

Бо ҳуқуқи дастхат



**САИДЗОДА Раҳимчон Ҳамро
(САИДОВ Раҳимчон Ҳамроқулович)**

**СОХТОРБАНДӢ ВА ХОСИЯТҲОИ
ФИЗИКӢ-ХИМИЯВИИ ХӮЛАҲОИ
САБУКИ АЛЮМИНИЙ БО МЕТАЛЛҲОИ
НОДИРЗАМИНИЙ ВА ИШҚОРЗАМИНИЙ**

05.02.01 - Маводшиносӣ (дар мошинсозӣ)

А В Т О Р Е Ф Е Р А Т И
диссертатсия барои дарёфти дараҷаи илмии
доктори илмҳои техникий

Душанбе - 2017

Диссертатсия дар кафедраҳои “Масолеҳшиносӣ, металлҳо ва таҷҳизоти мошинҳо”, “Бехатарии фаъолияти инсон ва экология”-и Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи академик М.С. Осимӣ ва дар шуъбаи “Физикаи ҳолатҳои конденсӣ”-и Институти илмӣ-таҳқиқотии Донишгоҳи миллии Тоҷикистон ичро шудааст.

Мушовирони илмӣ:

Ғаниев Изатулло Навruzovich

доктори илмҳои химия, профессор,
академики АИ Ҷумҳурии Тоҷикистон;

Одиназода Ҳайдар Одина

доктори илмҳои техникӣ, профессор,
узви вобастаи АИ Ҷумҳурии Тоҷикистон

Муқарризони расмӣ:

Новоженов Владимир Антонович

доктори илмҳои химия, профессори кафедраи
химии физикӣ ва ғайриорганикӣ Донишгоҳи
давлатии Алтай

Ғафоров Абдулазиз Абдуллоғизович

доктори илмҳои техникӣ, дотсент, и.в.
профессори кафедраи мошинҳо ва дастгоҳҳои
истехсоли хӯроки Донишгоҳи технологи
Тоҷикистон

Абулҳаев Владимир Ҷалолович

доктори илмҳои химия, профессор,
муовини директор оид ба илм ва таҳсилоти
Институти химияи ба номи В.И. Никитини
АИ Ҷумҳурии Тоҷикистон

Муассисаи пешбар:

**Филиали Донишгоҳи миллии таҳқиқотии
технологии “Донишкадаи пӯлоду ҳӯлаҳои
Москва” дар шаҳри Душанбе**

Ҳимояи диссертатсия "25" октябри соли 2017, соати 10⁰⁰ дар ҷаласаи Шӯрои диссертационии 6D.KOA-007 дар назди Институти химияи ба номи В.И. Никитини АИ Ҷумҳурии Тоҷикистон, дар суроғаи: 734063, ш. Душанбе,
кӯчаи Айнӣ - 299/2 баргузор мегардад. E-mail: z.r.obidov@rambler.ru

Шиносоӣ бо диссертатсия дар китобхонаи Институти химияи ба номи
В.И. Никитини АИ Ҷумҳурии Тоҷикистон ва дар сомонаи www.chemistry.tj.

Автореферати диссертатсия фиристода шуд «13» сентябри соли 2017

Котиби илмии Шӯрои диссертационӣ,
номзади илмҳои техникӣ, дотсент

Обидов З.Р.

ТАВСИФИ УМУМИИ КОР

Мубрамияти мавзӯи таҳқиқотӣ. Рушди металлҳои ранга аз рӯи сифатнокии металҳои ранга ва хӯлаҳои сабуки алюминий, бо назардошти як қатор хосиятҳои нодири онҳо худ муайян мегардад. Айни замон як қатор хӯлаҳои алюминийи конструксионии дорои хусусиятҳои ба онҳо хоси тавсифӣ, аз ҷумла хӯлаҳои ниҳоят сабук бо вазни хоси мувофиқ ва хӯлаҳои сабуки алюминий, дар авиатсия, саноати ҳастай, техникаҳои мушакӣ ва кайҳонӣ, инчунин дар электроника ва электротехника, ҳамчун маводи конструксионӣ ва инчунин маводи акустодемпфирӣ ва садомухофиз, татбиқи васеи худро ёфтаанд.

Дар оянда, истифодаи васеи хӯлаҳои сабуки алюминий бо металлҳои нодирзамини (МНЗ) ва ишқорзамини (МИЗ)-ро мавҷудияти микдори зиёди ашёи хом кафолат медиҳад. Дар айни ҳол МНЗ ва МИЗ ҳамчун иловаҳои ҷавҳаркунанда ба таври васеъ истифода бурда мешаванд. МНЗ ва МИЗ дорои як қатор хосиятҳои нодир мебошанд. Бо дарназардошти ин хосиятҳои нодир, минбаъд, ҳамчун иловаҳои ҷавҳарикунанда ба хӯлаҳои алюминий МНЗ ва МИЗ, аз ҷумла, празеодим, неодим, самарий, стронсий, барий ва ғайра истифода мешаванд.

Аз гуфтаҳои боло бармеояд, ки таҳқиқоти физикӣ-химиявии механизмҳои баҳамтаъсирӣ алюминий бо МНЗ ва бериллий барои муайян намудани қонуниятҳои соҳторбандии маҳлулҳои саҳт ва дар ин асос коркарди хӯлаҳои сабуки наҳ, инчунин омӯзиши хосиятҳои гармофизикии онҳо, дорои мубрамият аст. Пас зарурияти таҳқиқоти хусусиятҳои гармофизикии алминийи тамғаи A5N ва хӯлаҳои ҷавҳаронидашудаи он, ки соҳаи тадқиқоти вобастагии ҳароратии хосиятҳои гармофизикӣ ва функцияҳои термодинамикии хӯлаҳои алюминияро мукаммал мегардонад, талаб карда мешавад.

Диссертатсияи мазкур мутобиқи Барномаҳои давлатии «Стратегияи Ҷумҳурии Тоҷикистон дар соҳаи илм ва технология дар солҳои 2007-2015» ва «Татбиқи натиҷаҳои дастовардҳои илмӣ-техникий дар истеҳсолоти саноатӣ дар Ҷумҳурии Тоҷикистон барои солҳои 2010-2015» ба иҷро расидааст.

Объектҳои тадқиқотӣ. Дар диссертатсияи мазкур муаллиф оиди хӯлаҳои алюминий ва бериллий бо МНЗ (Pr, Nd, Sm), ки дорои хусусиятҳои баланди демпферӣ (садопахшкунандагӣ) мебошад, таҳқиқот гузарондааст. Инчунин, объектои таҳқиқотӣ алюминийи тамғаи A5N (99,999%) ва A7 (99,7%), кремнийи тамғаи Kr00 (99,0%), миси тамғаи M00 (99,99%) ва хӯлаҳои AK1 ва AK1M2 дар асоси тамғаи алюминийи A5N ва хӯлаи AK1M2, бо ҷавҳаронидани қисмати МНЗ (Sc, I, Pr ва Nd), лигатурҳо ва хӯлаҳо бо ҷалби барий ва стронсий мавриди тадқиқот қарор гирифтанд. Интихоби объектои таҳқиқшаванда дар асоси дурнамои истифодаи онҳо дар соҳаҳои гуногуни саноат, илм ва техника сурат гирифтааст. Ҳамаи хӯлаҳо дар Корхонаи илмӣ-таҷрибавӣ ва истеҳсолии АИ Ҷумҳурии Тоҷикистон коркард ва ҳосил шудаанд.

Таҳқиқоти таҷрибавӣ, ҳамчунин, тӯли солҳои 1995-1997 дар кафедраи химияи ғайриорганикӣ Донишгоҳи давлатии Лвов ба номи Иван Франко гузаронида шудааст.

Мақсади кор: муайян намудани механизмҳои ташаккули сохторбандӣ ва муайян кардани хосиятҳои физикӣ-химиявӣ ва гармофизикии хӯлаҳои сабуки алюминий бо МНЗ ва МИЗ, инчунин муқаррар намудани қонуниятҳои тағиирёбии хосиятҳои гармофизикии алюминийи тамғаи A5N, хӯлаҳои AK1 ва AK1M2 дар асоси алюминийи холиси тамғаи A5N бо скандий, иттрий, праздием ва неодим ҷавҳаронидашуда, дар ҳудуди ҳароратии $293\div873$ К, мебошад.

Дар диссертатсия, ба мақсади расидан ба ҳадафи бамиёнгузошта, масъалаҳои зерини таҳқиқотӣ мавриди иҷро қарор гирифтанд:

1. Сохтани диаграммаи ҳолати хӯлаҳои Al-Be-Pr (Nd, Sm).
2. Муайян намудани ҳарорати обшавии интерметаллидҳои сечандай $Al_{57}Be_{23}Pr_{20}(D_3)$, $Al_{57}Be_{23}Nd_{20}(D_4)$ и $Al_{57}Be_{23}Sm_{20}(D_5)$.
3. Сохтани бурришҳои квазибинарии $Al-D_n$, $Al-P3MBe_{13}$, $P3MBe_{13}-D_n$, $P3MBe_{13}-P3MAI_2$, $P3MAI_2-D_n$ дар системаҳои пешбинишуда.
4. Гузаронидаи триангүлятсияи сингулярии системаҳои таҳқиқшаванда ва сохтани проексияи сатҳии ликвидуси системаҳои Al-Be-Pr (Nd, Sm), дар ҳудуди 0-33,3 % ат. МНЗ.
5. Коркарди таркиби оптимальии хӯлаҳои алюминий-бериллий бо МНЗ ҷавҳаронидашуда (0,01-0,5%), ки хосиятҳои баланди садопахшкунандагиро дороянд.
6. Такмили дастгоҳ, усулҳои таҳқиқот ва коркарди хосиятҳои гармофизикии металҳо ва хӯлаҳо дар низоми “сардшавӣ”.
7. Муқаррар намудани вобастагии ҳароратии коэффициентҳои гармодиҳии алю-минии тамғаи A5N, рух, мис, хӯлаҳои AK1 ва AK1M2 дар ҳудуди ҳароратии $293\div873$ К.
8. Таҳқиқоти эксперименталии вобастагии ҳароратии гармиғунҷоиши хӯлаҳои AK1 ва AK1M2-и бо МНЗ ҷавҳаронидашуда дар ҳудуди ҳароратии $293\div873$ К.
9. Муайян намудани функцияҳои термодинамикии хӯлаҳо (энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс) ва алоқамандии ҳароратии онҳо.
10. Таҳқиқоти таъсири ҷавҳаронидани кремний, магний ва титан ба мӯтадилнокӣ ва намкашии хӯлаҳои Al_4Ba ва Al_4Sr бо назардошти устувории ҳолати аввали хӯлаҳо ҳангоми ҷавҳаронидани онҳо.

Навоварии илмии диссертатсия.

1. Бори нахуст диаграммаи системаи музинавии фазавии системаи Al-Be-Pr (Nd, Sm) сохта шуда, нишондоди ҳарорати обшавии секаратай интерметалидҳои $Al_{57}Be_{23}Pr_{20}(D_3)$, $Al_{57}Be_{23}Nd_{20}(D_4)$ ва $Al_{57}Be_{23}Sm_{20}(D_5)$. муайян гардидаанд.
2. Буришҳои квазибинарии $Al-D_n$, $Al-P3MBe_{13}$, $P3MBe_{13}-D_n$, $P3MBe_{13}-P3MAI_2$, $P3MAI_2-D_n$ сохта шуда, триангүлясияи сингулярии системаҳои таҳқиқотӣ гузаронида шуда, инчунин проексияҳои сатҳии ликвидуси хӯлаҳои системаи Al-Be-Pr (Nd, Sm), дар ҳудуди 0-33,3 % ат МНЗ низ сохта шудаанд.
3. Таркиби нави хӯлаҳои алюминию бериллий бо микроилловоти МНЗ (0,01-0,5 % мас.), ки хосиятҳои баланди акустодемпфирӣ доранд, муайян карда шуд.
4. Вобастагии ҳароратии хосиятҳои термодинакии (энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс) металҳои таҳқиқшаванда ва хӯлаҳои дар асоси гузаронидаи таҳқиқоти систематикии хосиятҳои гармофизикии алюминийи тамғаи A5N ва хӯлаҳои он бадастомада, дар ҳудуди васеъи ҳароратӣ, муқаррар гашт.

5. Таҷҳизоти таҷрибавии ҷорӣ бо усули “хунукшавӣ”, барои ҷенкунии ҳарорати намунаҳо аз вақти хунуккунӣ дар ҳудуди васеи ҳарорат, бо истифода аз компътер, такмил дода шуд.

6. Бори аввал, дар асоси таҷриба, коэффициентҳои гармидиҳии металлҳо - алюминий тамғаи А5Н, мис, рӯҳ ва хулаҳои АК1 ва АК1М2, инчунин гармиғунҷои хӯлаҳои АК1 ва АК1М2, ки бо МН3 ҷавҳаронида шудаанд дар ҳудуди ҳароратии $293 \div 873$ К ва таъсиррасонии концентратсионии SC, Y, Pr ва Nd ба ҳосиятҳои гармифизикии хӯлаи АК1М2 муайян карда шуданд.

7. Таъсири омехтаҳои иловоти РЗМ, кремний, титан ва магний ба қинетикаи туршавии хӯлаҳои Al_4Ba Al_4Sr дар асоси усули темогравиметрӣ муайян шуд. Нишон дода шудааст, ки иловашавии хӯлаҳо бо металлҳои нишондодашуда, туршавии он ҳоро кам меқунад. Бо усули СИС туршавии маҳсали хӯлаҳои тадқиқшаванд майян гардида, нақши таъсиркундандаи оксидҳои РЗМ майян шудааст, инчунин таъсироти SrO дар ҷараёни туршавӣ нишон дода шудааст.

Арзиши амалии диссертатсия.

1. Ҳароратҳои табдилёбии фазавие, ки барои хулаҳои системаҳои Al-Be-Pr (Nd, Sm) ва проексияи сатҳии ликвидус майян карда шуданд, метавонад дар коркарди ҳароратӣ ва реҳтагарии маснуоте, ки аз ин хӯлаҳо тайёр карда шудаанд, истифода бурда мешаванд.

2. Ҳосиятҳои майянгаштаи баланби демпфирии хӯлаҳои алюминий бо берилий бо МН3 ҷавҳаронидашуда, барои тайёр кардани хулаҳои нав асос шуда метавонанд.

3. Маълумоти бадастовардаи таҷрибавӣ оиди вобастагии ҳароратии коэффициенти гармидиҳӣ, гармиғунҷоиш ва функсияҳои термодинамикии хӯлаҳои АК1М2 – Sc (Y, Pr, Nd), манбаи ахборотиро бой мегардонанд.

4. Дастроҳи таҷрибавиеро, ки дар асоси Патенти хурди Ҷумҳурии Тоҷикистон № ТJ 510 барои ҷен кардани гармиғунҷоишии ҷисмҳои саҳт соҳта шудааст, дар корҳои илмӣ ва раванди таълим дар факултаи физикаи Донишгоҳи миллии Тоҷикистон ва Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи М.С. Осимӣ истифода бурдан мумкин аст.

5. Усули воридсозии ҷавҳарониҳои (лигатураҳои) алюминий-стронсийӣ дар шароити истеҳсоли саноатӣ, ҳангоми обқунӣ дар печкаҳои намуди ИАТ-2,5/1, бо назардошти гузариш ба ҷавҳарониҳои (лигатураҳои) зудгудоз ба миқдори 5-10 % мас. Sr, коркард шуд.

6. Натиҷаҳои кор дар таҳқиқоти илмии хӯлаҳои алюминий, ки дар Пажуҳишгоҳи химияи ба номи В.И. Никитин ва ФТИ ба номи С.У. Умарови АИ Ҷумҳурии Тоҷикистон ва Донишгоҳи миллии Тоҷикистон, Пажуҳишгоҳи илмӣ-таҳқиқотии металлургии КВД «ТАлҚо», метавонад мавриди истифода қарор гирад.

Натиҷаҳои таҳқиқот озмуда ва татбиқ шуданд:

- дар ЗМД ш.Душанбе - таҷрибаҳо оиди беҳдошти ҳосиятҳои хӯлаҳои алюминий дорои таркиби 0,01-0,5% берилий бо иловоти МН3 (празеодим, неодим ва самарий) ҷиҳати муқаррар намудани ҳосиятҳои демпферӣ, инчунин истифодаи онҳо дар сарпӯшҳои муҳаррикҳои дарунсӯз бо иқтидори кории силиндр 50 см^3 ;

- дар корхонаи ИИКД «Тоҷиктекстилмаш»-и Вазорати энергетика ва саноати ҶТ - озмоиши маводҳо дар асоси ҳӯлаҳои алюминий барои татбиқ дар истеҳсоли композитсияҳои металлии қабатноқ, гузаронида шуд;

- дар Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи М.С. Осимӣ ҷиҳати коркарди модули маҷмуии корҳои илмӣ-таҳқиқотии конструксия ва технологияҳои нав.

Муқаррароти асосии пешниҳода ба дифоъ:

1. Ҳусусиятҳои хоси металлохимиявии баҳамтаъсирии алюминий ва берилий бо МНЗ ва диаграммаҳои коркардшудаи фазавии мувозинати системаҳои Al-Be-Pr (Nd, Sm) бо буришҳои соҳташудаи полимерикӣ, проексияи сатҳи ликвидус ва триангүлятсияи сингулярии ин система.

2. Муқаррароти муайянгаштаи вобастагии ҳароратии хосиятҳои термодинакӣ (энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс) барои системаҳои таҳқиқотӣ бо асоснокии имконоти истифодаи усули «хунукшавӣ» ҷиҳати таҳқиқи гармиғунҷоиши ҷисмҳои саҳт дар ҳудуди васеи ҳарорат бо истифода аз барномаҳои компьютерӣ.

3. Вобастагии ҳароратии қимматҳои коэффициенти гармидиҳии алюминий, мис, рӯҳ, ҳӯлаҳои AK1 ва AK1M2 ва гармиғунҷоиши ҳӯлаҳои AK1 ва AK1M2 бо ҷавҳаронии скандий, иттрий, празеодим ва неодим дар ҳудуди ҳароратии $293\div873$ К.

4. Натиҷаҳои хосиятҳои демпфирии ҳӯлаҳои системаҳои Al-Be-Pr (Nd, Sm).

5. Арзёбии таъсири модифисиронии ҷавҳаркунандаҳои алюминий-стронсий ба фаъолнокии оксиген ва маҳлулҳои силуминӣ бо усули ҚЭҲ ва натиҷаҳои таҳқиқот иод ба таъсири модифисиронии стронсий ба хосиятҳои коррозионӣ-электрохимиявӣ ва физикӣ-механикӣ силуминҳо.

Эътиомнокӣ ва асоснокии натиҷаҳои бадастомада бо истифодаи усуљҳои замонавӣ ва дар амал амиқ татбиқшудаи физикӣ замонавӣ, дақиқияти баланд ва таҷдиди таҷрибаҳо, шумораи зиёди системаҳои таҳқиқшаванд омӯхта, асоснокии натиҷаҳои кор, муқоисаи онҳо бо сарчашмаҳои маълуми маъхазҳои мустаъқили маълумотҳои таҷрибавӣ, инчунин экспертизаҳо дар конференсияҳо ва ҳангоми нашри маводҳои чопии илмӣ, таъмин мегардад

Саҳми муаллиф амалӣ намудани асоснокии илмии кор, пешниҳоди ҳусусиятҳои нав, ки тавсифи сифати маводи таҳқиқшавандаро баррасӣ менамояд, таҳияи барномаҳо ва усулҳои таҳқиқоти таҷрибавӣ, таҳлили натиҷаҳо ва ҷамъбости он, мушахҳасоти маъруф ва ба даст овардани вобастагиҳои нав, иштирок дар такмили ҳуҷҷатҳои меъёриӣ, банақшагирии муташаккилонаву гузаронидани санчишҳои истеҳсолӣ ва татбиқи онро дар бар мегирад. Дар корҳое, ки ба тарииқи муштарақу ҳаммуаллифӣ ба анҷом расидаанд, муаллиф дар таҳияи ҳадафҳо ва вазифаҳои таҳқиқот, рушди назариявӣ ва методии муқаррароти асосӣ, ҷамъбаст ва таҳлили натиҷаҳо, инчунин нашри онҳо ширкати бевосита намудааст.

Тасвибияти кор: Натиҷаҳои асосии диссертатсия дар чунин чорабиниҳо мухокима ва баррасӣ гардидаанд: Конференсияи илмӣ-амалии (КИА) байналмилалии «Навоварии илмӣ-техникӣ» ва масъалаҳои ҳифзи мӯҳити зист»

(Душанбе, 1996); Конференсияи байналмилалии илмии “Пайвастагиҳои координатсионӣ ва ҷанбаҳои татбиқи онҳо” (Душанбе, 1996); Конференсияи ҷаҳонӣ, баҳшида ба 95-солагии академики АИ ҶТ В.И. Никитин (Душанбе, 1997); Конференсияи илмии ҷумҳуриявии «Мушкилоти рӯшди иқтисодӣ ва иҷтимоии Тоҷикистон» (Душанбе, 1998); Конференсияи илмии байналмилалии «Химия ва масъалаҳои муҳити зист» (Душанбе, 1998); КИА ҳайати профессорон ва мулаломони Донишгоҳи технологи Тоҷикистон (Душанбе, 1998); Конференсияи аввалини олимони ҷавон ва таҳқиқотчиёни Ҷумҳурии Тоҷикистон (Душанбе, 1999); 7-International conference on composites engineering(ICCE/7)(USA, Colorado, 2000); Конференсияи дуюми олимони ҷавон ва таҳқиқотчиёни Ҷумҳурии Тоҷикистон (Душанбе, 2000); Конференсияи ҷумҳуриявии «Саҳми олимони ҷавон дар омӯзиши масъалаҳои рӯзмарраи ҷомеа» (Душанбе, 2001); КИА байнидонишгоҳии "Дастовардҳо дар соҳаи металлургия ва мошинсозӣ дар Ҷумҳурии Тоҷикистон" (Душанбе, 2004); Конференсияи шашуми олимони ҷавон ва таҳқиқотчиёни Ҷумҳурии Тоҷикистон (Душанбе, 2004); КИА ҷумҳуриявӣ, баҳшида ба 35-солагии кафедраи «Технологияи мошинсозӣ, дастгоҳҳо ва асбобҳои металлургӣ» (Душанбе, 2009); КИА ҷумҳуриявии «Масъалаҳои муосири химия, технологияи химиявӣ ва металлургия» (Душанбе, 2009); Конференсияи байналмилалии "Масъалаҳои муосири физикаи ҳолатҳои конденсӣ ва астрофизика" (Душанбе, 2010); КИА IV байналмилалии "Дурнамои рӯшди илм ва маориф" (Душанбе, 2010); КИА IV байналмилалии "Самаранокии конструксияҳои қанду дар маводҳои техникаи кайҳонӣ-фазонавардӣ" (Днепропетровск, 2011); КИА VII байналмилалии «Achievement of high school - 2011» (София, Белград, 2011); КИА V байналмилалии "Дурнамои истифодаи технологияҳои инноватсионӣ ва беҳдошти вазъи таълимоти техникӣ дар донишгоҳҳои кишварҳои ИДМ" (Душанбе, 2011); Конференсияи байналмилалии "Масъалаҳои муосири спектроскопияи молекулярии муҳити конденсӣ" (Душанбе, 2011); КИА ҷумҳуриявии "Соли 2012 - соли энергетика" (Курғонтеппа, 2012); КИА VII байналмилалии "Дурнамои рӯшди илм ва маориф" (Душанбе, 2014); КИА «Технологияи коркарди комплексии захираҳои минералии Тоҷикистон» (Чкаловск, 2016); КИА ҷумҳуриявии «Масъалаҳои металлургияи Тоҷикистон ва роҳҳои ҳалли он» (Филиали ДИТТ "МИСиС" дар ш.Душанбе, 2016); КИА IV байналмилалии «Илм ва маориф дар асри XXI: динамикаи рӯшд дар фазои АвруOсиё» (Павлодар, 2016); Конференсияи байналмилалии «Дурнамои рӯшди илми физика» (Душанбе, 2017).

Таҳти роҳбарии мулалиф ду диссертатсияҳо ҷиҳати дарёftи дараҷаи илмии номзади илмҳои физика-математика дифоъ карда шуд.

Нашриёт. Мазмуни асосии диссертатсия дар 3 монография ва 62 мақолаҳо, аз ҷумла 30 мақола дар нашрияҳои бонуфуз аз феҳрасти КОА-и ҶТ эътирофгашта, 19 мақола дар маводи конференсияҳои илмӣ ва 3 патенти хурди Ҷумҳурии Тоҷикистон барои ихтироот баён гаштааст.

Соҳтор ва ҳаҷми кор. Диссертатсия аз муқаддима, панҷ боб, натиҷаҳои асосӣ ва хулосаҳо, феҳрасти адабиётҳои истифодашуда аз 284 номгӯ ва 8 замимаҳо иборат аст. Ҳаҷми умумии диссертатсия 293 саҳифаи компютериро дар бар мегирад. Матни асосии диссертатсия дар 280 саҳифа баррасӣ гашта, дорои 124 расм ва 53 ҷадвал мебошад.

Муаллиф миннатдории бепоёни хешро чиҳати маслиҳатҳои илмӣ ба ақадемики АИ ҶТ, д.и.х., профессор Мирсаидов У.М., узви вобастаи АИ ҶТ, д.и.т., профессор Ҳақдодов М.М., д.и.т., профессор Кобулиев З.В. ва н.и.ф.-м., дотсент Низомов З. изҳор менамояд.

Калидвожаҳо: алюминий, ҳӯлаҳо, ҷавҳаронӣ, металлҳои нодирзаминӣ (МНЗ), маталлҳои иқорзаминӣ (МИЗ), садопахшкунӣ, гармиғунҷоиш, энталпия, энтропия, вобастагии ҳароратӣ, ҷавҳарониҳои алюминий-стронсий.

МАЗМУНИ АСОСИИ КОР

Дар **муқаддима** асоснокии рӯзмаррагии масъала, ҳадаф ва масъалаҳои асосии таҳқиқот, навоварии илмӣ ва арзиши амалии кор муайян карда шуда, муқаррароти асосии пешниҳода ба дифоъ баррасӣ гаштаанд.

Боби 1. МОХИЯТИ МАСЪАЛА ВА МУАЙЯН НАМУДАНИ САМТҲОИ ТАҲҚИҚОТ (Баррасӣ ва шарҳи адабиёт)

Дар ин боб: соҳтор ва хосиятҳои ҳӯлаҳои алюминий-МНЗ; соҳтор ва хосиятҳои ҳӯлаҳои Be-МНЗ; системаҳои сечандаи Al-Be-МНЗ; хосиятҳои гармофизикии алюминий ва ҳӯлаҳои он; хосиятҳои вобастагии ҳарорати термодинамики скандий, итрий, празеодим, неодим ва европий; назарияи иқтидори гармии металҳо ва ҳӯлаҳо; вобастагии ҳарорати иқтидори гармии алюминий, мис, силитсий (кремний), рӯҳ ва муқоиса ба назарияи Дебай шарҳ дода шудааст.

Боб маълумот дар бораи хосиятҳои физикӣ-химиявии алюминий бо берилӣ ва МНЗ-ро дорост. Ҳамчунин хусусиятҳои системаҳое, ки аз ҷониби металлҳои дар боло зикршуда ташаккул меёбад, дар марҳилаи баробарии фазавӣ дар пайвасти сечандаи системаҳои муайян ба алюминий нишон дода шудааст. Таваҷҷӯҳи зиёд ба соҳти кристаллохимиявии элементҳо ва пайвастагиҳои алоқаманд дода шудааст.

Таҳлили хусусият ва андозаи минтақаи маҳлулҳои саҳт, мансубияти кристаллохимиявии алюминий бо берилӣ ва МНЗ оварда мешавад. Ҳамзамон, маълумот дар бораи истифодаи адабиёт барои муайянкунии хосиятҳои гармофизикии моддаҳои таҳқиқшаванди пешниҳод мешавад. Ба қадри кофӣ омӯзиш наёфтани хусусиятҳои гармофизикии ҷавҳаронидашудаи ҳӯлаҳои алюминий баррасӣ мешавад. Хулоса мешавад, ки зарурияти омӯзиши таҳқиқоти эксперименталии хусусиятҳои гармофизикии алюминийи тамғаи A5N ва ҳӯлаҳои онҳо дар ҳудуди ҳароратӣ вуҷуд дорад.

Дар натиҷаи коркарди таҷрибавии адабиётҳо ба воситаи барномаи SigmaPlot 10 вобастагии ҳароратии хосиятҳои гармофизикии объектҳои таҳиҷаванди скандий, иттрий, празеодим ва неодим муайян карда шуд.

Муодилаҳои зерин ҳосил шуданд (дар қавс коэффиценти мувофиқи регрессиявӣ нишон дода шудааст):

$$C_p(T)_{Sc} = 463,5476 + 0,5450 T - 0,0008 T^2 + 5,1852 \cdot 10^{-7} T^3 \quad (R=0,9997);$$

$$C_p(T)_Y = 278,2143 + 0,0604 T + 1,786 \cdot 10^{-5} T^2 - 8,6689 \cdot 10^{-9} T^3 \quad (0,9999); \quad (1)$$

$$C_p(T)_{Pr} = 174,5357 - 0,0071 T + 0,0002 T^2 - 6,1111 \cdot 10^{-8} T^3 \quad (R=0,9993);$$

$C_p(T)_{Nd} = 95,2619 + 0,4487 T - 0,0006 T^2 + 3,7963 \cdot 10^{-7} T^3$ (R=0,9988),
ки онҳо имконият фароҳам оварданд то муодилаи вобастагии ҳароратии
эталпия, энтропия ва энергияи Гипсро барои ин металҳо муайян намоем.

Дар натиҷаи коркарди маълумоти адабиётӣ мо муодилаи зеринро
барои вобастагии ҳароратии гармоғунҷоиши мис, алюминий тозатарин
(99,995%) ва силитсий дар худуди ҳароратии 293÷873 К ва рӯҳ дар худуди
ҳароратии 293÷693 К пайдо намудем:

$$\begin{aligned} C_p(T)_{Cu} &= 310,53 + 36,0 \cdot 10^{-2} T - 4 \cdot 10^{-4} T^2 + 2,2 \cdot 10^{-7} T^3; \\ C_p(T)_{AlN} &= 730,23 + 0,7571 T - 8 \cdot 10^{-4} T^2 + 5,97 \cdot 10^{-7} T^3; \\ C_p(T)_{Si} &= 390,18 + 1,60 T - 18 \cdot 10^{-4} T^2 + 7,24 \cdot 10^{-7} T^3; \\ C_p(T)_{Zn} &= 325,44 + 36,9 \cdot 10^{-2} T - 7 \cdot 10^{-4} T^2 + 7,6 \cdot 10^{-7} T^3. \end{aligned} \quad (2)$$

Дар модели Дебай атомҳои панҷараи кристаллӣ ҳамчун системаи
алоқаманд мавриди назар қарор гирифтааст. Лапиши ин система-натиҷаи
баҳамоии як қатор лапишҳои гармоникӣ бо зудиҳои муҳталиф мебошад.
Гармиғунҷоиши молярӣ дар назарияи Дебай бо таносуби зерин муайян
карда мешавад:

$$C_V = 9N_A k \left(\frac{T}{\theta_D} \right)^3 \int_0^{x_m} \frac{e^x x^4 dx}{(e^x - 1)^2}, \quad (3)$$

ки $x_m = h \nu_{max}/kT = \theta_D/T$, ν_{max} – саръади болоии лапиши зудиҷои
имконпазир, θ_D – њарорати Дебай. Фарқияти C_p ва C_V формулаи
теомодинамикиро ҳосил мекунад: $\Delta C = C_p - C_V = 9T \frac{M \alpha^2}{\rho \chi}$, ки α –
коэффициенти васешавии хаттӣ, χ – фишурдашавии изотермӣ, M – массаи
молярӣ, ρ – зичӣ.

Муқоисаи қиматҳои гармиғунҷоиши таҷрибавӣ ва назарявӣ оварда
шудааст. Ҳангоми ҳисоби ΔC вобастагии α , χ , ρ аз ҳарорат ба инобат
нагирифта шудааст. Муайян намудани қимати C_p аз таҷриба дар худ на
факат энергияи лапиши панҷараро C_V (аз рӯи Дебай), балки инчунин
энергияи таҳовулоти термикии электронҳои колективонидашуда C_ϑ ва
энергияи термикии восеъшавиро ΔC дар бар мегирад. Муқоиса нишон
медиҳад, ки бо афзуншавии ҳарорат фарқият аз нишондиҳандаҳои
назарявӣ зиёд мешавад. Назария вобастагии хаттии гармиғунҷоиширо аз
ҳарорат тақозо менамояд. Аммо, натиҷаҳои таҷриба нишон медиҳад, ки
вобастагии гармиғунҷоиши аз ҳарорат чун муодилаи кубӣ баррасӣ
мегардад. Аз ин лиҳоз дар назарияи гармиғунҷоиши ҷисмҳои саҳт
ғайригармоникии лаппиш ва вобастагии ҳароратии ҳарорати Дебайро
бояд ба назар гирифта шавад.

Боби 2. ОБЪЕКТҲО, ТАҶХИЗОТ ВА УСУЛИ ТАДҚИҚОТ

Дар ин боб объектҳои тадқиқ барои ҳосил кардани ҳӯлаҳои система-
ҳои Al-Вe-МН3, ҷен кардани ҳосиятҳои гармоғизикии ҳӯлаҳои системаҳои
АК1, АК1Н2, ки бо скандий иттрий, празеодим ва неодим ҷавҳаронида
шудаанд, аппарату усулҳои тадқиқи ҳосиятҳои физикӣ-химиявӣ РFA ва

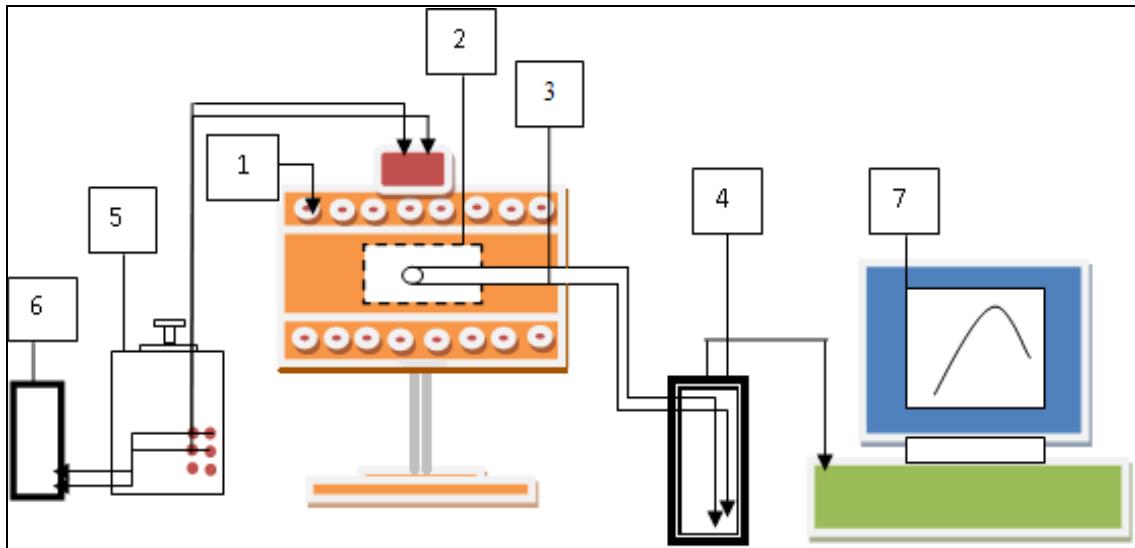
ДТА, усулҳои асосии чен кардани гармоғунҷоиши ҷисмҳои саҳт, дастгоҳ барои чен кардани гармиғунҷоиши ҷисмҳои саҳт дар усули “хунукшавӣ”, аз ҳарорат вобастагии коэффициенти гармидиҳии мис, алюминийӣ ва рӯҳ, аппарат ва усулҳои тадқиқоти хосиятҳои садонишинии объектҳо муоина шудаанд.

Усулҳои таҷрибавии тадқиқоти диаграммаи ҳолати системаҳои Al-Be-MN3 оварда шудаанд. Барои ҳосил кардани ҳӯлаҳои металлҳои зерини ҳолис (вазн, %) алюминийӣ - 99.995% Al, бериллий-99.8% Be, празеодим-99.78% Pr, неодим-99.98% Nd, самарий-99,9 Sm истифода шуданд. Шихтаи вазнаш 5 г дар тарозуи озмоишгоҳи тамғаи ВЛК-500 бо дақиқии то 0.01 г тибқи натиҷаи ҳисоб санҷида шуд. Азбаски ҳангоми пайвасти мутақобилаи алюминий бо бериллий ва MN3 реаксияи химиявӣ бо ҷудошавии гармӣ сурат мегирад, ҳарорати гудозиши бисёр ҳӯлаҳои сегона ва дугона бошад аз ҳарорати гудозиш компонентҳои ҳолис зиёд аст, синтез дар печҳо (кӯраҳо) ва дар атмосфераи газҳои инертӣ бо татбиқи ҷавҳарҳо (лигатура) гузаронида мешавад, ки ба талафи камтарин (минималӣ)-и компонентҳои ҷавҳардор мусоидат менамояд. Барои тадқиқи ҳӯлаҳо ба миқдори 46 дона - дар системаи Al-Be-Pr, 48 дона - дар системаи Al-Be-Nd; 52 дона - дар системаи Al-Be-Sm тайёр карда шуд.

Барои чен кардани хосиятҳои гармоғизикии ҳӯлаҳои AK1, AK1M2, ки бо скандий, иттрий, празеодим ва неодим ҷавҳарнида шудаанд, объектҳои таҳқиқ алюминийӣ тамғаи ASN (99.999%) ва A7 (99,7%), силитсийи тамғаи Kr00 (99,0%), миси тамғаи M00 (99.99%), ҳӯлаҳои AK1 ва AK1M2 дар асоси алюминийӣ тамғаи A5N, ҳӯлаи AK1M2 мебошанд, ки бо баъзе MN3 (скандий, иттрий, празеодим ва неодим) ҷавҳарнида шуда буданд.

Барои санҷиши суръати ҳомӯш шудани садои ҳӯлаҳо ва муқаррар намудани алоқаи мутақобили ҳосиятҳои физикӣ-механикӣ усули зарбатии ангезиш дар намунаҳои лаппишҳои озод, равандҳои зарбатиро тақлид мекарданд, ки дар шароити истеҳсолоти воқеӣ ҷой доштанд. Тадқиқот дар дастгоҳҳои ТТУ-1, ки тимсоли дастгоҳи МИСиС-2 бо усули пешниҳод-кардаи Злобинский Б.М., Муравьев В.А., Паффенов А.А. ва дигарон буданд, гузаронида шуданд. Барои гузаронидани таҳқиқотҳои таҷрибавӣ ҳангоми муайян намудани ҳосиятҳои садонишинӣ лавҳаи андозааш 50x50x5 ҷудоӣ аз ҳӯлаҳои системаи Al-Be-MN3 (Pr, Nd, Sm) тайёр гардид. Барои муқоиса намуна аз алюминийӣ аввалай тамғаи A995 тайёр карда, инчунин бо мақсади ошкор намудани таъсири таркиби фазавӣ бо ҳосияти садонишинии ҳӯлаҳо таҳлили микросоҳторӣ гузаронида шуд. Намунаҳои тадқиқшаванда вобаста аз таркиби ҳӯлаҳо, яъне миқдори бериллий ва P3M (Pr, Nd, Sm) ба 9 гурӯҳ тақсим гардид. Дар ҳар як гурӯҳ 9 намуна санҷида шуд.

Барои санҷиши диаграммаҳои ҳолати системаҳои Al-Be-P3M ва чен кардани гармиғунҷоиши ҷисмҳои саҳт усулҳои зерин татбиқ карда шуд: гудозиш, таҳлили рентгенуфазавӣ (РФА), таҳлили микросоҳторӣ (МСА), таҳлили дифференсиалию термикий (ДТА), усули модуляционӣ, усули импулсӣ, усули гармкунии якранг (якхела). Даствоҳи таҷрибавӣ барои чен кардани гармидиҳии ҷисмҳои саҳт дар низоми “сардшавӣ” тавсиф ёфт, ки дар расми 1 оварда шудааст.



Расми 1. Схемаи дастгохи таҷрибавӣ: 1 – печка (кӯра)-и барқӣ, 2 – намуна, 3 – термопара, 4 – Digital Multimeter UTT1B, 5 – ЛАТР, 6 – Digital Multimeter D19208, 7 – компьютер.

Барои чен кардани гармигунҷоиши хоси металлҳо дар соҳаи васеи ҳароратҳо қонуни «сардсозии» Нютон – Рихман истифода шуд. Микдори гармиро, ки аз сатҳи чисм талаф ёфт (дар тӯли dt) мутаносиб ба вакт, ма-соҳати сатҳ S^1 ва ба фарқи ҳароратҳои чисм ва муҳити) атроф бо T_0 : $dQ_s = -\alpha(T - T_0) S dr$ ҳисоб намуд. Агар чисм чунон гармиро чудо намояд, ки ҳарорати ҳамаи нуқтаҳои он якхел тағиیر меёбанд, он гоҳ баробарии зерин дуруст аст:

$$C m dT = -\alpha(T - T_0) S d\tau \quad (4)$$

Таҳвили гармӣ аз чисми бештар гарм ба гармкамтар – раванди боши-тоб ба муқаррар гардидан мувозинаи устувор дар системаест, ки аз адади бузурги зарраҳо иборат аст, яъне раванди релаксионӣ (ба ҳолати мувозина тадриҷан гузариши система) мебошад. Раванди релаксиониро дар замони нигориш (экспонент)-и тавсиф намудан мумкин аст. Дар ҳолати мазкур чисми гарм гармии худро ба муҳити атроф медиҳад (яъне ба чисми гармигунҷоишааш бехад бузург). Аз ин рӯ ҳарорати муҳити атрофро мумкин доимӣ (собит) ҳисоб намоем (T_0). Он гоҳ қонуни тағиирни ҳарорати чисм аз вактро мумкин ба намуди $\Delta T = \Delta T_1 e^{-\tau/\tau^2}$, навишт ки дар он ΔT – фарқи ҳарорати чисми гарм ва муҳити атроф, ΔT_1 – фарқи ҳарорати чисми гарм ва муҳити атроф ҳангоми $\tau=0$, τ_1 – доимии сардшавӣ, ки ададан баробар ба вакте, ки дар муддати он фарқи ҳароратҳо байни чисми гарм ва муҳити атроф ба e маротиба кам мешавад. Фарз намоем, ки дар фосилаи хурди ҳароратҳо қиматҳои C , а ва T аз координатаҳои нуқтаҳои сатҳи намуна, (ки то ҳароратҳои якхела ва ҳарорати доимии атрофи муҳит гарм карда шудаанд) новобастаанд, барои муносибати ду намунаҳо навишта метавонем:

$$C_1 m_1 S_2 \alpha_2 \left(\frac{dT}{d\tau} \right)_1 = C_2 m_2 S_1 \alpha_1 \left(\frac{dT}{d\tau} \right)_2 \quad (5)$$

Хангоми истифодаи ин формула барои ду намунаҳо, ки андозаҳои якхела доранд $S_1=S_2$ ва ҳолати сатҳҳо, баробарии коэффициенти гармидаҳии онҳо баробар $\alpha_1 = \alpha_2$ фарз карда шудааст. Бинобар ин, массаҳои m_1 ва m_2 , суръати сардшавии намунаҳо, гармиғунҷоиши C_1 -ро дониста, C_2 -ро ҳисоб кардан мумкин аст.

Вобастагии ҳароратии коэффициенти гармиғунҷоиши мис, алюминий ва рӯҳ тадқиқ карда шуд. Пеш аз ҳама зарурат будани ҷоизии $\alpha_1 = \alpha_2$ аниқ гардид. Барои ин раванди сардшавии мис, алюминий ва рӯҳро, ки гармиғунҷоиши онҳо нисбат ба ҳарорат маълум буд, тадқиқ намудем. Бо вакт вобастагиҳои намунаҳоро, ки ба таври таҷрибавии бо дақиқии коғии хуб ба даст омада бо муодилаи $T = y_0 + ae^{-\gamma\tau} + pe^{k\tau}$ тавсиф мешавад, ки дар он a , b , p , k бузургиҳои доимӣ барои намунаи додашуда, $y_0 = T_0$ -ҳарорати муҳити атроф, $a = T_1 - T_0$, $p = T_2 - T_0$ -фарқи ҳарорати ҷисми гарм ва атрофи муҳит ҳангоми лаҳзаи ибтидой, $b=1/\tau_1$ ва $k=1/\tau_2$; $\tau_1=\tau_2$ – доимии сардшавӣ барои якум ва дуюм равандҳои релаксионӣ.

$$T = T_0 + (T_1 - T_0)e^{-\tau/\tau_1} + (T_2 - T_0)e^{-\tau/\tau_2}. \quad (6)$$

Пас аз дифференсиони (2) муодилаи барои муайян намудани суръати сардшавиро муайян менамоем:

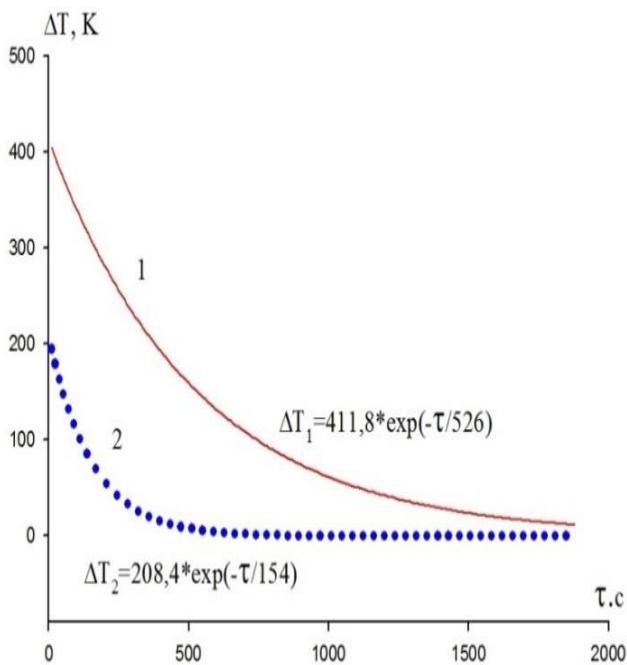
$$\frac{dT}{d\tau} = - \left(\frac{T_1 - T_0}{\tau_1} e^{-\tau/\tau_1} + \frac{T_2 - T_0}{\tau_2} e^{-\tau/\tau_2} \right). \quad (7)$$

Дар расмҳои 2 ва 3 вобастагии ҳарорат ва суръати сардшавии алюминии тамғаи А5Н ва суръати сардшавии он дар алоҳидагӣ аз якум ва дуюм равандҳои релаксионӣ.

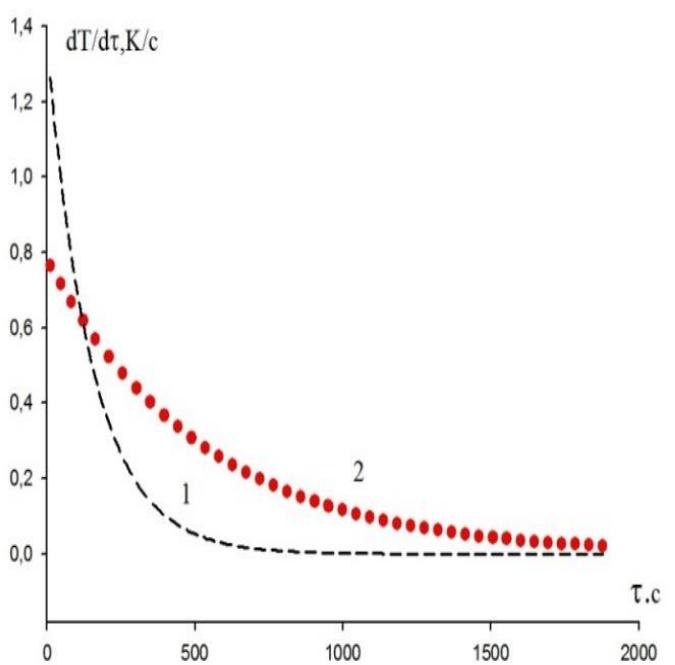
Дар расми 4 графики вобастагии нисбати коэффициенти гармидаҳӣ ба гармиғунҷоиши алюминии тамғаҳои гуногун аз ҳарорат оварда шудааст. Додаҳои ба гармиғунҷоиш ва бузургиҳои суръати сардшавиро истифода намуда вобастагии коэффициенти гармидаҳӣ аз ҳарорат бо формулаи зерин ҳисоб карда шуд:

$$|\alpha(T)| = \frac{C(T) m (dT/d\tau)}{S (T - T_0)} \quad (8)$$

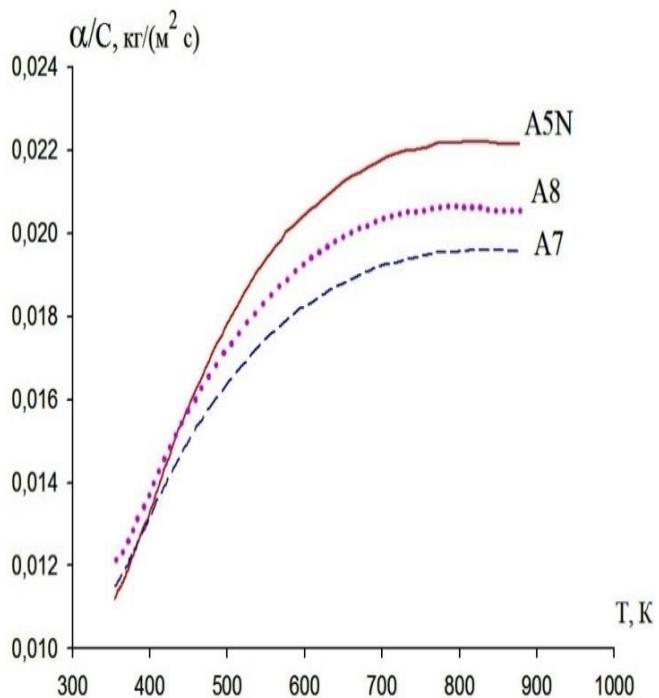
Дар расми 5 вобастагии коэффициенти гармидаҳии мис, алюминий ва рӯҳ аз ҳарорат Т оварда шудааст. Чи тавре ки аз расми 5 дида мешавад, бузургиҳои коэффициентҳои гармидаҳӣ барои мис, алюминий ва рӯҳ фарқ доранд. Аз ин рӯ барои муайян намудани гармиғунҷоиши ҳӯлаҳои ҷавҳардор доир ба ҳар як гурӯҳ муайян намудани коэффициенти гармидаҳӣ ҳӯлаи аввала зарур аст. Барои ин коидай Нейман – Копп, ки тибқи гармиғунҷоиши молярии пайвастҳо баробар ба суммаи гармиғунҷоиши компонентҳои $C_p = x_1 C_1 + x_2 C_2$, ки x_1 и x_2 - ҳиссаҳои массавии компонентҳо; гармиғунҷоиши ҳӯлаҳо ва аз рӯи формулаи (4) коэффициенти гармидаҳии ҳӯлаҳо ҳисоб карда мешавад.



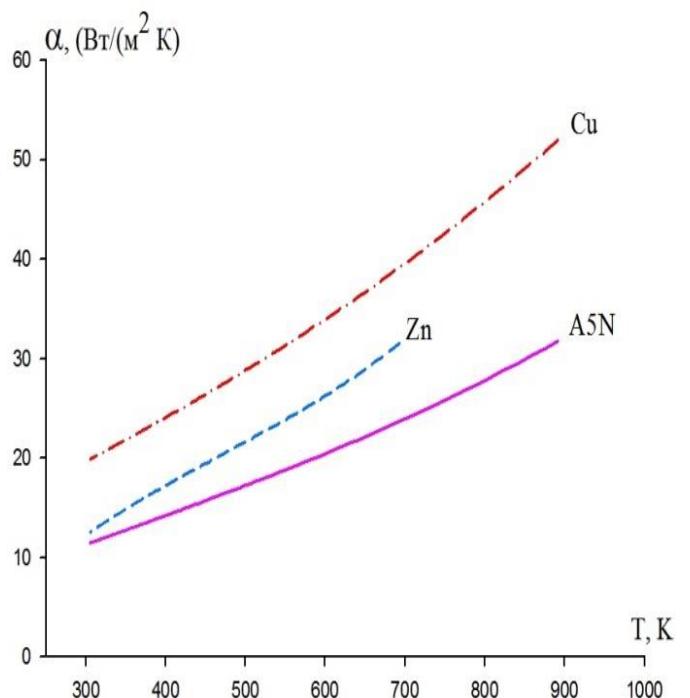
Расми 2. Вобастагии ҳарорати алюминийи тамғаи A5N аз вақти хунукшавӣ барои равандҳои релаксионии якум (1) ва дуюм (2).



Расми 3. Вобастагии суръати хунукшавии алюминийи тамғаи A5N аз вақти равандҳои релеаксионӣ якум (1) ва дуюм (2).



Расми 4. Вобастагии $\alpha(T)/C(T)$ (кг/(м²·с)) барои алюминийи тамғаи A5N, A8 ва A7 аз ҳарорат.



Расми 5. Вобастагии коэффициенти гардишиҳии мис, алюминийи тамғаи A5N ва рӯҳ аз ҳарорат.

БОБИ З. СОХТОРБАНДИИ ХЎЛАҲОИ АЛЮМИНИЙ БО БЕРИЛЛИЙ ВА МНЗ

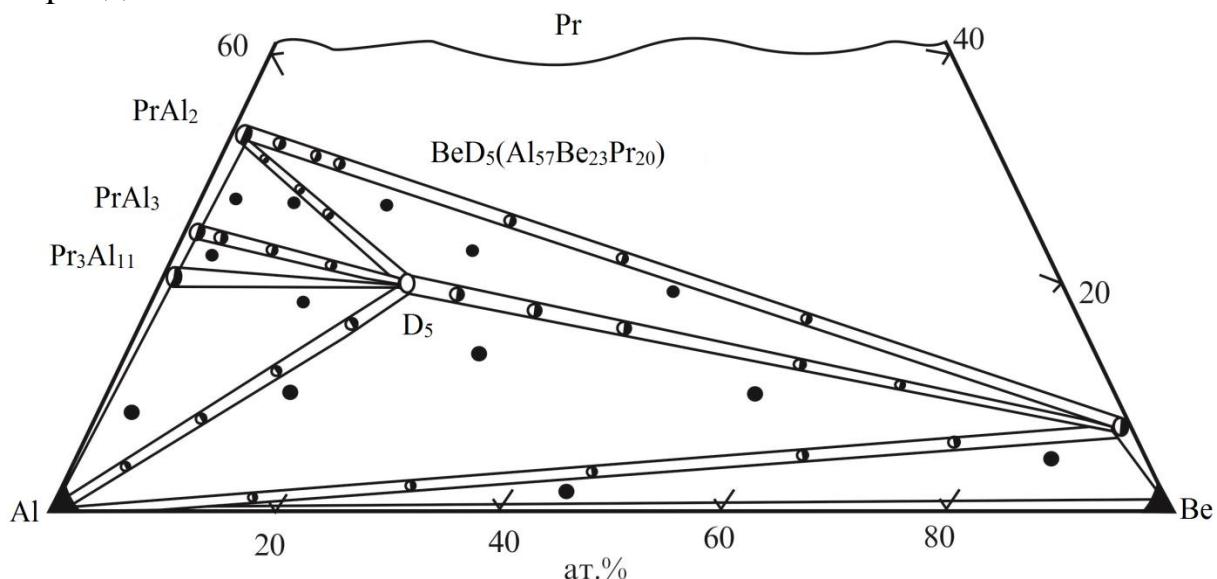
Дар бобои се диаграммаҳои ҳолати алюминий-празеодим, диаграммаи ҳолати системаи алюминий-бериллий-неодим, диаграммаи ҳолати системаи алюминий-бериллий-самарий, муҳокимаҳои натиҷаҳои таҳқиқотҳои системаҳои алюминий-бериллий-МНЗ муюна гардианд.

Диаграммаи ҳолати системаи алюминий – бериллий – неодим.

Мувозинаи фазавӣ (расми 6). Диаграммаи мувозинаи фазавии Al-Be-Pr-Al Be₁₁-PrAl₂ бори аввал бо усули рентгенуфазавӣ пайваста бо таҳлили микросохтории хӯлаҳо соҳта шуд. Хӯлаҳо дар соҳаи фарзшаванди интерметиалиди сегонаи мувозинаи фазавӣ гудохта шуданд. Дар таркиби Al₅₇Be₂₃Pr₂₀ ошкор гардид, ки ҳарорати гудозиши он ба 13,5°C баробар аст. Пайвости сегона D₃ бо пайвастҳои PrBe₁₃, PrAl₂, PrAl₃, PrAl₁₁ ва маҳлули саҳт (дар асоси Al) дар мувозина мебошад. Дар соҳаи омӯзиши система мувозина Al-PrBe₁₃ муқаррар карда шудааст.

Буриши политермикӣ. Диаграмма ҳолати буриши политермикии система бо қумаки усулҳои таҳлили дифференсилӣ-термикӣ ва микросохтории системаи номбаршуда соҳта шудааст.

Тадқиқи хӯлаҳои системаҳои Al-D₃ ва Al-PrBe₁₃ нишон дод, ки системаҳо типи перетектикии маҳлулшавиашон маҳдуд дар ҳолати саҳт ва моеъи номаҳдуд мебошанд. Нуқтаҳои перетектикий 5 ва 2 % мол D₃ ва Al-ро фаро мегиранд.



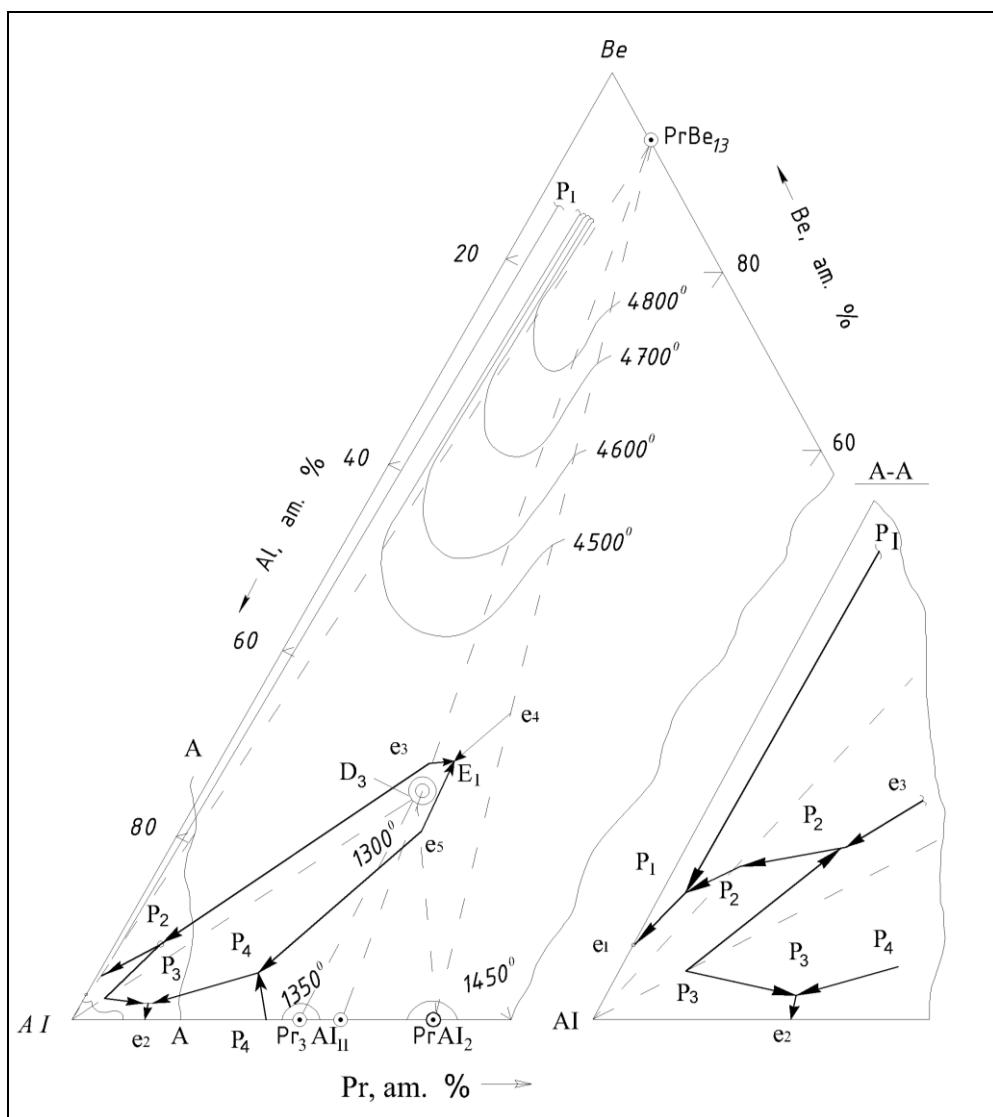
Расми 6. Диаграммаи мувозинаи фазавии системаи Al-Be-PrBe₁₃-PrAl₂
(дар ҳолати бозпухтшуда)

Буришҳои D₃-PrBe₁₃ ва D₃-PrAl₂ системаи намунаи эвтектикий маҳлулшавиашон маҳдуд дар ҳолатҳои соҳт ва моеъи номаҳдуд мебошанд. Нуқтаҳои эвтектикий мувофиқан 1,6 ва 21,4 % мол PrBe₁₃ ва PrAl₂-ро фаро мегиранд.

Буришҳои PrAl_2 - PrBe_{13} . Дар дифрактограммаҳои ҳамаи ҳӯлаҳо, асосан ҳатҳои ду фазаҳо PrAl_2 ва PrBe_{13} мушоҳидар гардидаанд. Тахлили термо-граммата пайваста бо натиҷаҳои таҳлили микросохторҳо ба хулосае оварданд, ки буриш намунаи эвтектикӣ мебошад. Мубаддалшавии эвтектикӣ ҳангоми 15,2 % мол PrBe_{13} ва ҳарорати 1240°C ба вучуд меояд.

Буриши $\text{PrAl}_{11}\text{D}_3$. Буриши мазкур соҳаҳои дуфазавии зерин $\text{L} + \text{D}_3\text{L} + \text{PrAl}_2$; $\text{L} + \text{Al}$; соҳаҳои сефазавии $\text{L} + \text{D}_3 + \text{PrAl}_2$; $\text{L} + \text{PrAl}_3 + \text{Pr}_1\text{Al}_{11}$ ва соҳаи маҳсули саҳти интерметаллиди сегонаҳо дар $\text{Pr}_1\text{Al}_{11}$ убур менамояд. Кристаллбандии эвтектикаи дугона ҳангоми ҳарорати 1240°C ба 28 % мол D_3 ба вучуд меояд. Маҳлулшавии пайвasti $\text{Pr}_3\text{Al}_{11}$ дар интерметаллиди сегонаи D_3 ошкор мегардад.

Ҳамин тавр, соҳтани диаграммаҳои ҳолати политермикӣ буришҳо тригулятсияи (ба се чудокунӣ) сингулярии қисми сегонаи системаи Al-Be-Pr ба ҷо овардан имкон медиҳад (дар расми 7 бо ҳатҳои канда-канда нуқтавор нишон дода шудааст), ки ба идома додани таҳқиқи системаи додашудаи мазкур ва соҳтани проексияи ликвидус имконият медиҳад.



Расми 7. Проексияи сатҳи ликвидуси ҳӯлаҳои системаи Al-Be- PrBe_{13} - PrAl_2

Сатҳи ликвидуси хӯлаҳои системаи $\text{AlBe-PrBe}_{13}\text{Al}_2$.

Бо тадқиқотҳои буришҳои полимермӣ дар соҳаи омӯхташуда 7 буришҳои квазибиндои Al-D_3 , Al-PrBe_{13} , $\text{D}_3\text{-PrBe}_{13}$, $\text{D}_3\text{-PrAl}_2$, D_3PrAl_3 , $\text{D}_3\text{-Pr}_3\text{Al}_{11}$ ва $\text{PrAl}_2\text{-PrBe}_{13}$ муқаррар карда шуданд, ки кумаки онҳо трианггулятсияи сингулярии системаҳо дар соҳаи $\text{Al-Be-PrBe}_{11}\text{-PrAl}_1$ ба ҷо овард. Дар натиҷа системаи мураккаби сегонаро $\text{Al-Be-PrBe}_{13}\text{-PrAl}_2$ мумкин чун ҷамъбости системаҳои алоҳидай дуюмбора тасаввур кард: Al-Be-PrBe_{13} , $\text{Al-PrBe}_{13}\text{-D}_3$, $\text{D}_3\text{-PrBe}_{13}\text{-PrAl}_2$, $\text{PrAl}_2\text{-D}_3\text{-PrAl}_2$, $\text{PrAl}_3\text{-D}_3\text{-PrAl}$.

Бо таҳқиқӣ як қатор буришгоҳҳо, ки ба шарафҳои алоҳидай система мувзианд ва инчунин муқоисаи натиҷаҳои омӯхтани «дуруғдугона» ва буришгоҳҳои полимермӣ диаграммаи ҳолати ҷисмҳои омӯхташудаи системаи Al-Be-Pr соҳта шуданд. Системаҳои дуюмбора бо мавҷуд будани ду ва бештар мувозинаҳои нонвариантӣ (вариантҳои ҳарза) тавсиф меёбанд. Бо кумаки пайдо кардани хӯлаҳои иловагӣ ба таври таҷрибавӣ доҳили ҳар як системаи дуюмбора координатаҳои ду ва сефазафии мувозинаҳо ёфта шуданд.

Дар натиҷаи тадқиқӣ сатҳҳои ликвидуси 6 зерсистемаҳои алоҳидай дуюмбора сатҳи умумии ликвидуси системаи AlBe-PrAl_2 (расми 7) соҳта шуд, ки дар он кристаллбандии ҳамаи компонентҳо ва интерметаллидҳо муқаррар карда шуданд.

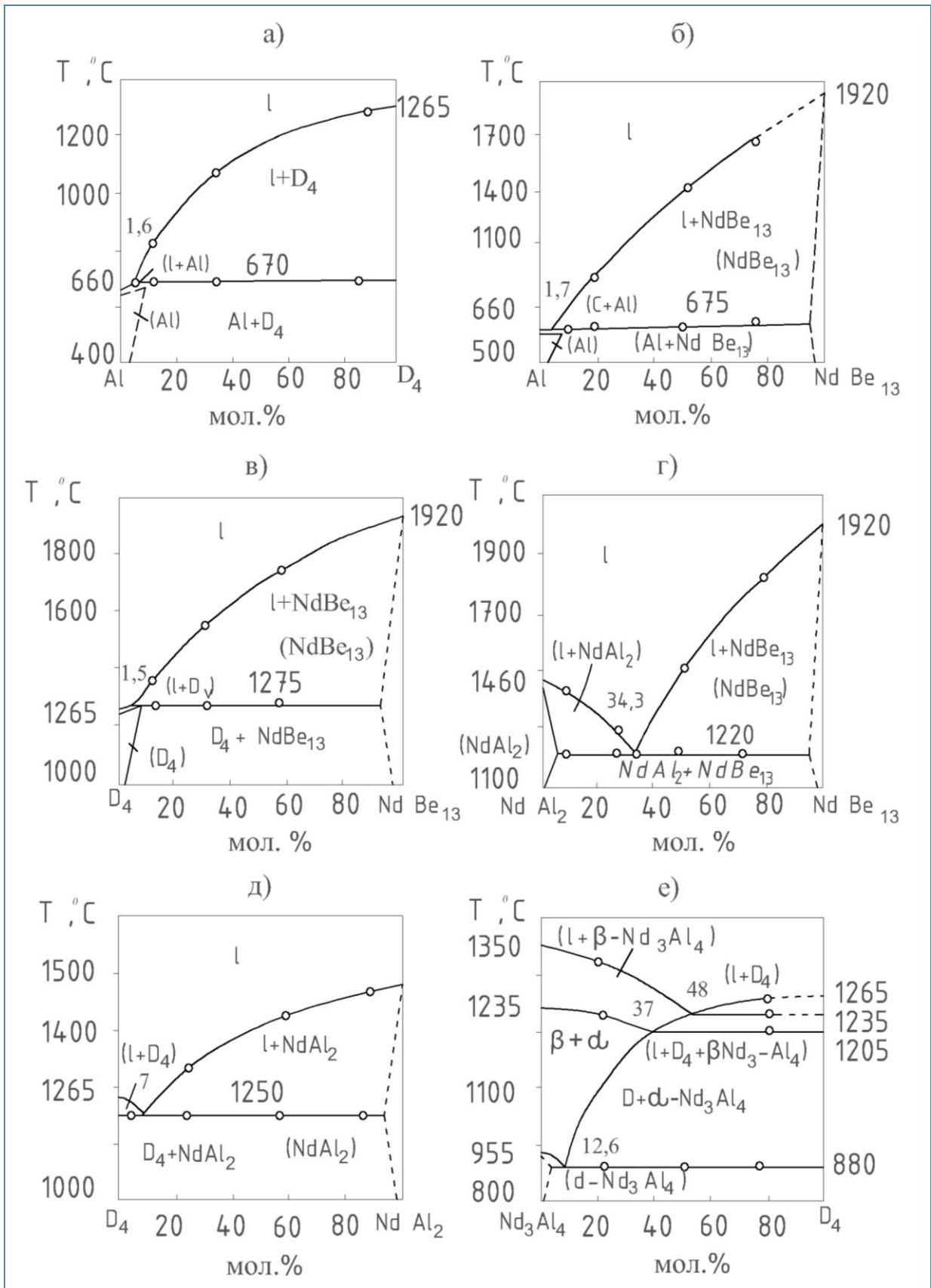
Диаграммаи ҳолати системаи алюминий-бериллий-неодим.

Мувозинатҳои фазавӣ. Диаграммаи фазавии мувозинаи системаи $\text{Al-Be-NdBe}_{13}\text{-NdAl}_2$ бори аввал соҳта шуд. Буриши изотермии диаграммаи ҳолати системаи $\text{Al-Be-NdBe}_{13}\text{-NdAl}_2$ дар натиҷаҳои таҳлилҳои рентгенофазавӣ ва микроскопӣ соҳта шуд. Таҳлили амиқи рентгенограммаҳои хӯлаҳои система пайваста бо таҳлили микроструктура ва ДТА-и хӯлаҳои система нишон доданд, ки системаи $\text{Al-Be-NdBe}_{13}\text{-NdAl}_2$ табқи тавсифи физики-химиявии амали мутақобилаи компонентҳо, таркиби интерметаллиди сегона монанд ба системаи сегонаи $\text{Al-Be-PrBe}_{13}\text{-PrAl}_2$, яъне дар қисми омӯхташудаи система пайвасти сегонаи D_4 таркиби $\text{Al}_{57}\text{Be}_{23}\text{Nd}_{20}$. Ҳарорати гудзиши D_4 ба 1265°C баробар аст. Инчунин мувозинаи дуфазавии Al-NdBe_{13} , $\text{NdBe}_{13}\text{-D}_4$, $\text{NdBe}_{13}\text{NdAl}_2$, $\text{NdAl}_2\text{-D}_4$, $\text{D}_4\text{-Al}$, $\text{D}_4\text{-NdAl}_3$ ва $\text{Nd}_3\text{Al}_{11}\text{-D}_4$.

Буриши полимермӣ. Тадқиқ ва буришҳои полимермӣ бо истифодаи таҳлилҳои рентгенофазавӣ, дифференсиаллии термикӣ ва металлографӣ гузаронида шуд.

Ҳамин тавр, дар натиҷаи буришҳои полимермии хӯлаҳо, ки ғанӣ бо алюминий, системаи сегонаи Al-Be-Nd ҳастанд, 7 буришҳои полимермӣ ошкор гардиданд. Аз ин шумора 6-яш дар трианггулятсияи алюминийи қунҷи система иштирок намуданд. Буришҳои трианггулятсияи қунҷанд Al-D_4 , Al-NdBe_{13} , $\text{D}_4\text{-NdAl}_2$, $\text{D}_4\text{-Nd}_3\text{Al}_{11}$, $\text{D}_4\text{-Nd}_3\text{Al}_{11}$ ива $\text{NdAl}_2\text{-NdBe}_{13}$ буданд.

Сатҳи ликвидуси системаи $\text{Al-Be-NdBe}_{11}\text{-NdAl}_2$. Таҳқиқоти буришҳои полимермӣ ва трианггулятсияи сингулярии қунҷи алюминийи системаи Al-Be-Nd имконияти ба системаҳои сегонаи алоҳида тақсим намудани системаи мураккаби сегонаро имконпазир намуд: Al-Be-NdBe_{13} , $\text{Al-NdBe}_{13}\text{-D}_4$, $\text{Al-D}_4\text{-Nd}_3\text{Al}_{11}$, $\text{Nd}_3\text{Al}_{11}\text{-D}_4\text{-NdAl}_2$ ва $\text{D}_4\text{-NdBe}_{13}\text{-NdAl}_3$ (расми 8).



Расми 8. Буришҳои политермикии хӯлаҳои системаи Al-Be-NdBe₁₃-NdAl₂.

Зерсистемаи Al-Be-NdBe₁₁, ДТА пайваста бо таҳлили микросохторҳои хӯлаҳо нишон доданд, кристалландии хӯлаҳои зерсистемаи мазкур дар нуқтаи эвтектикии нонвариант с₁ қатъ мегардад. Аз рӯи адади компонентҳои сатҳи ликвидуси зерсистема аз сатҳҳои Al_e₁P₁p₂, e₁Be₁P₁ ва P₁p₁Nd_xBe₁₃p₂, ки аз рӯи се хатҳои нонвариант p₁P₁P₁e₁ ва p₂P₁бурида мешаванд, иборат аст.

Зерсистемаи Al-NdBe₁₃-D₄. Аз рӯи адади компонентҳои сатҳи ликвидуси система аз се сатҳҳои зерин таркиб ёфтааст: Alp₂P₂p₃, p₃P₂p₅D₄ ва p₅NdBe₁₃p₂P₂, ки бо се хатҳои нонвариант бурида мешаванд: p₂P₂P₃Pr и p₅P₂, дар нуқтаи p₃ бо ҳам меоянд. Кристалландии хӯлаҳои зерсистемаи мазкур на дар худи система, балки ҳамроҳ бо хӯлаҳои зерсистемаи пешина дар нуқтаи e₁ қатъ мегардад.

Зерсистемаи Al-D₄-Nd₃Al₁₁. Таҳлили термограммаи хӯлаҳои зерсистема нишон доданд, ки кристалландии хӯлаҳои система дар нуқтаи e₂ нонвариант эвтектикии ҳангоми ҳарорати 640 °C қатъ мегардад. Аз рӯи адади компонентҳои сатҳи ликвидуси система аз се сатҳҳои зерин таркиб ёфтаанд: A1p₃P₃e₂, p₃D₄e₃P₄P₃ ва p₄P₄P₃e₃.

Зерсистемаи D₄NdBe₁₃-NdAl₁₃. Сатҳи ликвидуси буриши зикршуда ба ҳосил кардани хӯлаҳои иловагии дар дохили зерсистема ва дақиқи ДТА ва микросохтори хӯлаҳо сохта шудааст. Зерсистема D₄-NdBe₁₃-NdAl₂ маҳдуд бо се буриши типи эвтектиқӣ мебошад. Мувофиқан, худи системаҳо эвтектиқӣ аст. Ҳарорат ва координатаҳои система дар ҷадвали 1 оварда шудаанд.

Ҷадвали 1

Тавсифи мувозинаҳои нонвариантҳо дар системаи Al-BeNdBe₁₃-NdAl₂

Нуқтаҳои нонвар.	Концентрасияи компонентов, % ат.			Ҳарорати мувозинавӣ, °C	Мувозинатҳо
	Al	Be	Nd		
e ₁	97,6	2,4	-	644	L=Al+Be
e ₂	92	-	8	640	L= Al+Nd ₃ Al ₁₁
E ₃	58,1	20,7	21,2	1250	L=D ₄ +NdAl ₂
e ₄	44,2	31,9	23,9	1220	L=NdBe ₁₃ +NdAl ₂
p ₁	-	99,99	0,01	1016	L+NdBe ₁₃ =Be
p ₂	97,7	1,9	0,4	675	L+NdBe ₁₃ =Al
P ₃	98,1	1,1	0,8	670	L+D ₄ =Al
p ₄	76	-	24	1205	L+NdAl ₂ =Nd ₃ Al ₁₁
p ₅	55,4	26,4	26,4	1275	L+NdBe ₁₃ =D ₄
E ₁	50,1	27,7	22,2	1164	L=NdBe ₁₃ +D ₄ +NdAl ₂
P ₁	96,5	2,8	0,7	656	L+NdBe ₁₃ =Al+Be
P ₂	97,6	2,0	0,4	673	L+NdBe ₁₃ =D ₄ +Al
P ₃	91,4	1,5	7,1	646	L+D ₄ =Nd ₃ Al ₁₁ +Al
P ₄	80,0	4,0	16,0	1190	L+D ₄ =Nd ₃ Al ₁₁ +Al

Ҳангоми сохтани сатҳи умумии ликвидуси кунчи алюминийи системаи Al-Be-Nd иҷрои диаграммаҳои мувозинаҳои фазавӣ, буриши «дуруғдуго-

наҳо» ва таҳлили сатҳи ликвидус зерсистемаҳои омӯхташуда ба эътибор гирифта шуд. Дар самти омӯхташудаи система мавҷуд будани 7 майдонҳои кристаллбандии пайвастагиҳои интерметаллии дугона ва сегона, инчунин компонентҳои аввала муайян шуд. Ҳиссаи калонтарини кристаллбандии аввала дар сатҳҳои ликвидус ва пайвасти даргудози $NdBe_{13}$ мавҷуданд.

Диаграммаи ҳолати системаи алюминий-берилий-самарий.

Мувозани фазавӣ. Диаграмма фазавии мувозанаи системаи Al-Be-SmBe₁₁-SmAl₂ бори аввал соҳта шудааст. Буриши изотермитикии диаграммаи ҳолати система Al-Be-SmBe₁₁-SmAl₂ дар натиҷаи таҳлилҳои рентгоно-фазавӣ ва металлографӣ соҳта шудааст. Таҳлили аниқи рентограммаи ҳӯлаҳои система пайваста таҳлили микросоҳтор ва ДТА-и ҳӯлаҳо нишон доданд, ки системаи Al-Be-SmBe₁₁-SmAl₂ тибқи тавсиф амали мутақобилаи физикӣ-химиявии компонентҳои интерметаллиди сегона монанд ба ду системаи пешинаи Al-Be-Pr(Nd)Be₁₃-Pr(Nd)Al₃ ва инчунин мувозанаи дуфазавии Al-SmBe₁₃-SmBe₁₁-D₅, SmB₁₁-SmAl₂, SmAl₂- D₅, D₅-Al, D₅-SmAl₃ ва Sm₃Al₁₁. Ҳарорати гудозиш D₅ ба 1340 °C баробар аст.

Буришҳои политермики. Таҳқиқ ва соҳтани диаграммаи ҳолати буришҳои политермики бо татбиқи таҳлилҳои рентгонафазагӣ, дифференсиалий-термики гузаронида шудаанд. Натиҷаҳои таҳқиқот дар поён оварда шудаанд. Барои таҳқиқи буришҳои политермики чун пешина системаҳои тадқиқшуда, буришҳои кунци алюминийии системаи Al-Be-SmBe₁₃-SmAl₃ интихоб шуданд.

Буришҳои Al-D₅. Диаграммаи ҳолати ин буриш аз додаҳои таҳқиқи 6 ҳӯла, ки дар буриш ҷойгиранд, соҳта шуданд. Мавҷуд будани эффектҳои термики дар фосилаи 1,4 то 100 % мол-и D₅ ҳангоми ҳарорати 674°C аз мавҷудияти нонвариантҳои мувозинаи перетектикий дар системаи мазкур шаҳодат медиҳанд. Бо қумаки ДТА-и буришҳои ҳӯлаҳо пайваста бо таҳлили микросоҳторӣ таркиби нуқтаи перетектикий муайян карда шудааст. Маҳлулшавии D₅ дар Al тақрибан 5 % мол-ро ташкил медиҳад. Маҳлулшавии Al дар D₅ бо усулҳои таҳқиқӣ ошкор нагардид.

Таҳқиқи ҳӯлаҳои системаи Al-SmBe₁₃ нишон дод, ки система типи перетектикий буда, бо маҳлулшавии маҳдуди компонентҳо дар ҳолатҳои саҳти бемаҳдуд ва моеъ аст. Нуқтаи перетектикий 1-3 % мол SmBe₁₃-ро дар бар гирифтааст.

ДТА-и ҳӯлаҳо дар ҳамbastагии таҳлили металлографикӣ ба соҳтани буришҳои D₅-SmBe₁₃ ва SmAl₂-SmBe₁₃ имконият доданд. Буришҳо системаи типи перетектикий бо маҳлулшавии маҳдуд байни яқдигар дар ҳолати саҳт ва бемаҳдуд дар ҳолати моеъ мебошанд. Маҳлулшавии D₅ ва SmAl₂ дар пайвасти SmBe₁₃ тақрибан 5 % мол-ро ташкил медиҳад. Маҳлулшавии SmBe₁₃ дар D₅ ҳангоми усулҳои таҳқиқ ошкор нагардид.

Буришҳои D₅-SmAl₂ ва Sm₃Al₁₁-D₅. Таҳлил ва иденсификатсияи термо-граммҳои ҳӯлаҳои ин буришҳо ва таҳлили аниқи микросоҳторҳои ҳӯлаҳо нишон доданд, ҳар ду буриш нонвариантҳои типи эвтектикий бо маҳлулшавии маҳдуди компонентҳо (D₅ SmAl₂-ро об намекануд) яқдигарро дар ҳолати саҳт ва бемаҳдуд дар ҳолати моеъ мебошанд. Мубаддалшавии эвтектикий ҳангоми 63,8 ва 65 % мол D₅ дида мешавад.

Хамин тавр, дар натицаи таҳқиқи «дурӯгдугона»-и буриши хӯлаҳо, ки бо алюминийи ғанӣ, системаи сегонаи Al-Be-Sm дар 6 буришҳои политермикӣ, ки дар триангулятсияи қунҷи алюминийии система иштирок доранд, муқаррар карда шуданд: Al-D₅, Al-SmBe₁₃, D₅-SmAl₂, D₅-Sm₃Al₁₁, D₅-Sm₃Al₁₁ ва SmAl₂-SmBe₁₃.

Сатҳи ликвидус. Таҳқиқи буришҳои политермикӣ ва сингулярии триангулятсияи қунҷи алюминийии системаи Al-Be-Sm-ро ба системаи содаи сегона ба ҷамъбасти системаҳои сегонаи алоҳида ҷудо карданд: Al-Be-SmBe₁₃, Al-SmBe₁₃-D₅, Al-D₅-Sm₃Al₁₁, SmAl₁₁-D₅-SmAl₂ и D₅-SmBe₁₃-SmAl₃.

Зерсистемаи Al-Sm-Be₁₃, ДТА пайваста бо таҳлили микросоҳтории хӯлаҳо нишон доданд, ки кристаллбандии хӯлаҳои зерсистемаи мазкур дар нуқтаи e₁ эвтектикии нонвариантӣ қатъ мегардад. Тибқи адади компоненти сатҳи ликвидус зерсистема аз сатҳҳои Ale₁P₁p₂, e₁Ber₁P₁ ва P₁p₁SmBe₁₃p₂, иборат аст, ки аз рӯи се ҳатҳои моновариантӣ p₁P₁, P₁e₁ ва p₂P₁ бурида мешаванд.

Зерсистемаи Al-SmBe₁₃-D₅. Адади компонентҳои инсистема аз се сатҳҳои зерин таркиб ёфтаанд: Alp₂P₂p₃, p₃P₂e₃D₅ ва e₃SmBe₁₃p₂P₂, ки аз рӯи се ҳатҳои моновариантӣ p₂P₂, p₃P₂ ва e₃P₂ дар нуқтаи p₃ бурида мешаванд. Кристаллбандии хӯлаҳои зерсистемаи мазкур на дар ҳуди система, балки дар нуқтаи e₁ ҳамроҳ бо хӯлаҳои зерсистемаи Al-Be-SmBe₁₃.

Зерсистемаи Al-D₅Sm₃Al₁₁. Таҳлили термограммаи хӯлаҳои зерсистема нишон доданд, ки кирсталлбандии хӯлаҳои система дар нуқтаи e₂, дар ҳарорати 640°C қатъ мегардад. Тибқи адади эвтектикии нонвариантии компонентҳо сатҳи ликвидуси система аз се сатҳҳои зерин Alp₃P₃e₂, p₃D₄e₃P₄P₃ ва p₄P₄P₃e₃ таркиб ёфтааст.

Зерсистемаи D₅-SmBe₁₃-SmAl₅. Азбаски буришҳо, ки зерсистемаро додашударо маҳдуд мекунанд, типи эвтектикии «дурӯгдугона» мебошанд, ҳуди зерсистема инчунин эвтектикий ва кристаллбандии хӯлаҳо дар онҳо тибқи вонӯши чорфазавӣ L=SmBe₁₁+SmAl₂-D₅ ҳангоми ҳарорати 1112°C мебошанд. Сатҳи ликвидуси система тибқи адади компонентҳо аз сатҳҳои зерин таркиб ёфтаанд: e₃SmBe₁₃e₄E₁, e₄E₁e₅SmAl₂ ва D₅e₄E₁e₅, ки аз рӯи ҳатҳои моновариантӣ e₃E₁, e₄E₁ ва e₅E₁, ки дар нуқтаи нонвариантӣ эвтектикий E₁ бурида мешаванд. Проексияи сатҳи ликвидуси системаи мазкур майдонҳои кристаллбандии ибтидоии хӯлаҳои SmBe₁₃, SmAl₂ ва D₅ дар бар мегирад. Ҳарорат ва координатаҳои нонвариантии мувозина дар система дар ҷадвали 2 оварда шудааст.

Натиҷаҳои таҳқиқи системаи алюминий-бериллий-МН3.

Дар системаҳои Al-Be-Y(La, Ce) ва Al-Be-Pr(Nd, Sm) мувозинаҳои зерини дуфазавӣ ошкор гардианд: Al-P₃MBe₁₃, Al-D (ки D - Al_{3,25-2,25}Be_{0,75-1,5}Y, Al_{3-2,25}-Be_{1-1,75}La, A_{12,8-2,6}Be_{1,2-1,4}Ce, A₁₅₇Be₂₃Pr₂₀, A₁₅₇Be₂₃Nd₂₀, A₁₅₇Be₂₃Sm₂₀), D-P₃MA₂, P₃MA₂-P₃MBe₁₃, D-P₃MBe₁₃, D-P₃MA₃, D-P₃M₃Al₁₁. Қисми аз онҳо квазибинарӣ мебошанд.

Буришҳои МН3Be₁₃-МН3Al₂, D-МН3Al₂, D-МН3Be₁₃ дар системаҳои Al-Be-Y(La, Ce) ба системаҳои типи эвтектикий алоқамандӣ дорад. Ҳарорати мубаддали эвтектикий дар системаҳои D-МН3Al₂, Al-MN3Be₁₃ ва D-МН3Be₁₃ ҳангоми зиёд шудани заряди ядрои МН3 аввал кам ва пас зиёд

мешавад, ки ба ҳарорати гудозиши пайвастҳои сегона коррелятсия мешаванд (чадвали 3).

Чадвали 2

Тавсифи мувозинаҳои нонвариантӣ дар система $\text{Al}-\text{Be}-\text{Sm}\text{Be}_{13}-\text{SmAl}_2$

Нуқтаҳои нонвар.	Концентрасияи компонентов, % ат.			Ҳарорати мувозинавӣ, °C	Мувозинатҳо
	Al	Be	Sm		
e ₁	97,6	2,4	-	644	L=Al+Be
e ₂	97	-	3	640	L=Al+Sm ₃ Al ₁₁
e ₃	43,5	38,9	17,6	1190	L= SmBe ₁₃ +D5
e ₄	42,1	34,4	23,5	1250	L=SmBe ₁₃ +SmAl ₂
e ₅	61,2	14,2	24,6	1214	L=D ₅ +SmAl ₂
E ₆	77	-	23	1150	L=Sm ₃ Al ₁₁ +SmAl ₂
E ₇	65	14,8	20,2	1289	L=Sm ₃ Al ₁₁ +D ₅
P ₁	-	99,99	0,01	670	L+SmBe ₁₃ =Be
P ₂	97,6	1,9	0,5	674	L+SmBe ₁₃ =Al
P ₃	97,1	1,3	1,6	1112	L+D ₅ =Al
E ₁	49,5	28,4	22,1	1119	L=SmBe ₁₃ =SmAl ₂ +D ₅
E ₂	68,2	9,8	22,0	673	L=Sm ₃ Al ₁₁ +SmAl ₂ +D ₅
P ₁	96,4	2,8	0,8	673	L+SmBe ₁₃ =Al
P ₂	97,5	2,1	0,4	673	L+SmBe ₁₃ =Al+D ₅
P ₃	95,6	0,8	3,6	648	L+Sm ₃ Al ₁₁ =D ₅ +Al

Чадвали 3

Ҳарорати гудозиши интерметаллидҳои сегонаи системаи $\text{Al}-\text{Be}-\text{Y}(\text{La}, \text{Ce})$ ва $\text{Al}-\text{Be}-\text{Pr}(\text{Nd}, \text{Sm})$

МНЗ		Пайвастҳо	
Рамз	Тпл., °C	Формула	Тпл., °C
Y	1525	$\text{Al}_{3,25-2,25}\text{Be}_{0,75-1,5}\text{Y}$	1350
La	920	$\text{Al}_{3-2,25}\text{Be}_{1-1,75}\text{La}$	1280
Ce	798	$\text{Al}_{2,8-2,6}\text{Be}_{1,2-1,4}\text{Ce}$	1350
Pr	935	$\text{Al}_{57}\text{Be}_{23}\text{Pr}_{20},$	1315
Nd	1024	$\text{Al}_{57}\text{Be}_{23}\text{Nd}_{20},$	1265
Sm	1072	$\text{Al}_{57}\text{Be}_{23}\text{Sm}_{20},$	1370

Дар системаҳои дугонаи РЗМВе₂-РЗМАл₂ вобастагии баръакс мушоҳида мешавад, яъне ҳангоми гузариш аз лантан ба серий ҳарорати мубаддали нонвариантӣ баланд мешавад. Ин тавсифи тафйироти ҳарорат бештар бо пайдоиши интерметаллидҳои LaAl₂, CeAl₂ коррелятсия мешавад, ки ҳангоми гузариш аз пайвастшавӣ ба самарий меафзояд. Муқоисаи системаҳои таҳқиқӯда нишон доданд, ки система иттрий бештар бо серий монанд аст, на бо лантан.

Дар системаҳои Al-Be-Pr(Nd, Sm), буришҳои МНЗВе₁₃-МНЗАл₂, D-МНЗАл₂, D-МНЗВе₁₃ (ғайр аз NdBe₁₃) типи эвтектикӣ мебошанд. Ҳарорати мубаддали эвтектикӣ дар системаҳои Al-МНЗВе₁₃, РЗМВе₁₃-МНЗАл₂ ҳан-

гоми зиёд шудани заряди ядро МНЗ аввал кам ва пас зиёд мешавад (чадвали 4), ки бо ҳарорати гудозиши системаҳои сегона коррелятсия мешавад (чадвали 3).

Дар системаҳои дугона D-MH3Al₂ вобастагии баръакс мушоҳида мешавад, яъне ҳангоми гузариш аз празеодим ба самарий ҳарорати мубаддали инвариантӣ баланд мешавад. Ин гуна таъсири ҳароратӣ бештар бо ҳарорати гудозиши интерметаллидҳои дугона D-MH3Be₁₃ коррелятсия мешавад. Ин гуна тавсифи тағири ҳарорат бештар ба ҳарорати гудозиши интерметаллидҳои дугона MH3Be₁₃ коррелятсия мешавад, ки ҳангоми гузариш аз празеодим ба самарий баланд мешавад.

Муқоисай системаҳои сегонаи алюминий бо бериллий ва МНЗ аз он шаҳодат медиҳад, ки дар тавсифи амали мутақобила ва миқдори пайдоиши интерметаллидҳо системаҳои мазкур монанд.

Боз як фарқи системаҳои Al-Be-Y(La, Ce) ва Al-Be-Pr(Nd, Sm) тавсифи ташкилшавии интерметаллидҳои сегона мебошад. Дар системаҳои Al-Be-Y(La, Ce) интерметаллидҳои сегона бертоллидҳо мебошанд, яъне бо таркиби тағириёрбанда, вале дар системаҳои Al-Be-Pr(Nd, Sm) пайвастҳои ташкилдиҳанд даттонидҳои таркибашон доимӣ мебошанд.

Чадвали 4

Ҳарорати мувозинаҳои нонварианти буришҳои квазибинарии системаҳои Al-Be-Y(La, Ce) ва Al-Be-Pr(Nd, Sm)

№	Системаҳо	Ҳарорати мувозинавӣ, °C	№	Системаҳо	Ҳарорати мувозинавӣ, °C
1.	YBe ₁₃ -YAl ₂	1355	13	Al-YBe ₁₃	700
2.	LaBe ₁₃ -LaAl ₂	1250	14	Al-LaBe ₁₃	640
3.	CeBe ₁₃ -CeAl ₂	1320	15	Al-CeBe ₁₃	620
4.	PrBe ₁₃ -PrAl ₂	1240	16	Al-PrBe ₁₃	680
5.	NdBe ₁₃ -NdAl ₂	1220	17	Al-NdBe ₁₃	670
6.	SmBe ₁₃ -SmAl ₂	1250	18	Al-SmBe ₁₃	675
7.	D - YAl ₂	1300	19	D - YBe ₁₃	1267
8.	Di - LaAl ₂	1245	20	D ₁ - LaBe ₁₃	1220
9.	D ₂ - CeAl ₂	1220	21	D ₂ -CeBe ₁₃	1200
10.	D ₃ - PrAl ₂	1270	22	D ₃ - PrBe ₁₃	1305
11.	D ₄ - NdAl ₂	1250	23	D ₄ -NdBe ₁₃	1275
12.	D ₅ - SmAl ₂	1205	24	D ₅ -SmBe ₁₃	1190

Маводи таҷрибавии умумии пайдокарда ва дар боло зикршударо додир ба амали мутақобили алюминий бо бериллий ва МНЗ-ро мумкин аст чунин хулоса ва пешгӯй намоем:

1. Вобаста ба он ки дар кунҷҳои алюминийи системаҳои тадқиқшаванд дар пайвастӣ сегонаи таркибаш Al₅₇Be₂₃MH₂₀ бо соҳтори BeAl₂ ташкил мёбад, ин гуна пайвастҳои сегона мумкин дар дигар системаҳои тадқиқшавандай Р3MAl, мисли иттриявӣ ва ҳам зергурӯҳи сериявӣ пайдо шаванд, яъне Al-Be-Pm (Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Lu).

2. Пайвасти сегонаи зикршудаи дар системаҳои омӯхтанашуда бо иштироки ҳамаи МНЗ (ғайр аз серий) мумкин дар мувозинаи дуфазавии бо маҳлули саҳти алюминийи интерметаллидҳои дугонаи Mg_3Al_2 , Mg_3Al_3 , Mg_3Al_{11} ва P_3Mg_{13} бошад.

3. Дар системаҳои Al-Be-MNZ буришҳои $Al-D_n$, $D_n-P_3MgAl_2$, $D_n-P_3Mg_{13}$, $P_3Mg_{13}-P_3MgAl_2$ $Al-P_3Mg_{13}$ буришҳои квазибинарӣ мебошад. Ташаккули ин гуна буришҳои квазибинариро дар системаҳои омӯхтана-шудаи сегона бо иштироки Al, Be ва MNZ бояд интизор шуд.

Боби 4. ХОСИЯТҲОИ ФИЗИКӢ ВА ФУНКСИЯҲОИ ТЕРМОДИНАМИКИИ ХӮЛАҲОИ Al-Be-Pr (Nd, Sm) ВА МАХСУСАН ТОЗАИ АЛЮМИНИЙ БО СИЛИТСИЙ, МИС ВА БАЪЗЕ МНЗ

Дар ин боб: таъсири таркиби фазавии хӯлаҳои системаи Al-Be-Pr (Nd, Sm) бо хосиятҳои депфирии онҳо; вобастагии ҳароратии гармиғунҷоиши алюминийи тамғаи A5N ва AK1; вобастагии ҳароратии гармиғунҷоиши хӯлаҳои AK1M2-и бо скандий, иттрий, празеодим ва неодими ҷавҳардор-шуда; вобастагии ҳароратии функцияҳои термодинамикии хӯлаи AK1M2 ва хӯлаҳои бо MNZ ҷавҳардоршуда дида баромада шудааст.

Таҳқиқоти хосиятҳои депфирии хӯлаҳо, инҳоро нишон доданд:

1. Ҳангоми тағйирдиҳии таркиби хӯлаи Al-Be (0,01 % мас.) - MNZ ($0,01 \div 0,5$ % мас.), таркиби беҳтарин бо хосиятҳои депфири, хӯла бо 0,5 % мас.-и самарий мебошад. Суръати хомӯшшавии садо $d_3=6,04$ дБ/мс.

2. Нишондоди баланди хосиятҳои садопаҳшкунандагӣ ҳангоми Al-Be (0,1 % мас.) - MNZ ($0,01 \div 0,5$ % мас.) дар хӯла бо 0,5 % мас.-и неодим дида мешавад. Дар ин ҷо $d_3=6,35$ дБ/мс.

3. Нишондодҳои бештари хосиятҳои депфирии хӯлаҳои Al-Be (0,5 % мас.) - MNZ ($0,01 \div 0,5$ % мас.) ҳангоми Be (0,01 % мас.) бо 0,5 % мас.-и самарий дида мешавад. Дар ин ҳолат $d_3=6,46$ дБ/мс.

Микроилаҳои бериллий ва MNZ хосиятҳои депфирии хӯлаҳоро зиёд менамояд. Бо зиёдшавии Be ва MNZ дар таркиби хӯлаҳои таҳқиқшаванда, тағйирёбии суръати хомӯшшавии лаппиши садоҳо бештар мешавад, ки он аз беҳтаршавии хосиятҳои демпфирии хӯлаҳо огоҳӣ медиҳад. Таркибҳо бо нишондодҳои беҳтарини хосиятҳои демпфирий дар MNZ инҳоянд: а) дар хӯлаҳо бо празеодим ва неодим ҳангоми 0,1 % мас.-и бериллий будан; б) дар хӯлаҳои самарий ҳангоми 0,5 % мас.-и бериллий будан.

Хӯлаҳои алюминий бериллий бо микроилаҳои самарий нишондод-ҳои баланди хомӯшшавии лаппиши садоҳоро доранд. Баъд аз ҳаматарафа омӯхтани хосиятҳои демпфирии хӯлаҳои омӯхташаванда ва таҳлили сифа-тии таъсири ин хосиятҳо, таҳлилҳои металлографӣ гузаронида шуданд. Таҳқиқоти микротаркибии хӯлаҳои сайқалдодашуда дар микроскопи (заррабини) металлографии “NEOPHOT-31” гузаронида шуд.

Таҳқиқотҳои гузаронидашуда нишон дод, ки ба микросоҳт мутаносиби ташкилдиҳандай хӯлаҳои таҳқиқшаванда таъсир мерасонад. Дар натиҷа се ҳолатҳоро дида метавонем:

а) ҳангоми 0,01% мас.-и Ве. Дар ин ҳолат МНЗ=0,1 % мас.-ро сарҳади мавқеи маҳлули сахт шуморидан мумкин аст, яъне ҳангоми МНЗ=0,01÷0,1 % мас. будан, сахти яқдаврӣ мешавад ва ҳангоми МНЗ=0,1÷0,5 % мас. будан – дудаврӣ.

б) ҳангоми 0,1% мас.-и Ве ва зиёдшавии миқдори Pr ва Nd ба он оварда мерасонад, ки қобилияти болотар зарбакашиш бештар мешавад ва он аз гузариши микросоҳт аз калондонача ба майдадонача огоҳӣ медиҳад. Хосиятҳои ҳӯлаҳо бо Sm аз ҳӯлаҳои дорои Pr ва Nd дар соҳаи дудавра ҷорӣ менамояд ва ин аз он гувоҳӣ медиҳад, ки Sm дар ин мавқеъ дар ҳолати дуваленти мебошад.

в) ҳангоми 0,5% мас.-и Ве. Ба қобилияти зарбанишонии ҳӯлаҳо инчунин миқдори Pr ва Nd таъсир мерасонад. Илова намудани Sm ба миқдори 0,01÷0,1 % мас., дигар хел нисбат ба миқдори 0,1 % мас. Ве мешавад. Ин ба кам ҳалшавии Ве дар ҳӯлаҳои дукарата шаҳодат медиҳад. Қобилияти ларзишнишонии ҳамаи ҳӯлаҳои дорои МНЗ дар фосилаи 0,01÷0,5 % мас. меафзояд, чунки раванди тағйирёбии микросоҳт бо тарҳи калондона-миёнадона-майдадона ба амал меояд.

Натиҷаҳои таҳқиқотҳо оиди вобастагии ҳарорати хосиятҳои гармофизикии алюминийи тамғаи А5N ва АК1 нишон дода шудаанд. Дар таҳқиқотҳо гармиғунҷоиши алюминийи бениҳояд тоза (99,995 %) истифода шудааст. Раванди хунукшавии алюминийи тамғаи А5N, ки бо усули кристаллшавии мавқеъ ва тамғаи А7 дар фосилаи ҳарорати 293÷873 К, таҳқиқ шудаанд.

Муодилаҳои зеринро барои вобастагии ҳарорати намунаҳо аз вақти хунукшавӣ чунин навиштан мумкин аст:

$$\begin{aligned} \text{- барои алюминийи тамғаи A5N } T &= 295,2 + 411,8e^{-\tau/526} + 208,4e^{-\tau/154} \\ \text{- барои алюминийи тамғаи A7 } T &= 292,6 + 523,3e^{-\tau/417} + 90,7e^{-\tau/110} \end{aligned} \quad (9)$$

Муодилаҳо барои вобастагии ҳароратии энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс барои алюминийи тамғаи А5N пешниҳод шудаанд. Натиҷаи таҳқиқотҳои вобастагии ҳароратии хосиятҳои гармофизикӣ барои ҳӯлаи АК1 нишон дода шудаанд.

Аввалин маротиба вобастагии ҳароратии хосиятҳои гармофизик барои ҳӯлаи тамғаи АК1 муайян карда шудааст. Вобастагии ҳарорати ҳӯлаи АК1 аз вақти хунукшавӣ дар фосилаи ҳарорати 293÷873 К дақиқии муайян, бо муодилаи намуди зерин навишта мешавад:

$$T = 294,7 + 360,7e^{-\tau/625} + 250,0e^{-\tau/222} \quad (10)$$

Бо формулаи (2) суръати хунукшавии намуна ҳисоб карда шудааст. Маълумотҳои гармиғунҷоиши алюминийи тамғаи А5N ва силитсий ва қоиди Нейман-Коппро истифода бурда, қимати гармиғунҷоиши хоси ҳӯлаи АК1 ҳисоб карда шудааст. Формулаи зерин ҳосил шуд:

$$C_p = 726,9297 + 0,7655T - 0,0008T^2 + 5,9849 \cdot 10^{-6}T^3 \quad (11)$$

Пас қимати гармиғунчиши хос ва суръати хунукшавиро бо формулаи (3) истифода намуда, коэффициенти гармидихӣ барои ҳӯлаи АК1 ҳисоб карда шуд. Формулаи зерин барои вобастагии ҳароратии коэффициенти пешниҳод карда шуд:

$$|\alpha(T)|_{(AK1)} = 2,0591 + 0,0298 T - 4,3362 \cdot 10^{-6} T^2 + 1,1254 \cdot 10^{-9} T^3 \quad (12)$$

Натиҷаҳои таҷрибавии ҳосилшуда барои коэффициенти гармидихии ҳӯлаи АК1 нишон медиҳад, ки ҳангоми иловакунии калий ташкилдидандаи дуюм ба металл, коэффициенти гармидихӣ қимати якхела надорад.

Муодилаҳо барои вобастагии ҳароратии энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс барои ҳӯлаи АК1 тартиб дода шудаанд.

Вобастагии ҳароратии ҳосиятҳои гармофизикии ҳӯлаи АК1M2 таҳқиқ карда шудаанд. Ҳӯлаҳои алюминийи саноатӣ одатан на камтар аз ду-се элементҳои ҷавҳардор доранд, ки ба алюминий асосан барои баланд бардоштани мустаҳкамии меҳаникӣ ва пешгирий аз зангзанӣ доҳил карда мешаванд. Барои муайян намудани функсияи термодинамикии ҳӯлаи АК1M2, ҳосиятҳои гармофизикии ҳӯла дар фосилаи ҳароратии $293 \div 873$ К таҳқиқ карда шудаанд. Вобастагиҳои таҷрибавии ҳосилшудаи ҳароратӣ намуна аз вақти хунукшавӣ, бо формулаи зерин ифода карда мешавад:

$$T = 286,4 + 420,4e^{-\tau/500} + 211,8e^{-\tau/189} \quad (13)$$

Ин формуларо бо τ дифференсатсия карда, муодилаи суръати хунуккунии намунаро ҳосил менамоем:

$$dT/d\tau = 0,84e^{-\tau/500} + 1,12e^{-\tau/189} \quad (14)$$

Барои ҳисоб намудани гармиғунчиши хоси ҳӯлаи АК1M2, қоиди Нейман-Коппро истифода менамоем. Муодилаи вобастагии ҳароратӣ гармиғунчиши хоси ҳӯлаи АК1M2, намуди зеринро дорад:

$$C_p(T) = 718,6017 + 0,7574T - 8,018 \cdot 10^{-4}T^2 + 5,9092 \cdot 10^{-7}T^3 \quad (15)$$

Маълумотҳои ҳисобкардашударо оиди гармиғунчиш ва бузургиҳои бо роҳи таҷриба ҳосилшудаи суръати хунукуниро истифода намуда, муодилаи зеринро барои вобастагии ҳаракатии коэффициенти гармидихии ҳӯлаи АК1M2 навиштан мумкин аст:

$$|\alpha(T)|_{(AK1M2)} = 8,4799 + 0,0127 T + 1,9817 \cdot 10^{-5} T^2 - 1,0021 \cdot 10^{-8} T^3 \quad (16)$$

Вобастагиҳои мувакқатии бо роҳи таҷрибавӣ ҳосилшудаи ҳарорати намунаҳо (бо дақиқӣ) бо формулаи намуди (2) навишта мешавад. Бо формулаи (3) суръати хунукшавии намунаҳо ҳисоб карда шудааст. Дар ҷадвали 5 қиматҳои коэффицентҳо дар муодилаҳои (2) ва (3) барои ҳамаи маҷмӯи таҳқиқшуда нишон дода шудааст.

Барои ҳӯлаҳои ҷавҳардори АК1M2, коэффициент гармидиҳи барои ҳӯлаи ибтидоии АК1M2 истифода шудааст, ки он аз ғуншави ташкилдидандаҳои ҷавҳар дар вобастагӣ надорад.

Пас бузургии гармиғунчиши хоси ҳӯлаҳои ҷавҳардор бо формулаи зерин ҳисоб карда мешавад:

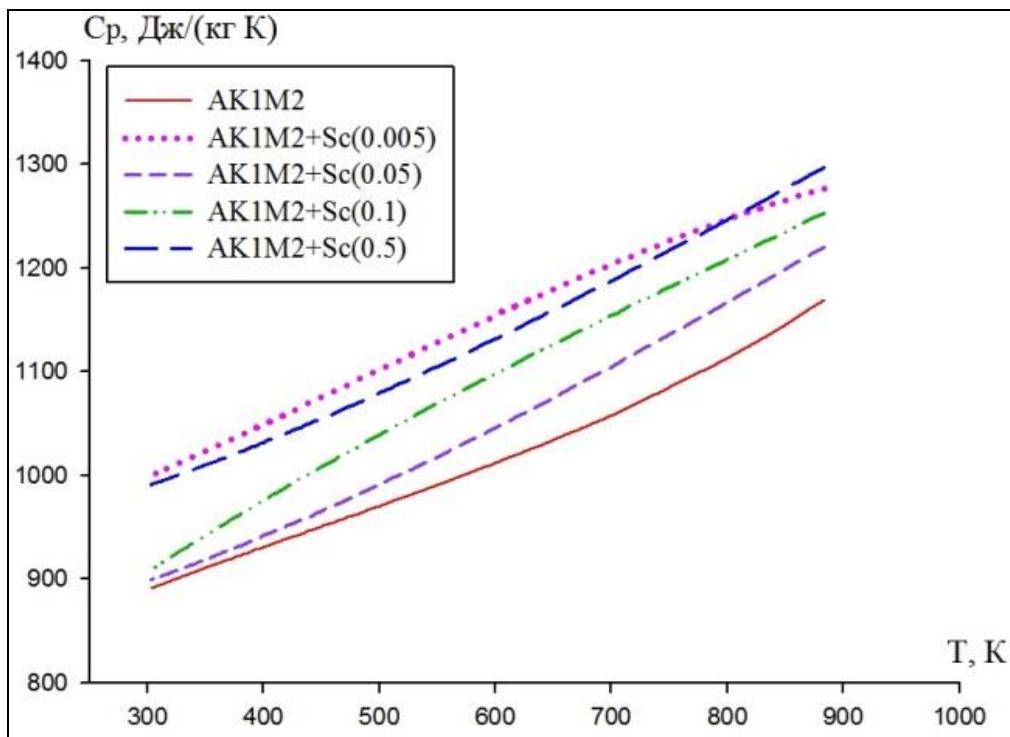
$$C(T) = \frac{|\alpha(T)| S(T-T_0)}{m(dT/d\tau)} \quad (17)$$

Дар расми 9 барои мисол вобастагии гармиғунҷоиши хос ҳӯлаи АК1М2-и то скандий ҷавҳаркардашуда аз ҳарорай, нишии дода шудааст.

Чадвали 5

Қимати коэффициентҳои $(T_1 - T_0, \tau_1, T_2 - T_0, \tau_2)$, $(T_1 - T_0)/\tau_1$, $(T_2 - T_0)/\tau_2$)
барои металлҳо ва ҳӯлаҳои таҳқиқшаванда

Ҳӯлаҳо	$T_1 - T_0, K$	τ_1, c	$T_2 - T_0, K$	τ_2, c	$(T_1 - T_0)/\tau_1, K/c$	$(T_2 - T_0)/\tau_2, K/c$	T_0, K
Al (A7)	523,3	417	90,7	110	1,25	0,82	292,6
Al(A5N)	411,8	526	208,4	154	0,78	1,35	295,2
Cu	398,1	302	199,6	88	1,32	2,27	302,7
AK1	360,7	625	250,0	222	0,58	1,13	294,7
AK1M2 (1)	420,4	500	211,8	189	0,84	1,12	286,4
(1)+Nd 0,005	470,1	476	182,6	178	0,99	1,02	291,0
(1)+Nd 0,05	448,1	500	221,6	196	0,90	1,13	286,4
(1)+Nd 0,1	416,5	500	265,5	238	0,83	1,11	289,3
(1)+Nd 0,5	352,4	555	338,0	238	0,63	1,42	286,7
(1)+Pr 0,005	274,2	588	370,6	294	0,47	1,26	290,2
(1)+Pr 0,05	428,8	500	205,0	217	0,86	0,94	293,1
(1)+Pr 0,1	302,7	588	358,2	278	0,51	1,29	285,5
(1)+Pr 0,5	457,5	500	232,0	204	0,91	1,14	288,1
(1)+Sc 0,005	246,1	769	400,6	312	0,32	1,28	284,2
(1)+Sc 0,05	279,0	666	361,0	303	0,25	1,19	286,4
(1)+Sc 0,1	307,6	666	331,1	294	0,46	1,13	288,0
(1)+Sc 0,5	443,2	555	180,2	208	0,80	0,87	292,0
(1)+Y 0,005	307,1	588	322,0	263	0,52	1,22	281,5
(1)+Y 0,05	406,6	526	244,7	222	0,77	1,10	286,2
(1)+Y 0,1	412,2	526	269,6	217	0,78	0,70	285,7
(1)+Y 0,5	512,6	454	112,6	161	1,13	0,70	292,3



Расми 9. Вобастагии C_p аз ҳарорат барои ҳӯлаи АК1М2-и бо скандий ҷавҳаркардашуда.

Вобастагии ғуншавии гармиғунчиши хұлаи АК1М2-и бо скандий, иттрий, празеодим ва неодим қарда мешавад. Масъалаи, барои хұлаи бо иттрий ва неодим қарда мешавад. Қимати гармиғунчиш ҳангоми ғуншавии беш аз 0,05 % мас. ва ҳарорати 400 К хос мебошад. Барои хұлаи бо скандий ва празеодим қарда мешавад. Ин таъсирро то ҳалшавии ташкилдиҳандаи қарда мешавад. Ин таъсирро то ҳалшавии ташкилдиҳандаи қарда мешавад. Ин таъсирро то ҳалшавии ташкилдиҳандаи қарда мешавад.

Қимати коэффициентҳо дар муодилаи вобастагии ҳароратии гармиғунчиш барои маҷмӯи таҳқиқотшуда, дар ҷадвали 6 нишон дода шудааст. Қайд намудаи лозим аст, ки ҳама муодилаҳои ҳосилшуда, факат дар ҳосилаи таҳқиқшудаи ҳарорат $293 \div 873$ К истифодашаванда мебошанд ва намунаи зеринро дорад: $C_P(T) = a_0 + b_0 T + c_0 T^2 + d_0 T^3$ (ҷадвали 6).

Ҷадвали 6
Қимати коэффициентҳо дар муодилаи $C_P(T) = a_0 + b_0 T + c_0 T^2 + d_0 T^3$

Металлҳо, хұлаҳо	a_0	b_0	$c_0, 10^{-4}$	$-d_0, 10^{-6}$
Al(A5N)	730,2302	0,7571	-8	-0,60
Cu	310,5300	0,3600	-4	0,22
Si	390,1809	1,5987	-18	0,72
Sc	463,5476	0,5450	-8	-0,52
Y	278,2143	0,0604	0,18	-
Pr	174,5357	-0,0071	2	0,06
Nd	95,2619	0,4487	-6	-0,38
AK1	726,9297	0,7655	-8,1	-0,60
AK1M2 (1)	718,6017	0,7574	-8,02	-0,59
(1)+Nd 0,005	728,3789	0,19748	8,2	0,48
(1)+Nd 0,05	719,2733	0,268	6,3	0,49
(1)+Nd 0,1	656,145	0,9447	-7,2	-0,38
(1)+Nd 0,5	682,0345	0,5389	4,3	0,51
(1)+Pr 0,005	725,2818	0,6857	-3,5	-0,12
(1)+Pr 0,05	728,583	0,5852	1,3	0,21
(1)+Pr 0,1	714,2943	0,5834	2,0	0,23
(1)+Pr 0,5	747,3512	0,1858	8,0	0,42
(1)+Sc 0,005	890,9848	0,1953	6,9	0,47
(1)+Sc 0,05	816,7284	0,1290	5,3	0,18
(1)+Sc 0,1	656,7735	0,9674	5,0	0,19
(1)+Sc 0,5	910,3302	0,1317	5,0	0,17
(1)+Y 0,005	706,6932	0,2509	2,8	0,01
(1)+Y 0,05	696,5381	0,395	1,2	0,05
(1)+Y 0,1	660,3804	0,5405	1,4	0,06
(1)+Y 0,5	607,3512	0,9261	3,0	0,03

Вобастагии ҳароратии функцияҳои термодинамикии хұлаи АК1М2-и бо скандий, иттрий, празеодим ва неодим қарда шудааст. Муодилаҳои зерин барои вобастагии ҳароратии энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс барои хұлаи қарда мешавад. Ин таъсирро то ҳалшавии ташкилдиҳандаи қарда мешавад.

$$H(T) = H(0) + a_1 T + b_1 T^2 + c_1 T^3 + d_1 T^4; \quad S(T) = a_2 \ln T + b_2 T + c_2 T^2 + d_2 T^3;$$

$$G(T) = a_3 T (\ln T - 1) + b_3 T^2 + c_3 T^3 + d_3 T^4$$

Инчунин муодилахо барои вобастагии ҳароратии энтальпия, энтропия ва энергияи Гиббс барои хӯлаи АК1М2 пешниҳод шудаанд (ҷадвали 7).

Ҷадвали 7

Қимати коэффициентҳо дар муодилаҳои вобастагии ҳароратии энтальпия, энтропия ва энергияи Гиббс

Xӯлаҳо	a ₁	b _{1,3} 10 ⁻³	c _{1,6} 10 ⁻⁶	-d _{1,9} 10 ⁻⁹	a ₂	b _{2,3} 10 ⁻³	c _{2,6} 10 ⁻⁶	-d _{2,9} 10 ⁻⁹	-a ₃	-b _{3,3} 10 ⁻³	-c _{3,5} 10 ⁻⁵	d _{3,9} 10 ⁻⁹
Al(A5N)	19,72	10,22	-7,2	-4,03	19,72	20,44	-10,8	-5,37	19,72	10,22	-0,36	-1,34
Cu	19,73	11,45	-4,7	-3,50	19,73	22,90	-12,7	-4,67	19,73	11,45	-0,80	-1,17
Si	10,95	22,50	-16,8	5,08	10,95	45,00	-25,3	-6,78	10,95	22,50	-0,80	-1,70
AK1	19,63	10,33	-7,3	-4,04	19,63	20,67	-10,9	-5,39	19,63	10,34	-0,36	-1,35
AK1M2 (1)	19,92	10,5	-7,41	4,10	19,92	21,00	-11,12	-5,461	19,92	10,5	-3,70	-1,36
(1)+Nd 0,005	20,19	2,74	7,58	3,33	20,19	5,47	11,38	4,45	20,19	2,74	3,79	1,11
(1)+Nd 0,05	19,94	3,71	5,82	3,41	19,94	7,43	8,73	4,55	19,94	3,71	2,91	1,14
(1)+Nd 0,1	18,19	13,09	-6,65	2,65	18,19	26,2	-9,98	-3,53	18,19	13,1	-3,32	-0,88
(1)+Nd 0,5	18,91	7,47	3,97	3,55	18,91	14,94	5,96	4,73	18,91	7,47	-1,98	1,18
(1)+Pr 0,005	20,11	9,50	-3,23	0,81	20,11	19,01	-4,852	-1,09	20,11	9,50	-1,62	-0,27
(1)+Pr 0,05	20,20	8,11	1,20	1,46	20,20	16,22	1,80	1,95	20,20	8,11	0,60	0,49
(1)+Pr 0,1	19,80	8,10	1,85	1,63	19,80	16,20	2,77	2,17	19,80	8,10	0,92	0,54
(1)+Pr 0,5	20,72	2,58	7,39	2,95	20,72	5,15	11,09	3,93	20,72	2,58	3,70	0,98
(1)+Sc 0,005	24,70	2,71	6,38	3,27	24,70	5,41	9,56	4,36	24,70	2,71	3,19	1,09
(1)+Sc 0,05	22,64	1,79	4,90	1,24	22,64	3,58	7,35	1,66	22,64	1,79	2,45	0,41
(1)+Sc 0,1	18,21	13,41	-4,62	1,32	18,21	26,82	-6,93	-1,77	18,21	13,41	-2,31	-0,44
(1)+Sc 0,5	25,24	1,826	4,62	1,20	25,24	3,65	6,93	1,60	25,24	1,83	2,31	0,40
(1)+Y 0,005	19,59	3,48	2,59	0,09	19,59	6,96	3,88	0,11	19,59	3,48	1,29	0,03
(1)+Y 0,05	19,31	5,47	1,11	0,35	19,31	11,00	1,66	0,47	19,31	5,47	0,55	0,12
(1)+Y 0,1	18,31	7,49	1,29	0,43	18,31	15,00	1,94	0,57	18,31	7,49	0,65	0,14
(1)+Y 0,5	16,84	12,84	-2,77	0,20	16,84	26,00	-4,16	-0,27	16,84	12,84	-1,39	-0,07

Натиҷаҳои гирифташудаи таҷрибавӣ нишон медиҳад, ки барои хӯлаҳои то иттрий ва неодим ҷавхардоршуда, энтальпия ва энтропия нисбат ба хӯлаи ибтидой камтар буда, энергияи Гиббс бештар мебошад, яъне хӯлаи ҷавхардоршудаи АК1М2 гармигузаронии онро бештар мегардонад. Барои хӯлаҳои бо празеодим ва скандий ҷавхардоршуда, энтальпия ва энтропия бештар шуда, энергияи Гиббс нисбат ба хӯлаи иттрий камтар мешавад.

БОБИ 5. КОРКАРД ВА ДАР ИСТЕХСОЛОТ ЧОРӢ НАМУДАНИ ЛИГАТУРИ АЛЮМИНИЙ ВА ХӮЛАҲОЕ, КИ ДАР ТАРКИБИ ХУД СТРОНСИЙ, БАРИЙ ВА МЕТАЛЛҲОИ НОДИРЗАМИНИЙ ДОРАНД

Дар ин боб: таъсири иловаҳои элементҳои гуногун ба кинетикаи оксидшавии хӯлаҳои алюминийю стронсий дорои таркиби Al_4Sr таҳқиқ шудаанд; устуворӣ ва намдории хӯлаи алюминийю баридори таркиби Al_4Ba , бо силитсий, магний ва титан ҷавҳардоргардонида; хӯлаҳои алюминийю силитсий коркардшуда бо силитсий ва хӯлаҳои нави рехташудаи алюминий бо соҳти кафолатдодашуда; ҳоситяҳои дохил намудани лигатураҳои алюминийю стронсийдор дар хӯлаҳои алюминийи рехтагарӣ; таҳқиқоти таъсири лигатураи дигаргуншудаи алюминийю стронсийдор ба фаъолшавии оксиген дар силумини гудохташуда; ҳолати зангзанию электрохимиявии силуминҳои то стронсий дигаргуншуда; дигаргунсозии силуминҳо бо стронсий, бо иловакуни магний ва марганес; дигаргунсозии силуминҳою стронсий бо иловакуни мис, рух ва дигар элементҳои ҷавҳардоркунанда; таҳқиқоти ҳосиятҳои дигаркунандай стронсий дар хӯлаҳои системаи алюминийю германий; дигаргунсозии хӯлаҳои алюминийи рехтагаришуда бо барий.

Ба лигатураи алюминий бо МИЗ талаботҳо оиди устуворӣ дар муҳити ҳавогин талаб карда мешаванд. Устувории хӯлаҳои алюминийю стронсийдор бо изофакунии силитсий, магний, манган бо усули маъмул муайян карда шудааст.

Таҳқиқоти устувории хӯлаҳои секаратай системаи алюминий-стронсий-МНЗ аз он гувоҳӣ медиҳад, ки иловакуни МНЗ дар ҳудуди 0,04-0,8% ат. ва 0,013-0,33% ат. Nd ба хӯлаҳои алюминийю стронсийдор на танҳо устувориро ба оксидшавӣ баланд менамояд, балки устувори ба намӣ низ меафзоёнад. Таҳқиқоти устувории хӯлаҳои сечандай системаи Al_4Sr-Si (Ti , Mg) нишон дод, ки бо шадидият ҷудошавии газ, дар муддати 3-10 дақиқаи аввал ба амал меояд. Бо гузаштани 15 дақиқа аз аввали таъсири байниҳамдигарӣ ҳачми ҳидрогени ҷудошуда, аз муҳлати таъсири байниҳамдигарӣ бо об хӯлаҳои системаи Al_4Sr-Ti нишон доранд, ки фуншавии беҳтарини титан 0,4 % ат. мебошад. Афзоиши баъдинаи миқдори титан то 1,44 % ат., устувории хӯлаҳои номбаршударо паст менамояд. Афзоиши фуншавии силитсий ва магний то 22-24 % ат. устувории хӯлаҳои алюминийю стронсийдорро баланд менамояд.

Набудани маълумот оиди таъсири стронсий ба хӯлаҳои алюминийи газдор ба мо имконият дод, ки ин масъалаҳоро ҳаматарафа дар якҷоягӣ бо корхонаҳои саноатию автомобилсозӣ дида бароем. Натиҷаҳои ба даст омада дар ҷадвали 8 нишон дода шудааст.

Натиҷаи кори гудохташуда аз он шаҳодат медиҳад, ки стронсийи дигаргуншуда дар шароити корхона гудохташудаи газдорро талаф медиҳад, ки дар баязе ҳолатҳо миқдори лозимиро бо ГОСТИ 1583-73 дар хӯлаи фулӯзӣ ($0,3 \text{ см}^3/100 \text{ г}$) бештар менамояд. Истифодаи гексахлорэтан ба сифати воситаҳои дегазатсиякунонӣ, ба камшавии миқдори стронсий оварда мерасонад, миқдори ҳидроген бошад, каме меафзояд ва ё тағиیر намеёбад.

**Таъсири микдори стронсий ва технологияи
гудохтаи ба газдории хӯла**

Хӯла, технологияи дигаргунсозӣ ва коркарди минбаъда	Нигахдории гудохтаи дигаргунсозӣ, соат	Микдори стронсий, мас.%	Газдорӣ, см ³ /100г
Дигаргункуни хӯлаи АЛ4 бо лигатураи Al+30%Sr, микдори элементи Sr-0,006%			
Дар кӯраи гудозанда	2	0,022	0,15
Пас аз коркард то дигайзер ба микдори 0,1% аз массаи гудозиш	2,2	0,013	0,42
Дар САТ-0,25x1 (пас аз рехтан аз кӯраи гудозиш)	3 4 5	0,0065 0,0060 0,0050	0,27 0,13 0,11
Дигаргункуни хӯлаи АК6М2 бо лигатураи Al+30%Sr, микдори ҳисобии Sr-0,02%			
Аз кӯраи гудозиш	1	0,018	0,35
Аз дӯли холикунӣ	1,1	0,02	0,34
Аз дӯлҳои гуногуни пас аз коркард бо дегазер	1,3	0,02	0,34
Аз воситаи электромагнитӣ (ЭМД)	1,5	0,016	0,26
Аз воситаи электромагнитӣ (ЭМД)	2,0	0,016	0,17

Газдории хӯлаҳо аз усулҳои воридкуни стронсий ба гудозиш (ба намуди тоза ё дар таркиби лигатураи Al+30%Sr) ва бештаршавии он дар баъзе ҳолатҳо пас аз дигаргунсозӣ наметавонад бо вучуд доштани ҳидроген дар лигатура ба роҳ монда шавад, чунин газдории лигатураи Al+30%Sr 5,3сг³/100г-ро ташкил медиҳад, массаи лигатура бошад, камтар аз 0,2%-и массаи металро ташкил медиҳад. Газдории баланд наметавонад ба таъсири байниҳамдигарии стронсий бо атмосфера дар раванди воридшави ба гудозиш фахмонда шавад, чунки стронсий ба рехтагарии дарунхолӣ бо бастаи ё бо варанда дар зери сатҳи гудозиш дохил карда мешавад.

Мумкин будани стронсий дар гудозиш, фаъолшавии таъсири байниҳамдигарии гудозишро бо атмосфера аз баландшавии дохилшавии пардаи оксидӣ бештар менамояд.

Истифодаи стронсий ба сифати дигаргунсозӣ тоэвтектикий ва эвтектикаи силуминҳо, метавонанд якҷоя бо истифодаи чорабинҳои техникӣ ва ташкилий тавсия дода шавад, ки ба онҳо дохил мешаванд: истифодаи намудҳои маҳсуси рехтагарӣ (рехтагарӣ дар зери фишори паст, равандҳои аккурат, рехтагарӣ бо фишори мутақобил); истифодаи системаи рехтагарӣ бо таъмини бештари рехтагарӣ.

Коркарди пешакии усулҳои дохилкуни стронсийро ба назар гирифта, алюминийро аввал бо 7 ва 12% мас. силитсий дар бӯтаи корундӣ, дар оташдони муқовимат гудохтанд. Пас аз пурра ҳалшавии силитсий, дар он

хангоми ҳарорат 750-800 °C будан, лигатураи стронсий-алюминийро боду-
дошиши вакуумӣ, ба микдори 5 ё 10% вобаста аз таркиби додашудаи
хӯлаҳои ҳосилшуда, дохил намуданд (чадвали 9).

Чадвали 9

Таъсири стронсий ба тавсифҳои электрохимиявии хӯлаҳои Al-7%Si,
Al-12%Si. Суръати даврзании потенсиали 5 мВ/с

Микдори компонентҳо, мас.%		Тавсифи электрохимиявӣ (Х.С.Э.)			
		-E _{пп} , В	-E _{пп} , В	-E _{реп.} , В	i _{пп} , А/м ²
Si	Sr				
7	-	0,710	1,100	0,620	3,60
	0,005	0,705	1,100	0,640	3,40
	0,01	0,710	1,180	0,635	2,60
	0,05	0,710	1,050	0,635	2,80
	0,1	0,720	1,070	0,620	3,00
	0,5	0,700	1,100	0,630	3,00
	0,7	0,710	1,080	0,630	2,80
	1,0	0,710	1,100	0,630	2,90
12	-	0,705	1,080	0,635	3,80
	0,005	0,705	1,060	0,650	2,00
	0,01	0,725	1,080	0,620	2,20
	0,005	0,745	1,120	0,640	1,50
	0,1	0,720	1,150	0,650	2,00
	0,5	0,720	1,180	0,645	2,20
	0,7	0,700	1,190	0,650	2,20
	1,0	0,730	1,120	0,700	3,40

Пас аз нигаҳдорӣ ба муҳлати 10-15 дақиқа ва омехташавӣ, ба сатҳи тафсонидашудаи қолиби рехтагарии графитӣ, намунаҳои диаметрҳои d=8мм-ро мерезанд. Пеш аз таҷриба хӯлаҳоро дар найча пресс намуда, бо қофази суфтакунанда тоза менамоем ва фавран ба ячейкаи электрохимиявӣ мегузаронанд.

Тавсифҳои гирифташудаи электрохимиявии ин силуминҳо аз ҳамдигар каме фарқ меқунанд. Вале, то дохилкунии стронсий, ҳангоми тағйирёбии начандон калони потенсиалҳои доимӣ ва потенсиалҳои питтингташкилкунанда, хело пастшавии зичии ҷараёни пассиватсия (i_n) ба амал меояд. Вобастагии i_n аз микдори стронсий дар хӯлаҳо хусусияти ғайриоддӣ доранд (чадвали 9). Қимати камтарини зичии ҷараён ҳангоми 0,01% стронсийро ба силумини тоэвтектикий ва 0,05% стронсийро ба силумини эвтектикий дохил намудан аст. Ҳамроҳкунии зиёди стронсий >0,1% ба зиёдшавии бузургии зичии ҷараёни пассиватсия таъсир мерасонад.

Омӯзиши таъсири таркиб (яъне ташкилдиҳандаҳои асосии ҷавҳардорӣ силуминҳо – мис, силитсий ва рух), инчунин микроҷавҳаркунӣ бо магний, марганетс, титан ва стронсий ба саҳт ва ҳосияти хӯлаҳо дар асоси системаи алюминий-мис-силитсий ва алюминий-мис-силитсий-руҳ муайян наму-

дани мавзеъҳои ғуншавии силуминҳои ҷавҳардор бо тавсифҳои беҳтарини техникию физико-механикӣ гузаронида шудаанд. Бо ин мақсад усули банақшагирии симплексиро истифода менамоянд, ки бо ёрии он барои нишон додани сатҳи мустаҳкамӣ, ёзандагӣ ва сатҳии ҳӯлаҳои системаи таҳқиқшаванда ҳангоми вучуд доштани миқдори муайянни стронсий – 0,05% (бо масса) ва инчунин бе он наздишавии шаклро тасвир намуда, истифода меқунанд. Ҳангоми таҳқиқоти ҳӯлаҳо дар асоси системаи алюминий-мис-силитсий секунчаи ғуншавӣ шартан ба ду чудо карда мешавад: якумаш соҳаи ҳӯлаҳои сохториро маҳдуд менамояд, ин онро дар саноат васеъ истифода машавад, дуюмаш бошад соҳаи ҳӯлаҳоест, ки дар ҳолати рехтагарӣ истифода мешаванд ва ҳангоми дар онҳо вучуд доштани мис дар ҳолати ниҳоӣ ба сифати лаҳим. Таъсири речай коркарди ҳароратӣ, дар секунчаи ғуншавии якум таҳлил шудааст.

Ҳамбастагии таркибҳои ба қуллаи секунчаҳо мувофиқбударо ба ташкилдиҳандаҳои вучуднадоштаи мустақил ба он мақсад ҷорӣ намудем, ки $X_1+X_2+X_3=1$ бошад. Гузаштан аз системаҳои координати псевдокомпонентҳо ба компонентҳои ташкилдиҳандаи ибтидой бо формулаҳои дар ҷадвали 10 нишондодашуда амалӣ мегардад.

Ҷадвали 10

Формулаҳои ҳисобқунӣ барои аз системаи координатии
вучуднадошта ба ташкилдиҳандаи ибтидой гузаштан

Системаҳои тадқиқшаванда	Миқдори компонентҳо, % (бо масса)			
	Al	Si	Cu	Zn
Al-Si-Cu-Sr	-	-	-	-
I	$87X_1+95X_2+88X_3$	$5X_1+5X_2+12X_3$	$8X_1$	
II	$63X_1+87X_2+88X_3$	$5X_1+5X_2+12X_3$	$32X_1+8X_2$	
Al- Cu-Si-Zn-Sr-Ti	$83X_1+95X_2+88X_3$	$5X_1+5X_2+12X_3$	-	$12X_1$

Ҳӯлаҳои массаашон то 2 кг бударо дар оташдони муқовиматӣ дошта ҳосил намудем. Барои маводҳои гудозанда лигатураҳои Al+12% Si, Al+50% Cu, Al+4% Ti, Al+10% Mn, инчунин руҳи металӣ ва магний истифода шуданд. Ҳосиятҳои механикӣ дар «намунаҳои гагаринӣ», ки аз намунаҳои фонашакли дар ҳолати рехта ва коркарди ҳароратӣ тайёршуда буда, муайян карда шудаанд (речай T6). Қиматҳои миёнаи тавсирҳои механикӣ бо натиҷаҳои санчиши ба ҳамдигар мушобеҳи се намуна ҳосил шудаанд. Ҳангоми натиҷаҳо аз ± 5 фарқ намудан таҷриба такрор карда мешуд.

Бо натиҷаҳои таҷриба, қиматҳои коэффициентҳо дар муодилаҳои амсилаҳои мувофиқшуда ҳисоб карда шуда, муодилаҳои регрессивии ҷабастагии ҳосиятҳо (у) аз таркиби ҳӯлаҳо навишта шуда, бо ёрии технологияи компьютерӣ қиматҳои ниҳоии мустаҳкамӣ ба ёзиш, дарозшавии нисбӣ ва саҳти дар бурришҳои ҳароратии сеунҷаҳо ғуншаванда ҳисоб карда шудаанд.

Натицаҳои таҳқиқот оиди коркарди бартарии мис, магний, манган, титан ва руҳи ҳӯлаҳо дар асоси Al-Cu-Si ва Al-Cu-Si-Zn бо стронсий дигаргуншуда дар ҷадвали 10 нишон дода шудааст. Ҳӯлаҳои дар доираи ғуншавии силитсий 5-12%, мис 0-32%, стронсий 0,05% (бо масса) таҳқиқ шудаанд. Маълумотҳои таҷрибавӣ ва коэффициентҳои муодилаҳои вобастагии хосиятҳои аз таркиб навишташаванда (у) дар ҷадвали 11 оварда мешавад.

Ҷадвали 11

Хосиятҳои механикӣ ва коэффициентҳои муодилаи регрессия (пастравӣ)
барои ҳӯлаҳои системай Al-Si-Cu-Sr

Системҳо	у	Хосиятҳои механикӣ ва коэффициентҳои муодилаи регрессия (пастравӣ) дар ҳолати рехта						
		σ_B , МПа	K_{σ_B}	δ , %	K_δ	HB, МПа	K_{HB}	
Al-Si(5-12%)-Cu(0-8%)	y ₁	200	200,0	2,9	2,90	981	981,0	
	Y ₂	156	156,0	16,5	16,50	400	400,0	
	Y ₃	166	166,0	7,7	7,70	516	516,0	
	y ₁₁₂	203	114,8	2,8	-2430	860	502,0	
	Y ₁₂₂	204	162,0	5,8	-6,30	744	389,0	
	y ₁₁₃	212	72,0	3,6	18,70	907	328,5	
	y ₁₃₃	226	-105,8	4,2	10,35	763	-524,0	
	Y ₂₂₃	177	-171,0	16,3	6,75	519	-74,3	
	Y ₂₃₃	177	22,5	16,2	-19,10	543	99,0	
	y ₁₂₃	221	223,0	4,5	-86,65	725	-1156,5	
	Al-Si(5-12%)-Cu(8-32%)	y ₁	141	141,0	0,6	0,60	1450	1450,0
		Y ₂	200	200,0	2,9	2,90	981	981,0
		Y ₃	166	166,0	7,7	7,70	516	516,0
		y ₁₁₂	162	74,2	1,2	-1,01	1340	177,2
		Y ₁₂₂	212	335,2	1,9	-12,12	1170	1426,5
		y ₁₁₃	223	162,0	0,9	-6,30	1430	389,2
		y ₁₃₃	233	-204,7	2,0	0,60	1170	92,2
		Y ₂₂₃	212	-11,2	3,6	8,70	907	-346,5
		Y ₂₃₃	226	-150,7	4,2	6,75	763	-74,2
		y ₁₂₃	219	-364,5	1,9	8,64	1210	166,5

Ба таври графикӣ маълумотҳои ҳосилшуда муайян менамоянд, ки ҳӯлаҳои секаратаи алюминий-силитсий-мис дар ҳолати рехта тасвирҳои мустаҳкамӣ на он қадар бояд дароз $\sigma_B = 160-210$ МПа, HB=500-900 МПа, валие ёзандагии (мулоимии) ниҳояд зиёдро $\delta=3-12\%$ доро мебошанд. Тарзи ҷойгиршавии ҳатҳои тавсирҳои механикӣ аз он шаҳодат медиҳад, ки тағйирёбии инҳо бештар аз ҳиссаи таъғирёбии ғуншавии мис ба амал ояд. Бо зиёдшавии ғуншавии мис, тавсирҳои мустаҳкамӣ меафзояд, ёзандагӣ (мулоимӣ) паст мешавад. Ҳангоми ғуншавии мис 8,0-17,5%, ва силитсий 8,0-10,0% (бо масса) сатҳи мустаҳкамӣ қимати баланд - 220 МПа дорад, аммо ёзандагӣ (мулоимӣ) ва саҳти бошад мутаносибан ба 1,0-2,0% ва 1000-1300 МПа баробаранд.

Дахл намудани стронсий σв-ро то 10-30 МПа, δ-ро ба 1-3% баланд намуда, саҳтиро қариб тағиیر намедиҳад. Соҳаи қиматҳои бештарии мустаҳкамии силуминҳои мисини стронсийдор дар ҳолати рехта, бо мавҷуд будани мис 10-17%, силитсий 8-10% маҳдуд мешавад. Вале ҳангоми мавҷуд будани мис дар ҳудуди болой қимати дарозшавии нисбии ҳӯлаҳо камтарин мешавад.

Бинобар ин барои бехтарин шудани тавсири мустаҳкамӣ ва ёзандагӣ (мулоимӣ) дар ҳолати рехта, интихоби ҳӯлаҳоро бояд дар мавзеи гуншавӣ бо мис на бештар аз 10%, бо силитсий 6-10% нигоҳ доштан мумкин аст. Сатҳи хосиятҳои механикӣ ҳӯлаҳо дар ин мавзееъ ин тавр аст: $\sigma_{\text{в}}=230$ МПа, $\delta=3\%$, $HV=1000-1150$ МПа.

Пас аз коркарди ҳароратӣ, доираи қиматҳои калонтарини мустаҳкамӣ (320 МПа) ба тарафи кам будани мис майл намуда 4,0-6,5-ро ташкил медиҳад. Бо силитсий бошад дар ҳудуди 8-10% монда, ёзандагӣ (мулоимӣ) ва саҳтӣ дар ин ҳолат мутаносибан ба $\delta=2-5\%$ ва $HV=1000-1100$ МПа баробар мешавад.

Дар ин вақт мустаҳкамӣ ва ёзандагии (мулоимии) ҳӯлаҳо ҳангоми коркарди онҳо бо стронсий меафзояд ва ин аз таъсири дигаргуншавӣ маънидод мешавад, ки дендритҳо майдар мешавад α_1 -маҳлули саҳт ва эвтектика $[\alpha = Al + Si]$ бошад соҳти тунукро мегирад.

Таҳлили сатҳҳои ҳосилшуда нишон медиҳад, ки мустаҳкамии ҳӯлаҳо бо стронсий бо зиёдшавии микдори рӯҳ ва силитсий меафзояд. Қиматҳои камтарин дар кунци гуншавии секунҷаи алюминий (210 МПа дар ҳолати рехта ва 310 МПа дар ҳолати коркарди гармӣ) ва калонтарин дар ҳӯлаҳои микдори рӯҳ бештарбуда дида мешавад. Ҳам дар ҳолати рехта ва ҳам дар ҳолати бо гармӣ коркардшуда, қимати мустаҳкамии ниҳоӣ 10-15% бештар барои ҳӯлаҳои стронсийдошта нисбат ба ҳӯлаҳои стронсий надошта мебошад. Саҳтии ҳӯлаҳои стронсий дошта 8% бештар нисбат ба ҳӯлаҳои онро надошта мебошад.

Пас аз коркарди гармӣ, саҳтӣ афзуда қиматаш ба 1100 МПа мерасад ва дар ин ҳолат дар он рӯҳ 4-8% ва силитсий 7-10%-ро (бо масса) ташкил медиҳад. Доираи қиматҳои зиёдтарини ёзандагӣ (мулоимӣ) барои ҳӯлаҳои таҳқиқшаванд, қариб ба силумини бинарӣ мувофиқат менамояд. Бо зиёдшавии микдори рӯҳ ёзандагӣ (мулоимӣ) паст мешавад: қиматҳои камтарини дарозшавии нисбӣ (1,2-1,5%) ба ҳӯлаҳое мувофиқат менамояд, ки онҳо бо микдори зиёди рӯҳ (бештар аз 5%) ва силитсий (бештар аз 8%) ҷавхардор карда шудаанд. Ёзандагии (мулоимии) ҳӯлаҳои стронсийдори таҳқиқшаванд 10% нисбат ба ҳӯлаҳои стронсий надошта бештар меистанд.

Дар асоси гуфтаҳои боло, барои силуминҳои дар маҷмӯъ бо мис, рӯҳ, магний ва титан дар доираи доҳили секунҷа ба микдори 1-4% мис, 25% рӯҳ ва 8-10% силитсий (бо масса) тавсия додан мумкин аст, ки он тавсири бехтарини якҷояи мустаҳкамӣ ва ёзандагиро нишон медиҳад.

Ҳамин тавр, аз таҳлили дар боло овардашуда маълум мешавад, ки доҳилшавии стронсий ба таркиби ҳӯлаҳо дар асоси системаи алюминий-силитсий-мис ва алюминий-силитсий-мис-рӯҳ мутобикати онҳоро ба ҳисоби миёна ба 10-20%, ёзандагиро (мулоимиро) ба 15-20% ва бештар баланд

менамояд. Афзоиши қиматҳои тавсирҳои механикӣ аз дахлкунии стронсий барои хӯлаҳои таҳқиқшаванд қариб як хел мебошад.

Дар хӯлаҳои дар асоси системаи алюминий-силитсий-мис, афзоиши мустаҳкамӣ ва пастшавии дарозшавии нисбӣ, асосан дар натиҷаи тағйирёбии ғуншавии мис ба амал меояд. Бо баландшавии миқдори мис мустаҳкамӣ меафзояд ва ёзандагӣ (мулоимӣ) паст мешавад. Дар маҷмӯъ ҷавҳардоркуни ин хӯлаҳо бо магний, манган ва титан баландшавии мустаҳкамии онҳоро дар коркарди гармӣ аз 320 МПа то 400 МПа таъмин менамояд, вале ба камшавии дарозшавии нисбӣ ба 30-50% оварда мерасонад. Бо зиёдшавии дараҷаи ҷавҳардоршавӣ, доираи тавсирҳои механикӣ беҳтарин ба доираи кам ғуншавии мис нисбат ба хӯлаҳои секаратай алюминий-силитсий-мис мегузаранд.

Бо ёрии усулҳои симплексии банақшагирӣ гузаронидашуда имконият дод, ки доираи ғуншавии беҳтарин тавсирҳои механикӣ силуминҳои мисдор (худуди мустаҳкамӣ, дарозшавии нисбӣ ва саҳтӣ)-ро ҳангоми ҳарорати ҳучра муайян карда шуд.

Ба таркиби дар дохири доираҳои интихобшуда (ҷадвали 12), якчанд ҳосиятҳои маҳсус таҳқиқ карда шуданд: ҳосиятҳои механикӣ асосан баланд будани ҳарорат, ҳосиятҳои рехтагарӣ ва инчунин часпакии зарбавии хӯлаҳо. Пеш аз санчиш намунаҳо бо речай Т6 коркарди гармиро гузаштанд.

Ҷадвали 12

Таркиби химиявии хӯлаҳои коркардшуда

№ хӯлањо	Таркиби химиявӣ, бо % масса							
	Si	Zn	Cu	Mg	Mn	Ti	Sr	Al
1.	7,0	-	5,0	-	-	-	-	acoc
2.	7,0	-	5,0	-	-	-	0,5	acoc
3.	8,0	-	4,5	0,25	-	-	-	acoc
4.	8,0	-	4,5	0,25	-	-	0,5	acoc
5.	8,0	-	4,0	0,25	0,30	-	-	acoc
6.	8,0	-	4,0	0,25	0,30	-	0,5	acoc
7.	8,5	-	3,0	0,25	0,30	0,12	-	acoc
8.	8,5	-	3,0	0,25	0,30	0,12	0,5	acoc
9.	8,0	2,0	-	-	-	-	0,5	acoc
10.	8,0	2,0	-	-	-	-	0,5	acoc
11.	8,0	2,0	-	0,35	-	-	-	acoc
12.	8,0	2,0	-	0,35	-	-	0,5	acoc
13.	9,0	4,0	-	0,35	-	0,15	-	acoc
14.	9,0	4,0	-	0,35	-	0,15	0,5	acoc
15.	9,0	2,5	2,5	0,35	-	-	-	acoc
16.	9,0	2,5	2,5	0,35	-	-	0,5	acoc
17.	9,0	2,5	2,5	0,35	-	0,15	-	acoc
18.	9,0	2,5	2,5	0,35	-	0,15	0,5	acoc

Ба таври графикӣ маълумотҳои ҳосилшуда муайян менамоянд, ки хӯлаҳои секаратаи алюминий-силитсий-мис дар ҳолати рехта тасвирҳои мустаҳкамӣ на он қадар бояд дароз $\sigma_b = 160-210$ МПа, $HV=500-900$ МПа, вале ёзандагии (мулоимии) ниҳояд зиёдро $\delta=3-12\%$ доро мебошанд. Тарзи ҷойиршавии ҳатҳои тавсирҳои механикӣ аз он шаҳодат медиҳад, ки тағиیرёбии инҳо бештар аз ҳиссаи таъғирёбии ғуншавии мис ба амал ояд. Бо зиёдшавии ғуншавии мис, тавсирҳои мустаҳкамӣ меафзояд, ёзандагӣ (мулоимӣ) паст мешавад. Ҳангоми ғуншавии мис $8,0-17,5\%$, ва силитсий $8,0-10,0\%$ (бо масса) сатҳи мустаҳкамӣ қимати баланд - 220 МПа дорад, аммо ёзандагӣ (мулоимӣ) ва саҳтӣ бошад мутаносибан ба $1,0-2,0\%$ ва $1000-1300$ МПа баробаранд.

Даҳл намудани стронсий σ_b -ро то $10-30$ МПа, δ -ро ба $1-3\%$ баланд намуда, саҳтиро қариб тағиир намедиҳад. Соҳаи қиматҳои бештарии мустаҳкамии силуминҳои мисини стронсийдор дар ҳолати рехта, бо мавҷуд будани мис $10-17\%$, силитсий $8-10\%$ маҳдуд мешавад. Вале ҳангоми мавҷуд будани мис дар ҳудуди болоӣ қимати дарозшавии нисбии хӯлаҳо камтарин мешавад.

Бинобар ин барои бехтарин шудани тавсири мустаҳкамӣ ва ёзандагӣ (мулоимӣ) дар ҳолати рехта, интихоби хӯлаҳоро бояд дар мавзеи ғуншавӣ бо мис на бештар аз 10% , бо силитсий $6-10\%$ нигоҳ доштан мумкин аст. Сатҳи ҳосиятҳои механикӣ хӯлаҳо дар ин мавзезъ ин тавр аст: $\sigma_b=230$ МПа, $\delta=3\%$, $HV=1000-1150$ МПа.

Пас аз коркарди ҳароратӣ, доираи қиматҳои қалонтарини мустаҳкамӣ (320 МПа) ба тарафи кам будани мис майл намуда $4,0-6,5$ -ро ташкил медиҳад. Бо силитсий бошад дар ҳудуди $8-10\%$ монда, ёзандагӣ (мулоимӣ) ва саҳтӣ дар ин ҳолат мутаносибан ба $\delta=2-5\%$ ва $HV=1000-1100$ МПа баробар мешавад.

Дар ин вақт мустаҳкамӣ ва ёзандагии (мулоимии) хӯлаҳо ҳангоми коркарди онҳо бо стронсий меафзояд ва ин аз таъсири дигаргуншавӣ маънидод мешавад, ки дендритҳо майдон мешавад али-маҳлули саҳт ва эвтектика [$\alpha = Al + Si$] бошад соҳти тунукро мегирад.

Таҳлили сатҳҳои ҳосилшуда нишон медиҳад, ки мустаҳкамии хӯлаҳо бо стронсий бо зиёдшавии миқдори рӯҳ ва силитсий меафзояд. Қиматҳои қалонтарин дар кунци ғуншавии секунҷаи алюминий (210 МПа дар ҳолати рехта ва 310 МПа дар ҳолати коркарди гармӣ) ва қалонтарин дар хӯлаҳои миқдори рӯҳ бештарбода дида мешавад. Ҳам дар ҳолати рехта ва ҳам дар ҳолати бо гармӣ коркардшуда, қимати мустаҳкамии ниҳоӣ $10-15\%$ бештар барои хӯлаҳои стронсийдошта нисбат ба хӯлаҳои стронсий надошта мебошад. Саҳтии хӯлаҳои стронсий дошта 8% бештар нисбат ба хӯлаҳои онро надошта мебошад.

Санчиши кӯтоҳмуддати хӯлаҳо бо қашиш ҳангоми ҳарорати баланд дар мошини санчидашавандай универсалии УММ-5 бо усули умумии қабулшуда гузаронида шуд, ки он ба тафсонидани намуна бе сарбори дар муддати 30 дақиқа ва оҳиста-оҳиста бо сарборӣ фишор овардани он то вайроншавиро дар бар мегирад. Шакл ва андозаҳои намуна бе талаботҳои ГОСТ 1497-73 мутобиқ буданд. Натиҷаҳои санчиш дар ҷадвали 13 нишон дода шудаанд.

Чадвали 13

Вобастагии ҳароратии хосиятҳои механикии хӯлаҳои пешниҳодшаванд
(таркиби химиявии хӯлаҳо дар ҷадвали 12 нишон дода шудааст)

№ ҳӯлаҳо	20°С		150°С		250°С		350°С	
	σ_B , МПа	δ , %						
1.	280-300	2,0-4,0	221	1,6	142	4,4	25	23,2
2.	320	1,0-5,0	277	4,0	152	8,0	30	36,8
3.	350	2,0-3,0	250	1,2	177	3,5	30	22,8
4.	380	2,5-3,5	265	3,0	178	7,2	50	32,8
5.	350	2,0-2,5	280	1,5	173	4,4	45	24,4
6.	380-400	2,2-2,5	288	2,2	183	6,8	50	32,8
7.	400	1,0-2,0	285	1,0	168	4,4	45	28,0
8.	400	3,0-3,5	291	2,0	188	6,0	50	35,2
9.	160	6,07-7,5	83,5	23,4	56,0	24,4	25,0	28,0
10.	170-190	14,0-15,0	88,5	26,2	50,	27,4	25,0	34,2
11.	270-285	2,0-3,0	190,0	14,4	91,0	15,2	25,0	23,2
12.	320-330	3,0-4,0	198,0	16,4	91,0	20,0	36,4	36,4
13.	270-300	2,0-2,5	204,0	4,5	121,0	6,0	31,2	31,2
14.	310-320	3,5-3,7	214,0	4,6	125,0	8,8	31,7	31,7
15.	290-300	1,3-1,5	260,0	4,0	132,0	6,2	29,6	29,6
16.	300-310	1,5-2,0	287,0	4,0	133,0	19,2	48,9	48,9
17.	300	1,3-1,5	258,0	2,8	126,0	6,0	27,2	27,2
18.	315-320	1,5-2,5	280,0	3,3	143,0	11,2	36,0	36,0

Санчиши намунаҳо ба қатшавии зарбавӣ дар мошини рақосакдори МК-15 гузаронида шуд. Дар натиҷаи санчиш кори умуми ҳангоми зарба (кори зарба) ё ҷаҳонрои зарбавӣ Кс муайян карда шуданд. Намунаҳо ба ҷаҳонрои санчиш бо назардошти ГОСТ 9454-71 тайёр карда шудаанд. Зичии намунаҳо бо роҳи баркашии гидростатикий дар тарозуи таҳлилии ВЛР-200 муайян карда шуданд. Хосиятҳои ҳаттӣ дар намунаи беҳтаршудаи Нехендэй-Самарина муайян карда шуданд. Равонии моеъии хӯлаҳоро ба ҳама дарозии пуршавии ҷӯяки U-шакл ҷен карда шуданд; нишониши озоди ҳаттӣ (ε_T) бо нишониши милаи 14 мм дарозшавии марказии дар ҷӯяки амудӣ ҳосилшуда буда.

Майли хӯлаҳо ба ташкилёбии тарқишиҳо дар рехтагарӣ, бо мавҷуд доштан ё надоштани тарқишиҳо, дар мавзеҳои манъгарии дарозиҳои гуногун дар намуна баҳо дода шуда, баҳодиҳии миқдорӣ бо андозаҳои мутлақи ба-ри тарқишиҳои муайян карда шуданд.

Аз таҳлили таҳқиқотҳои иҷрошуда чунин хулоса намудан мумкин аст, ки воридкунии стронсий ба таркиби хӯлаҳо дар асоси системаи алюминий-силитсий-мис ва алюминий-силитсий-руҳ, хосиятҳои мустаҳкамии онҳоро дар ҳарорати ҳӯҷра ба ҳисоби миёна 10-15%, ёзандагиро ба 15-20% ва бештар меафзоянд. Ҳангоми баланд будани ҳарорат сатҳи мустаҳкамиро хӯлаҳое доро мебошанд, ки бо магний ва титан ҷавҳардор карда шудаанд. Ин бо бештар ҷавҳардоршавӣ а-маҳлули саҳт ва баландшавии ҳарорати

чудошавии он ва инчунин сохти гетерогенӣ ва мавҷудияти сарҳади донаҳо бо ин марҳила (давр) ба $W(Al_4CuMg_5Si_4)$, $T(Al_2CuMg_4)$, $S(Al_2CuMg_4)$ ва дигарҳо дорад, ки онҳо ба сайлонияти ҳӯлаҳо ҳангоми баланд шудани ҳарорат монеа мешаванд. Бо вуҷуди он, ҳангоми ҳарорат $350\ ^\circ C$ будан, сатҳи гармимустаҳкамии ҳамаи ҳӯлаҳои таҳқиқшуда он қадар зиёд нестанд, бинобар он истифодаи ҳӯлаҳои намуди силуминҳо барои кори тӯлонии онҳо ҳангоми ҳарорат аз $350\ ^\circ C$ бештар будан, ба мақсад мувоғиқ намебошад.

НАТИЧА ВА ХУЛОСАҲОИ АСОСӢ

1. Нахустин бор диаграммаҳои мувозинаҳои фазавӣ (дар ҳолати таъхирнопазир)-и системаи Al - Be - Pr (Nd , Sm) дар худуди то $33,3\ %$ ат. МНЗ сохта шуд. Мавҷудияти пайвастагиҳои секаратаи таркиби $Al_{57}Be_{23}R_{20}$ муқаррар гардид. Нишон дода шуд, ки бо маҳлули саҳти алюминий дар мувозинат қарор доранд: интерметаллид - D , пайванди дукарата - RBe_{13} , R_3Al_{11} ва маҳлули саҳт дар асоси бериллий. Ҳарорати обшавии интерметаллидҳои секарата муайян гардид. Бурришҳои политермикии зерини системаҳои секарата сохта шуд: Al - $D_3(D_4, D_5)$, Al - RBe_{13} , $D_3(D_4, D_5)$ - RBe_{13} , RAl_2 - RBe_{13} , $D_3(D_4, D_5)$ - RAl_2 , R_3Al_{11} - $D_3(D_4, D_5)$. Нишон дода шуд, ки дар системаҳои омӯзишгардида бурришҳои зерин квазибаријанд: Al - $D_3(D_4, D_5)$, Al - RBe_{13} , $D_3(D_4, D_5)$ - RBe_{13} , RAl_2 - RBe_{13} , $D_3(D_4, D_5)$ - RAl_2 . Бурришҳои R_3Al_{11} - $D_3(D_4, D_5)$ қисман квазибарианд.

2. Бо ёрии бурришҳои квазибинарӣ триангулятсияи сингулярии системаҳои сечандай Al - Be - RBe_{13} - RAl_2 ба чунин системаҳои дучанда гузаронида шуданд: $D_3(D_4, D_5)$ - RBe_{13} - RAl_2 , Be - Al - RBe_{13} , Al - $D_3(D_4, D_5)$ - RBe_{13} , D_3 - Sm_3Al_{11} - $SmAl_2$. Эвтектикаи сечанда системаҳои дучандаи зерин мебошанд: $D_3(D_4, D_5)$ - RBe_{13} - RAl_2 ва D_5 - Sm_3Al_{11} - SmA_2 . Проексияҳои сатҳи ликвидуси системаи сечандай Al - Be - RBe_{13} - RAl_2 сохта шуд ва координатаҳои 17 мубодилоти нонвариантӣ чорфазагии ин системаҳо муайян карда шуд. Муқаррар гардид, ки аз рӯи ҳосияти баҳамтаъсирии компонентҳо (адади пайванҷои сечанда, миқдори нонвариантҳои мубодилотӣ) системаи Al - Be - Pr (Nd , Sm) ба системаи Al - Be - Y (La , Ce) монандӣ дорад. Ҳамзамон пайванди сечанда дар системаҳои Al - Be - Pr (Nd , Sm) бо таркиби доимиашон фарқ менамояд, ҳангоме, ки интерметаллидҳо, ки дар системаҳои Al - Be - Y (La , Ce) ташаккулёфта бартолидҳоянд, яъне дорои фазаҳои таркибии тағири-ёбанданд.

3. Варианти нави усули таҳқиқоти ҳосиятҳои металлҳо ва ҳӯлаҳо дар шароити хунукшавӣ пешниҳод гашт – усули сабти автоматикии ҳарорати намунаҳо вобаста ба вақти хунукшавӣ. Бартарии усули пешниҳодгашта дар муқоиса ба гармидиҳии бетафсил нишон дода шудааст. Муайян карда шудааст, ки раванди хунукшавии металлҳои тоза ва ҳӯлаҳои таҳқиқшуда характеристи релаксатсионии дорои ду вақти релаксатсионии якчанд маротиба тафовутдошта мебошанд. Усули таҳқиқоти вобастагии ҳароратии гармиғунҷоиши ҳӯлаҳо дар худудҳои васеъи ҳарорат коркард шуд. Дар асоси

маълумотҳои таҷрибавӣ оид ба суръати хунукшавӣ ва маълумотҳои ада-биётӣ оид ба гармиғунҷоиш дар ҳудуди васеъи ҳарорат, коэффициентҳои гармидиҳии рӯҳ, сурб, алюминийи тамғаи А7 ва А5Н, ҳӯлаҳои АК1 ва АК1М2 ва тафовут байни бузургихои онҳо муайян карда шуданд. Факти баландшавии коэффициенти гармидиҳии металлҳо ва ҳӯлаҳо бо баланд-шавии ҳарорат муқаррар гардид.

4. Таҳқиқоти таҷрибавии вобастагии ҳароратии гармиғунҷоиши хоси алюминийи тамғаи А7 ва А5Н, ҳӯлаи АК1 ва ҳӯлаи бо МН3 ҷавҳарони-дашудаи АК1М2 дар асоси алюминийи тамғаи А5Н дар ҳудуди васеъи ҳарорат, гузаронида шуд. Ҳам барои металлҳои тоза ва ҳам барои ҳӯлаҳо баландшавии ҳарорат ба зиёдшавии бузургии гармиғунҷоиши хос оварда мерасонад. Муқаррар карда шудааст, ки гармиғунҷоиши ҳӯлаҳои ҷавҳа-ронидашуда аз ҳӯлаҳои аввала бо зиёдшавии ҳарорат зиёд мешавад. Бо зиёд шудани концентратсияи металли ҷавҳаронидашуда, гармиғунҷоиши он ба намуди гуногун тағиیر меёбад. Ҳосияти мураккаби вобастагии гар-миғунҷоиш оид ба таъсири маҷмаавии омилҳои гуногун ба ташкилдиҳан-даҳои гармиғунҷоиш дарак медиҳад.

5. Бо истифодаи интегралҳо аз гармиғунҷоиши молярӣ, дарёftи муо-дилаҳои вобастагии энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс аз ҳарорат ба даст омад. Муқаррар гардид, ки энталпияи ҳӯлаҳои ҷавҳаронидашуда аз энталпияи ҳӯлаҳои аввала кам буда, бо баландшавии ҳарорат зиёд мешавад; энтропияи ҳӯлаҳои ҷавҳаронидашуда бо баландшавии ҳарорат зиёд меша-вад, энергияи Гиббс бошад, ба тарафи манғӣ ва бо баландшавии ҳарорат кам мешавад. Ба мисли гармиғунҷоиш, вобастагии концентратсияни энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс мураккаб аст, агар барои бâъзе аз металлҳои ҷавҳаронидашуда онҳо афзоянд, барои дигаронашон, паст ме-шаванд, дорои экстремуманд ва ё аз концентратсия вобастагӣ надорад.

6. Бо усули зарбавӣ дар намунаҳо пайдо намудани садолаппаишҳои озод, барои ҳӯлаҳои алюминий-беррилий, ки бо празеодим, неодим ва сама-рий ҷавҳаронида шудаанд, ҳосиятҳои демпфирий таҳқиқ гаштанд. Муайян гашт, ки иловоти РЗМ ҳосиятҳои демпфирии ҳӯлаҳоро беҳ мегардонад. Дар ин ҷода компоненти самараноки ҷавронӣ иловоти самарий мебошад. Дар асоси таҳқиқотҳои гузаронидашуда ҳӯлаҳои нави алюминий, ки дорои 0,01-0,5 мас.% бериллий ва 0,01-0,5 мас.% МН3 мебошанд, коркард шуданд. Санчиши таҷрибавӣ-саноатии онҳо дар Заводи мошинсозии Душанбе ба сифати сарпӯши муҳаррики бисёроҳавии дарунсӯз (ҳаҷми кории силиндраш 50 см^3) гуз-ронида шуд. Муқаррар гардид, ки истифодаи ҳӯлаҳо ба ивази сарпӯшҳои мав-ҷуда аз алюминий, ҳосиятҳои демпфириро ба 57% беҳ мегардонанд. Самараи иқтисодӣ аз истифодаи ин пешниҳод 1150 долл. ИМА-ро дар сол, аз ҳисоби зиёд кардани дарозумрӣ ва кам кардани гулгула дар кори муҳаррик, ташкил медиҳад.

7. Бо усули термогравиметрия таъсири иловоти МН3, силитсий, титан ва магний ба кинетикаи оксидшавии ҳӯлаи Al_4Sr таҳқиқ гашт. Нишон дода шуд, ки ҷаҳонидани ҳӯлаи Al_4Sr бо металлҳои ишорашуда оксидшавии онро кам мекунад. Бо усули СИХ маҳсули оксидшавии ҳӯлаҳо муайян кар-

да шуд ва роли бартариятноки оксиidi алюминий, МНЗ, ва инчуниин SrO дар раванди оксидшавӣ нишон дода шуд. Босаботии хӯлаи Al₄Sr, ки тавасути МНЗ (Sc, Nd) ҷавҳаронида шудаанд, бо титан, силитсий бо роҳи баҳамтаъсиркуни хоҳаҳои хӯлаҳо бо об, таҳқиқ гашт. Зиёдшавии назарраси босаботии хӯлаи фаъоли Al₄Sr бо ҷавҳариронии иловоти ишорашуда, нишон дода шуд. Бо гузаронидани таҳқиқоти таъсири иловоти силитсий, магний ва титан ба босаботӣ ва намкашии хӯлаи Al₄Ba болоравии зиёди мустаҳкамии хӯлаи авваларо ҳангоми ҷавҳаронии он нишон медиҳад.

8. Усули воридсозии лигатураи алюминий-стронсий дасолоти саноатӣ ҳангоми обкунӣ дар пеҷҳои намуди ИАТ-2,5/1, бо назардошти гузариш ба лигатураи зудгудози 5-10 % мас. Sr, коркард шуд. Таъсири модифитсиронии лигатураи алюминий-стронсий ба фаъолнокии оксиген дар маҳлули силуминӣ бо усули қ.э.ҳ. таҳқиқ гашт. Нишон дода шуд, ки модифитсиронӣ бо стронсий ба як-ду дараҷа фаъолнокии оксигенро дар маҳлул кам мекунад.

9. Таъсири модифисиронии стронсий ба ҳусусияти коррозионӣ-электрохимияии силуминҳои тамғаи АК7 ва АК12 дар муҳити электролити NaCl мавриди омӯзиш қарор гирифт. Беҳдошти назарраси ба коррозия тобоварии хӯлаҳое, ки дар таркибаш 0,01-0,1 мас. % стронсий доранд, нишон дода шуд. Бо усули тарҳрезии комплексии таҷриба, модулҳои риёзии вобастагии концентратсионии ҳосиятҳои меҳаникии силуминҳои рӯҳӣ ва сурбӣ ба даст оварда шуд. Дар сатҳи симплекс таркибҳои оптималии хӯлаҳо тоҷа байди модифитсиронии онҳо бо стронсий, инчуниин то- ва байди коркарди гармитобоварӣ дар низоми Т6 муайян карда шуданд.

Мазмуни асосии диссертатсия дар корҳои зерин дарҷ гардидааст:

Мақолаҳое, ки дар маҷаллаҳои тақризии бонуфузи тавсиянамудаи КОА назди Президенти Ҷумҳурии Тоҷикистон нашр шудаанд:

1. Одинаев, Х.О. Изотермическое сечение систем Al-Be-Pr (Nd, Sm) при 773 К [Текст] / Х.О. Одинаев, **Р.Х. Саидов**, И.Н. Ганиев, В.В. Кинжибало // Доклады АН Республики Таджикистан. – 1996. - т. 39. - № 11-12. - С. 37-39.

2. **Саидов, Р.Х.** Некоторые квазибинарные разрезы системы Al-Be-Pr [Текст] / **Р.Х. Саидов**, И.Н. Ганиев, Х.О. Одинаев, А.М. Сафаров // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2002. - Т. 45. - № 5. - С. 28-33.

3. Одинаев, Х.О. Исследование диаграммы состояния Al-Be-Sm в области Al-Be-SmBe₁₃-SmAl₂ [Текст] / Х.О. Одинаев, И.Н. Ганиев, **Р.Х. Саидов**, А.М. Сафаров, М. Назаров // Известия РАН. Металлы. - 2004. - № 5. - С. 114-118.

4. Odinaev, K.O. Al-Be-Sm phase diagram near Al-Be-SmBe₁₃-SmAl₂ [Text] / Odinaev K.O., Ganiev I.N., **Saidov R.H.**, Safarov A.M., Nazarov M. // Russian metallurgy (Metally). - 2004. - T.2004. - №5. - С. 503-506.

5. **Саидов, Р.Х.** Металлохимия алюминиево-бериллиевых сплавов с редкоземельными металлами [Текст] / **Р.Х. Саидов**, И.Н. Ганиев, Х.О. Одинаев // Доклады АН Республики Таджикистан. – 2007. - Т. 50. - № 9-10. - С. 753-756.

6. Низомов, З. Измерение удельной теплоемкости твердых тел методом охлаждения [Текст] / З. Низомов, Б.Н. Гулов, **Р.Х. Саидов**, З. Авезов // Вестник национального университета. Серия естественных наук. - 2010.- Вып. 3(59). - С. 136-141.
7. Низомов, З. Исследование температурной зависимости теплоемкости сплавов Zn5Al и Zn55Al легированными щелочноземельными металлами [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Саидов**, Б.Н. Гулов, З. Авезов, Д.Н. Алиев // Вестник Таджикского технического университета. - 2010. - Вып. 3(11). - С.10-14.
8. Низомов, З. Исследование температурной зависимости удельной теплоемкости алюминия марки ОСЧ и А7 [Текст] / З. Низомов, Б.Н. Гулов, И.Н. Ганиев, **Р.Х. Саидов**, Ф.У. Обидов, Б.Б. Эшов // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2011. - Т.54. - №1. - С. 53-59.
9. Гулов, Б.Н. Исследование температурной зависимости термодинамических свойств алюминиево-магниевых сплавов методом охлаждения [Текст] / Б.Н. Гулов, **Р.Х. Саидов**, З. Низомов // Вестник национального университета. Серия естественных наук. - 2011. - Вып. 1(65). - С.55-58.
10. Иброхимов, С.Ж. Исследование температурной зависимости теплоёмкости сплава АМг4 методом охлаждения [Текст] / С.Ж. Иброхимов, З.В. Кобулиев, **Р.Х. Саидов**, З. Низомов // Известия АН Республики Таджикистан. - 2011. - № 4 (145). - С.100-104.
11. Гулов, Б.Н. Сравнение температурной зависимости теплоемкости и коэффициента теплоотдачи алюминия марки А7 [Текст] / Б.Н. Гулов, Ф.М. Мирзоев, Н.Ф. Иброхимов, **Р.Х. Саидов**, З. Низомов // Вестник Таджикского технического университета. - 2011. - Вып. 1(13) . - С.8-11.
12. **Саидов, Р. Х.** Сравнение температурной зависимости теплоемкости кремния с теорией Дебая [Текст] / **Р.Х. Саидов**, Б.Н. Гулов, З. Низомов // Вестник национального университета. Серия естественных наук. - 2011. - Вып. 10(74). - С.20-22.
13. Низомов, З. Температурная зависимость теплоемкости сплава АК1М2 легированного редкоземельными металлами [Текст] / З. Низомов, Б.Н. Гулов, И.Н. Ганиев, **Р.Х. Саидов**, А.Э. Бердиев // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2011. - Т. 54. - №11. - С.917-921.
14. Гулов, Б.Н. Исследование температурной зависимости удельной теплоемкости магния методом охлаждения и сравнение с теорией Дебая [Текст] / Б.Н. Гулов, З. Низомов, **Р.Х. Саидов** // Вестник национального университета. Серия естественных наук. - 2011. - Вып. 2(66). - С.21-24.
15. Гулов, Б.Н. Исследование температурной зависимости термодинамических свойств сплава АК1+2%Cu [Текст] / Б.Н. Гулов, **Р.Х. Саидов**, З. Низомов // Вестник Таджикского технического университета. Серия естественных наук. - 2012. - №1(17). - С.14-18.
16. Низомов, З. Температурная зависимость теплофизических свойств алюминия марки А5 [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Саидов**, Ф.М. Мирзоев, М.Б. Акрамов // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2014. - Т. 57. - № 2. - С.140-144.
17. Низомов, З. Теплоемкость алюминия марки А5N, его сплавов с кремнием, медью и редкоземельными металлами [Текст] / З. Низомов, Б.Н. Гулов, **Р.Х. Саидов** // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2014. - Т.57. - №11-12. -С.843-849.
18. **Саидов, Р.Х.** Влияния скандия и неодима на кинетику окисления сплава Al₄Sr в жидкком состоянии [Текст] / **Р.Х. Саидов**, И.Н. Ганиев, А.Э. Бердиев, Д.Б. Эшова // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2015. - Т. 58. - №3. - С.248-251.

19. Низомов, З. Механизм аномального охлаждения цинк-алюминиевых сплавов, легированных редкоземельными металлами [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Саидов**, Д.Г. Шарипов // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2015. - Т.58. - №6. - С.492-499.
20. Низомов, З. Теплофизические свойства сплавов Zn5Al, Zn55Al, легированных редкоземельными металлами [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Саидов**, Д.Г. Шарипов, Б.Н. Гулов // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2015. - Т.58. - №10. - С.916-921.
21. Шарипов, Д.Г. Температурная зависимость теплофизических свойств сплава Zn5Al [Текст] / Д.Г. Шарипов, З. Низомов, **Р.Х. Саидов** // Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук. - 2015. - №1/5(188). - С.117-120.
22. Низомов, З. Теплофизические свойства цинк-алюминиевых сплавов, легированных ЩЗМ и РЗМ [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Саидов**, Д.Г. Шарипов, З. Авезов // Вестник Таджикского технического университета, 2015. - №4 (32). -С. 30-34.
23. **Саидов, Р.Х.** Термодинамические свойства сплавов Гальфан I и Гальфан II легированных редкоземельными металлами [Текст] / **Р.Х. Саидов** // Известия АН Республики Таджикистан. - 2016. - №2(163). - С.40-46.
24. **Саидов, Р.Х.** Исследование процесса охлаждения легированных РЗМ сплавов Zn5Al и Zn55Al [Текст] / **Р.Х. Саидов**, З. Низомов, Д.Г. Шарипов, М.М. Хақдодов // Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук. - 2016. - №1-1(192). - С.176-178.
25. **Саидов, Р.Х.** Теплофизические свойства сплавов Гальфан I и Гальфан II легированных редкоземельными металлами [Текст] / **Р.Х. Саидов** // Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук. - 2016. - №1/3 (200). - С.80-83.
26. **Саидов, Р.Х.** Термодинамические свойства цинк-алюминиевых сплавов, легированных ЩЗМ и РЗМ [Текст] / **Р.Х. Саидов** // Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук. - 2016. - №1/3 (200). - С.129-132.
27. Низомов, З. Температурная зависимость теплофизических свойств сплава АК1М2, легированного скандием и иттрием [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Саидов**, Б.Н. Гулов, Х.Х. Ниязов // Известия АН Республики Таджикистан. Отделение физико-математических, химических, геологических и технических наук. – 2016. - №3(164). - С.79-83.
28. **Саидов, Р.Х.** Температурная зависимость теплоемкости алюминия, меди, кремния, магния и цинка [Текст] / **Р.Х. Саидов** // Доклады АН Республики Таджикистан. - 2016. - Т. 59. - № 7-8. - С. 337-343.
29. **Саидов, Р.Х.** Механизм релаксационного охлаждения цинк-алюминиевых сплавов, легированных РЗМ [Текст] / **Р.Х. Саидов** // Вестник Таджикского национального университета. Серия естественных наук. - 2017. - №1/1 (200). - С.91-97.
30. Низомов, З. Механизм охлаждении алюминия, меди и цинка при естественном воздушном теплоотводе [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Саидов**, Д.Г. Шарипов // Вестник национального университета. Серия естественных наук. - 2017. №1-1 (202). - С.100-104.

Монографияҳо:

31. **Сайдов, Р.Х.** Акустодемпфирующие сплавы алюминия с бериллием и РЗМ / **Р.Х. Сайдов**, И.Н. Ганиев, Х.О. Одинаев [Текст] // Монография. Издательский Дом: LAP LAMBERT Academic Publishing GmbH & Co. KG, 2011. -112 с.

32. Низомов, З. Теплоемкость особочистого алюминия и его сплавов [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Сайдов**, Б.Н. Гулов // Монография. Издательский Дом: LAP LAMBERT Academic Publishing GmbH & Co. KG, 2012. – 104 с.

33. **Сайдзода, Р.Х.** Структурообразования и свойства легких алюминиевых сплавов с редкоземельными и щелочноземельными металлами: Монография [Текст] / **Р.Х. Сайдзода** // Под ред. д.х.н., проф. Ганиева И.Н. -Душанбе: Изд. «Дониш», 2017. -272 с.

Ихтироот вобаста ба мавзӯи диссертатсия:

34. Низомов, З. Малый патент №TJ 510 Республика Таджикистан, МПК G 01 K 17/08. Установка для измерения теплоёмкости твёрдых тел / Низомов З., Гулов Б., **Сайдов Р.**, Обидов З.Р., Мирзоев Ф., Аvezov Z., Иброхимов Н. // Приоритет изобретения от 03.11.2011г.

35. Ганиев, И.Н. Малый патент Республики Таджикистан № TJ 753. Способ повышения коррозионной стойкость сплавов на основе особочистого алюминия / И.Н. Ганиев, А.Э. Бердиев, Х.Х. Ниёзов, Н.И. Ганиева, Б.Б. Эшов, Ф.У. Обидов, **Р.Х. Сайдов** // Приоритет изобретения от 22.10.2015г.

36. Низомов, З. Малый патент Республики Таджикистан № TJ 667. Установка для исследования температурной зависимости электропроводности металлов и сплавов / З. Низомов, **Р.Х. Сайдов**, М.Б. Иноятов, И.Т. Турахасанов, Д.К. Насимов, Ф.М. Мирзоев // Приоритет изобретения от 27.11.2013г.

Мақолаҳои маводҳои конференсҳо:

37. **Saidov, R.H.** Heat capacity allay on the basis aluminum Al-Be-RLM in dependence of temperature [Text] / **R.H. Saidov**, M.M. Safarov, Z.V. Kobuliev, J.N. Ganiev, H.O. Odinaev // Mater. of 7-International conference on composites engineering (ICCE/7). – Colorado, 2000. - P. 759-760.

38. Низомов, З. Исследование температурной зависимости коэффициента теплоподачи меди, алюминия А7 и цинка [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Сайдов**, Б.Н. Гулов, З. Аvezov // Мат. Межд. конф. «Современные проблемы физики конденсированных сред и астрофизики». - Душанбе: Бахт LTD, 2010. - С.38-41.

39. Низомов, З. Исследование удельной теплоемкости алюминия, меди и цинка методом охлаждения и сравнение с теорией Дебая [Текст] // З. Низомов, Б.Н. Гулов, **Р.Х. Сайдов**, З. Аvezов // Мат. IV Межд. науч.-прак. конф. «Перспективы развития науки и образования» - Душанбе, 2010. - С.188-191.

40. Низомов, З. Температурные зависимости термодинамических свойств алюминия марок А5Н и А7 [Текст] / З. Низомов, Б.Н. Гулов, И.Н. Ганиев, **Р.Х. Сайдов**, Ф.У. Обидов, Б.Б. Эшов // Сб. мат. 1V Межд. науч.-прак. конф. «Эффективность сотовых конструкций в изделиях авиационно-космической техники». - Днепропетровск, 2011. - С.165-170.

41. Низомов, З. Температурная зависимость термодинамических свойств сплава АК1М2, легированного РЗМ [Текст] / З. Низомов, Б.Н. Гулов, **Р.Х. Сайдов**// Мат. за VII Межд. науч.-прак. конф. «Achievement of high school -2011», Т. 27. - София: «БялГРАД-БГ» ООД, 2011. - С.78-88.

42. Низомов, З. Температурная зависимость термодинамических свойства сплава Zn55Al [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Сайдов**, З. Авезов, З. Обидов, Р. Амини // Мат. межд. конф. «Современные вопросы молекулярной спектроскопии конденсированных сред». - Душанбе, 2011. - С.105-108.
43. Низомов, З. Температурная зависимость теплоемкости сплава AK1+2%Cu легированными РЗМ [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Сайдов**, Б.Н. Гулов, А.Э. Бердиев, Х.Х. Ниезов // Мат. межд. конф. «Современные вопросы молекулярной спектроскопии конденсированных сред». - Душанбе, 2011. - С.184-187.
44. Низомов, З. Температурная зависимость теплоемкости сплава AK1 [Текст] / З. Низомов, Б.Н. Гулов, **Р.Х. Сайдов**, И.Т. Турахасанов // Мат. V Межд. науч.-прак. конф. «Перспективы применения инновационных технологий и усовершенствования технического образования в высших учебных заведениях стран СНГ». Часть 2. - Душанбе, 2011. - С.66-70.
45. Гулов, Б.Н. Исследование температурной зависимости теплоемкости и коэффициента теплоотдачи алюминия марки технической чистоты А7 [Текст] / Б.Н. Гулов, Ф.М. Мирзоев, Н.Ф. Иброхимов, **Р.Х. Сайдов**, З. Низомов, М.Б. Акрамов // Мат. Межд. науч.-прак. конф. «Металлургия приоритетная в реализации программы форсированного индустриально-инновационного развития «Казахстан-2020»». -Павлодар, 2011. - С.71-75.
46. Низомов, З. Теплофизических свойств сплавов Zn5Al, Zn55Al, легированных РЗМ [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Сайдов**, Д.Г. Шарипов. // Mater. of XII International scientific and practical conf., “Science and civilization-2016”, Vol. 17. Mathematics. Physics. - Sheffield. Science and education LTD. -С.56-65.
47. Низомов, З. Теплофизических свойств сплавов Zn5Al и Zn55Al, легированных редкоземельными металлами [Текст] / З. Низомов, **Р.Х. Сайдов**, Д.Г. Шарипов // Современные научные достижения. Серия Физика. - Днепропетровск: наука и образование, 2016. - С.1-13.
48. **Сайдов, Р.Х.** Термодинамические свойства сплавов ГАЛЬФАН I и ГАЛЬФАН II, легированных редкоземельными металлами [Текст] / **Р.Х. Сайдов**, З. Низомов, Д.Г. Шарипов // Сб. публ. науч. журнала «Chronos» по материалам VI Межд. науч.-прак. конф.: «Естественные и технические науки в современном мире». - М: Научный журнал «Chronos», 2016. - С.34-39.
49. Низомов, З. Термодинамические свойства алюминия марки А5 [Текст] / З. Низомов, Ф. Мирзоев, Б.Н. Гулов, М. Акрамов, **Р.Х. Сайдов**, Н.Д. Имматшоева // Мат. IV Межд. науч.-прак. конф. «Наука и образование в XXI веке: динамика развития в евразийском пространстве». - Павлодар, 2016. - С.45-52.
50. Низомов, З. Теплофизические свойства цинк-алюминиевых сплавов, легированных магнием / З. Низомов, **Р.Х. Сайдов**, З.И. Авезов, Д.Г. Шарипов // Матер. Межд. науч. конф. «Химия алифатических и циклических производных глицерина и аспекты их применения». - Душанбе, 2016. - С.105-109.
51. Низомов, З. Влияния примеси на теплофизические свойства различных марок алюминия [Текст] / З. Низомов, Ф.М. Мирзоев, **Р.Х. Сайдов**, М.Б. Акрамов // Матер. Межд. науч. конф. «Химия алифатических и циклических производных глицерина и аспекты их применения». - Душанбе, 2016. - С.109-115.
52. Семёнова, О.Н. Физико-механические и технологические модифицированных стронцием медноцинковистых силуминов [Текст] / О.Н. Семёнова, И.Н. Ганиев, Р.Х. Сайдов, А.Э. Бердиев // Мат. респ. науч.-практ. конф. «Проблемы металлургии Таджикистана и пути их решения». – Душанбе, 2016. –С.53-58.

53. Низомов, З. Термофизические свойства легированных цинк-алюминиевых сплавов [Текст] / З. Низомов, Р.Х. Саидов, Д.Г. Шарипов, А. Курбонов // Матер. Межд. науч.-прак. конф. «Химия производных глицерина: синтез, свойства и аспекты использования». - Дангаре: Изд-во ДГУ, 2016. - С.121-124.

54. Низомов, З. Температурная зависимость термофизических свойств сплава АК1М2 легированного РЗМ [Текст] / З. Низомов, Р.Х. Саидов, Б.Н. Гулов, Д.Г. Шарипов / Материалы республиканской науч.-теорет. конф. профессорско-преподавательского состава и сотрудников ТНУ, посв. «25-летию Государственной независимости Республики Таджикистан». - Душанбе, 2016. - С.84-50.

55. Низомов, З. Охлаждение алюминия марок А7 и А5Н при естественном воздушном теплоотводе [Текст] / З. Низомов, Р.Х. Саидов, Д.Г. Шарипов // Мат. Межд. конф. «Перспективы развития физической науки». - Душанбе, 2017. - С.53-55.

Нашияҳои дигар:

56. Саидов, Р.Х. Псевдодвойные разрезы системы Al-Be-NdBe13-NdAl2 [Депонирование] / Р.Х. Саидов, Х.О. Одинаев, И.Н. Ганиев // Рукопись депонировано в Национальном Патентно-Информационном Центре Республики Таджикистан (НПИ-Центр РТ). - Душанбе: НПИЦентр РТ, 1998. - Выпуск 1.- № 42(1186).- 6 с.

57. Саидов, Р.Х. Поверхность ликвидуса системы Al-Be-PrBe13-PrAl2 [Депонирование] / Р.Х. Саидов, Х.О. Одинаев, И.Н. Ганиев // Рукопись депонировано в НПИ-Центр РТ. - Душанбе: НПИЦентр РТ, 1998. - Выпуск 1. - № 43(1187). - 7 с.

58. Саидов, Р.Х. Звукоглощающие свойства алюминиево-бериллиевых сплавов, легированных РЗМ [Депонирование] / Р.Х. Саидов, Х.О. Одинаев, М.М. Хақдодов // Рукопись депонирована в НПИЦентр РТ. - Душанбе: НПИЦентр РТ, 1998. - Выпуск 1. - №015(1256). - 8 с.

59. Саидов, Р.Х. Политермические разрезы системы Al-Be-SmBe13-SmAl2 [Депонирование] / Р.Х. Саидов, Х.О. Одинаев, И.Н. Ганиев // Рукопись депонирована в НПИЦентр РТ. - Душанбе: НПИЦентр РТ, 1998. - Выпуск 1. -№ 016(1257). - 9 с.

60. Низомов, З. Теплоемкость и термодинамические функции особочистого алюминия, его сплавов с кремнием, медью и редкоземельными металлами [Текст] / З. Низомов, Р.Х. Саидов, Б.Н. Гулов // Современный научный вестник. - Белгород, 2015. – Т. 8. - № 1. - С. 128-141.

61. Саидов, Р.Х. Влияния добавок некоторых металлов на кинетику окисления сплава Al₄Sr в жидком состоянии[Текст] / Р.Х. Саидов, И.Н. Ганиев, А.Э. Бердиев, Д.Б. Эшова // Вестник Сибирского государственного индустриального университета. - 2016. - № 4. - С.8-13.

62. Низомов, З. Механизм фазового перехода в цинк-алюминиевых сплавов, легированных редкоземельными металлами / З. Низомов, Р.Х. Саидов, Д.Г. Шарипов // Успехи современной науки. - 2016. - №7. -Т.2. -С.63-68.

ШАРҲИ МУХТАСАР

ба диссертасияи Сайдзода Раҳимҷон Ҳамро дар мавзӯи «Соҳторбандӣ ва хосиятҳои физикӣ-химиявии ҳӯлаҳои сабуки алюминий бо металлҳои нодирзаминӣ ва ишқорзаминӣ», барои дарёғти дараҷаи илмии доктори илмҳои техникӣ бо тахассуси 05.02.01 – Маводшиносӣ (дар мошинсозӣ)

Калидвожаҳо: алюминий, ҳӯлаҳо, ҷавҳаронӣ, металлҳои нодирзаминӣ (МНЗ), металлҳои ишқорзаминӣ (МИЗ), садопаҳшкуни, гармиғунҷоиш, энтрапия, вобастагии ҳароратӣ, ҷавҳарониҳои алюминий-стронсий.

Объектҳои тадқиқотӣ ҳӯлаҳои алюминий ва бериллий бо МНЗ (Pr, Nd, Sm), ки дорои хусусиятҳои баланди демпферӣ (садопаҳшкунандагӣ) мебошанд. Инчунин, объектҳои таҳқиқотӣ алюминийи тамғаи A5N (99,999%) ва A7 (99,7%), кремнийи тамғаи Kr00 (99,0%), миси тамғаи M00 (99,99%) ва ҳӯлаҳои AK1 ва AK1M2 дар асоси тамғаи алюминийи A5N ва ҳӯлаи AK1M2, бо ҷавҳаронидани қисмати МНЗ (Sc, I, Pr ва Nd), лигатураҳо ва ҳӯлаҳо бо ҷалби барӣ ва стронсий мебошанд. Интиҳоби объектҳои таҳқиқшаванда дар асоси дурнамои истифодаи онҳо ларо соҳаҳои гуногуни саноат, илм ва техника суръат гирифтааст.

Максали қонӣ мвайян намудани механизмои ташаккули соҳторбанӣ. хосиятои физикӣ-химиявӣ ва гармофизикии ҳӯлаҳои сабуки алюминий бо МНЗ ва МИЗ. инчунин мукарарӣ намудани конуниятҳои тағиёбии хосиятҳои гармофизикии алюминийи тамғаи A5N. ҳӯлаҳои AK1 ва AK1M2 дар асоси алюминийи холиси тамғаи A5N бо скандӣ. иттрий, праздиием ва неодим ҷавҳаронидашуда, дар ҳудуди ҳароратии 293÷873 К, мебошад.

Усулҳои таҳқиқот: Дар кор ҷиҳати бадаст овардани натиљањои эътиомднок ва асоснок усулҳои замонавӣ ва дар амал амиқ татбиқшудаи илмҳои масолеҳшиносӣ, усулҳои физикӣ-химиявӣ, металлшиносӣ ва физикии тадқиқотҳо бо дақиқияти баланд ва таҷдиди таҷрибаҳо, шумораи зиёди системаҳои таҳқиқшавандаро омӯҳта, ососнокии натиҷаҳои кор, муқоисаи онҳо бо сарҷашмаҳои маълуми маъхазҳои мустаъқили маълумотҳои таҷрибавӣ, инчунин экспертизаҳо дар конференсияҳо ва ҳангоми нашри маводҳои чопии илмӣ, таъмин мегардад, истифода шудаанд.

Натиҷаҳои баластомала ва навоварии онҳо: бори нахуст диаграммаи системаи монзинавии фазавии системаи Al-Be-Pr (Nd, Sm) соҳта шуда. нишондоди њарорати обshawии секаратаи интерметалидҳои $Al_{57}Be_{23}Pr_{20}$ (D_3), $Al_{57}Be_{23}Nd_{20}$ (D_4) ва $Al_{57}Be_{23}Sm_{20}$ (D_5). мвайян гардидаанд: буришҳои қазибинарии $Al-D_n$, $Al-P3MBe_{12}$, $P3MBe_{12}-D_n$, $P3MAl_5-P3MAI_5-D_n$ соҳта шуда. триангүлясияи сингўлярии системаҳои таҳқиқотӣ гузаронила шуда. инчунин проексияҳои сатҳии ликвидуси ҳӯлаҳои системаи Al-Be-Pr (Nd, Sm). дар ҳудуди 0-33.3 % ат МНЗ низ соҳта шудаанд: таркиби нави ҳӯлаҳои алюминию бериллий бо микроловоти МНЗ (0.01-0.5% мас.). ки хосиятҳои баланди ақустодемпфиӯдоранд. мвайян карда шуд: вобастагии ҳароратии хосиятҳои термодинакии (энталпия, энтропия ва энергияи Гиббс) металҳои таҳқиқшаванда ва ҳӯлаҳои дар асоси гузаронидаи таҳқиқоти систематикии хосиятҳои гармофизикии алюминийи тамғаи A5N ва ҳӯлаҳои он баластомала. дар ҳудуди васеъи ҳароратӣ. мукарарӣ ғашт: таҷхизоти таҷрибавии ҷорӣ бо ӯсгули “хунукшавӣ”. барои ҷенкунии ҳарорати намунаҳо аз вакти хунуккунӣ дар ҳудуди васеи ҳарорат. бо истифода аз компьютер, тақмил дода шуд: бори аввал, дар асоси таҷриба, қоёғғисиентҳои гармидиҳии металҳо - алюминий тамғаи A5N. мис. Pr ва ҳулаҳои AK1 ва AK1M2. инчунин гармиғунҷоиши ҳӯлаҳои AK1 ва AK1M2. ки бо МНЗ ҷавҳаронила шудаанд дар ҳудуди ҳароратии 293÷873 К ва таъсиррасонии концентратсионии SC. Y. Pr ва Nd ба хосиятҳои гармиғизикии ҳӯлаи AK1M2 мвайян карда шуданд: таъсирӣ омехтаҳои иловоти РЗМ. кремний. титан ва магний ба кинетикай туршшавии ҳӯлаҳои $Al_{1-x}Ba_xAl_xSr$ дар асоси ӯсгули темогравиметрӣ мвайян шуд. Нипон лола шудааст. ки иловапавии ҳӯлаҳо бо металлҳои нипонлолапула. туршшавии он хоро кам мекунад. Бо ӯсгули СИС туршшавии махсулӣ ҳӯлаҳои тадқиқшаванда мвайян гардида. накши таъсирӯндандаи оксидҳои РЗМ мвайян шудааст, инчунин таъсироти SrO дар ҷараёни туршшавӣ нишон дода шудааст.

Дарҷаҳои истифодабарӣ: дастгоҳи таҷрибавиеро. ки барои ҷен карданӣ гармиғунҷоишии ҷисмҳои саҳт (Патенти ҳудуди Чумхурии Тоҷикистон. № TJ510) коркард шудааст. дар корҳои илмӣ ва раванди таълим дар факултати физикии Донишгоҳи миллии Тоҷикистон ва Донишгоҳи техникии Тоҷикистон ба номи М.С. Осимӣ мавриди истифода қарор дорад. Натиҷаҳои баластомала барои муҳандисони меҳаникаи оиди мошинсозӣ, техника ва технология муғиданд. Натиҷаҳои таҳқиқот дар раванди таълим оиди фанҳои «Маводшиносӣ», «Технологияҳои масолеҳҳои конструксионӣ», «Дастгоҳҳо ва асбобҳои металлбурӣ» ва «Бештарии фаъолияти инсон» таҳқиқ гардидаанд.

Соҳаи татбиқотӣ: маводшиносӣ (дар мошинсозӣ), металлшиносӣ, геология, гидрология, гидрохимия, агрехимия, беҳдошт, хифзи мухити зист ва ф.

РЕЗЮМЕ

на диссертацию Сайдзода Рахимджон Хамро на тему: «Структурообразование и физико-химические свойства лёгких алюминиевых сплавов с редкоземельными и щёлочноземельными металлами», представленную на соискание ученой степени доктора технических наук по специальности 05.02.01 – Материаловедение (в машиностроении)

Ключевые слова: алюминий, сплавы, легирование, РЗМ, ЩЗМ, звукопоглощение, теплоемкость, энталпия, энтропия, энергия Гиббса, температурная зависимость, алюминиево-стронциевые лигатуры.

Объектом исследования являются сплавы алюминия и бериллия с РЗМ (Pr, Nd, Sm) и разработанные новые сплавы, обладающие повышенными демпфирующими свойствами. Объектами исследований также являются алюминий марок А5Н (99,999%) и А7 (99,7%), кремний марки Кр00 (99,0%), медь марки М00 (99,99%), сплавы АК1 и АК1М2 на основе алюминия марки А5Н и сплав АК1М2, легированный некоторыми РЗМ (Sc, I, Pr и Nd), лигатуры и сплавы с участием бария и стронция. Выбор исследуемых объектов основан перспективой их применения преимущественно в различных областях промышленности, науки и техники.

Цель работы заключается в выявлении механизмов формирования структуры и определении физико-химических и теплофизических свойств легких алюминиевых сплавов с редкоземельными и щелочноземельными металлами, а также в установлении закономерностей изменения теплофизических свойств алюминия марки А5Н, сплавов АК1 и АК1М2 на основе особочистого алюминия марки А5Н, легированного скандием, иттрием, празеодимом и неодимом, в интервале температур 293÷873 К.

Методы исследования: В работе для получения достоверных и обоснованных результатов применены современные и достаточно широко апробированные в материаловедческой науке физико-химические, металловедческие и физические методы исследования с высокой точностью и воспроизводимостью эксперимента, значительным количеством исследованных систем, теоретической обоснованностью результатов работы, их сравнением с известными из независимых источников экспериментальными данными, а также научной экспертизой на конференциях и при публикации материалов в научной печати.

Полученные результаты и их новизна: впервые построены диаграммы фазовых равновесий систем Al-Be-Pr (Nd, Sm); определены значения температур плавления тройных интерметаллидов Al₅₇Be₂₃Pr₂₀ (D₃), Al₅₇Be₂₃Nd₂₀ (D₄) и Al₅₇Be₂₃Sm₂₀ (D₅); произведена сингулярная триангуляция исследуемых систем, а также построены проекции поверхностей ликвидуса сплавов систем Al-Be-Pr (Nd, Sm), в области 0-33,3 ат.% РЗМ; определены составы новых алюминиево-бериллиевых сплавов, легированных микродобавками РЗМ (0,01-0,5 вес.%), обладающих высокими акустодемпфирующими свойствами; установлена температурная зависимость термодинамических свойств исследованных металлов и сплавов на основе проведенных систематических исследований теплофизических характеристик алюминия марки А5Н и его сплавов в широком интервале температур; впервые определены на экспериментальной основе коэффициенты теплоотдачи металлов - алюминия марки А5Н, меди, цинка и сплавов АК1 и АК1М2, а также теплоемкости сплавов АК1 и АК1М2, легированных РЗМ, в интервале температур 293÷873 К; выявлено влияние концентрации Sc, Y, Pr и Nd на теплофизические характеристики сплава АК1М2; определено влияние добавок РЗМ, кремния, титана и магния на кинетику окисления сплавов Al₄Ba и Al₄Sr на основе метода термогравиметрии.

Степень использования: разработанная экспериментальная установка для измерения теплоемкости твердых тел (Малый патент Республики Таджикистан № ТJ 510) используется в научных и учебных процессах на физическом факультете ТНУ и в ТТУ имени академика М.С. Осими. Полученные результаты полезны инженерам-механикам по машиностроению, технике и технологии. Результаты исследований внедрены в учебный процесс по дисциплинам «Материаловедение», «Технологии конструкционных материалов», «Металлорежущие станки и инструменты» и «Безопасность жизнедеятельности».

Область применения: материаловедение (в машиностроении), металловедение, геология, гидрогеология, гидрохимия, геохимия, агрохимия, санитария, охрана окружающей среды и др.

SUMMARY

on the thesis of Saidzoda Rahimjon Hamro on the topic "Structure formation and physic-chemical properties of light aluminum alloys with rare earth and alkaline earth metals", submitted for a scientific degree of Doctor of Technical Sciences, specialty 05.02.01 - Materials Science (in mechanical engineering)

Key words: aluminum, alloys, alloying, rare earth metals (REM), alkaline earth metals (AEM), sound absorption, heat capacity, enthalpy, entropy, Gibbs energy, temperature dependence, aluminum-strontium ligatures.

The object of investigation are aluminum and beryllium alloys with REM (Pr, Nd, Sm) and new alloys with enhanced damping properties have been developed. The objects of research are also aluminum grades A5N (99.999%) and A7 (99.7%), silicon grade Si00 (99.0%), cuprum grade Cu00 (99.99%), alloys AK1 and AK1M2 (AlSi1 and AlSi1Cu2) based on aluminum grade A5N (Al5N) and Alloy AK1M2 (AlSi1Cu2), alloyed with some REM (Sc, I, Pr and Nd), ligatures and alloys with the participation of barium and strontium. The choice of the investigated objects is based on the prospect of their application mainly in various fields of industry, science and technology.

The purpose of the work is to identify the mechanisms of structure formation and to determine the physicochemical and thermo physical properties of light aluminum alloys with rare earth and alkaline earth metals, as well as to establish the patterns of changes in the thermo physical properties of A5N aluminum, AK1 and AK1M2 alloys on the basis of high-purity aluminum of A5N grade doped with scandium, Yttrium, praseodymium and neodymium, in the temperature range 293÷873 K.

Research methods: In order to obtain reliable and valid results, modern and widely used physicochemical, metal science and physical research methods with high accuracy and reproducibility of the experiment, a significant number of the investigated systems, the theoretical validity of the results of the work, their comparison with the known from independent sources by experimental data, as well as by scientific expertise at conferences and at the publication of materials in the scientific press.

The results obtained and their novelty: the diagrams of phase equilibrium of Al-Be-Pr (Nd, Sm) systems were constructed for the first time; melting points of ternary intermetallic compounds $Al_{57}Be_{23}Pr_{20}$ (D_3), $Al_{57}Be_{23}Nd_{20}$ (D_4) and $Al_{57}Be_{23}Sm_{20}$ (D_5) were determined; the singular triangulation of the systems under investigation is performed and the projections of the liquidus surfaces of the alloys of the Al-Be-Pr (Nd, Sm) systems in the region 0-33.3 at% REM are constructed; the compositions of new aluminum-beryllium alloys doped with micro-additives of REM (0.01-0.5 wt.%) having high acoustic-damping properties were determined; the temperature dependence of the thermodynamic properties of the metals and alloys on the basis of systematic studies of the thermo physical characteristics of aluminum Al5N and its alloys over a wide temperature range was established; the heat transfer coefficients of metals - aluminum A5N, cuprum, zinc and alloys AK1 and AK1M2, as well as the heat capacity of alloys AK1 and AK1M2 doped with REM, were first determined experimentally in the temperature range 293÷873 K; the influence of the concentration of Sc, Y, Pr and Nd on the thermo physical characteristics of the alloy AK1M2 was revealed; the effect of additions of REM, flint, titanium and magnesium on the kinetics of oxidation of Al_4Ba and Al_4Sr alloys on the basis of thermogravimetry was determined.

The degree of use: the developed experimental device for measuring of the heat capacity of solids (Small Patent of the Republic of Tajikistan No TJ 510) is used in scientific and educational processes at the Physics Department of TNU and at the TTU named after acad. M. Osimi. The obtained results are useful for mechanical engineers in machine building, engineering and technology. The results of the research are introduced into the educational process on the disciplines "Materials Science", "Technology of constructional materials", "Metal-cutting machine tools and instruments" and "Life safety".

Field of application: materials science (engineering), metallurgy, geology, hydrogeology, hydrochemistry, geochemistry, agro chemistry, sanitation, environmental protection, etc.

Ба чоп супорида шуд: 12.06.2017. Ба чоп иҷозат дода шуд: 14.06.2017 с.

Формат 60×84/16. Варақи оғсемтӣ. Гарнитураи аёбӣ. Чопи оғсемтӣ.

Ҷуз.и.чоп 2,0 ҷ.ч. Аёдди нашр 100 нусха. Дархости № 475

*Дар нашрияи Донишгоҳи миллии Тоҷикистон чоп расидааст
ш. Душанбе, кӯч. Лоҳумӣ, 2*