(575.3)**

**РАДЖАБОВА Диляфуз Шхзодовна**

**ВЛИЯНИЕ УГЛЕРОДНЫХ НАНОТРУБОК НА ИЗМЕНЕНИЕ  
ТЕПЛОПРОВОДНОСТИ И ТЕМПЕРАТУРОПРОВОДНОСТИ  
ЖИДКОГО ДИЭТИЛОВОГО ЭФИРА, ВКЛЮЧАЯ КРИТИЧЕСКУЮ И  
ЗАКРИТИЧЕСКУЮ ОБЛАСТИ**

Специальность 01.04.14. - Теплофизика и теоретическая теплотехника

**АВТОРЕФЕРАТ**

диссертации на соискание учёной степени кандидата технических наук

**Душанбе-2024**

**Работа выполнена в Таджикском государственном педагогическом университете имени Садриддина Айни на кафедре «Общая физика»**

**Научный консультант:**

**Сафаров Мухмадали Махмадиевич, Заслуженный деятель науки и техники Таджикистана, академик Международной инженерной академии (МИА), академик Инженерной академии РТ (ИА) доктор технических наук, профессор**

**Официальные оппоненты**

**Шарифов Абдумумин – доцент, кандидат технических наук, Заведующий отделом водородной энергетики Химического института им ВИ Никитина Национальной Академии Республики Таджикистан;**

**Гафоров Сатор – доцент кафедры общей и теоретической физики Кульябского Государственного Университета им Рудаки;**

**Ведущая организация:**

**Институт Энергетики Таджикистана**

*Защита диссертации состоится «15» Апреля 2024г на заседании диссертационного совета 6ДКОА 041 при Таджикском техническом университете имени академика МС Осими, по адресу: 734042, г. Душанбе, проспект акада Раджабовых 10а, e-mail: [ds6d\\_koa\\_041@yandex.ru](mailto:ds6d_koa_041@yandex.ru)*

*С диссертацией можно ознакомиться в библиотеке Таджикского технического университета имени академика МС Осими и на официальном сайте университета <http://tut.tj/>*

**Автореферат разослан «\_\_\_\_\_» \_\_\_\_\_ 2024 года**

**Ученый секретарь**

**диссертационного совета 6ДКОА 041,**

**кандидат технических наук, доцент**

**Тагоев С А**

## **ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОТЫ**

**Актуальность темы** Исследования физико-химических, теплофизических свойств (плотности, теплопроводности, тепло- и температуропроводности), термодинамических и кинетических характеристик проводилось во все времена. Сегодня исследования данного направления с качественной стороны приобрели новое направление.

Одним из направлений на пути улучшения теплообменных процессов является достижение роста теплопроводности и температуропроводности за счет добавления в теплоноситель частиц твердой фазы. Ряд исследователей доказали, что применение для данных целей частиц микронного и наноразмера может способствовать не интенсификации, а снижению теплоотдачи, поскольку их наличие уменьшает турбулентность (Pakhomov, 2007). Целью группы исследователей из многих стран посвятили свои исследования данному направлению например, США, Корея, Китай, Япония, Англия и др.

В частности, опубликованы монографии (Das, 2007) и ряд обзорных статей, охватывающих широкий круг вопросов от локальных свойств наножидкостей до возможностей их практического применения. (Das, 2007, Wang, Mirmadar, 2007, Yu, 2007, Chiq, 2008, 2009, Wang, Wei, 2009, Chandrasekar, 2009, Rudyak, 2000 и др.).

В представленной работе исследованы процессы тепло- и температуропроводности диэтилового эфира, как в чистом виде, так и с определенным количеством углеродных нанотрубок (ОСУНТ и МСУНТ) (0,1-0,5) % в интервале температур (293-673) К включая критическую и закритическую диапазоны параметров состояния.

Изучение теплофизических свойств исследуемых объектов, включено в координационный план важнейших научно-исследовательских работ по комплексной проблеме «Теплофизика» Национальной академии наук Таджикистана.

**Объект исследования:** Диэтиловый эфир и углеродные нанотрубки (ОСУНТ и МСУНТ).

**Цель диссертационной работы** Разработка и создание экспериментальной установки для измерения тепло- и теплопроводности системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок ОСУНТ и МСУНТ (до 0,5 %) в интервале температур (293-673) К включая критическую и закритическую области параметров состояния.

**Задачи исследования:**

1. Усовершенствована экспериментальная установка для измерения теплопроводности, температуропроводности растворов при разных температурах и давлениях, включая критическую и закритическую области;
2. Получение экспериментальных значений по теплопроводности, температуропроводности коллоидных растворов системы диэтилового эфира на базе усовершенствованной экспериментальной установки при  $T=(293\pm673)$  К и критическом давлении (3,68) МПа;
3. Установление зависимости теплопроводности и температуропроводности исследованных образцов от температуры давления и массовой концентрации углеродных нанотрубок (до 0,5 % ОСУНТ и МСУНТ);
4. Получение аппроксимационной зависимости, устанавливающей взаимосвязь теплопроводности и температуропроводности исследуемых образцов с температурой, давлением и особенностями структуры исследуемых коллоидных растворов; (Патент РТ за №ТJ 274/10.2010 и №ТJ 275/10.2010)
5. Изучение процесса теплопереноса в коллоидных растворах (диэтилового эфира и углеродных нанотрубок ОСУНТ и МСУНТ).

**Научная новизна работы заключается в следующем**

1. Усовершенствованы экспериментальные установки для исследования теплопроводности (по методу нагретой нити Патент Республики Таджикистан № ТJ 923, 2017-5c и цилиндрического бикалориметра – автоматизация, использование пережимного сосуда) и температуропроводности (метод акалориметра). При сборке установок учтены

- специфические особенности растворов, которые потребовали новых конструктивных и методических решений;
2. Получены экспериментальные данные по теплопроводности и температуропроводности чистых компонентов диэтилового эфира и с добавкой углеродных нанотрубок (до 0,5 % ОСУНТ и МСУНТ) в интервале температур (293-673) К и давлений (3, 68) МПа, включая критическую и закритическую области параметров состояния.
  3. Получены аппроксимационные зависимости, предназначенные для расчета теплопроводности и температуропроводности исследованных растворов. По результатам экспериментальных данных и аппроксимационной зависимости произведены тепловые расчеты.
  4. Составлены таблицы результатов экспериментальных исследований по теплопроводности и температуропроводности исследуемых коллоидных растворов в критический и закритической областях.
  5. Разработаны методы расчета теплопроводности и температуропроводности для исследуемых растворов.

**На защиту выносятся:**

1. Новые и более усовершенствованные версии экспериментальных установок и обоснование возможности их применения для исследования теплопроводности и температуропроводности исследуемых коллоидных растворов в критической и закритической области параметров состояния.
2. Автоматизированный теплофизический комплекс, применяемый для экспериментального исследования теплопроводности, температуропроводности растворов в широком интервале параметров состояния.
3. Экспериментальные данные по теплопроводности и температуропроводности растворов (диэтилового эфира и углеродных нанотрубок) в диапазоне температур (293-673) К и критическом давлении (3, 68) МПа.
4. Методы расчета теплопроводности коллоидных растворов на основе жидкого диэтилового эфира и анализ процесса теплопереноса в исследуемых объектах.
5. Аппроксимационные зависимости для расчета теплопроводности и температуропроводности исследуемых веществ в широком интервале температуры и при критическом давлении.

**Теоретическая и практическая значимость работы**

2. Составлены подробные таблицы ТФС технических важных веществ (на основе диэтилового эфира) в широком интервале температур (293-673) К и давлений (3, 68) МПа, которые могут быть использованы проектными организациями в различных технологических процессах.
3. Результаты исследований теплопроводности, температуропроводности коллоидных растворов диэтилового эфира внедрены в Институте промышленности Министерства науки и новых технологий Республики Таджикистан в расчеты модельных химических реакторов и технологических процессов, и полученные экспериментальные данные используются в качестве справочных.
4. Разработанные экспериментальные установки можно применять для быстрого экспериментального исследования теплопроводности и температуропроводности технологических материалов в различных лабораториях.
5. Предложенные устройства используется в научных и учебных лабораториях кафедры Теплотехника и теплоэнергетика Таджикского технического университета имени академика МС Осими, а также кафедры общей физики Таджикского государственного педагогического университета имени С. Айни. Этим аппаратом могут пользоваться аспиранты, магистранты и преподаватели для выполнения диссертационных работ и студенты для выполнения лабораторных, курсовых и дипломных работ.

6. Получен акт внедрения от Таджикского технического университета им академика М С Осими г. Душанбе и Таджикского государственного педагогического университета им Садриддина Айни (акты внедрения прилагаются).

**Степень достоверности и апробация результатов** **Достоверность результатов исследований обеспечивается:**

- ✓ использование м аprobированных и протестированных измерительных приборов, а также воспроизводимость результаtов измерений;
- ✓ согласование полученных результатов измерений с известными данными, полученными в результате независимых исследований с использованием других физико-химических методов анализа;
- ✓ полным метрологическим обеспечением измерительных установок; соответствующим использованием теорий измерений и погрешностей; применением проверенных и стандартных установок; воспроизводимость результаtов; согласованность расчетных результатов тепло – и температуропроводности, теплоемкости, коэффициента адсорбции, коэффициента массопередачи и плотности, численных расчетов скорости падения наночастиц и определения их размеров, в том числе диаметров наночастиц с экспериментальными данными;
- ✓ корректной математической моделью физических процессов и проверенным математическим аппаратом численного решения дифференциальных уравнений тепломассопереноса модели Максвелла (теплопроводность), Дульнева (теплопроводность), Ленарда – Джонса (теплопроводность), Тейта (плотность), уравнения Мамедова – Ахундова (плотность) (компьютерное моделирование);

**Внедрение результатов работы** Результаты исследования приняты к использованию в Научно-исследовательском институте промышленности Министерства промышленности и новых технологий Республики Таджикистан и в учебном процессе Таджикского государственного педагогического университета им Садриддина Айни, Таджикского технического университета им академика М С Осими (акты внедрения прилагаются).

**Личный вклад автора включает:** постановку цели, выбор методов и разработку алгоритмов пошагового выполнения работы, установление закономерностей наблюдаемых процессов в изучаемых растворах, а также реализацию опытных исследований в производственных условиях, получение данных по теплопроводности и температуропроводности и их соответствующую обработку, формулировку основных выводов по работе, выбор средств и способов решения поставленных задач, а также написание и публикацию статей и тезисов.

Все результаты диссертационной работы получены автором лично под руководством научного руководителя.

**Основные методы научных исследований.** При выполнении диссертационной работы для получения данных использованы метод цилиндрического бикалориметра, метод нагретой нити (теплопроводность),  $\alpha$ -калориметра (температуропроводность), регулярного теплового режима первого рода, монотонного разогрева, сканирующего калориметра (теплоемкость), метод гидростатического взвешивания (установка КД Гусейнова и его учеников), теории подобия, пакет программы Сигмаплот, Exsele и др. Предложен способ получения тепловой энергии и электрического тока (Патент РТ №ГJ 919), метод термодинамического подобия, закон соответствующих состояний.

#### **Апробация работы**

Основные положения и результаты диссертации докладывались и обсуждались на следующих конференциях:

4 International conference, China, (2017); 1-я научно-практической Международная конференция “Информационные технологии в управлении и моделировании мехатронных систем” (ИГУММС-2017); Международной научно-практической конференции «Независимость - основа развития энергетики страны» Хатлонская область, Бохтарский район, Республика Таджикистан Проведенный к празднованию дня энергетиков 22-23 декабря

(2017); Международную конференцию «Актуальные проблемы современной физики» посвященной 80-летию памяти Заслуженного деятеля науки и техники Таджикистана, доктора физико-математических наук профессора Нарзиева Б.Н., Душанбе, (2018); Республиканской научно-практической конференции “Техника и технология: основные проблемы достижения и инновации”, Душанбе, 16 мая (2018); 20<sup>th</sup> Symposium on Thermophysical Properties, in Boulder, Colorado, June 24-29, (2018); XV Joint European Thermal Physics Conference. Barselone 21<sup>th</sup>-24<sup>th</sup> May (2019); Республиканской научно-практической конференции на тему «Основы развития и перспективы химической науки в Республике Таджикистан», посвященной 60-летию химического факультета и памяти д.х.н., профессора, академика НАН РТ Нурикова Иманкула Усмановича (12-14 сентября 2020); Международной научно-практической конференции “Энергетика Таджикистана. Проблемы энергосбережения, энергоэффективности и использования возобновляемых источников энергии” посвященной 30-летию независимости РТ, 90-летию МЭИ и 100-летию плана ГОЭЛРО Филиал МЭИ в г. Душанбе - (2021);

**Публикации** По теме диссертации опубликовано 23 работы из них 6 статей в журналах, включённых в список рецензируемых ВАК Министерства образования и науки Российской Федерации, пять малых патента Республики Таджикистан и 13 тезисов докладов и материалов международных и всероссийских научно-технических конференций.

**Структура и объем диссертации** Диссертационная включает введение, четыре главы выводы, список использованной литературы и приложение. Работа изложена на 161 страницах машиноиспособного (компьютерного) текста. Она также включает 49 рисунков, 30 таблиц, 136 наименований использованной литературы и приложение (18 стр.).

## **ОСНОВНОЕ СОДЕРЖАНИЕ РАБОТЫ**

**В первой главе** представлены характеристики изучаемых веществ (диэтиловый эфир и нанонаполнители) и обзор данных.

**Во второй главе** приведены схемы всех установок, использованных для измерения теплопроводности и температуропроводности коллоидных растворов на основе жидкого диэтилового эфира с различным количеством добавления углеродных нанотрубок (ОСУНТ и МСУНТ) при различных параметрах состояния, включая критическую и закритическую области и соответствующая оценка их погрешностей.

**В третьей главе** содержат результаты экспериментального исследования по тепло- и температуропроводности образцов на основе диэтилового эфира с различным содержанием углеродных нанотрубок в составе при различных температурах и давлениях, в том числе и в критической и закритической областях.

**В четвертой главе** представлены результаты обработки представленных в третьей главе экспериментальных данных по теплопроводности и температуропроводности исследуемых образцов исследования в зависимости от критической температуры и критического давления и соответствующее их обобщение.

**В приложении** приведены исполнительные акты для исследования теплофизических свойств рабочего тела в широком диапазоне изменения параметров состояния, в том числе в критическом и закритическом диапазоне параметров состояния, а также таблицы расчета погрешностей аппроксимационных зависимостей по тепло- и температуропроводности образцов с учетом изменения концентрации добавок (ОСУНТ и МСУНТ).

**Работа выполнена в Таджикском государственном педагогическом университете имени Садриддина Айни**

## **Объекты исследования:**

Объектом исследования являлись суспензированные и коллоидные растворы на основе диэтилового эфира с различной концентрацией добавок (ОСУНТ и МСУНТ).

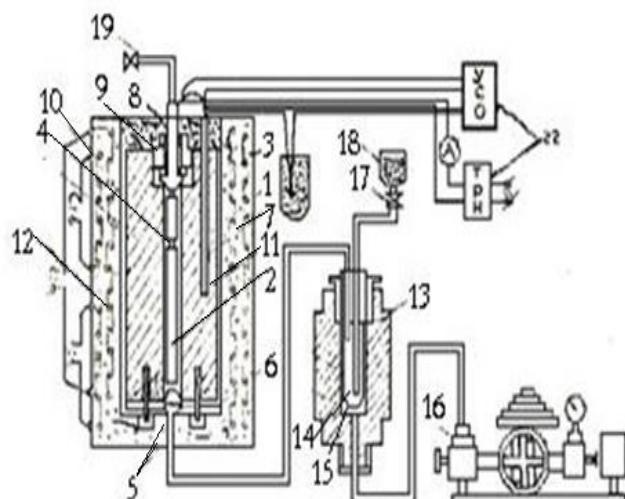
Рассмотрены следующие рабочие тела:

- Диэтиловый эфир (химически чистый)
- Диэтиловый эфир + ОСУНТ (различной концентрации %);

- Диэтиловый эфир + МСУНТ (различной концентрации, %).

### Экспериментальная установка для измерения теплопроводности жидкостей и растворов при различных давлениях и температурах.

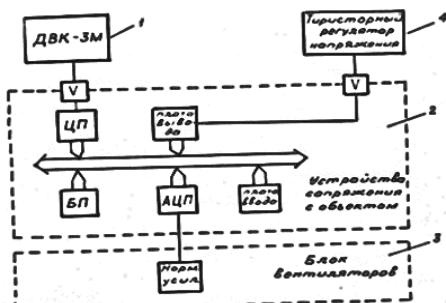
Опытное устройство, предназначенное для измерения теплопроводности веществ при различных параметрах состояния, основанная на методе цилиндрического бикалориметра регулярного теплового режима первого рода представлено на рисунке 1.



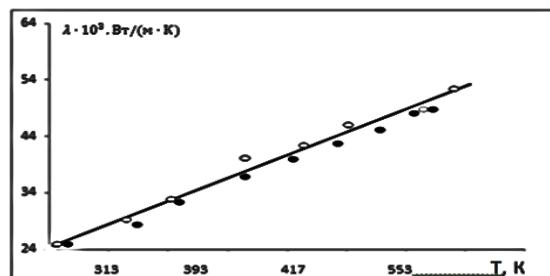
**Рисунок 1 – Схема экспериментальной установки для измерения теплопроводности растворов в зависимости от температуры и давления:** 1 – внешний цилиндр; 2 – измерительный цилиндр; 3 – компенсационный цилиндр; 4 – ниппель; 5 – нижний конус; 6 – фланец; 7, 11 – термопары; 8 – конусное уплотнение верхней головки; 9 – гайка; 10, 12 – электропечь; 13 – прижимной сосуд; 14 – полиэтиленовый мешочек; 15 – глицерин; 16 – грузо-поршневой манометр типа МП 2500; 17, 19 – вентили; 18 – стакан

Предложенный автоматизированный теплофизический комплекс (рис. 2), соединенный с бикалориметром, позволяет изучить процесс теплопереноса в неоднородных средах в области температур (293–773) К. Комплекс состоит из диалогового вычислительного комплекса ПК (1); устройства сопряжения с объектом УСО (2); нормирующих усилителей с блоком вентиляторов БВ (3); блока тиристорных регуляторов мощности; установки для измерения ТФС и эффективных параметров теплопереноса.

Результаты ряда опытов по теплопроводности воздуха в виде графика показаны на рис. 3, согласно которому результаты экспериментов с литературными данными хорошо согласуются между собой при всех рассматриваемых температурах.



**Рисунок 2 – Блок-схема автоматизированного теплофизического комплекса**



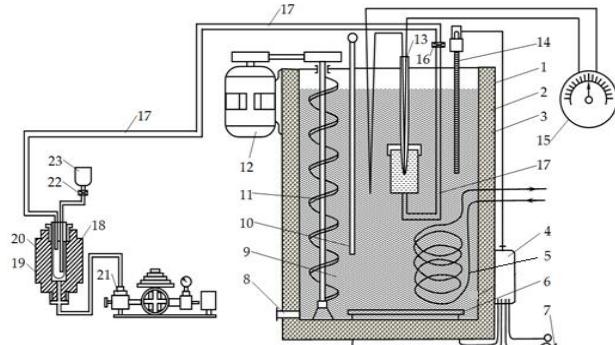
**Рисунок 3 – Сравнение экспериментальных значений теплопроводности воздуха с литературными данными:** о – литературные данные; ● – наши данные.

Согласно расчетам общая относительная погрешность результатов опытов по теплопроводности при  $\alpha = 0,95$  составляет не более 4,2 %. Основные узлы и механизмы устройства, расчетное уравнение по теплопроводности и методика проведения эксперимента подробно приведены в диссертации.

### Устройство для определения температуропроводности наножидкостей

На экспериментальных установках, приведенных на рисунке 1 (метод регулярного теплового режима первого рода); рисунке 4 (метод  $a$ -калориметра) нами исследованы тепло-

и температуропроводность изучаемых веществ при различных температурах и давлениях, включая критическую область.

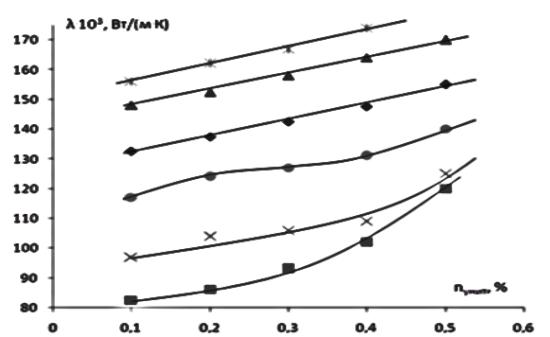


**Рисунок 4 – Схема установки для определения коэффициента температуропроводности при высоких параметрах состояния**

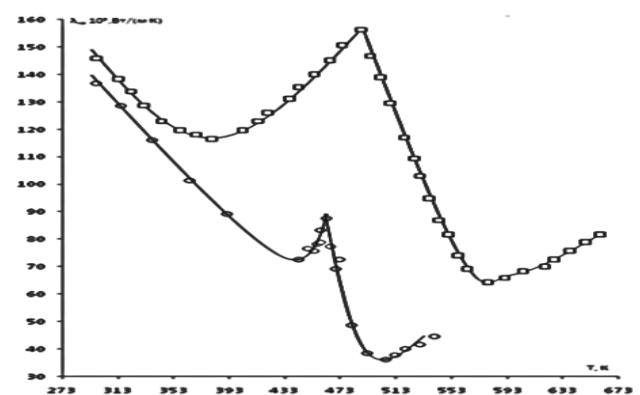
Чтобы измерить температуропроводность образцов нами была решена другая задача, т.е. разработка и сборка опытного устройства. Оно основано на методе нагретой нити и состоит из следующих основных элементов: насос вакуумный, манометр, перегибной сосуд высокого давления и ячейка из мерительная. Подробное описание, схема, принцип и порядок работы устройства представлены в приложении диссертации. Общая относительная погрешность измерения теплопроводности на данном устройстве при  $\alpha = 0,95$  в среднем соответствует 2,56 %. Чтобы с точностью утверждать о том, что устройство работает достоверно, нами был выполнен ряд контрольных замеров, для чего были применены толуол, бензол и воздух. Результаты сравнения полученных данных с литературными совпадали в пределах погрешности опыта (до 3 %).

На рисунке 5 и 6 представлены результаты экспериментов по теплопроводности образцов исследования (диэтиловый эфир и углеродная нанотрубка (ОСУНТ) до 0,5%) в зависимости от температуры и давления. Согласно рисункам теплопроводность диэтилового эфира наряду с ростом концентрации ОСУНТа тоже растет по линейному (линии 1, 3, 5, 6) и параболическому закону (линии 2 и 4).

При условиях ( $P=0,101$  МПа,  $T=293$  К) теплопроводность диэтилового эфира уменьшается в 3,1 раза, а при ( $P=29,4$  МПа,  $T=293$  К),  $\lambda$  – уменьшается в 3,2 раза; изменение концентрации добавки (от 0,1 до 0,5 % ОСУНТ), т.е. на втором участке графика при  $P=0,101$  МПа и  $T=293$  К теплопроводность растет на 33,3 %. Изменение параметров состояния, а именно  $P=29,4$  МПа и  $T=683$  К способствует росту теплопроводности на 26,1 %. По нашему мнению резкий спад теплопроводности образцов в данной области связан с изменением их структуры.

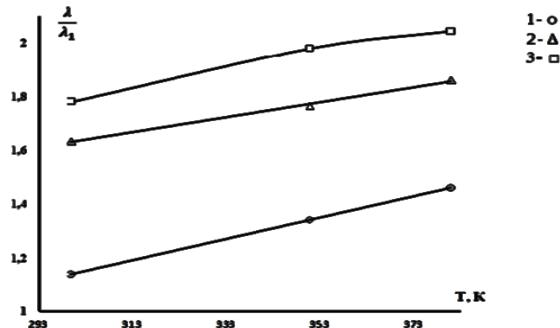


**Рисунок 5 Влияние ОСУНТ на изменение теплопроводности диэтилового эфира при различных температурах и давлениях:** 1-  $T=293$  К  $P=0,101$  МПа; 2-  $T=467$  К  $P=0,101$  МПа; 3-  $T=293$  К  $P=19,62$  МПа; 4-  $T=467$  К  $P=19,62$  МПа; 5-  $T=293$  К  $P=49,01$  МПа; 6-  $T=467$  К  $P=49,01$  МПа.



**Рисунок 6 Влияние ОСУНТ на изменение теплопроводности диэтилового эфира в критической и закритической области параметров состояния:** 1- диэтиловый эфир, 2- диэтиловый эфир + 0,5 % ОСУНТ.

Результаты вычислений по выражению (3.8) диссертации графически представлены на рисунке 7:

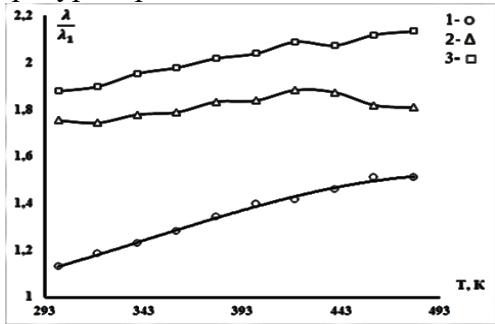


**Рисунок 7.** Зависимость ( $\lambda/\lambda_1$ ) от температуры при атмосферном давлении ( $P=0,101 \text{ МПа}$ ): 1- диэтиловый эфир +0,5%ОСУНТ; 2- диэтиловый эфир +0,5%МСУНТ

По рисунку 7 видно, что относительный коэффициент теплопроводности изучаемых растворов (диэтиловый эфир + наночастицы (ОСУНТ, МСУНТ)) увеличивается с изменением температуры в сторону ее повышения.

Выявлен факт того, что относительная теплопроводность системы диэтилового эфира +0,5% ОСУНТ возрастает до 30,4% при условии  $P=0,101 \text{ МПа}$  и изменение температуры от 290 до 390 К для образца диэтиловый эфир +0,5%МСУНТ рост данного показателя доходит до ~14,7 %

На рисунке 8 представлена зависимость относительной теплопроводности от изменения температуры при давлении  $P=9,81 \text{ МПа}$ .



**Рисунок 8.** Зависимость относительной теплопроводности ( $\lambda/\lambda_1$ ) от температуры при давлении ( $P=9,81 \text{ МПа}$ ): 1 - диэтиловый эфир +0,5% ОСУНТ; 2 - диэтиловый эфир +0,5% МСУНТ.

По рисунку 8 видно, что добавка наночастиц (ОСУНТ) до 0,5% согласно параболическому закону повышает относительную теплопроводность образцов до 3,16% а добавка 0,5% МСУНТ увеличивает этот показатель зигзагообразно до 5,71 %

Расчет коэффициента теплоотдачи нами был произведен согласно формуле (3.11) диссертации, результаты которого в табулированном варианте представлены ниже (таблица 1). Расчет произведен (критерий А М Михеева) для сопла Ловоля с рабочей жидкостью из диэтилового эфира, как в чистом виде, так и с добавкой ОСУНТ и МСУНТ (0,1 до 0,5%) при давлениях (0,101 и 49,01) МПа.

Согласно таблице 1 изменение коэффициента теплоотдачи при охлаждении ракетных топлив, главным образом, зависит от давления и концентрации нанонаполнителя. При росте последних (давление, концентрация нанодобавок) коэффициент теплоотдачи уменьшается.

Например, для жидкого диэтилового эфира коэффициент теплоотдачи при  $P=(0,101-49,01) \text{ МПа}$  уменьшается на ~18,7% для образца с добавкой 0,1% ОСУНТ изменение составляет ~21,3 % а для образца с добавкой 0,5 % ОСУНТ данная разница составляет ~ 16,9 %

**Таблица 1.** - Вычисленные значения коэффициента теплоотдачи для диэтилового эфира с добавкой углеродной нанотрубки при различных температурах и давлениях.

T, К	Диэтиловый эфир	
	$\alpha_{ж}, \text{Вт}/(\text{м}^2 \text{ К})$	
P, МПа	0,101	49,01

293	806,3	655,6			
<b>Диэтиловый эфир +ОСУНТ</b>					
$P = 0,101 \text{ МПа}$					
n, %	0,1 % ОСУНТ	0,2 % ОСУНТ	0,3 % ОСУНТ	0,4 % ОСУНТ	0,5 % ОСУНТ
T, K	800,0	783,3	771,6	772,8	770,7
$P = 49,01 \text{ МПа}$					
T, K	646,5	641,6	648,9	634,4	632,4

### Обобщение экспериментальных данных по тепло-, температуропроводности растворов в зависимости от температуры и давления

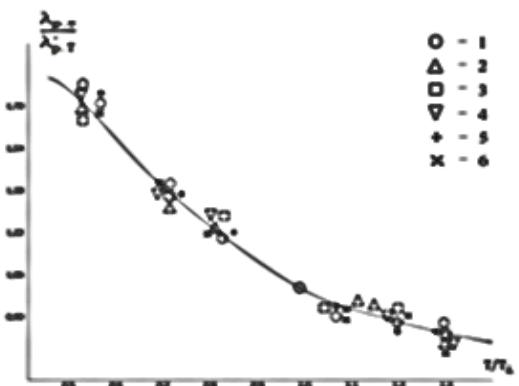
Установление связи теплопроводности с температуропроводностью изученных образцов в зависимости от температуры было выполнено с помощью

$$\frac{a_{P,T}}{a_{p,T}^*} = f\left(\frac{T}{T_1}\right). \quad (2)$$

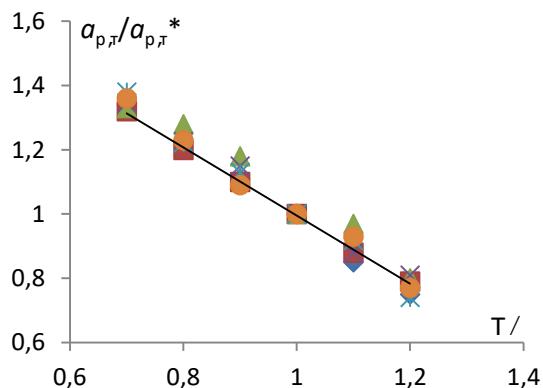
при различных температурах и давлениях и  $\lambda_{P,T}$ ,  $a_{P,T}^*$  - теплопроводность, температуропроводность соответственно при T и  $T_1$ ;  $T_1 = 413 \text{ K}$

В соответствии с рисунками 9 и 10 можно заключить, что соотношения (1) и (2) хорошо выполняются для выбранной группы образцов исследования, то есть результаты экспериментов по теплопроводности и температуропроводности удовлетворительно ложатся вдоль общих кривых, выражения которых выглядят:

$$a_{p,T} = (-2,66 \cdot 10^{-3} T + 2,1) \cdot a_{p,T}^* \quad (4)$$



**Рисунок 9.** Зависимость относительной теплопроводности ( $\lambda/\lambda_0$ ) от относительной температуры ( $T/T_1$ ) для исследуемых систем диэтилового эфира, как в чистом виде, так и с добавкой углеродных нанотрубок: 1 - жидкий диэтиловый эфир; 2 - диэтиловый эфир + 0,1 % углеродных нанотрубок; 3 - диэтиловый эфир + 0,2 % углеродных нанотрубок; 4 - диэтиловый эфир + 0,3 % углеродных нанотрубок; 5 - диэтиловый эфир + 0,4 % углеродных нанотрубок;



**Рисунок 10.** Зависимость относительной температуропроводности ( $a_p,T/a_p,T^*$ ) от относительной температуры ( $T/T_1$ ) для исследуемых систем диэтилового эфира, как в чистом виде, так и с добавкой углеродных нанотрубок: 1 - жидкий диэтиловый эфир; 2 - диэтиловый эфир + 0,1 % углеродных нанотрубок; 3 - диэтиловый эфир + 0,2 % углеродных нанотрубок; 4 - диэтиловый эфир + 0,3 % углеродных нанотрубок; 5 - диэтиловый эфир + 0,4 % углеродных нанотрубок;

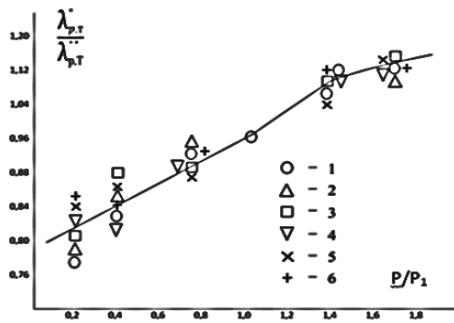
6 - диэтиловый эфир + 0,5 % углеродных нанотрубок

бок; 6 - диэтиловый эфир + 0,5 % углеродных нанотрубок

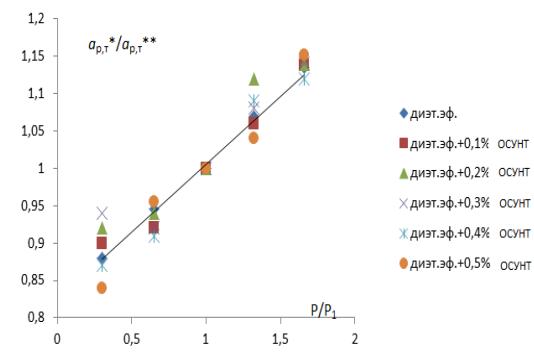
давления.

Далее для обобщения значений  $\lambda_{p,T}^*$  и  $a_{p,T}^*$  на оси координат построен график зависимости  $\frac{a_{p,T}^*}{a_{p,T}^{**}} = f\left(\frac{P}{P_1}\right)$  и  $\frac{\lambda_{p,T}^*}{\lambda_{p,T}^{**}} = f\left(\frac{P}{P_1}\right)$  от  $(P/P_1)$ .

Выполнимость  $\frac{\lambda_{p,T}^*}{\lambda_{p,T}^{**}} = f\left(\frac{P}{P_1}\right)$  и  $\frac{a_{p,T}^*}{a_{p,T}^{**}} = f\left(\frac{P}{P_1}\right)$  показана на рисунках 11 и 12.



**Рисунок 11.** Зависимость  $\frac{\lambda_{p,T}^*}{\lambda_{p,T}^{**}} om\left(\frac{P}{P_1}\right)$  для исследуемых образцов. Обозначение как на рисунке 9.



**Рисунок 12.** Зависимость  $\frac{a_{p,T}^*}{a_{p,T}^{**}} om\left(\frac{P}{P_1}\right)$  для исследуемых образцов. Обозначение как на рисунке 10.

В соответствии с рисунками 11 и 12 данные хорошо ложатся вдоль общей прямой и кривой, выражения которых имеют вид:

$$\frac{a_{p,T}^*}{a_{p,T}^{**}} = 0,214 \left( \frac{P}{P_1} \right) + 0,786 \quad (6)$$

При анализе значений  $\lambda_{p,T}^*$  и  $a_{p,T}^*$  было установлено, что они представляют собой функции концентрации углеродных нанотрубок

$$a_{p,T}^{**} = (0,31 \cdot n_{yhm} + 0,699) \cdot 10^{-7}, \text{м}^2/\text{с} \quad (8)$$

По выражениям (5) и (6) получим

$$a_{P,T}^* = [0,214 \left( \frac{P}{P_1} \right) + 0,786] (0,31n + 0,699) \cdot 10^{-7}, m^2 / c \quad (10)$$

Из уравнений (3) - (4) с учетом уравнений (5) - (10) получим

$$a_{P,T} = (-2,66 \cdot 10^{-3} T + 2,1) (0,214 \cdot (P/P_1) + 0,786) (0,31n + 0,699) \cdot 10^{-7}, m^2 / c \quad (12)$$

С помощью уравнений (11), (12) можно вычислить теплопроводность и температуропроводность экспериментально неисследованных растворов при различных температурах и давлениях, для чего требуется располагать данными о концентрации углеродных нанотрубок.

По результатам сравнения было установлено, что выражения (11) и (12) позволяют рассчитывать тепло- и температуропроводность образцов с погрешностью 2-5% при изменении температуры от 293 до 653 К.

### **Обобщение экспериментальных данных по тепло-, температуропроводности растворов системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок в критической области параметров состояния**

Для реализации обобщения результатов опытов по тепло-, температуропроводности образцов исследования в критической области мы воспользовались законом соответственных состояний следующим образом

$$\frac{a_{kp}}{a_{kp}^*} = f\left(\frac{T}{T_{kp}}\right) \text{ и } \frac{\lambda_{kp}}{\lambda_{kp}^*} = f\left(\frac{n}{n_1}\right), \quad (13)$$

где,  $a_{kp}$ ,  $\lambda_{kp}$ -температуропроводность и теплопроводность образца исследования при различных температурах в критической области;  $a_{kp}^*$ ,  $\lambda_{kp}^*$ -температуропроводность и теплопроводность испытуемого образца при  $T$ ;  $T_{kp}=47$ К и давлении  $P_{kp}=3,68$  МПа.

Приведенные выражения (13) для системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок обладают хорошей выполнимостью т.е. полученные результаты по тепло- и температуропроводности хорошо ложатся вдоль общей линии (рисунок 13).

Уравнения кривых рисунка 13, имеют вид:

$$\frac{\lambda_{kp}}{\lambda_{kp}^*} = \left( F \left( \frac{T}{T_{kp}} \right)^2 + D \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) + E \right). \quad (14)$$

$$\frac{a_{kp}}{a_{kp}^*} = \left( A \left( \frac{T}{T_{kp}} \right)^2 + B \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) + C \right). \quad (15)$$

Значения  $a_{kp}^*$ ,  $\lambda_{kp}^*$ - являются функцией концентрации нанонаполнителей  $a_{kp}^*$ ,  $\lambda_{kp}^* = f(n)$ .

Значение коэффициентов выражений (14 и 15) представлены ниже (таблица 2).

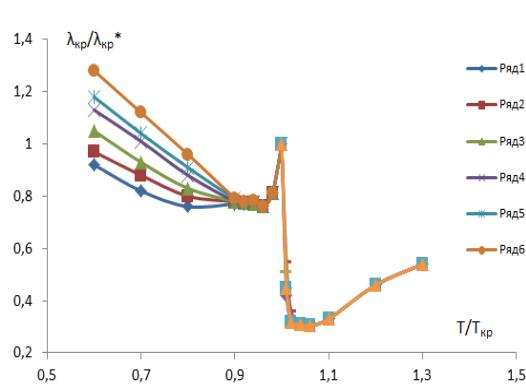


Рисунок 13. Зависимость  $\frac{\lambda_{kp}}{\lambda_{kp}^*} \text{ от } \left( \frac{T}{T_{kp}} \right)$

для исследуемых растворов. Обозначение как на рисунке 16.

Таблица 2 - Коэффициенты уравнения для растворов системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок в критической области параметров состояния.

Исследуемые параметры	Коэффициенты уравнения 13 и 14		
	$F$	$-D$	$E$
Теплопроводность, Вт/(м К)			
Для первой половины графика, приведенного на рисунке 13, т.е. в интервале температуры 293- 466К			
Диэтиловый эфир	3,7675	7,4550	4,5756
Диэтиловый эфир+ 0,1 % ОСУНТ	4,2024	8,0172	4,6899
Диэтиловый эфир+ 0,2 % ОСУНТ	4,2024	8,0172	4,6899
Диэтиловый эфир+ 0,3 % ОСУНТ	4,3997	8,1597	4,6252
Диэтиловый эфир+ 0,4 % ОСУНТ	4,5337	8,3097	4,6382
Диэтиловый эфир+ 0,5 % ОСУНТ	4,9179	8,8827	4,8193
Для второй половины графика, приведенного на рисунке 13, т.е. в интервале температуры 466- 633К			
Диэтиловый эфир и его суспензии*	20,845	35,818	15,579
Примечание: Правая сторона графика приведенного на рисунке 14 описывается единным параболическим уравнением, коэффициенты которого приведены выше			
Температуропроводность, м <sup>2</sup> /с			
Коэффициенты уравнения 13 и 14			
	$A$	$B$	
$T=(293-433) \text{ K}, T_{kp}^*=353 \text{ K}$	1,95	-1,0	
$T=(443-513) \text{ K}, T_{kp}^*=466 \text{ K}$	1,823	-0,824	
$T=(533-633) \text{ K}, T_{kp}^*=573 \text{ K}$	1,632	-0,627	

Для расчета теплопроводности и температуропроводности в критических областях изученных образцов на основе графоаналитической обработки были получены соответствующие выражения:

$$\lambda_{kp} = \left( 0,167 \left( \frac{n}{n_1} \right) + 0,827 \right) [a_o + a_1(T) + a_2(T)^2] \cdot 10^{-3}, \text{ Вт/(м К)} \quad (16)$$

$$a_{kp} = \{ A \left( \frac{T}{T_{kp}} \right)^2 + B \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) + C \} [b_o + b_1(T) + b_2(T)^2] \cdot 10^{-7}, \text{ м}^2/\text{с} \quad (17)$$

Значение коэффициентов выражений (16 и 17) для показанной критической области представлены в таблице 3.

**Таблица 3.** Коеффициенты  $a$  и  $b$  для растворов системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок в критической области параметров состояния.

Исследуемые параметры	Коэффициенты уравнения 16 и 17				
	$a_0$	$a_1$	$a_2$	$a_3$	$a_4$
<b>теплопроводность</b>					
$T=(293-433) \text{ K}$ , $T_{kp}^*=353\text{K}$	220,8	-0,286	-	-	-
$T=(443-513) \text{ K}$ , $T_{kp}^*=466\text{K}$	-8910	38?2	-0,0409	-	-
$T=(533-633) \text{ K}$ , $T_{kp}^*=573\text{K}$	-51,4	0,195	-	-	-
<b>Коэффициенты уравнения 16 и 17</b>					
<b>температуропроводность</b>					
	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>C</i>		
$T=(293-433) \text{ K}$ , $T_{kp}^*=353\text{K}$	1,95	-1,0	-		
$T=(443-513) \text{ K}$ , $T_{kp}^*=466\text{K}$	1,846	-0,85			
$T=(533-633) \text{ K}$ , $T_{kp}^*=573\text{K}$	1,632	-0,627	-		

Уравнения (16), (17) можно использовать для расчета тепло- и температуропроводности экспериментально неизученных веществ при изменении температуры и давления опыта, для чего следует знать значение концентрации добавляемых наночастиц (ОСУНТ и МСУНТ).

Проверка уравнений (16) и (17) показала удовлетворительный результат, поскольку они воспроизводимость экспериментальных значений с погрешностью 2-5 % в исследованном диапазоне изменения температуры (293-653) К.

### Обобщение экспериментальных данных по плотности растворов системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок в критической области параметров состояния

Обобщение результатов опытов по плотности образцов в критической области было выполнено с помощью закона соответственных состояний следующим образом

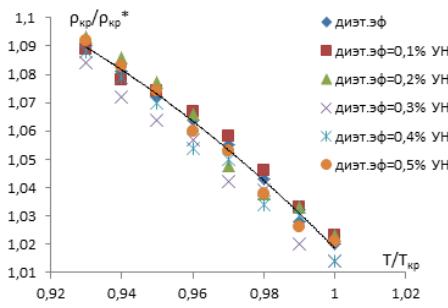
$$\frac{\rho_{kp}}{\rho_{kp}^*} = f\left(\frac{T}{T_{kp}}\right), \quad (18)$$

где,  $\rho_{kp}$  – плотность испытуемого растворов при различных температурах в критической области;  $\rho_{kp}^*$  – плотность испытуемого образца при  $T$ ;  $T_{kp}$  – критическая температура; т. е. при  $P_{kp}=3,68 \text{ MPa}$ .

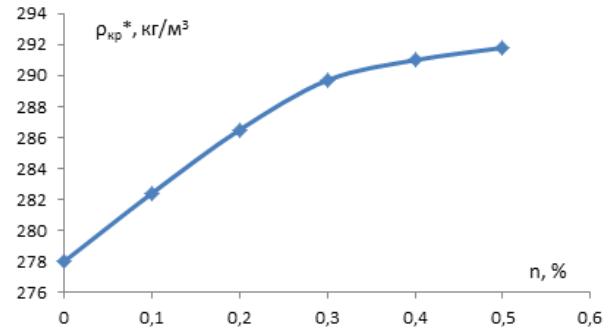
Соотношение (18) хорошо описывает результаты экспериментов, чему свидетельствует их хорошая согласованность на общей кривой (рисунок 14), уравнение которой имеет вид:

$$\frac{\rho_{kp}}{\rho_{kp}^*} = \left( -3,631 \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) + 5,994 \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) - 1,3451 \right). \quad (19)$$

Значение  $\rho_{kp}^*$  является функцией концентрации нано наполнителей  $\rho_{kp}^* = f(n)$ . Выполнимость выражения (18) показана на рисунке 15.



**Рисунок 14** Зависимость  $\frac{\rho_{kp}}{\rho_{kp}^*} \text{ от } \left( \frac{T}{T_{kp}} \right)$  для исследуемых растворов



**Рисунок 15.** Зависимость  $\rho_{kp}^* = f(n)$  при  $T_{kp}$  для исследуемых растворов.

Кривая, показанная на рисунке 15 имеет следующее уравнение:

$$\rho_{kp}^* = [277,83 + 54,071 (n) - 52,143 (n)^2] \cdot 10^{-3}, \left[ \frac{\text{кг}}{\text{м}^3} \right] \quad (20)$$

где,  $T$  – измеряемый диапазон температур для исследуемых образцов в критической области в Кельвинах.

Из уравнения 19, с учетом 20 получим

$$\rho_{kp} = \left( -3,631 \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) + 5,994 \left( \frac{T}{T_{kp}} \right) - 1,3451 \right) [277,83 + 54,07 (n) - 52,143 (n)^2] \cdot 10^{-3}, \text{ кг/м}^3 \quad (21)$$

С помощью уравнения (21), можно произвести расчет плотности экспериментально неисследованных веществ с учетом изменения температуры (320-466) К и давлении Р= 3,68 МПа с погрешностью 0,2% для чего следует располагать данными о концентрации добавляемых наночастиц.

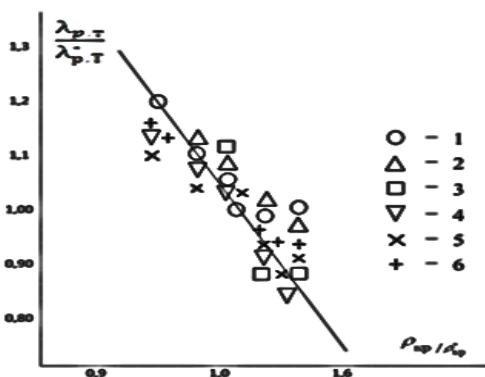
### Взаимосвязь между критической температуропроводностью и теплопроводностью и критической плотностью системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок

Взаимосвязь ще эмпирическое уравнение тепло- и температуропроводности образцов, мы воспользовались законом термодинамического подоия и соответственных состояний

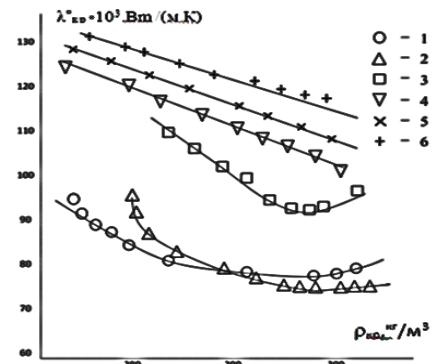
$$\frac{a_{kp}}{a_{kp}^*} = f \left( \frac{\rho_{kp}}{\rho_{kp}^*} \right) \quad (22)$$

где,  $a_{kp}, \lambda_{kp}^*$  – температуропроводность и теплопроводность образцов плотностью  $(\rho_{kp})$  в критической области,  $a_{kp}^*, \lambda_{kp}^*$  – температуропроводность и теплопроводность образцов при  $\rho_{kp}^*$ ;  $\rho_{kp}^*$  – плотность образцов  $\rho_{kp}^* = 278 \text{ кг/м}^3$  (для этого случая);  $P_{kp} = 3,68 \text{ МПа}$ .

Используя экспериментальные данные на ми ыл построен график зависимости  $\lambda_{kp} = f(\rho_{kp})$  (рисунок 17 и 18)



дуемых систем диэтилового эфира и углеродных нанотрубок



**Рисунок 17.** Зависимость теплопроводности от плотности исследуемых систем (диэтиловый эфир и углеродных нанотрубок) в критической области 1-диэтиловый эфир; 2-диэтиловый эфир + 0,1 % ОСУНТ; 3-диэтиловый эфир + 0,2 % ОСУНТ; 4-диэтиловый эфир + 0,3 % ОСУНТ; 5-диэтиловый эфир + 0,4 % ОСУНТ; 6-диэтиловый эфир + 0,5 % ОСУНТ.

Соответственно рисунку 17, изменение теплопроводности образцов в критической области выполняется по различным закономерностям. Для жидкого диэтилового эфира с добавкой до 0,1 и 0,2% углеродных нанотрубок (ОСУНТ и МСУНТ) теплопроводность уменьшается по экспоненциальному закону, а для систем (диэтиловый эфир + 0,3% ОСУНТ), (диэтиловый эфир + 0,4% ОСУНТ), (диэтиловый эфир + 0,5% ОСУНТ),  $\lambda$  уменьшается линейно.

Корреляция теплопроводности образцов с их плотностью мы воспользовались следующим выражением

Выполнимость зависимости (24) графически изображено на рисунке 18.

Согласно рисунку 18, все экспериментальные значения  $\rho$  соответствуют общей прямой

Используя выражение (25), с учетом (26) получим

С помощью зависимости (27) с погрешностью до 2-3 % можно произвести численное определение теплопроводности образцов в критической области параметров состояния, что требует знания концентрации УНТ и плотности образцов в критической области

Графоаналитическая обработка полученных результатов опытов показала, что они ложатся вдоль отдельных кривых, которые определяются полиномами четвертой степени:

или

Значение коэффициентов, приведенных в уравнениях (28- 30) для критической области представлены ниже (таблицы 5 и 6).

**Таблица 5 -** Коэффициенты полиномы четвертой степени для растворов системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок в критической области параметров состояния.

Образцы		Коэффициенты уравнения 29				
		$a_0 \cdot 10^6$	$a_1 \cdot 10^6$	$a_2 \cdot 10^6$	$a_3 \cdot 10^6$	$-a_4 \cdot 10^6$
1.	<i>диэтиловый эфир</i>	- 1.651	6.682	1.0	0.682	0.172
2.	<i>диэтиловый эфир + 0.1%ОСУНТ</i>	- 1.346	5.404	0.813	0.544	0.136
3.	<i>диэтиловый эфир + 0.2%ОСУНТ</i>	-0.335	1.341	0.201	0.134	0.034
4.	<i>диэтиловый эфир + 0.3%ОСУНТ</i>	- 1.820	0.731	0.110	0.073	0.0184
5.	<i>диэтиловый эфир + 0.4%ОСУНТ</i>	0.227	0.906	0.135	0.089	0.023
6.	<i>диэтиловый эфир + 0.5%ОСУНТ</i>	0.227	0.906	0.135	0.089	0.023

**Таблица 6 -** Коэффициенты полиномы четвертой степени для растворов системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок в критической области параметров состояния.

Образцы		Коэффициенты уравнения 30				
		$b_0 \cdot 10^6$	$b_1 \cdot 10^6$	$b_2 \cdot 10^6$	$b_3 \cdot 10^6$	$-b_4 \cdot 10^6$
1.	<i>диэтиловый эфир</i>	- 1.651	6.682	1.0	0.682	0.172
2.	<i>диэтиловый эфир + 0.1%ОСУНТ</i>	- 1.346	5.404	0.813	0.544	0.136
3.	<i>диэтиловый эфир + 0.2%ОСУНТ</i>	-0.335	1.341	0.201	0.134	0.034
4.	<i>диэтиловый эфир + 0.3%ОСУНТ</i>	- 1.820	0.731	0.110	0.073	0.0184
5.	<i>диэтиловый эфир + 0.4%ОСУНТ</i>	0.227	0.906	0.135	0.089	0.023
6.	<i>диэтиловый эфир + 0.5%ОСУНТ</i>	0.227	0.906	0.135	0.089	0.023

Результаты анализа параметров  $\lambda_{kp}^{**}$  и  $a_{kp}^{**}$  показали, что они представляют собой функцию концентрации УНТ.

$$a_{kp}^* = (1.94 \cdot n + 0.5) \cdot 10^7, \text{ м}^2/\text{с} \quad (31)$$

$$\lambda_{kp}^* = (-0.0336(n_{\text{унит}})^2 + 0.0673n_{\text{унит}} + 0.101), \text{ Вт}/(\text{м К}) \quad (32)$$

С помощь выражений (29) и (30) с учетом (31) и (32) для вычисления температуро- и теплопроводности системы диэтилового эфира, как в чистом виде, так и с добавкой углеродных нанотрубок (ОСУНТ и МСУНТ) в критической области получим:

На основе уравнений (33) и (34) и выражений (31 и 32) можно получить следующие эмпирические уравнения:

Далее, в уравнениях (35) и (36) за основу были приняты выражения (33 и 34) и получены соответствующие полуэмпирическое уравнения, позволяющие произвести расчет тепло- и температуропроводности, как изученных, так и неисследованных растворов диэтилового

эфира с добавлением в него УНТ (ОСУНТ и МСУНТ) при (293-673) К и Р=3,68 МПа. Погрешность расчета данными выражениями составляет 2-3% а в отдельных точках ~5,2 %. Для произведения расчета следует располагать только данными о концентрации нанонаполнителя, плотностью в критической области и значениями коэффициентов (таблицы 5 и 6).

### **Результаты и выводы**

1. Модернизированы устройства для опытных исследований теплопроводности (методы регулярного теплового режима и нагретой нити), температуропроводности (метод лазерной вспышки) химически активных растворов в чистом виде, а также с добавкой в них различного количества углеродных нанотрубок (ОСУНТ и МСУНТ) при высоких параметрах состояния, включая критическую и закритическую области [1-А3-А5-А6-А8-А9-А11-А12-А13-А14-А16-А17-А18-А].
2. Выполнено тестирование нестационарной математической модели по определению теплообмена между ядром бикалориметра и внешним цилиндром путем сравнительного анализа итогов расчета с известными экспериментальными данными и расчетными данными других авторов. Результаты анализа показали удовлетворительное согласие [2-А4-А6-А8-А9-А15-А19-А21-А23-А].
3. Впервые получены экспериментальные данные по теплопроводности, температуропроводности системы диэтилового эфира с добавкой до 0,5% углеродных нанотрубок (ОСУНТ и МСУНТ), при температуре (298-673) К и давлении (3,68) МПа [1-А3-А5-10-А].
4. Показано, что тепло- и температуропроводность изученных растворов при заданной температуре с ростом давления и с ростом температуры при постоянном давлении увеличиваются, плотность соответственно с ростом давления растет, а при повышении температуры уменьшается [1-А3-А5-А6-А8-А9-А11-А12-А].
5. Установлен аномальный рост тепло- и температуропроводности образцов в критической области; показано, что добавки углеродных нанотрубок в диэтиловый эфир изменяют его свойства, т. е. их добавка способствует увеличению данных параметров во всем диапазоне изменения температуры и давления [1-А5-А8-А11-А13-А16-А19-А20-А22-А].
6. При обработке экспериментальных данных во всем рассматриваемом диапазоне изменения температуры и давления, на основе закона термодинамического подобия и закона соответственных состояний по тепло-, температуропроводности изученных веществ, получен ряд эмпирических уравнений [2-А4-А6-А9-А15-А19-А21-А23-А].
7. Для численного определения теплопроводности использованы модели Максвелла и Дульнева Г. Н; на основе экспериментальных данных по теплофизическими свойствам исследованных систем впервые рассчитаны критерии Грандтля и Михеева с учетом изменения температуры и давления [1-А3-А10-А12-А13-А9-А14-А15-А19-А].
8. Основные результаты теоретических и экспериментальных исследований приняты к использованию и внедрены в учебный процесс Таджикского технического университета им акад МС Осими и Таджикского государственного педагогического университета им Садриддина Айни (Акты о внедрения прилагается).

### **Рекомендации и перспективы дальнейшей разработки темы исследования диссертационной работы**

1. Разработанные новые варианты измерительных устройств (метод нагретой нити, устройство для определения коэффициента эффективной теплопроводности в зависимости от температуры при различных давлениях) используются магистрами, докторантами и студентами для исследования теплопроводности исследуемых наножидкостей (акты о внедрения приложены в Приложение диссертации) [115, 116, 117, 118, 119, 120, 121, 122, 123, 124, 125, 126, 127, 128, 129, 130, 131, 132].
2. Полученные экспериментальные данные по теплопроводности, температуропроводности и плотности жидкого диэтилового эфира, как в чистом виде, так и содержащей до 0,5 % ОСУНТ и МСУНТ при температуре (298 - 673) К и давлении (3,68) МПа, используются как

справочные данные при расчетах продуктов реакции (теплоносителя) в Солнечных коллекторах нового типа и составлении математической модели (получена два Малых патент Республики Таджикистан) [115, 116, 117, 118, 119, 120, 121, 122, 123, 124, 125, 126, 127, 128, 129, 130, 131, 132].

3. Составлены подробные таблицы ТФС (теплопроводности, температуро-проводности) технически важных коллоидных наножидкостей на основе жидкого диэтилового эфира, так и содержащей до 0,5 %ОСУНТ и МСУНТ при температуре (298 - 673) К и давлении (3,68) МПа, которые могут быть использованы проектными организациями в различных технологических процессах [115, 116, 117, 118, 119, 120, 121, 122, 123, 124, 125, 126, 127, 128, 129, 130, 131, 132].
4. Полученную аппроксимационную зависимость можно использовать для расчета и прогнозирования теплопроводность и температуропроводность экспериментально неисследованных наножидкостей в широком интервале изменения параметров состояния (температура, концентрации напольнителя и плотность) включая критической и закритической области параметров состояния [117, 118, 119, 121, 122, 124, 125, 126, 127, 128, 130, 131, 132].
5. Разработана и приведена математическая модель для расчёта времени нагрева твёрдой структуры каталитического нейтрализатора, учитывая распределение тепловых потоков при нестационарном процессе нагрева [115, 116, 117, 118, 119, 120, 121, 122, 123, 124, 125, 126, 127, 128, 129, 130, 131, 132].

*Статьи, опубликованные в научных журналах, рекомендованных ВАК при Президенте Республики Таджикистан*

[1-А. Раджабова, Д Ш Термическая стабильность фуллеритов и расчет потенциала Леннарда-Джонса. / ММ Сафаров, ММ Гуломов, Д Ш Раджабова, Д ШХакимов/ Пътищнический вестник Серия Интелект. Иновации Инвестиции Душанбе, № (40) – 2017. - С 66-77.

[2-А. Раджабова, Д Ш Анализ применимости уравнение Тейта к различным классам веществ в конденсированном состоянии на примере плотности I. вычисление плотности / ММ Сафаров, ММ Гуломов, СС Рафиев, ДШ Раджабова и др// Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук. ТНУ, Душанбе-2018, №, - С 92-98.

[3-А. Раджабова, Д Ш Эффективная теплопроводность и коэффициент адсорбции многостенных углеродных нанотрубок (МСУНТ)-вода. / ММ Гуломов, ММ Сафаров, СС Рафиев, Д ШРаджабова, и др// Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук ТНУ, Душанбе, 2018, №, - С 115-121.

[4-А. Раджабова, Д Ш Влияние нанопорошка с эффектами памяти на поведение динамической вязкости теплоносителей при различных температурах и атмосферном давлении / ММ Сафаров, МА Зарипова, М У. Умарализода, К Мирзоева, Д Ш Раджабова, Матлаби Джаборзода. Теоретический и научно-практический журнал, Кипчарз ТАУ имени Ш Шхтемур, Душанбе, 2(91), 2021. С 85-88 ISSN 2074-5435.

[5-А. Раджабова, Д Ш Влияние углеродных нанотрубок на изменение температуропроводности жидкого диэтилового эфира, включая в критический области// Д Ш Раджабова / Вестник Технологического университета Таджикистан № (50) 2022 С 43-49.

#### *В других изданиях*

[6-А. Rajabova, D Sh Computer modeling of heat transfer process for nanofluids. / MM Safarov, M M Gulomov, DSh Rajabova, S S Rafievet et.// 4 International computer simulation, China, 2017, -p 56

[7-А. Раджабова, Д Ш Термодинамические свойства газообразных простых эфиров при различных температурах. Эксперимент и численные методы /М М Сафаров, М М Гуломов, МА Зарипова, Д Ш Раджабова, ХХ Ойматова и др// Материалы международной научно-практической конференции «Независимость - основа развития

энергетики страны» 22-23 декабря 2017 года, Жатлонская область, Бохтарский район, Республика Таджикистан Посвященный к празднованию дня энергетиков. - С 139-142

[8-А]. Раджабова, Д Ш Исследование испаряемость жидкостей и их температуры кипения. / ММСафаров, Дж А Зарипов, ММ Гуломов, Д Ш Раджабова, МА Зарипова// Материалы международную конференцию «Актуальные проблемы современной физики» посвященной 80-летию памяти Заслуженного деятеля науки и техники Таджикистана, доктора физико-математических наук, профессора Нарзиева Б Н, Душанбе, 2018,- С 215-216.

[9-А]. Раджабова, Д Ш Математическое моделирование процесса сгорания и тепловыделения в цилиндре двигателя. / ММ Холиков, ММ Сафаров, ММ Гуломов, Д Ш Раджабова и др// Материалы Республиканской научно-практической конференции “Техника и технотехнология: основные проблемы достижения и инновации”, Душанбе, 16 мая 2018.- С 109-112.

[10-А]. Rajabova, DSh Thermal conductivity of gaseous simple ethers at various temperatures with the account of MYNT clusters. / ММ Safarov, MM Gulomov, MA Zaripova, DSh Rajabova et.// 20<sup>th</sup> Symposium on Thermophysical Properties, June 24-29, 2018 in Boulder, Colorado, -p423.

[11-А]. Rajabova, DSh Influence of diisopropyl ether on change of density of benzene. / ММ Safarov, ММ Gulomov, SS Rafieev, DSh Rajabova// 20<sup>th</sup> Symposium on Thermophysical Properties, June 24-29, 2018 in Boulder, Colorado, -p 278

[12-А]. Rajabova, DSh The Effect Of Silver Nanoparticles On The Change in Some Of The Thermodynamic Characteristics of Coolants In Coolers Collectors. /F. Abdusalilzoda, ММ Safarov, ММ Gulomov, TR Tilloeva, MA Zaripova, DSh Rajabova e.t.// XV Joint European Thermodynamic Conference. Barselone 21<sup>th</sup> - 24<sup>th</sup> May 2019, Abstracts book. - p 105

[13-А]. Rajabova, DSh Influence Of Polymer and Carbon - Containing Systems on the Change in Thermodynamic Properties of Solvents. / ММ Gulomov, TR Tilloeva, MA Zaripova, AA Khubatkhuzin, Kh. H. Oymatova, DSh Rajabova// XV Joint European Thermodynamic Conference. Barselone 21<sup>th</sup> - 24<sup>th</sup> May 2019, Abstracts book. - p 107.

[14-А]. Rajabova, DSh Effect Of Temperature, Pressures, Concentrations Of Carbon Nanotubes On The Chang in the Heat Capacity Liquids Diethyl Ether. / ММ Safarov, ММ Gulomov, DSh Rajabova, e.t.// XV Joint European Thermodynamic Conference. Barselone 21<sup>th</sup> - 24<sup>th</sup> May 2019, Abstracts book. - p 32

[15-А]. Раджабова, Д Ш Уравнение Тейта для расчета вязкости, плотности электролитов и простых эфиров. /ФД Ибмонов, ММ Гуломов, Д Ш Раджабова// Материалы Международной научной конференции на тему «Перспектива развития науки и образования», ТТУ имени акад. МС Осими, 2019,- С 286-289.

[16-А]. Rajabova, DSh Experimental study of thermal conductivity of liquid hydrocarbon mixtures at the addition of fillers in them / A R Rajabov, S S Dzhumaev, ММ Gulomov, ММ Safarov, DSh Rajabova, Matlaby Jabborzoda // Rostoc-2020, Germany, 8-9, October 2020,-p 58.

[17-А]. Раджабова, Д Ш Коэффициент изотермической сжимаемости и текучести некоторых органических водных растворов. /Матлаби Джабборзода, ДШ Раджабова, СС Джумбаев, ММ Гуломов, ФАбдувализода и др// Сборник статей республиканской научно-теоретической конференции на тему «Основы развития и перспективы химической науки в Республике Таджикистан», посвященной 60-летию химического факультета и памяти д.х.н., профессора, академика НАН РТ Нуманова Ишанкула Усмановича (12-14 сентября 2020 г).- С 47-49.

[18-А]. Раджабова, Д Ш Влияние добавки полимеров на изменение плотности и поверхностного натяжения некоторых углеводородов. /Матлаби Джабборзода, ДШ Раджабова, СС Джумбаев, ММ Гуломов, ММ Сафаров// Сборник статей республиканской научно-теоретической конференции на тему «Основы развития и перспективы химической науки в Республике Таджикистан», посвященной 60-летию химического

факультета и памяти д.х.н., профессора, академика НАН РТ Нуманова Ишанкула Усмановича (12-14 сентября 2020 г). - С 249-252.

**Патенты и свидетельства:**

**[19-А].** Патент № ТJ 923, 2017. Республики Таджикистан МПК G01 N 25/00. Устройства для определения коэффициента теплопроводности наножидкостей Раджабова Д.Ши др. - №1701147; заявл. 2017.10.10. опубл. 2018. 08.01.

**[20-А].** Патент № ТJ 919, 2017. Комплексная солнечная установка для получения тепловой и электрической энергии / ММ Сафаров, Ф Абдувализода, МА Зарипова, ММ, Гуломов ММ, СС Рафиев, **Д.Ш.Раджабова**, МБ Мхмадиев и др./// Патент Республики Таджикистан №ТJ 919, 2017.-5c.

**[21-А].** Патент № ТJ 274/10, 2010. Республики Таджикистан Программа расчета границ несущих мости трехкомпонентных систем в системе Matlab. Раджабова Д.Ши др. №274; опубл. 2010. 08.11.

**[22-А].** Патент № ТJ 275/10, 2010. Республики Таджикистан Программа расчета термодинамических двухкомпонентных систем в системе Matlab. Раджабова Д.Ши др. №275; опубл. 2010. 07.30.

**[23-А].** Патент № ТJ 138, 2022. Республики Таджикистан Программа национальной поисковой системы «smj.tj» на языках программирования PHP, CSS и HTML. Раджабова Д.Ши др. №138; опубл. 2022. 06. 01.

## АННОТАЦИЯ

**к диссертации раджабовой Дилафруз Шхзодовны на тему “Влияние углеродных нанотрубок на изменение теплопроводности и температуропроводности жидкого диэтилового эфира, включая критическую и закритическую области”, представленной на соискание ученой степени кандидата технических наук по специальности  
01.04.14 – теплофизика и теоретическая теплотехника**

**Ключевые слова:** диэтиловый эфир, углеродные нанотрубки, теплопроводность, плотность, температуропроводность, температура, давления, концентрация, критическая и закритическая область.

**Цель диссертационной работы:** Разработка и создание экспериментальной установки для измерения тепло- и температуропроводности системы диэтилового эфира и углеродных нанотрубок ОСУНТ и МСУНТ (до 0,5%) в интервале температур (293-673) К включая критические и закритические области параметров состояния.

**Объект исследования:** Диэтиловый эфир и углеродные нанотрубки (ОСУНТ и МСУНТ).

**Основные методы научных исследований** При выполнении диссертационной работы для получения данных использованы метод цилиндрического бикалориметра, метод нагретой нити (теплопроводность) и акалометра (температуропроводность) регулярного теплового режима первого рода.

**Научная новизна работы заключается в следующем** Усовершенствованы экспериментальные установки для исследования теплопроводности и температуропроводности. При сборке установок, учтены специфические особенности растворов, которые потребовали новых конструктивных и методических решений. Получены экспериментальные данные по теплопроводности и температуропроводности чистых компонентов диэтилового эфира с добавкой углеродных нанотрубок (до 0,5% ОСУНТ и МСУНТ) в интервале температур (293-673) К и давлений (3,68) МПа, включая критические и закритические области параметров состояния. Получены аппроксимационные зависимости для расчета теплопроводности и температуропроводности коллоидных растворов. По результатам экспериментальных данных и аппроксимационной зависимости произведены тепловые расчеты. Составлены таблицы экспериментальных данных по теплопроводности и температуропроводности исследуемых коллоидных растворов в критический и закритической областях.

**Теоретическая и практическая значимость работы:** Составлены подробные таблицы ТФС технических важных веществ (на основе диэтилового эфира) в широком интервале температур (293-673) К и давлений (3,68) МПа, которые могут быть использованы проектными организациями в различных технологических процессах; Результаты исследований теплопроводности, температуропроводности коллоидных растворов диэтилового эфира внедрены в Институте промышленности Министерства науки и новых технологий Республики Таджикистан в расчеты модельных химических реакторов и технологических процессов, и полученные экспериментальные данные используются в качестве справочных; Разработанные экспериментальные установки могут быть использованы для скоростного определения теплопроводности и температуропроводности технологических материалов в различных лабораториях; На основе диэтилового эфира созданная аппаратура служит для измерения теплопроводности и температуропроводности коллоидных растворов, используется в научных и учебных лабораториях кафедры Теплотехники и теплоэнергетики Таджикского технического университета имени академика МС Осими, а также кафедры общей физики Таджикского государственного педагогического университета имени С Айни.

**Личный вклад автора заключается:** включает постановку цели, выбор методов и разработку алгоритмов решения задач, поставленных при выполнении работы определение главных закономерностей протекающейся в теплофизических процессов при получении исследуемых коллоидных растворов, а также проведение экспериментальных исследований в реальных производственных условиях, полученные данные по теплопроводности и температуропроводности, переработка и анализ полученных исследований, формулирование основных выводов диссертационной работы, выбора средства и способов достижения поставленной цели для работы, анализировать результат исследования, подводить итог формулированных выводов, написание и публикаций статей и тезисов.

**Внедрение результатов работы:** Результаты исследования приняты к использованию в Научно-исследовательском институте промышленности Министерства промышленности и новых технологий Республики Таджикистан и в учебном процессе в Таджикском государственном педагогическом университете им Садриддина Айни, в Таджикском техническом университете им академика МС Осими для специальности «Теплоэнергетика».

## ШАРҲИ МУХТАСАР

ба рисолаи раҷабова Дилафуз Шӯҳзодовна дар мавзӯи “тъсири нанонайчаҳои карбонӣ ба тағириёбии гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии эфири диэтили моеъ бо назардошги соҳаҳои бӯхронӣ ва байди бӯхронӣ”, барои дарёфти дараҷаи илмии номвади илмҳои техникий аз рӯи ихтисоси

### 01.04.14 – Физикаи гармо ва назарияи техникаи гармо

**Во жакалимаҳо:** эфири диэтил, нанонайчаҳои карбонӣ, гармигузаронӣ, зичӣ ҳароратгузаронӣ, ҳарорат, фишор, консентратсия, худудҳои бӯхронӣ ва байди бӯхронӣ.

**Мақсади рисолаи илми:** таҳия ва сохтани дастгоҳҳои таҷрибавӣ барои ҷен кардани гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии системоҳои эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонӣ НЯК ва НБҚ (то 0,5%) дар ҳудуди ҳароратҳои (293-673) К бо назардошги худудҳои бӯхронӣ ва байди бӯхронии параметрҳои ҳолат.

**Объектиҳои тадқиқотӣ:** Эфири диэтил ва нанонайчаҳои карбонии (НЯК ва НБҚ).

**Усули асосии тадқиқоти илми:** Ҳангоми иҷрои рисода барои ба даст овардани маълумотҳо усули бикалориметри силиндрӣ, усули ноқили тафсон (гармигузаронӣ) ва акалориметрӣ (ҳароратгузаронӣ), гармқунии мунтазами ҷинси якум

**Навғониҳои илми рисола инҳо меъодианд:** Ҷастгоҳҳои таҷрибавӣ барои тадқиқи гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронӣ такмил дода шуданд. Ҳангоми ҷамъоварӣ ва васли дастгоҳҳо ҳусусиятҳои конкретии маҳлӯлҳо ба назар гирифта шуданд, ки барои онҳо талаботҳои нави конструксионӣ ва методӣ талаб карда шуд. Мъалумотҳои таҷрибавӣ оид ба гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии компонентҳои тозаи эфири диэтил бо иловави нанонайчаҳои карбонӣ (то 0,5% НЯК ва НБҚ) дар ҳудуди ҳароратҳои (203-673) К ва фишори (3,68) МТа, бо назардошти худудҳои бӯхронӣ ва байди бӯхронии параметрҳои ҳолат ба даст оварда шуд. Вобастагиҳои аппроксиматсионӣ барои ҳисоб на мудани гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидӣ ба даст варда шуд. Аз рӯи натиҷаҳои маълумотҳои таҷрибавӣ ва вобастагиҳои аппроксиматсионӣ ҳисобкунуҳои ҳароратӣ гузаронида шуд. Ҷадвалҳои маълумотҳои таҷриба оил ба гармигузаронӣ ва ҳароратгузаронӣ маҳлӯлҳои коллоиднигӣдакиҷотӣ дар худудҳои бӯхронӣ ва байди бӯхронӣ тартиб дода шуд.

**Аҳамияти назариявӣ ва амалии рисола:** Ҷадвалҳои муҷассаси ҳосиятҳо гармофизикии маводҳои аз ҷиҳати техникий мухим (дар асоси эфири диэтил) дар ҳудуди ҷаҳонӣ ҳарорат (293-673) ва фишори (3,68) МТа тартиб дода шуд, ки та шкилотҳои лоиҳаҳои шӣ метавонанд дар равандҳои гуногуни технологӣ истифодаа баранд. Натиҷаҳои тадқиқи гармигузаронӣ ҳароратгузаронии маҳлӯлҳои коллоидии эфири диэтил дар Институти саноати Вазорати саноат ва технологияи нави Ҷумҳурии Тоҷикистон дар ҳисобкунуҳои амсиласозии реакторҳои химиявӣ ва равандҳои технологӣ татбиқи ҳудро ёғга, инчунин маълумотҳои таҷрибавии ба даст омада ба сифати маълумотномаҳо истифода мешаванд. Ҷастгоҳҳои таҷriбavии таҳия шуд метавонанд дар муайянкунии босуръати гармiguzarонӣ ва ҳароратguzarонии маводҳои технологӣ дар озмоишиҳоҳои гуногун истифода шаванд. Таҷrizоти барои ҷен кардани гармiguzarонӣ ва ҳароратguzarонии маҳlӯlҳои коллоидӣ дар озмоишиҳоҳои таълимиӣ ва илми қафедраи Техника ва энергетикии гармои Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи акад МС Ҷумҳорӣ, инчунин дар қафедраи Физикаи умумии Донишгоҳи давлатии омӯзгории Тоҷикистон ба номи С. Айнӣ хизмат мекунанд.

**Саҳми иахсии муаллиф инҳо меъодианд:** гузошгани мақсад, интиҳоби усулиҳо ва коркарди алгоритмҳои ҳалли масъалаҳои дар рағғи кор ба миён омада, коркард ва таҳлили натиҷаҳои ба даст оварда шуда, таҳияи хулосаҳои асосии рисола, интиҳоби воситаҳо ва усулиҳои ноил шудан ба мақсади кор, таҳлили натиҷҳои тадқиқот, ҷамъбасти хулосаҳои таҳия шуда, навишган ва наҷри мақолаҳо ва фиշурдаи мақолаҳо.

**Таҷвиқи натиҷаҳои рисола:** Натиҷаҳои тадқиқот барои истифода қабул карда шуданд; дар Институти тадқиқоти илми саноатии Вазорати саноат ва технологияҳои нави Ҷумҳурии Тоҷикистон ва дар раванди таълим дар Донишгоҳи давлатии омӯзгории Тоҷикистон ба номи Садриддин Айнӣ, Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи академик МС Ҷумҳорӣ барои ихтисоси «Энергетикии гармӣ» (санад оид ба натиҷаҳои татбиқ пе шниҳод мешавад).

## Abstract

**to the dissertation of Rajabova Dilafruz Shokhzodovna on the topic “The influence of carbon nanotubes on the change in thermal conductivity and thermal diffusivity of liquid diethyl ether, including critical and supercritical regions”, submitted for the degree of candidate of technical sciences in the specialty**

**04/01/14 – thermal physics and theoretical heat engineering**

**Key words:** diethyl ether, carbon nanotubes, thermal conductivity, density, thermal diffusivity, temperature, pressure, concentration, critical and supercritical region

**Purpose of the dissertation work:** Development and creation of an experimental setup for measuring the thermal and thermal conductivity of a system of diethyl ether and carbon nanotubes SWCNT and MWCNT (up to 0.5% in the temperature range (293–673) K, including critical and supercritical regions of state parameters.

**Object of study:** Diethyl ether and carbon nanotubes (SWCNT and MWNT).

**Basic methods of scientific research** When performing the dissertation work, the method of a cylindrical bicalorimeter, the method of a heated filament (thermal conductivity) and an acalorimeter (thermal diffusivity) of a regular thermal regime of the first kind were used to obtain data.

The scientific novelty of the work is as follows: Experimental installations for studying thermal conductivity and thermal diffusivity have been improved. When assembling the installations, the specific features of the solutions were taken into account, which required new design and technological solutions; Experimental data were obtained on the thermal conductivity and thermal diffusivity of pure components of diethyl ether with the addition of carbon nanotubes (up to 0.5% SWCNT and MWCNT) in the temperature range (293–673) K and pressure (3.68) MPa, including critical and supercritical regions of state parameters. Approximation dependencies were obtained for calculating the thermal conductivity and thermal diffusivity of colloidal solutions. Based on the results of experimental data and the approximation dependence, thermal calculations were made; Tables of experimental data on thermal conductivity and temperature conductivity of the studied colloidal solutions in the critical and supercritical regions have been compiled;

**Theoretical and practical significance of the work:** Detailed tables of TPS of technically important substances (based on diethyl ether) have been compiled in a wide range of temperatures (293–673) K and pressures (3.68) MPa, which can be used by design organizations in various technological processes; The results of studies of thermal conductivity, temperature conductivity of colloidal solutions of diethyl ether were introduced at the Institute of Industry of the Ministry of Science and New Technologies of the Republic of Tajikistan into the calculations of model chemical reactors and technological processes, and the obtained experimental data are used as reference; The developed experimental installations can be used for high-speed determination of thermal conductivity and thermal diffusivity of technological materials in various laboratories; Based on diethyl ether, the equipment created is used to measure the thermal conductivity and thermal diffusivity of colloidal solutions; it is used in scientific and educational laboratories of the Department of Heat Engineering and Thermal Power Engineering of the Tajik Technical University named after academician MS Qosim, as well as the Department of General Physics of the Tajik State Pedagogical University named after S. Aini.

**The author's personal contribution consists of:** setting a goal, choosing methods and developing algorithms for solving problems posed during the work, determining the main patterns of thermophysical processes occurring in the production of colloidal solutions under study, as well as conducting experimental studies in real production conditions, obtained data on thermal conductivity and thermal diffusivity, processing and analysis of the obtained research, formulation of the main conclusions of the dissertation work, selection of means and methods for achieving the set goal for the work, analyzing the result of the research, summing up the formulated conclusions, writing and publishing articles and theses.

**Implementation of work results.** The results of the study were accepted for use: at the Scientific Research Institute of Industry of the Ministry of Industry and New Technologies of the Republic of Tajikistan and in the educational process at the Tajik State Pedagogical University named after Sadreddin Aini, at the Tajik Technical University named after Academician M. S. Qosim for the specialty “Thermal Power Engineering”.