

**TÜRKMENISTANYŇ BILIM MINISTRIGI
TÜRKMEN POLITEHNİKI INSTITUTY**

O.Mowlämowa

Kriogen tehnikasy

Hünär: "Sowadyjy, kompressor maşynlary we desgalary".

Aşgabat 2010

Giriş

Türkmenistanyň Prezidenti Gurbanguly Berdimuhamedow Döwlet Baştutanynyň belent wezipesine girişen ilkinji günlerinden ýurdumyzda halk hojalygynyň dürli ugurlary boýunça il bähbitli döwrebap özgertmeleri giň gerim we güýçli depginler bilen amala aşyrmaga başlady.

Türkmenistan-Hytáý gaz geçirijisiniň, Gazagystan-Türkmenistan-Eýran demir ýolunyň, „Awaza“ milli syáhatçylyk zolagynyň gurluşyklaryna başlanmagy, Aşgabatda Birleşen Milletler Guramasynyň öňünü alyş diplomatiýasy boýunça sebit merkeziniň açylmagy, Türkmenistanyň Prezidenti Gurbanguly Berdimuhamedowyň öňe süren başlangyjy bilen Hazarýaka gaz geçirijisini gurmakda hyzmatdaşlyk etmek hakynda Türkmenistanyň, Russiýanyň we Gazagyztanyň arasynda üçtaraplaýyn Halkara ylalaşyga gol çekilmegi hormatly Prezidentimiziň parasatly ýolbaşçylygynda gysga döwrüň içinde gazanylan ajaýyp üstünlikleriň aýdyň mysalydyr.

Hormatly Prezidentimiz täze özgertmeleri amala aşyrmakda ýurdymyzyň bilim, ylym ulgamlarynyň işini kämilleşdirmäge uly orun beriljekdigi barada Türkmenistanyň XIX Halk Maslahatynda sözlän sözünde aýdyp geçdi. Hormatly Prezidentimiz bu sözlerini dessine iş ýüzünde hakykata öwürmegi başardy. Onuň “Türkmenistanda bilim ulgamyny kämilleşdirmek hakynda” Permany, “Bilim-terbiýecilik edaralarynyň işini kämilleşdirmek hakyndaky” Karary we kabul eden beýleki birnäçe resminamalary munuň aýdyň subutnamasydyr. Orta mekdepler on ýyllýga, ýokary okuw mekdepleri, degişlilikde, bäs-alty ýyllýga öwrüldi. Okuw maksatnamalar täzelendi, täze okuw maksatnamalar esasynda okatmak, täze okuw kitaplaryny taýýarlamak we neşir etmek işleri ýola goýuldy. Ýokary okuw mekdeplerimize kabul edilen, daşary ýurtlaryň abraály ýokary okuw mekdeplerine okuwa iberilýän talyplaryň sany köpeldi.

Ýurdymyzyň bilim, ylym ulgamlaryny kämilleşdirmek hakyndaky Permanlaryndan we Kararlaryndan gelip çykýan belent wezipeleri durmuşa geçirmek işi gelejekde-de alnyp baryljakdygyna şübe ýokdyr.

“Kriogen tehnikasy” dersi barada aýdanymyzda, dersi öwrenmekligiň maksady – çuň pes-krio temperaturalarynda ýylylyk çalyşyjy enjamlarda bolýan prosesleriň we hadysalaryň fiziki, himiki esaslaryny öwrenmeklikden we özleşdirmekden ybaratdyr. Bu pes temperaturalarda işleyän sowadyjy desgalaryň görnüşlerini, çyzgytlaryny we iş sikllerini öwrenmekden ybaratdyr.

Kriogen desgalaryň gurluşyny, pes temperaturalary almaklygyň usullaryny öwrenmeklik, kriogen ulgamlaryny we maşynlaryny hasaplamak, gazlaryň suwuklyga öwrülmeginiň we suwuk gazlaryň bölünmek usullaryny talyplara ýetirmek dersiň esasy meseleleriniň biridir.

Kriogen tehnikasy elektronikanyň, radioteknikanyň, elektrotehnikanyň ösmegine uly ýardam edýär.

Kriogen desgalarynyň gaz garyndlaryny suwuklandyryjylar, doňduryjylar we bölüjiler bilen utgaşdyrylmagynyň netijesinde kislorod, azot, wodorod, geliy we başga inert gazlaryny senagat masstabynда almak bolýar.

Bu dersi öwrenmeklik fizika, himiá, ýokary matematika, ýylylyk hereketi, ýylylyk-massa çalyşygy, sowadyjy tehnikanyň nazary esaslary dersleriniň berýän bilimine esaslanýar.

BAP I. Pes temperaturalary ulanmak

1.1 Sowadylmanyň temperatura ulgamlary

Emeli sowuklyk adaty ýaşaýış durmuşynda, senagatda, harby tehnikada, ylmy-barlag işlerinde giňden ulanylýär. Soňky ýyllaryň içinde emeli sowuklygyň adaty ulanylyş oblasty düýpli giňemek bilen, 4-20K aralykda has pes temperaturalarynyň täze tehniki ulanylyş oblasty ýuze çykyp başladı. Şoňa laýyklykda sowadyjy tehnikasynyň täze maşynlarynyň we apparatlarynyň taýýarlanyşynda senagatda uly ösüşler gazanylýär.

- 100°C (173K) temperaturany almak aram sowadylma tehnikasyna degişli bolup durýar.

170-70K oblast çuň sowadylma tehnikasyna degişlidir.

Ondan hem pes $70-0,3\text{K}$ temperaturalaryň oblasty we olaryň ulanylyş sferasy kriogen tehnikasynda öwrenilýär. İň pes ($0,0008\text{ K}$) temperaturalar ultra pes temperaturalar diýlip atlandyrylýär we olar ylmy barlag işlerinde ulanylýär.

1945-nji ýyla çenli 70°K -den pes bolan temperatura derejesi örän seýrek ulanylýardy. Wodorody, neony, gelini suwuklandyrmak bilen alynýan pes temperaturalary dunýäde bar bolan (örän az) laboratoriýalarda diňe ylmy barlag işleri üçin ulanýardylar.

Raketa tehnikasynyň ösmegi bilen, kosmiki barlaglaryň meýilnamalarynyň ýerine ýerineýetirilmegi kriogen tehnikasynyň ösmegine itergi berdi hem-de senagatyň täze bir pudagynyň ulmagyna öwrüldi.

1.2 Aram sowadylma tehnikasy

Aram sowadylma tehnikasynda kritiki temperaturasy daşky sradanyň adaty temperaturasından ýokary bolan sowadyjy agentleri ulanmak bilen pes temperaturalary almak bolýar. Ammiagyň kritiki temperaturasy 132°C , freon 12-ňki

112⁰C, freon 22-ňki 96⁰C deňdir; olaryň suwuklandyrylmasy kondensasiýa ýylylygyny aýyrmak üçin suwy ýa-da howany ullanmak bilen položitel temperaturada bolup geçýär. Bu ýagdaý aram sowuklyk tehnikasynyň çuň sowuklyk tehnikasyndan düýpli tapawudyny kesgitleyär. Sowuklyk häzirki zaman ýasaýyş şertleriniň aýrylmaz elementleriniň biri bolup durýar. Uly şäherlerde häzirki zaman ýasaýyş durmuşynda, azyk senagatynda (et, süýt, balyk we ş.m.) we söwda-da dürli kuwwatly sowadyjy aggregatsyz durmuşy göz getirmek mümkün däldir.

Aram sowadylma tehnikasynda iri kompreßion gurluşlaryň sagatdaky sowuklyk öndürijiligi -10 ÷ 20⁰C bugarma temperaturasynda yüz müňden birnäçe million kilojoula (kJ) ýetýär. Bu sowadyjy gurluşlar ummasyz mukdardaky azyk önümleriniň ýokary hilli saklanmagyny üpjün edýär.

Aram sowadylmanyň kömegin bilen önemçilik we ýasaýyş jaýlarynda howany kondisionirlemek amala aşyrylyar. Aram sowadylma hlor suwuklandyrma üçin, ucujuy eredijileriň bugunyň rekuperasy üçin, koks gazynadan benzoly aýyrmak üçin, garyndydan duzlaryň kristallizasiýasy üçin, gazlaryň degidratasiýasy we olary CO₂-den hem-de kükürtli birleşmelerden arassalamak üçin, ylmy, hususanda biologik barlaglarda himiki reaksiýalaryň tizligini sazlamak we ş.m. üçin ulanylýar.

Sporty ösdürmek maksady bilen emeli buzly typançaklary almakda hem aram sowadylma ullanmak talap edilýär.

1.3 Çuň sowadylma tehnikasy

Çuň sowadylma tehnikasy eýýäm öňräkden bări uly senagat ähmiyetine eýedir. Bu pes temperaturaly ulgamda sowadyjy agent bolup metan, kislorod, argon, azot hyzmat

edýär. Çuň sowadylma tehnikasy iki ugur boýunça giňden ulanylýar:

1. Arassa gazlary almak maksady bilen (O_2 , N_2 , Ar, X_e , H_e , N_e , H_2 , C_2H_4 we başgalar) fraksionirlenen kondensasiýa, deflegmasiýa, rektifikasiýa usullaryny ulanyp howanyň, koks gazynyň, nebit gazynyň, gelíy göteriji tebigy gazynyň gaz garyndylaryny bölmek üçin ýa-da talap edilýän düzümiň (H_2 - N_2 we başgalar) fraksiýalary.

2. Suwuklandyrylan gazy almak üçin: CH_4 , O_2 , N_2 , Ar, F.

1.4 Gaz gazyndylarynyň bölünişi Howanyň bölünişi

Çuň sowadylma usuly bilen gaz görnüşli kislorody, azody, şeýle hem (seýrek) inert gazlaryny: gelini, neony, arkany, kriptonı, tehnikasy möhüm senagat ähmiýete eýe boldy.

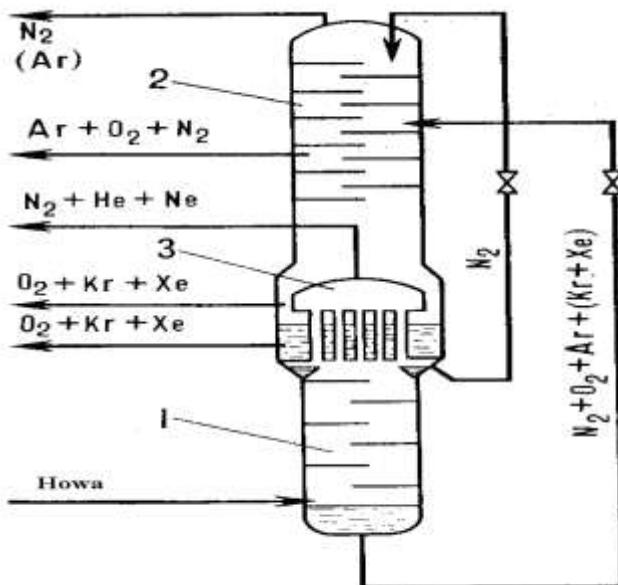
Tablisa 1-de howanyň düzümi we düzümi komponentleriň kadaly gaýnama temperaturalary (atmosfera basyşynda) getirilen.

Howanyň düzümi.

Tablisa 1.

Gaz	Konsentrasiýa, %		Gaýnama temperaturasy ($p=760\text{mm.sim.sü t}$), K
	göwrümléýin	massalaýyn	
Kislorod	20,946	23,139	90,18
Azot	78,084	75,521	77,36
Argon	0,934	1,288	87,27
Neon	$1,818 \cdot 10^{-3}$	$1,267 \cdot 10^{-3}$	27,09
Geliý	$5,239 \cdot 10^{-4}$	$0,724 \cdot 10^{-4}$	4,21
Kripton	$1,14 \cdot 10^{-4}$	$3,29 \cdot 10^{-4}$	119,80
Kseon	$0,86 \cdot 10^{-5}$	$0,39 \cdot 10^{-4}$	165, 05

Agrondan başqa inert gazlarynyň mukdary azdyr; 1000 m³ howada 9,43 m³, 18,18 ℥ neon, 5,24 ℥ geliý, 1,43 ℥ kripton we 86 sm³ kseon saklanýar. Howa bölüji kolonnalarda tehniki (99,5-99,7 % O₂) ýa-da tehnologiki (95 % O₂) kislorody, şeýle hem azody we argony almak bilen üçeldilen O₂-Ar-N₂ garyndyny rektifikasiýa prosesi bolup geçýär (surat 1).



Surat 1. Inert gazyny saýlamak üçin howanyň ikeldilen rektifikasiýa apparatyň shemasy. 1-ýokary basyşly kolonna; 2-pes basyşly kolonna; 3-kondensator-bugardyjy.

Soňky ýyllarda gara we reňkli metallurgiýada, himiýa senagatynda, gaty ýangyjy gazifikasiýa tehnikasynda, sintetiki ýangyjy almakda, gaty gatlagy gazonplazmalaýyn burawlamak üçin kislorod bilen doýurylan (30-40 % O₂) kislorodyň we howanyň ulanylyş problemalaryna gyzyklanma artýar. Bu tehnologiki we tehniki kislorodyň iri, köp tonnažly

önümçiligini döretmegeni talap edýär. Kislorodı iň kop sarp ediji (umumy önmeyen 70 % gowragy) gara metallurgiýadır. Ferrosilisiýa we ferromarganesi ertmek üçin kislorod bilen doýuryylan howany ulanmak domma peçleriniň öndürjiligini takmynan 15-20 % çenli artdyrýar, kislorod bilen doýuryylan howany tebigy gaz bilen bilelikde ulanylda peçleriň öndürjiligini 25 % çenli artdyrýar, tehniki kislorodı ulanmak düzümünde minimal azot bilen häsiyetlendirilýän polat öbdürmegiň konwertor usulynyň ähmiýetini artdyrýar.

Bir wagtyň özünde arassa azody alynýan kuwwatly kislorod desgalary üstünlikli işleyärler. ABŞ-da kislorodı öndürilişi 5-15 %, azodyn öndürilişi 15-20% ýylsayyn ösýär.

Tehnikanyň täze pudaklary: ýadro, raketa, metallurgiýanyň ýörite pudaklary, ýarymgeçiriji materiallaryň tehnologiýasy, kebşirlemek, ýagtylyk tehnikasy, kriogen tehnikasynyň seýrek gazlaryny ulanýarlar. Soňky ýyllarda neon sowadyjy agent hökmünde ulanylyp başlandy. 29,09 K gaýnama temperaturaly bu hili inert sowadyjy agent gaty O₂ we N₂ ulanmak bilen alynýan örän pes temperaturanyň we suwuk wadorodıň kadaly gaýnama temperatursynyň (20,4 K) arasyndaky üzneligi gyzgalmaga mümkünçilik beryär.

Tebigy geliogöteriji gazlaryň bölünişi

Geliogöteriji tebigy gazlar-çuň sowadylma usuly bilen amala aşyrylýan, senagatda gelini almagyň esasy çeşmesi bolup durýar. Geliy (beýleki ulanylýış ulgamlaryndan başga) 0,3-15 K interwalda pes temperaturalary almak üçin örän amatly sowadyjy agentdigini ýatlamak ýerliklidir. Geliogöteriji tebigy gazlaryň (0,2-0 % He) baý resurslary ABŞ-ň günorta-gunbatar çäklerinde-Kanzas, Oklahoma, Tehas, Nýu-Meksika, Yuta, Arizona ştatlarynda jemlenendir.

Geliogöteriji tebigy gazlar metan (60-80 %), azot (20-25 %), etan (2-3 %), propan (1-2 %), kömürturşy gazy (0,5-0,8

%), wodorod (0,04-0,05 %), geliy (0,2-2 %), beyleki ugleywodorody garyndylaryny: H-buton, izobuton, H-pentan; kükürtli bireleşmeleri düzümünde saklaýarlar. Gelioğoteriji tebigy gaz agyr ugleywodorodlardan, kukurtli bireleşmelerden öňürti arassalanyp we 3 MPa ýasyş astynda guradylandan soň, bölüji bloga düşýar, ol ýerde dürlü temperatura derejelerinde (-160; -185°C) yzygider fraksionirlenen kondensasiýa usuly bilen etanyň, metanyň, azodyň fraksiýalaryny saýlaýarlar we netijede geliy bilen doýurylan ucujuý fraksiýany-80 % He düzümlü çyg gelini, 18-20 % N₂, H₂ garyndysyny (0,1-0,15 %) we ugleywodorody (0,05-0,1 %) alýarlar. Çyg gelini 20 MPa çenli gysýarlar we guradylandan soň çuň sowadylma blogyna ugradýarlar; gysylan çyg gelini, sowuk azody (-196 %) turba sekilli apparatda sowadýarlar, bu bolsa azodyň esasy massasynyň kondensasiýasyna we beyleki gazlaryň garyndysynyň bölekleýin aýrylmasyna getirýär. Soňra gazy (98 % He) wakuum astynda gaýnaýan suwuk azot bilen -206 ÷ 207°C çenli sowadýarlar, we geliniň arassalygyny 99,5 % ýetirýärler. 20 MPa çenli gysylan geliniň N₂, CH₄, H₂ garyndylardan doly arassanmasy aktiwirlenen kömürti suwuk azot bilen sowadylýan absorberlerde amala aşyrylyar. Absorberlerden soň geliniň arassalygy 99,995 % ýetýär.

1921-nji ýylda ABŞ-da geliniň öndürilişi $55 \cdot 10^3 \text{ m}^3$ -dan ýokary galmaýardy. Raketa we atom tehnikasynyň, kosmiki barlaglaryň, aşageçirijilik ulgamynda geçirilýän işleriň ösmegi 1968-nji ýylda öndürilişi $26 \cdot 10^3 \text{ m}^3$ bara-bar bolan geliniň sarp edilişini mese mälim artdyrdy.

Koks gazynyň bölünüşi

Koks gazy benzoldan, naftalinden, kükürtli wodoroddan arassalanandan soň 50-60 % H₂, 6-8 % N₂, 22-25 % CH₄, 2-5 % CO, 1-2 % C₂H₄, 2-3 % CO₂ we beyleki garyndylary özünde saklaýar. 1925-1927-nji byllarda Linde firmasy tarapyndan bu

çylşyrymly gaz garyndysyny fraksionirlenen kondensasiýa usuly bilen bölmek üçin pes temperatura desgalary döredilipdi. Prosesiň esasy wezipesi-ammiagyň sintezi üçin azot-wodorod garyndynы almak, organiki sintez üçin beýleki çäksiz uglewodorodlary we etileni saýlap almakdan durýar.

N_2H_2 garyndy NH_3 sinteziň kolonnasyna ugrukdyrylmazdan ozal uglerodyň okisiniň garyndysyndan doly arassalanmaly, bu meseläni garyndynы suwuk azot bilen ýuwmak usuly bilen çözmek bolar.

1.5 Gazlary suwuklandyrma Metany suwuklandyrma

Metan-ýokary kaloriýaly ýangyç-ýasaýyış durmuşynda, senagatda, şeýle hem motor ýangyjy hökmünde giňden ulanylýar.

Gaz üpjünçiliğiň häzirki zaman masstäbynda iň ýokary zerurlygy üpjün etmek üçin tebigy gazyň (esasan metan) rezerwini döretmek problemasy örän çylşyrymlydyr, metany suwuk ýagdaýynda saklanmagy bu meseläniň effektiv çözgüdini berbär. Bu gymmatly ýangyjy özüniň tebigy gaz resurslary bolmadyk ýurtlara transport etmek meselesi hem çylşyrymly meseleleriň biri bolup durýar. Bu problema tebigy gazy suwuklandyrma, (metanyň gaýnama temperaturasy- $-161,3^{\circ}C$), saklamak hem-de suwuk metany ýörite tankerlerde transport etmek bilen üstünlikli çözülyär.

Tebigy gazynyň dünýä boýunça gory 1754000000000000m³, olar ABŞ-da (22 %), Afrikada, Gundogar ýurtlarynda we Latyn Amerika (40 %), Ýewropa ýurtlarynda we Orta Aziýada (36 %) jemlenendir.

Suwuklandyrylan tebigy gazynyň uly mukdaryny deňiz we gury ýer boýunça transport etmek problemasy Kriogen tehnikasy boýunça halkara konferensiýalarynda we Halkara

sowuklyk institutynyň seksiyalarynyň ýygnaklarynda yzygider ara alyp maslahatlaşylýar.

Kislorodyň we azotyň suwuklandyrlymasy

Suwuk kislorody almak, saklamak we transportirlemek häzirki zaman tehnikasynyň masştabynда örän uly gerime eýe bolýar. ABS-da suwuk O₂, N₂, Ar dürli göwrümlı awtosisternalaryň kömegi bilen ýaýradyjy 500 den gowrak stansiýalar işleyär. 50 m³ iri göwrümlı we ondan hem uly sisternalar demir ýol platformalarynda ýerleşdirilýär we uzak aralyga ugradylýar. Bu hili sisternalar emele gelen bugy gaýtadan kondensirlär ýaly sowadyjy gurluşlar bilen üpjün edilýär, ýagny saklananda bugaran kislorod täzeden suwuklandyrlyar we sisterna akdyrylyar. Stasionar saklaýjylaryň göwrümi 250-750 m³ ýetýär.

Suwuk O₂ öndürilişiniň giňelmegi raketa tehnikasynyň talaplary bilen baglydyr. Raketa tehnikasynda ulanylýan suwuk azotyň öndürilişine hem aýratyn üns berilýär. Suwuk azot neony, wodorody, gelini suwuklandyrmak üçin sowadyjy agent hökmünde, suwuk H₂, He salynan gaplary ekranirlemek üçin, wakuum tehnikasynda lowuşkalary sowatmak üçin, şeýle hem N_e, H₂, He-ni beýleki gazlaryň garyndysyndan (CO₂, O₂, N₂) adsorbsion usul bilen arassalamak üçin ulanylýar.

Suwuk azotyň biologýada we medisina ulanylyşyna uly üns berilýär. Ol hirurgiýa operasiýalary ýerine ýetirilende gany konserwirlemekde, spermany transport etmekde we ş.m. ulanylýar. Suwuk azot azyk senagatynda käbir öňümleri doňdurmak we uzak möhletde saklamak üçin, täze ugury ösdürmek üçin kriohimiki tehnologýada giňden ulanylýar.

Öndýrijiligi 1400 kg/sag bolan suwuk azotyň gurluşy döredilen we 2000-20000 kg/sag öndýrijilikli gurluşlaryň taslamasy ýerine ýetirilýär.

1.6 Kriogen tehnika

“Kriogenika” termininden soňky băş-atly ýyllykda tehnikada giňden ulanylýan has pes temperatura oblastyny (70-0,3 K) bellemek üçin peýdalanylýar.

Ikinji jahan urşuna çenli (1941-1945 ýý.) 70K –den aşaky temparaturalar örän seýrek ulanylýardy (wakuum astyndaky suwuk azot). Neony, wodorody, gelini, suwuklandyrmak bilen alynýan has temperaturalar dünýäniň käbir laboratoriýalarynda ylmy-barlag işlerinde ulanylýardy, ol işler özleriniň ylmy netijesi bilen ýokary öndürijilik gözkezýärler.

Raketa tehnikasynyň ösmegi, kosmiki barlaglaryň meýilnamasyny ýerine yetirmek laboratoriýa çağindan daşyna çykan we industriýanyň täze ulgamyna öwrülen kriogen tehnikasynyň güýçli ösmegine itergi berdi. 1959-njy ýyl suwuk wodorodyň iri desgasynyň gurluşyglyna başlandy we gysga wagtyň içinde ummasyz köp mukdarda suwuk wodorod önemçiliği döredildi (1m^3 suwuk H₂ massasy 70 kg).

Öndürijiliği sutkada 30-60 tonna bolan H₂ suwuklandyryjylary işläp başlady. 1961-1968-nji yy. ABŞ-da suwuk H₂ saklaýy gôwrümler döredildi, Newada şatynda raketalaryň synaglary amala aşyrylýan (ABŞ) poligonda gôwrümi 209m^3 bolan suwuk H₂ saklaýy gôwrüm guruldy. Alýuminden $378,5\text{ m}^3$ gôwrümlü sferiki suwuk H₂ saklaýy gôwrüm döredildi. Partlama howply -253°C gaýnaýan suwuk wodorodyň uly mukdaryny almak, saklamak we transport etmek akyla sygmajak zatlardy, häzirki döwürde suwuk wodorod raketanyň ýokary basgançaklarynda ýangyç hökmünde hem-de köpürjikli kamerada ulanylýar. Suwuk wodorodyň awiasiýada ýangyç hökmünde ulanylmak problemasyna hem uly uns berilýär.

Gelini suwuklandyrmak tehnikasy uly ösüş ýoluna düşyär. 1946-njy ýyl çenli dünýä boýunça bary-ýogy 15 laboratoriýa gelini suwuklandyrmak boýunça işleýärdi, häzirki

döwürde dürli ýurtlarda müňden göwrak gelini suwuklandyryjylar işleýär. Artur D.Litl firmasy tarapyndan soňky ýyllar dürli öndürijilikli 300-den gowrak gelini suwuklandyryjylar döredildi, olara 500 ℥/sag öndürijilikli gelini suwuklandyryjy degişlidir. Linde firmasy (ABŞ) 650 ℥/sag we 720 ℥/sag öndürijiliği bolan gelini suwuklandyryjylary çykarýar. 1000 ℥/sag gelini suwuklandyryjylary işläp düzmegiň üstünde işlenilýar. Ýewropanyň, Ýaponiýanyň dürli firmalary 2-15 K temperatura derejesinde refrižeratorlaryň we gelini suwuklandyryjylaryň dürli görnüşli modellirini çykarýarlar. Esasan häzirki zaman ylmy we inžener problemalar edara edilýan termoýadro sintezi, ýokary energiýanyň sintezi, energiýany özgertmegiň magnitogidrodinamiki usuly, kosmonawtiki, elektronika 4-70 K derejede suwuklygy ulanmagy talap edýär.

BAP II. Pes temperaturalar tehnikasy

2-1. Umumy maglumatlar

Pes temperaturalary almagyň dürli usuly mälimdir, ol ýa-da beýleki usuly saýlap almak sowadylmanyň temperatura derejesinden, yzarlanýan maksatdan (gazy suwuklandyrmaýa haýsyda bolsa bir obýekti sowatmak), masştabynda (laboratoriýa ýa-da önmüçilik desgasy) we beýleki dürli faktorlardan baglydyr. Sowuklygy almak prosesleriniň hasaplamasy we derňelmesi, olaryň effektiwigine berilýän baha termodinamiki gatnaşyklaryň esasynda amala aşyrylýar. Aşakda sowadylma prosesleriniň düýp manysyna aýdyň düşünmek üçin termodinamikanyň esasy deňlemelerine seredilýär, sowuklygy almagyň mälim bolan usullary we bu maksat üçin ulanylýan desgalar beýan edilýär.

Suwuk azotyň gaýnama temperaturasyndan (77K) pesde ýatýan temperaturalary almaga, esasan hem wodorody, neony we gelini suwuklandyrmaýa üçin, şeýle hem 20K we ondan hem aşak derejede refrižerator aýlawlaryna aýratyn üns berilýär. 2K ýokarda ýatýan ulgamy öz içine alýan pes temperaturalary almak usuly tehnikada giňden ulanylýar we ýyl-ýyldan gerimi giňeýär.

Ylmy synaglarda amala aşyrylýan has pes temperaturalary almak işleriniň ýyl-ýyldan gerimi giňeýär, aşa pes temperaturalary almak üçin niýetlenen desgalaryň satuwa çykarylmasa hem sunuň bilen düşündirilýär.

Suwuk H⁴e üstünden buguny aýyrmak bilen 0,71K çenli sowuklyk alynýar, ol suwuklygyň üstündäki basyş 0,363 Pa (0,00273 mm sim süt) deňdir. H³e geliniň ýeňil izotopynyň üstünden bugy aýyrmak bilen 0,31 K çenli sowuklyk almak bolýar, sunlukda suwuk H³e geliniň üstündäki basyş 0,267 Pa (0,002 mm. Sim.süt) deňdir.

Has pes temperaturalary almak paramagnit duzlaryny iki basgaçakly adiabatiki magnitsizlendirmek bilen magnitli

sowadylma usuly bilen 0,00114 K, misi ýadro magnitsizlendirme diýlip atlandyrylyan usul bilen 0,00002 K töwerekigi temperaturany almak başardýar.

H^3_e -i H^4_e eretmek bilen pes temperaturalary almak usuly ylmy-barlag tejribesine girýar, şuňlukda 0,008 K temperatura almak bolýar. Özüniň otnositel ýonekeýligi üzňüsiz hereketi we uly sowuklyk öndürijiligi bolan bu hili refrižeratorlar paramagnit duzlarynyň adiabatik magnitsizlenmesine esaslanan desgalardan üstün çykýarlar.

2-2. Käbir termodinamiki gatnaşyklar

Ulgamy daşky gurşawyň (howa, suw) T_2 temperaturasyndan pes T_1 temperatura çenli sowatmak we ulgamy şu temperaturada saklamak T_1 derejeden T_2 derejä Q_1 ýylylygy geçirirmegi talap edýär. Termodinamikanyň ikinji kanunyna laýyklykda bu hili geçiş prosesi öz-özünden bolup bilmeyär, ol diňe başga bir sistemanyň iş ýerine ýetirmegi bilen amala aşyrylar.

Sistema berilýän d Q energiýa onuň içki energiýasynyň dU üýtgemesine we sistemanyň daşky iş ρdv ýerine ýetirmegine sarp edilbär.

$$dQ = dU + \rho dv \quad (1)$$

Adiabatik prosesde $dQ = 0$ we

$$dU = -\rho dv \quad (2)$$

ýagny, islendik gazyň daşyna iş etmegi bilen giňelmesi içki energiýasynyň kemelmegine, şonuň bilen birlikde gazyň temperaturasyныň hem peselmegine getirýär.

Sowadylma proseslerine seredilende:

$$di = dU + d(\rho v) = dU + \rho dv + v d\rho \quad (3)$$

baglanyşyk bilen kesgitlenyän i entalpiýa düşünjesi giňden ulanylýar.

Bu baglanyşykdan peýdalanyп, termodinamikanyň birinji kanunyny (1) aşakdaky görnüşde getirmek bolar:

$$dQ = di - vd\rho \quad (4)$$

Termodinamikanyň ikinji kanunynyň esasynda S entropiýanyň üýtgesmesi:

$$ds = \frac{dQ}{T} \quad (5)$$

deňleme bilen aňladylýar, (1) we (4) deňlemeleri hasaba alyп, (5) formulany aşakdaky görnüşde ýazmak bolar:

$$dS = \frac{dU + \rho dV}{T} = \frac{di - vd\rho}{T} \quad (6)$$

Adiabatik proses üçin $dQ = 0$, şoňa labyklykda $S = \text{const}$, ýagny entropiýa üýtgemän galýar (adiabatlat izoentropalar bilen gabat gelýär).

Bir tarapdan i we S ululyklaryň we biri beýleki tarapdan P we T termiki parametrleriň arasyndaky baglanyşygy tapalyň:

$$di = \left(\frac{\partial i}{\partial T} \right)_p dT + \left(\frac{\partial i}{\partial p} \right)_T dP \quad (7)$$

ýa-da

$$di = C_p dT + \left(\frac{\partial i}{\partial p} \right)_T dP \quad (8)$$

bu ýerde: C_p -hemişelik basyşda udel molýar ýylylyk sygymy.

Analogiýa boýunça

$$dS = \left(\frac{\partial S}{\partial T} \right)_p dT + \left(\frac{\partial S}{\partial p} \right)_T dP \quad (9)$$

ýa-da

$$dS = \frac{C_p}{T} dT + \left(\frac{\partial S}{\partial p} \right)_T dP \quad (10)$$

$$\left(\frac{\partial S}{\partial p} \right)_T = - \left(\frac{\partial \nu}{\partial T} \right)_p \quad (11)$$

bolany üçin

$$dS = \frac{C_p}{T} dT - \left(\frac{\partial \nu}{\partial T} \right)_p dP \quad (12)$$

bolar.

Izoentalpiýa ($i=const$) proses üçin (3) deňlemäniň esasynda

$$di = dU + Pdv + vdP = 0 \quad (3a)$$

(1) we (5) deňlemelerden

$$TdS = dQ = dU + Pdv \quad (13)$$

(3a) we (13) deňlemelerden taparys:

$$TdS + vdP = 0 \quad (14)$$

Soňra dS -ň bahasyny (12) den (14) goýup alarys:

$$C_p dT - T \left(\frac{\partial \nu}{\partial T} \right)_p dP + vdP = 0 \quad (15)$$

Soňky gatnaşykdan izoentalpiýa giňelmede (drosselirlemede) gazyň temperaturasynyň üýtgesmesini häsiýetlendirýän α_i koeffisientiň aňlatmasyny almak bolyar:

$$\alpha_i = \left(\frac{\partial T}{\partial p} \right)_i = \frac{1}{C_p} \left[T \left(\frac{\partial \nu}{\partial T} \right)_p - \nu \right] \quad (16)$$

α_i koeffisiente Joul-Tomsonyň differensial effekti diýilýär.

Izoentropiýa proses üçin ($S=\text{const}$) (12) deňlemäniň esasynda izoentropiýa giňelmede gazyň temperatursasynyň üýtgemesini häsiyetlendirýän α_S koeffisient üçin aşakdaky aňlatmany alarys:

$$\alpha_S = \left(\frac{\partial T}{\partial p} \right)_S = \frac{T}{C_p} \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P \quad (17)$$

Alynan aňlatmadan görnüşi ýaly, α_S koeffisient α_i koeffisientden tapawutlylykda položitel ululykdyr: gazyň izoentropiýa giňelmesinde, nähili halda bolmagyna garamazdan, hemiše temperaturanyň peselmesi bolup geçer. Şeýle hem temperaturanyň artmagy we basyşyň peselmegi bilen (bu V -niň artmagyna getirýär), α_S artýar. Sowuklygy öndürmek üçin gazyň giňelmesinde seredilen prosesleri ulanýan pes temperaturalary almak tehnikasynda (16) we (17) aňlatmalaryň fundamental ähmiyeti bardyr.

2-3. Sowuklygy almak

Sowadylma prosesini amala aşyrmak üçin entropiyasy diňe bir temperatura bagly bolman, eýsem, başga gözegçilik edilýän parametrden, meselem basyşdan bagly bolan işçi jisim (sowadyjy agent) zerurdyr. Bu hili baglanyşyk gazlar we buglar üçin häsiyetlidir. Sowadyjy desgalarda olara daýyanyp, iki sany esasy proses amala aşyrýarlar:

1. Hemişelik temperaturada entropiyanyň kemelmegi bilen alnyp barylýan izotermiki gysylma.
2. Basyşyň we temperaturanyň peselmegi bilen alnyp barylýan adiabatik giňelme.

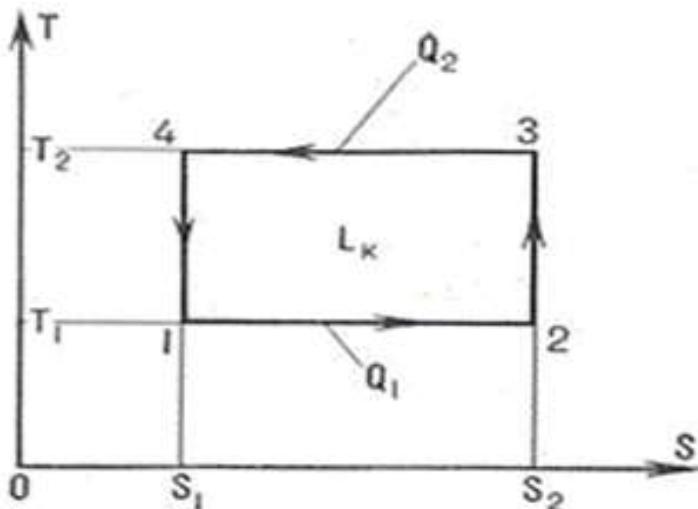
Ähli mälim bolan sowadylma usullarynyň (mehaniki, magnit, elektrik) termodinamiki mazmuny birmeňzeşdir: diňe gözegçilik edilýän parametriň (basyş, magnit meýdan, tok we ş.m.) häsiýeri üýtgeýär.

Obýektiň üzňüsiz sowadylmasyny amala aşyrmak üçin, pes temperatura derejesinden ýokary temperatura derejesine wagt birliginde kesgitli ýylylyk mukdaryny bölüp

çykarýan sowadyjy jisimi baglangyç ýagdaýyna getirmek, ondan soň prosesi gaýtalamak gerekdir. Bu sowadyjy sikli düzýän sowadyjy agentiň ýagdaýynyň üýtgesmesiniň elementar prosesleriniň belli bir yzygiderlikde gezekleşdirilmegi bilen alynyar.

Sowadyjy agentiň fiziki häsiyetleri sowadylma şertlerinden gelip çykýan talaplary, birinji nobatda sowadylma temperaturasyny kanagatlandyrmałydyr. Sowadyjy agent hökmünde ammiak, freon, kömurturşy kislotasy, etilen, metan, kislorod, azot, neon, wodorod, gelíy ulanylýar.

Real siklliň effektiwigine baha bermek we olary derňemek üçin, kesgitli iş sarp edilmek bilen teoretiki taýdan sowuklygyň maksimal mukdaryny almaga mümkünçilik berýän Karnonyň ters sikliniň ähmiyeti uludyr. Surat 2-1.



Surat 2-1. T-S diagrammada Karnonyň sikli. Karnonyň sikliniň sowadylma koeffisienti maksimal, ol diňe T_1 we T_2 temperaturalaryň bahalary bilen kesgitlenýär we sowadyjy jisimiň häsiyetine bagly däldir.

1-2-izoterma, bu ýerde sowadylýan obéktden Q_1 ýylylyk aýrylýar,
3-4-izoterma, bu ýerde Q_2 ýylylyk daşky gurşawa berilýär, 2-3 we 4-1 izoentropalar.

Karnonyň sikli (surat 2-1) iki sany izotermadan we iki sany adiabatadan durýar. Q_1 ýylylyk hemişelik we has pes temperaturada 1-2 çyzyk boýunça aýrylyar. Sowadyjy agent adiabatiki gysylýar (2-3 çyzyk), bu bolsa onuň temperatursynyň T_2 çenli artmagyna getirýär. Bu temperaturada Q_2 ýylylyk mukdary 3-4 çyzyk boýunça daşky gurşawa (howa ýa-da suw bilen sowadylma) berilýär:

$$Q_2 = Q_1 + L_k \quad (18)$$

bu ýerde: L_k -siklde sarp edilýän iş.

Soňra sowadyjy agent adiabatiki giňelýär (4-1 çyzyk), bu bolsa onuň temperatursynyň T_1 çenli peselmegi bilen alnyp barylýär. Şeýlelekde işçi jisim ilki başdaky ýagdaýyna gelýär.

Karnonyň sikli üçin

$$L_k = Q_1 \frac{T_2 - T_1}{T_1} \quad (19)$$

Karnonyş siklinde sarp edilýän iş minimaldyr we ol real sikleriň effektiwigine baha bermekde kriteriy bolup hyzmat edbär. (18) we (19) deňlemelerden aşakdaky gatnaşyklar gelip çykýar.

$$Q_1 = Q_2 \frac{T_1}{T_2} \quad (20)$$

Sikliň termodinamiki effektiwigini häsiýetlendirmek üçin T_1 temperatura derejesindäki sowuklyk mukdarynyň siklde sarp edilen işe bolan gatnaşygy bilen aňladylyan sowadyş koeffisientinden peýdalanylýar.

$$\varepsilon_k = \frac{Q_1}{L} \quad (21)$$

Karnonyň sikliniň sowadyş koeffisienti

$$\varepsilon_k = \frac{Q_1}{L_k} = \frac{T_1}{T_2 - T_1} \quad (22)$$

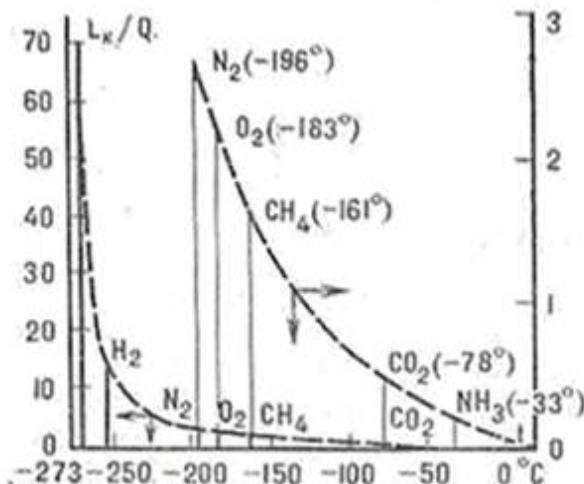
(22) deňlemeden görnüşi ýaly, Karnonyň sikliniň sowadyş koeffisienti diňe T_1 we T_2 temperaturalaryň bahalary

bilen kesgitlenilýär we sowadyjy agentiň häsiyetine bagly däldir. 2-nji suratda L_k/Q_1 ululygyň $T_2 = 288K$ ($15^{\circ}C$) bahasynda T_1 -den baglylygynyň çyzgysy görkezilen. Çyzgydan görnüşine görä, sowadylma T_1 temperaturasynyň peselmegi bilen sarp edilýän iş ylaýtada $T_1 < 20K$ bahasynda, okgunly ösýär. Bu bolsa temperaturanyň peselmegi bilen sowuklygyň artýandygy aňladýar. Sowadylma temperaturasynyň peselmegi bilen real sikliň termodinamiki p.t.k.-ň azalmagy goşmaça kynçylyk döredýär. Termodinamiki p.t.k.:

$$\eta = \varepsilon_r / \varepsilon_k \quad (23)$$

bu ýerde: ε_r -real sikliň (21 boýunça) sowuklyk koeffisienti.

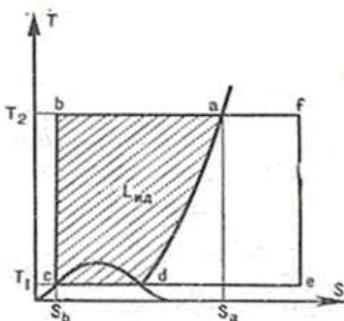
Meselem, eger $T_1 = 243 \div 273 K$ bahasynda $\eta = 0,78 \div 0,89$ bolýan bolsa, $T_1 = 4 \div 20 K$ -de termodinamiki p.t.k. $0,08 - 0,2$ çenli azalýar, bu temperaturanyň peselmeginde öwrüliksiz ýitgileriň artmagy bilen baglanyşyklydyr.



Surat 2-2. Karnonyň siklinde L_k/Q udel işiň sowadylma temperaturasyna baglylygy (daşky gurşawyň $15^{\circ}C$ temperaturasynда)

Gazy suwuklandyrmagyň ideal sikline seredeliň. Bu hili sikl 2-2 suratda görkezilen (T-S diagramma).

Diagrammanyň aşaky çep burçundaky ýapyk egri çyg buguň oblastyny çäklendirýär.



Surat 2-3. Gazy suwuklandyrmagyň ideal sikli

Gazyň ktiriki temperaturasyndan örän ýokary bolan T_2 temperaturada **ab** izoterma boýunça P_1 basyşdan P_2 basyşa çenli gaz gysylýar soňra, **bc** izoentropa boýunça P_1 basyşa çenli giňelyär, şunlukda gazyň doly

suwuklandyrylmasy bolup geçýär (**c** nokat doýgun suwuklygyň egrisinde ýatyat). Ýylylyk P_1 basyş astynda

suwuklygyň T_1 gaýnama temperaturasynda aýrylýar (**cd**-çyzyk). Görnüşi ýaly, suwuklyk **d** we **c** nokatlarda entalpiýanyň tapawudyna ekwiwalent bolan ýylylygy, ýagny P_1 basyşda bugarmagyň gizlin ýylylygyny aýyrmaga ukyplydyr, d nokada degişli bolan doýgun bug **da** izobaranyň ugry boýunça T_2 temperatura çenli gyzçar we sikl seleşyär.

Izotermiki gysylanda:

$$Q_2 = Q_1 + L_{id} \quad (18a)$$

formula bilen kesgitlenilýän Q_2 ýylylyk mukdary bölünip çykýär.

bu ýerde: L_{id} -ideal siklde sarp edilýän iş;

Q_1 -sowadyjy agentiň alyp gidýän ýylylyk mukdary (3-nji suratda aralykda bugarmanyň gizlin ýylylygy we **da** izobara boýunça gyzdyrylma ýylylygy).

Görbüşi ýaly:

$$Q_2 = T_2 (S_a - S_b) \quad (24)$$

$$Q_1 = i_a - i_c \quad (25)$$

bu ýerde: i_a , i_c – gaýnama temperaturasynda we P_1 basyşda gazyň we suwuklygyň entalpiýasy.

Getirilen deňlemelerden aşakdaky aňlatma gelip üykýar:

$$L_{id} = Q_2 - Q_1 = T_2 (S_a - S_b) - (i_a - i_c) = T_2 \Delta S - \Delta i \quad (26)$$

bu ýerde: ΔS we Δi – şol bir P_1 basyşa degişli bolan T_2 başlangyç temperaturada gazyň we gaýnama temperaturasynda suwuklygyň entropiýasynyň we entalpiýasynyň bahalarynyň tapawutlary.

Ideal sıklde sarp edilýän iş Karnonyň sıklindäki garanda azdygyna göz ýetirmek kyn däldir. Bu ýylylygyň Q_1 ähli mukdarynyň has pes T_1 temperatura derejesinde aýrylmalydygy bilen düşündirilýär, şol bir wagtyň özünde ideal sıklde onuň bir bölegi temperaturanyň has ýokary bahasynda (surat 3)-da çyzygyň ugry boýunça aýrylýar. 3-nji suratda **cda** çyzygyň aşagyndaky mebdan Karnonyň sıklindäki Q_1 degişli bolan **cde** çyzygyň aşagyndaky meydana deňdir, şeýlelek bilen Karnonyň sıklindäki sarp edilen iş ideal sıklde sarp edilen işi häsiýetlendirýäm **abcd** meydandan uly bolan **cefb** meydana ekwiwalendir.

2-1 tablisada 1 kg suwuk gazy almak üçin zerur bolan Karnonyň sikli boýunaça L_k -nyň we ideal sikl boýunaça L_{id} -niň bahalary getirilen.

Hasaplamalar $T_2 = 300K$ we $P_1 = 0,1 \text{ MPa}$ bahalarda ýerine ýetirilen. Ol ýerde bug 1 kg gazy suwuklandyrmakda aýrylmaly doly ýylylyk, ýagny Δi görkezilen.

Tablisa 2-1. Ideal sikl L_{id} we Karnonyň L_k sikli boýunaça gazlary suwuklandyrırmaga sarp edilýän iş.

Tablisa 2-1

Gaz	Kadaly şertlerde gaýnama temperatursasy T,K	Suwuklandyrmada aýrylyan ýylylyk Δi, ki/kg	Bug emele gelmegiň gizlin ýylylygy r, kj/kg	Ideal sıkl boýunça iş L _{id} , MJ/kg	Karnonyňsikli boýunça iş L _k , mj/kg	L _{id} /L _k
Geliý	4,2	1565	20,3	6,85	110	0,063
Wodorod	20,4	3960	455	11,9	54,3	0,219
Azot	77,4	434	197	0,79	1,25	0,635
Howa	82	429	205	0,74	1,13	0,660
Kislorod	90,2	407	213	0,64	0,95	0,674
Metan	111,7	914	507	1,11	1,53	0,720
Etilen	169,4	666	482	0,43	0,52	0,830

Geliý bilen wodorod üçin alynan netijeleri deňeşdirmek gyzyklydyr. Bug emele gelmegiň gizlin ýylylygy az bolan we şol bir wagtyň özünde pes gaýnama temperaturaly geliý suwuklandyrylanda ideal sıklde gaýnama temperatura görä has ýokary temperaturada 98,7% ýylylyk aýrylyar. Karnonyň slikli boýunça sowadylma koeffisientiň örän az bahasynda ($\epsilon_k = 0,014$), temperaturanyň has pes bahasynda (42K), ýylylygyň ählisi alnyp gidirýär. Ideal slik boýunça wodorody suwuklandyrylanda 88,8 % ýylylyk gaýnama temperatursyndan ýokary bolan temperaturada alnyp gidilýär, bu ýagdaýda Karnonyň slikiniň koeffisienti 0,07 çenli artýyar. Geliý we wodorod üçin 2-1 tablisada getirilen parametrleriň gatnaşyklary şunuň bilen düşündirilýär.

Gazlary suwuklandyrmagyň ideal slikini amala aşyrmak mümkün däl diýen ýalydyr, mysal üçin howany

suwuklandyrmak üçin ony 50000 MPa (500000 kg · g/sm²) çenli gysmak gerek bolardy.

Senagat tejribesinde pes temperaturany almagyň üç sany umumy usuly:

- 1) pes temperaturada gaýnaýan suwuklandyryň bugarmasy;
- 2) Joul-Tomsonyň effektini ullanmak (drossel irleme);
- 3) daşky iş etmek we etmezlik bilen gazyň adiabatik giňelmesi.

Köplenç ýagdaýda bu usullar kombinirlenýär.

Pes temperaturada gaýnaýan suwuklyklaryň bugarmasyna esaslanan sowadyjy sikller aram sowadylma ulgamynda örän giňden ýaýrandyr.

1959-njy ýyldan başlap, wodorody suwuklandyryjylaryň agirt uly desgalarynyň gurluşygyna başlandy.

Öndüriligi 30-60tonna bolan wodorody suwuklandyryjylar işläp başladы. Häzirki döwürde suwuk wodorod raketanyň ýokarky basgaçagynda, köpürjikli kamerada ýangyç hökmünde ulanylýär.

Gelini suwuklandyrmak tehnikasy hem uly ösüş depgini bilen ýola goýulýar. Artur D.Litl (ABŞ) firmasy tarapyndan soňky on ýyllykda 300-e golaý geliý suwuklandyryjylary guruldy, onuň içinde 500 ℓ/s öndürijiliği bolan desga aýratyň orun eýeleýär. Ondan başga-da Linde (ABŞ) firmasy 650-720 ℓ/s öndürijiliği bolan geliý suwuklandyryjysyny işläp düzýär. Şuňa meňzeş ençeme suwuklandyryjylar ylmyň we tehnikanyň ösmegi bilen has kamilleşýarler we olaryň kuwwatlyklary artýar.

Häzirki döwürde esasy inžener we ylmy problemalar: edara edilýän termoýadro sintezi, ýokary energiýanyň fizikasy, energiýanyň öwrülişiginde magnitogidrodinamiki usul, kosmonawтика, elektronika, elektrotehnika 4-70/K derejedäki suwuklygy ullanmagy talap edýär.

Kriogen tehnika-ylmy-tehnikanyň 120K-den aşak bolan pes temperaturalary (kriogen temperatutalar) almaklygy, belli bir derejede saklamaklygy we ulanmaklygy öwrenýän pudaklarynyň biridir. Esasy ýerine ýetirilýän meseleler: gazlaryň suwuklyga geçmegeni, pes temperaturada suwuk gaz erginleriniň dargamagy, ýokary geçiriji we elektrotehniki gurluşlaryň temperaturalaryny belli bir derejede saklamak.

2.4. Kriogen ulgamlarynyň topagy

1. Refrižerator ulgamlary, R.
2. Suwuklandyryjy ulgamlary, L.
3. Dargadyjy ulgamlary, D.

R-kriorefrižerator ulgamlary $T < 120K$ temperatura interwalynda, islendik sowadylýan obýektiň ýylylygyny almak üçin ulanylýar.

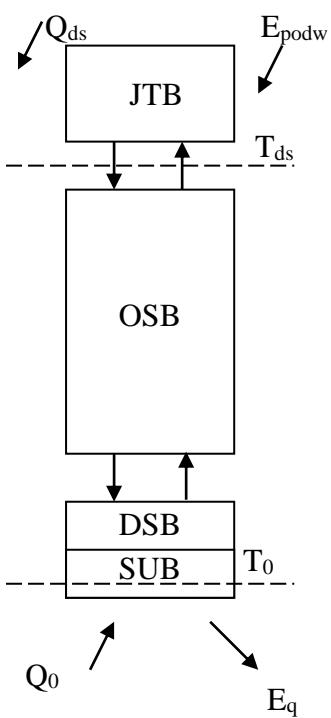
L-kriosuwuklandyryjylar $T < 120K$ ýagdaý-da maddany gaz halyndan suwuk, gaty halyna geçirmeklik üçin ulanylýar.

D-dargadyjy (böltüji) ulgamlar pes temperaturada gaz erginlerini dargatmak üçin ulanylýar, (ýagny howany, tebigy gazlary, koks we nebit gazlaryny we ş.m.).

Pes temperaturaly tehnikada esasan hem, drossel gurluşlarynda, detandererde iş jisimleriniň giňelmegi netijesinde pes temperaturalary almaklyk prosesinde diňden ulanylýar.

Kriorefrižeratorlaryň gurluşyny hem, bug kompressor sowadyjy desgalarynyň gurluşy ýaly, umumy bir görünüşe getirmek bolýar.

Ýokarky basgançak T_{ds} -daşky sredanyň temperaturasyndan ýokarda ýerleşip, iş jisimini taýýarlamak üçin (iş jisimini taýýarlaýış basgançagy-JTB) ulanylýar. Bu basgançak desganyň işlemegi üçin gerek bolýan iş jisiminiň eksergiýasyny ýokarlandyrýar. Bu hadysa ýylylyk akymynyň belli bir mukdarynyň dasky sreda berilmegi bilen iş jisiminiň entropiýasynyň peselmeginde, basyşyň P_n -den P_m çenli



Surat 2-4. Refrižeratoryň gurluš shemasy.

Kriorefrižeratorlar içki sowadylma hadysasynyň hiline görä iki görnüşe bölünýär.

Birinji görnüşde gutarnykly sowadylma hadysasy işçi jisiminiň drosselirlemeği netijesinde ýerine ýetirilýär.

Ikinji görnüşde gutarnykly sowadylma hadysasy işçi jisiminiň detanderde giňelmegi netijesinde ýerine ýetirilýär.

Berlen sistemany T_2 -daşky gurşawyň temperaturasından (howa, suw) aşak T_1 -temperatura çenli sowatmak we ony bu temperaturada saklamak T_1 derejeden T_2 derejä Q_1 ýylylygy geçirmek talap edilýär. Termodinamikanyň II-kanunyna laýyklykda bu hili proses öz-özünden geçmeýär,

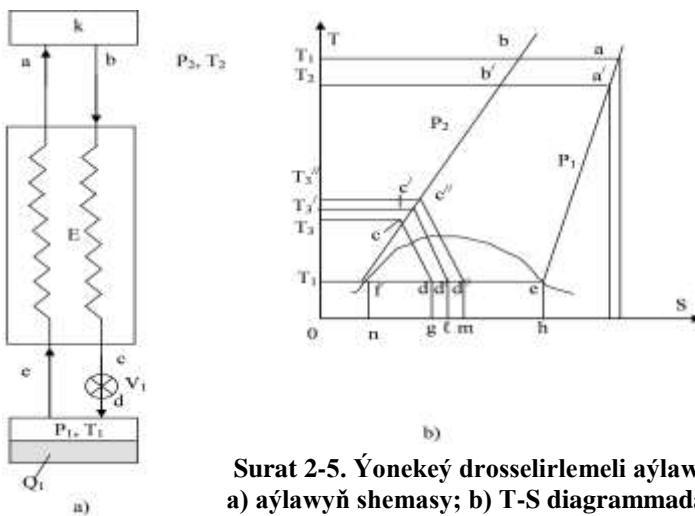
yókarlanmagy netijesinde ýerine ýatırılıýär. JTB-yň ýerine ýetirýän işi haýsam bolsa bir görnüşli eksergiyanyň üpjün edilmegi bilen ýerine ýetirilýär, termomehaniki ulgamlarynda esasan hem mehaniki iş, käýarym ýylylyk energiyasy ulanylýar. JTB-dan soňra işjisimini öňümçä sowatmak basgańcagy (Ö.S.B.) ýerleşýär. Bu basgańcakda iş jisimi ýylylygy regenerirlemek ýoly bilen sowadylyar. Doly sowadyş basgańcagynda (D.S.B.) iş jisimi içki sowadylma hadysasy netijesinde ulgamda gaty pes temperaturany almaklygy üpjün edýär. Sowugy ulanylý basgańcakda (S.U.B.) obýektiň ýylylygyny Q_0 almaklyk bilen iş jisiminiň eksrgiyasy ýókarlanýar (gerekli ýylylyk eksrgiyá E_q obýekte berilýär.)

bu diňe başga bir sistemanyň iş etmegen bilen mümkün bolýär. Meselem, mehaniki enerjíyanyň ýylylyga öwrülmegen bilen ýada ýokary potensial ýylylygy ullanmak bilen amala aşyrylýär.

2.5. Drosselli gutarnykly sowadylma basgançakly (GSB) kriorefrižeratorlar. Lindenin prosesi

Bu ýenekeý aýlaw XIX asyryň ahyrlarynda howany suwuklandyrmak üçin K.Linde tarapyndan hödürüldi. Ilki bilen ýonekeý drosselirlenmäniň suwuklandyrylan gazy çykarylan has pes T, temperatura derejesinde Q_1 ýylylyk berilmegen bilen sowadyjy aýlawyna serediliň.

Aýlawyň shemasy we onuň T-S diagrammada aňladylyşy aşakdaky suratda görkezilen (surat 2-5. a,b).



**Surat 2-5. Ýonekeý drosselirlemeli aýlaw
a) aýlawyň shemasy; b) T-S diagrammada
aýlawyň şekili.**

Howa basyşyň we temperaturanyň P_1 we T_2 bahasynda kompressora düşýär, we ol gysylandan soň P_2 we T_2 bahalar bilen häsiýtelendirilýär, şeýlelikde $P_2 > P_1$, ýagny proses izotermiki ýagdaý-da amala aşyrylýär.

Soňra E ýylylyk çalşyjyda gysylan howa P_2 hemişelik basyşda T_2 temperaturadan T_3 temperatura çenli sowáýar. V_1 drossel wentiliniň öň ýanynda gazyň ýagdaýy C-nokat bilen aňladylýar. V_1 - wentilde P_2 -den P_1 - basysha çenli gazyň drosselirlenmesi hemişelik entalpiýada ($i = \text{const}$) amala aşyrylýär we ol gazyň sowamagyna alyp barýär; gazyň drosselirlenmeden soňky ýagdaýyny häsiyetlendirýän α - nokat geterogen oblastda ýerleşýär, ýagny gazyň bölekleýin suwuklandyrylmasy bolup geçýär.

Suwuklandyrylan gazyň otnositel mukdary x , belli bolan ryçagyň düzgüni boýunça degişli kesimleriň gatnaşygy bilen kesgitlenilýär:

$$x = \frac{d\ell}{\ell f}$$

ℓ we f nokatlar doýan buguň we T_1 temperaturada we P_1 basyşda suwuklygyň ýagdaýyny şekillendirýärler. Emele gelen suwuklandyrylan gaz daşyndan berilýän Q_1 ýylylygyn täsiri astynda bugarýar we suwuklanmadık gaz bilen bilelikde ýylylyk çalşyja düşýär, ol ýerde hem başlangyç T_2 temperatura çenli gyzdyrylýär. Seredilýän teoretiki aýlawda ýylylyk çalşyjy daşky sredadan ýylylyk almaýar (adiabatiki şert), onuň ýyly ahyrlarynda iki gaz akymlarynyň temperaturalary birmeňzeşdir we T_2 deňdir ($\Delta T_T = 0$).

T-S diagrammada (sur 1,b) stasionar proses şekillendirilendir. Režim doly düzülýänçä gazyň endigan sowadylmasy bolup geçýär ($T_2 < T_{inw}$).

T_1 derejede aýlawda berilýän ýylylyk, ýagny aýlawyň sowuklyk öndürijiligi T-S diagrammada $Q_1 = \text{meýdan dehg} = i_e - i_d$ bilen aňladylýär.

K-kompressordan aşakda ýerleşýän shemanyň bir bölegine seredeliň. 1kg ýa-da 1 mol sirkulirlenýän gazyň energetiki balansyny entalpiýanyň üstü bilen aňlatmak bolar:

$$\mathbf{i}_b = \mathbf{i}_a + \mathbf{Q}_1 \quad (1)$$

bu ýerde:

$$\mathbf{Q}_1 = \mathbf{i}_a - \mathbf{i}_b = \Delta i_T \quad (2)$$

Şeýlelikden, ýonekeý drosselirlenmeli aýlawyň sowuklyk öndürijiligi ýylylyk çalşyjynyň ýyly ahyrlarynda P_1 we P_2 basylaryň tapawudyna, ýagny izotermiki gysylma netijesinde gazyň entalpiýasynyň kemelmegine deňdir. Bu Δi_T tapawudy drosselirlemäniň izotermiki effekti diýip atlandyrylýar.

Teoretiki aýlawda kompressorda sarp edilen iş, izotermiki gysylma işine deňdir:

$$AL_{iz} = \mathbf{Q}_2 - \mathbf{Q}_1 = \mathbf{Q}_2 - \Delta i_T = T_2(S_a - S_b) - (\mathbf{i}_a - \mathbf{i}_b) \quad (3)$$

Häsiýetleri ideal gazlara golaý gazlar üçin:

$$L_{iz} = RT_2 \ln \frac{P_2}{P_1} \quad (4)$$

R - gaz hemişeligi

Teoretiki aýlawyň sowadyjy koeffisienti:

$$\varepsilon_T = \frac{Q_1}{AL_{iz}} = \frac{\Delta i_T}{T_2(S_a - S_b) - (i_a - i_b)} = \frac{\Delta i_T}{T_2(S_a - S_b) - (i_a - i_b) - \Delta i_T} \quad (5)$$

Real işçi aýlawyň ýylylyk çalşyjysynyň ýyly ahyrlarynda hemise belli bir temperaturalaryň tapawudy bolýar, şol sebäpli $T_2' < T_1$ temperaturada çykýan ters akymynyň ähli sowuklygyny rekuperirlemek mümkün däl. 1-nji (b) suratda ýylylyk çalşyjydan çykýan gazyň ýagdaýy a' nokat bilen aňladylýär. Şoňa laýyklykda gysylan gaz has ýokary $T_3' > T_3$ temperatura çenli sowadylýar, onuň ýagdaýy c' nokat bilen aňladylar, hem:

$$i_a' - i_e = i_b - i_c' \quad (6)$$

görnüşde beriler.

bu ýerde: $i_c' > i_c$

Drosselirlemeden soň emele gelen çyg buguň doýgunlyk derejesi kiçi bolar, sebäbi onuň entalpiýasy ýokarydyr (d' nokat). Aýlawyň sowuklyk öndürijiligi hem azalar, we $Q_1' = i_e - i_d$ bolar, ýagny ol teoretiki aýlawdan $Q_H = i_d' - i_d$ - esse kiçi bolar.

Ýylylyk balansyndan gelip çykyşyna görä, sowuklyk öndürijiliginin nedorekuperasiýa netijesinde azalmasy aşakdaky deňleme bilen aňladylar:

$$Q_H = i_d' - i_d = i_c' - i_c = i_a - i_a' \quad (7)$$

$\Delta T = T_a - T_a'$ adatça birnäçe gradusy berýänligi sebäpli temperaturanyň bu interwalynda ýylylyk sygmynyň üýtgesesi örän az bolar, we

$$Q_H = \check{C}_p (T_a - T_a') = \check{C}_p \Delta T_T \quad (8)$$

hasap etmek bolar:

5-nji suratda (b) T-S diagrammada.

$$Q_H = \text{meýdan } aa'jka = \text{meýdan } dg\ell d'\alpha$$

Real aýlawda sowuklyk öndürijiliginin azalmagynyň beýleki sebäbi, ol hem daşky sredadan ýylylyk akymynyň gelmegidir, başgaça aýdylanda daşky sreda sowuklyk ýitgisidir Q_{ds} . Olaryň täsiri drossel wentiliniň öň ýanynda gysylan gazyň temperaturasynyň artmagynda ýüze çykýar, bu ýerde gazyň ýagdaýy C'' nokat bilen aňladylar ($T''_3 > T'_3$ we $i''_c > i'_c$).

Ýylylyk balansynyň esasynda:

$$Q_{ds} = i''_c > i'_c - i''_d > i'_d \quad (9)$$

T-S diagrammada: $Q_{ds} = \text{meýdan } d' \ell m d'' d'$.

Real aýlawda peýdaly sowuklyk öndürijiligi T-S diagrammada $Q_1^R = Q_1 = Q_H - Q_{ds} = \Delta H - \sum Q$

$$Q_1^R = Q_1 = Q_H - Q_{ds} = \Delta H - \sum Q \quad (10)$$

bu ýerde: $\sum Q = Q_H - Q_{ds}$

Teoretiki aýlawyň sowadyjy koeffisienti kesgitlenende izotermiki gysylma gözönünde tutulýardy. Hakykatdan bolsa gysylma prosesi izotermiki däldir we hakyky gysylma işi izotermikiden takmynan 70 % ýokary (kompressoryň izotermiki p.t.k.sy $\eta_{iz} = 0,59$ we $1/\eta_{iz} = 1,7$).

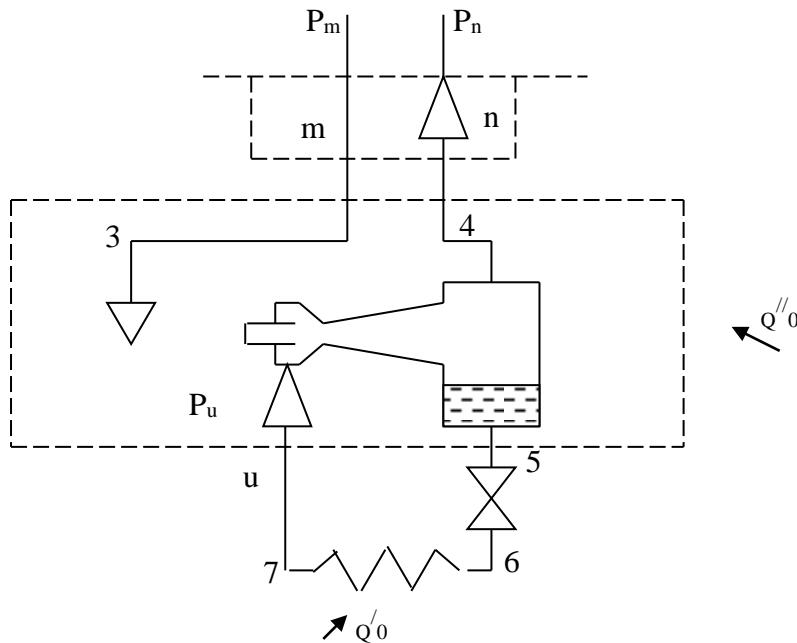
2.6. Drossel-ežektorly gutarnykly sowadylma basgançakly (GSB) kriorefrižeratorlar

Islendik kriogen sistemasy esasy gutarnykly içki sowadylma prosesi bilen bir hatarda ýene üç sany esasy prosesi öz içine almaly. Olaryň her haýsysy kriogen sistema degişli basgançakda amala açyrylýar.

1. İşçi jisimi taýýarlamak basgançagy (IJTB). Bu ýerde işçi jisimiň umumylaşdyrylan güýjini (P) Q_{ds} - ýylylygy daşky sreda bermek bilen ulaltmak amala aşyrylýär.
2. Önürti sowadylma basgançagy (ÖSB). Bu ýerde işçi jisim $T \geq T_{ds}$ -den T_a - içki sowadylmanyň gutarnykly sowadylma temperaturasyna çenli sowadylýär (ýa-da T_a derejede aşaky kaskadda ýylylyk ýa-da entalpiýa görnüşindaky energiyany alyp aýyrmak).
3. Sowuklyk effektini ulanmak basgançagy (SUB). Bu ýerde öňüm sowuklyk (R-klasly) ýa-da kondensirlenen krioagent (L-klass) görnüşinde çykarmaklyk üpjün edilýär.
4. Gutarnykly sowadylma basgançagy (GSB). Bu ýerde T_o temperatura çenli içki sowadylma prosesi ÖSB we SUB basgançaklary arasynda alynyp barylýar. Ol bölekleýin ýa-da dolulygyna SUB bilen gabat gelip bilyär.

Drossel-ežektor basgaňçakly sowadylmaly bug-kompressorly drossel sowadyjy maşynlary üçin hödürülenip, 1960-njy ýylda T.M.Satyrina we J.M.Čistýakow tarapyndan barlanylyp işlemäge hödürlendi. Önuň prinsipial shemasy aşaky suratda görkezilýär.

İşçi jisim (m -akym) 3 nokatdaky ýagdaýynda ežektoryň sopolosyna düşyär, ol ýerde onuň basyşy P_n derejä çenli giňelýär, m -akymynyň kinetik energiyasyny 7-nokatdaky parametrleri bilen bugardyjydan u mukdardaky bugy çekip almaga (ežektirlema) sarp edilýär. Ežektorda işçi m we inžektirlenýän u akymynyň garyşmasы we garyndynyň P_n ters akymyň basyşyna çenli gysylmasы amala aşyrylýär. Gaz-suwuklyk emulsiýa separatororda bolunýär. Bu ters akym ýaly akidilýär (4 nokat), u mukdardaky suwuklyk (5 nokat) drosselirlemä düşyär.



Surat 2-6. Drossel-ezektor basgaňçakly sowadylmalyň prinsipial shemasy.

Alynan Q_0 sowadyjy effekt bugardyjyda ulanylýär. Şeýlelik bilen akemyň giňelmesi iki stadiá-da alynyp barylýär:

- ežektorda P_m -den P_n çenli we drosselde P_n -den $P_u < P_n$ çenli.

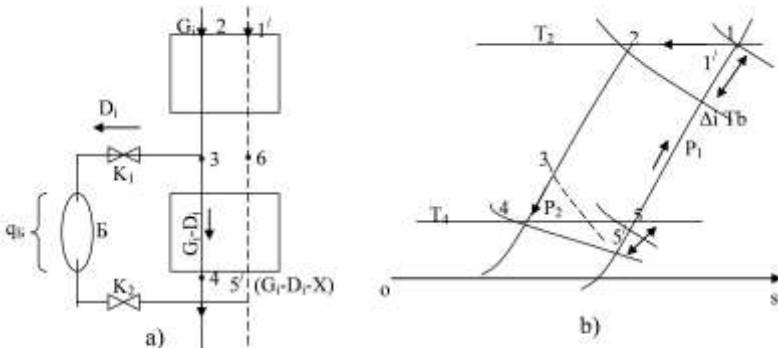
Şunuň bilen ikeldilen peýdaly effekt alynýär:

1. Giňeldilýän m akemyň kinetik energiýasy ulanylýar (u akemy gysmak üçin). Drosselirlemede bu energiýa ulanylmaýar, ol energiýa dolylygyna entalpiýa geçýär.
2. Drosseliň öňünde temperatura we basyş peselýär ($P_5 < P_3 = P_m$ we $T_5 < T_3$). Bu bolsa drosselirlemaniň p.t.k.ň ulalmagyna getirýär.

2.7. Drosselli gutarnykly sowadylma basgaçakly (GSB) we ýylylygy daşky sreda berýän öňürti sowadylma basgaçakly (ÖSB) kriofrežeratorlar

Ýylylyk daşky sreda berýän öňürti (ÖSB) sowadylma usuly beýleki usullara garanda seýrek ulanylýär, şoňa garamazdan ony mümkün bolan wariant hökmünde hasaplamlaryň umumy shemasyna goşmak maksadalaýykdyr.

Suratda görkezilişi ýaly G_i akym ýokarky ýylylyk çalşyjyda T_3 temperatura çenli sowadyjylar, siňra bu akemyň D_i bölegi Б gaba doldurylýär, ol ýerden qБ gysylma ýylylygy daşky sreda berilýär. qБ - ululyga ekwiwalent sowuklyk öndürijiliği D_i - akemyň K_2 wentilden geçirip giňelmesi netijsinde döredilýär. S-T diagrammada ýylylygyň daşky sreda berilmeklik prosesi strihlenen egri çyzyk bilen şertli görkezilendir.



Surat 2.7. Drosselli gutarnyklı sowadylma basgançakly kriorefrižeratoryň shemasy

Basgançagyň energetiki balansы:

$$G_i i_2 + (G_i - D_i - x) i_5 + G_i q_B = (G_i - x) i_1 + q_B D_i$$

$i := i_1 - G_p \Delta t_b$; $i_5 := i_5 - c_p \Delta t_H$ Göz öňüne alyp, formulany üýtgedip alarys:

$$Q_B = D_i [q_B + \Delta i_{TH} - c_p \Delta t_H] = x(i_1 - i_5) + G_i [(\Delta i_{TH} - \Delta i_{TB}) + C_p (\Delta t_B - \Delta t_H) + q_3] \quad (1)$$

Hemişelik göwrümden $q_B = i_3 - i_5$, ýylylygy daşky sreda bermek prosesinde entalpiýanyň üýtgemesi

$$\Delta i_{\text{вых}} = i_H - i_K = P_H V_H \left(1 - \frac{P_K}{P_H} \right) \text{ formula laýyklykda}$$

hasaplanylýar, onda

$$q_B = P_3 V_3 \left(1 - \frac{P_5}{P_3} \right)$$

Bu prinsip bilen işleyän Simonyň suwuklandyrjysynyň aşaky ýylylyk çalşyjysy ýokdur, Bgapda izotermiki gysylan G_i ähli akym 5 ýagdaýa čenli giňelýär we bu ýerde bir bölegi suwukanýar.

1. Daşky çeşme sowadylma basgançagy
2. Drosselli basgançak,

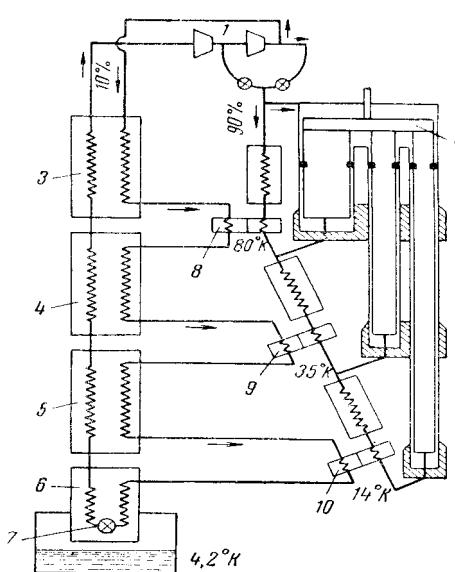
3. Detanderli basgaňčak
4. Ýylylygy daşyna bermek prosesini ulanmak basgaňčagy

Bu basgaňčaklaryň islendiginde daşyna berilýän ýylylyk

$Qi = x (i - i_5) + G_i [(\Delta t_{TH} - \Delta t_{TB}) + C_p (\Delta t_b - \Delta t_H) + q_3]$ formula bilen hasaplanylýar.

2.8 Gutarnykl sowadylma basgaňčagynda iki basgaňčagy bolan gelíyrefrižeratory

Ýylylyk nasosly prinsipde işleyän maşynlaryň tapawutly aýratynlygy bardyr, ol hem ondan gelýän gaz daşky iş etmeyär. Şonuň üçin ýylylyk nasosly sikllerin kompressororly sikllerden effektivligi azdyr. Şeýle hem bolsa ýylylyk nasos prinsipinde işleyän maşynlaryň birnäçe artykmaçlygy bardyr: gurlusynyň ýonekeýli, ýokary derejeli ygtybarlygy: olar köp basgaňčakly ýerine ýetirlip biliňyär, ol hem $10 - 15^{\circ}\text{K}$ temperaturany almaga mümkünçilik berýär.



Suratda ýylylgы alyp gidiji üç basgaňčakly gelíyrefrižerator şekillendirilen. Pes tempraturaly (ikinji, üçinji) basgaňčaklar birinji ýaly işleyärler. Onuň bir aýratynlygy, gaz her gezekdäki basgaňčaga pes temperaturada barýar.

Köp basgaňčakly maşynlaryň temperaturanyň sowadylma derejesiniň

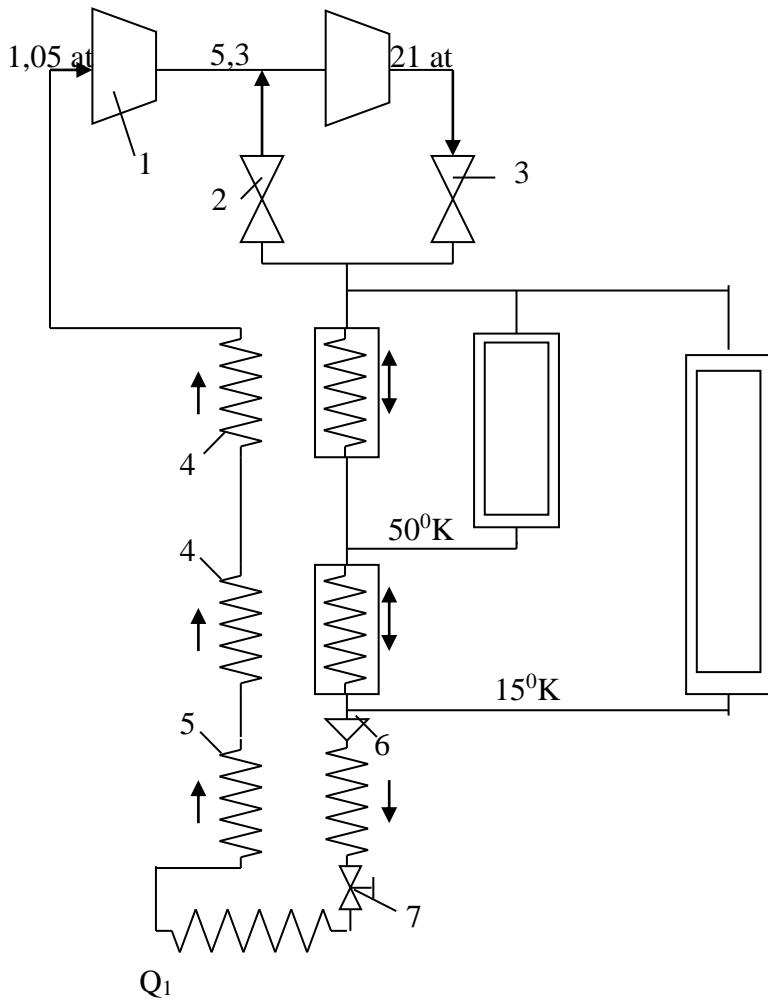
peselmegine esaslanyп ulanylmaklygynyň maksadalayaklygy iki sany esasy düşünje bilen kesgitlenilýär.

1. Sowuklyk öndürjiligi ýokary basgaçakda termodinamiki nukday nazardan örän amatly sharp edilip biliner. Meselem, wodorody suwuklandyrylanda alynýan sowuklygyň ýarsyndan köpüsi gazy ottag temperatursyndan 80°K çenli sowatmaklyga sharp edilýär.

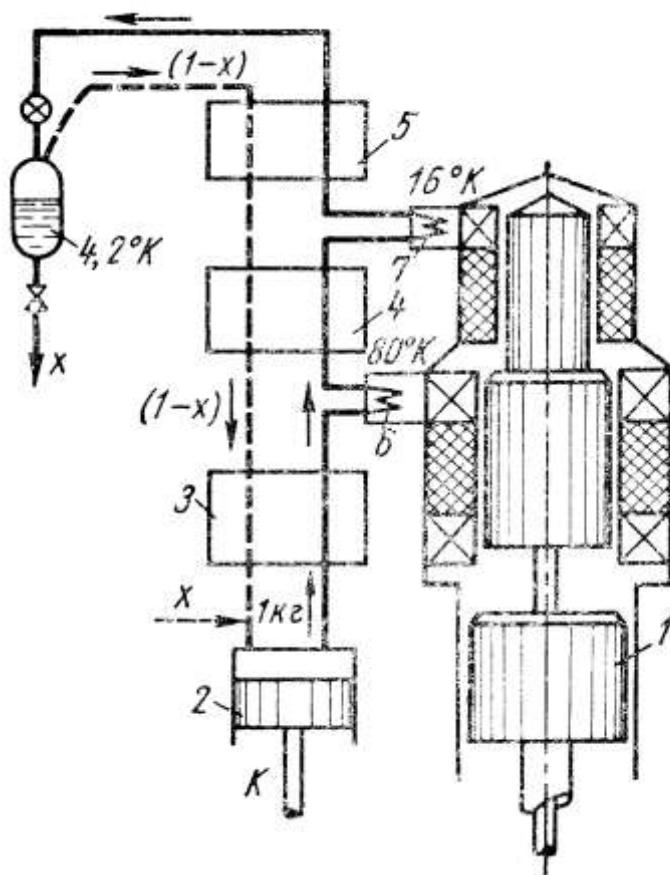
2. Bir basgaçakly maşynlarda sowatmaklyk (20°K çenli) birnäçe ýitgiler sebäpli mümkün däl. Suratda görkezilen üç basgaçakly maşyn 14°K derejede ýylylygy alyp gitmäge mümkünçilik berýär we gelini suwuklandyrmaç üçinulanulyan desganyň esasy elementi bolup durýar. Ol wodorody we dürli gazlary suwuklandyrmagala ulanylyp bilinýär.

A.D.Littliň firmasy (ABS) 2wt sowuklyk öndürjilikli $4,2^{\circ}\text{K}$ temperatura derejesinde Džifford-Mak Magonyň modifisirlenen siklinde işleyän desgany gurýar.

Desga iki basgaçakly geliý refrižeratorydyr.



Surat 2.9. Gelіý refrizeratoryň shemasy.



Surat 2.10. Iki basgançakly Filips maşynynyň esasynda gelýni suwuklandyryjynyň shemasy.

2.9 Detanderli gutarnyklı sowadylma basgançakly (GSB) kriorefrežeratorlar

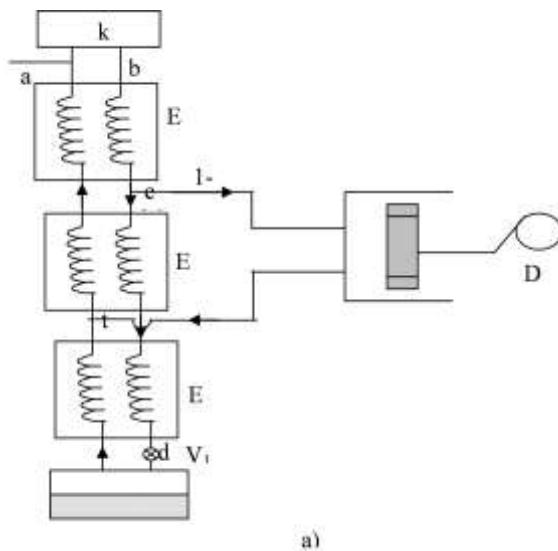
Suwuklyk almak usullaryna seredilende gazlaryň detanderde izoentropik giňelmesi drosselirlemä garanda has effektiwligi bellenilýär, sebäbi ol dolanysykly proses bolup

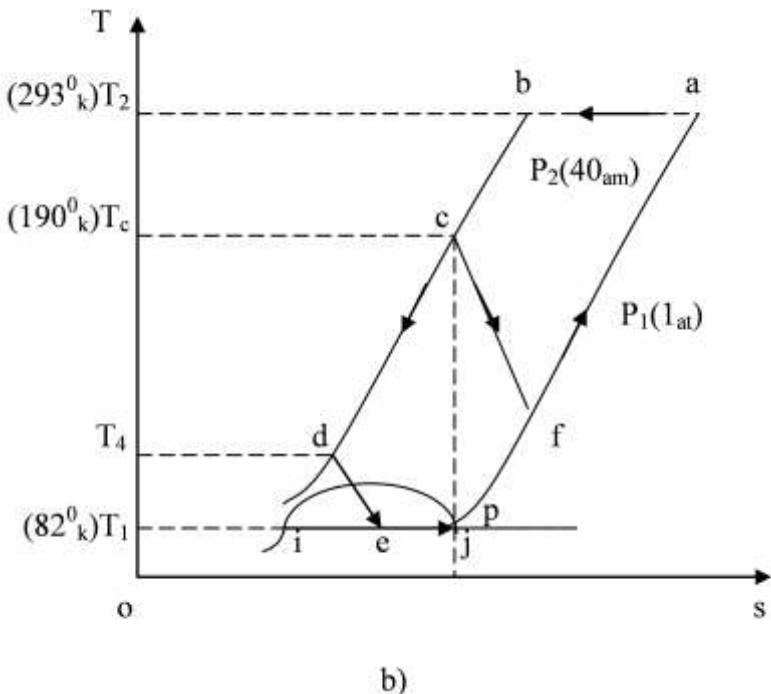
durýar. Ähli gaz görnüşli kislorod öndürüji, hem-de suwuk kislorod we azot öndürüji iri howa bältüji desgalar detanderli sikller boýunça gurulýar. Uly mukdarda suwuklandyrylan wodorody almak üçin soňky onýylyklarda gurulýan desgalaryň ählisinde gerekli mukdarda sowuklyk almak üçin detanderler ulanylýar. Suwuklandyrylan gelini öndürmek üçin işleyän desgalarda detanderi ulanmak usuly aralyk sowadylma prosesini aradan aýyrmaga mümkünçilik berýär, bu bolsa desgany partlama howpundan goraýar we tygşytlylygy üpjün edýar.

Gaz giňelende detanderde suwuk gazy alyp bolmayar, şonuň üçin gazyň belli bir mukdaryny drosselirlemeli bolýar, ol yerde gaz suwuklandyrylyar. Suwuklandyrylan gazy ýygnamaga niýetlenýän desgalara we peýdaly sowuklyk öndürüjiligi sistemanyň daşyna çykarylmaýan suwuklandyrylan gazyň gaýnamasyna sarp edilýän refrižeratorlara degişlidir.

Detander ilkinji gezek 1902-nji ýylda Klod tarapyndan howany suwuklandyrmak üçin ulanylýpdyr.

Suratda desganyň shemasy we sikli şekillendirilýän T-S diagramma ýerleşdirilen.





b)

**Surat 2.11. Detanderli gutarnykl sowadylma basgançakly
(GSB) kriorefrežeratoryň shemasy**

Howa kompressoryň kömeginde bilen $P_2 \approx 40\text{at}$ çenli gysylýär, E₁-de sowadylýär, ondan soň onuň M mukdaryndik E₂ ýylylyk çalşyja düşýär, I-M bölegi bolsa D detandere düşýär. D-de giňelme bilen howa güýcli sowáyar we ters akyma goşulýär E₂, M howa E₃-de sowáyar we V^{dr}₁ wentilden geçirip ýygnaýja berilip giňelyär. Bu ýerde ol bölekleýin suwukanlyar.

Suwukanmadık howa ýylylyk çalşyjylar arkaly alyp gidirýär we şunlukda gyzdyrylyär.

Teoretiki sıklde ýylylyk balansynyň esasynda düzülen suwuklandyrma koeffisienti aşakdaky deňleme bilen aňladylýär.

$$x_T = \frac{(i_a - i_b) + (1-M)(i_c - i_f)}{i_a - i_i} = \frac{\Delta i_T + (1-M)h_o\eta_o}{i_a - i_i} \quad (1)$$

$h_o \eta_o = (i_c - i_f)$ - giňelme prasesiniň dolanyşyksyzlygyny hasaba alyp, detanderde gazyň entalpiýasynyň üýtgemesi.

$h_o = i_c - i_p - cp$ çyzykda gazyň izoentropik giňelmesinde entalpiýanyň üýtgemesi (sur.)

η_o – detanderiň adiabatik p.t.k.si.

(1)-deňlemeden görünüşi ýaly, sowuklandyrma koeffisienti, ähli gazyň izotermiki drosselirlenmesi Δi_T bilen, detanderde entalpiýanyň üýtgemesi $h_o \eta_o$ we detandere düşyän 1-M gazyň mukdary bilen kesgitlenilýär.

Eger ýlylyk çalşyjylary ideal diňip hasap etsek, onda olaryň birinjisi E, üçin aşaky şert ýerine ýetirilmeli:

$$i_b - i_c = (1-M)C_p(T_2 - T_c) \quad (2)$$

Eger M-örän az bolsa, onda gysylan gaz detanderde giňelen 1-M akymy gyzdyrmaga güýji ýetmez, ol E,-den pes temperaturada çykar. Bu ýerde nedorekuperasiýa sebäpli Q_H sowuklyk ýitgisi köp bolar we x-sowuklandyrma koeffisienti azalar, onda real sikl üçin:

$$X_p = \frac{\Delta i_T + (1-M)h_o\pi_o - Q_H - Q_{o.c}}{i_a - i_i - Q_H} \quad (3)$$

h_o - detandere gelýän gazyň T_c temperaturasyna baglydyr T_c ulalmagy bilen h_o ulalar, ýöne giňelmäniň ahyrynda bir wagtda gazyň temperaturasy artar.

Serediýän sikli analiz etmek bilen, P_2 –ň her bir bahasyna detanderde giňelýän gazyň $(1-M)_{opt}$ optimal bahasynyň we gazyň detaderiň öň ýanynda T_{opt} temperaturasynyň degişlidigi anyklanyldy.

Suratda detanderli howa sikliniň häsiýetnamasy getirilen. (shemasy 1-suratda)

$$M = \frac{drosselirlen\check{y}\check{an} howany\check{n} mukdary}{howany\check{n} umumymukdary}; \quad q = \text{sarp}$$

edilýän energiy.

Real siklde sarp edilen iş:

$$AL = \frac{ART_r \ell n \frac{P_2}{P_1}}{\eta_M} - (1 - M) h_o \eta_o \eta_M \quad (4)$$

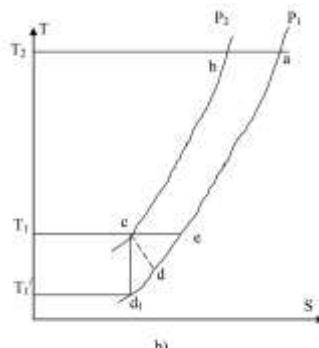
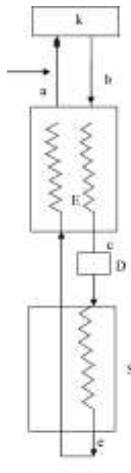
Sag tarapdaky ikinji çlen detanderde edilýän işe degişlidir. (η_M - detanderiň mehaniki p.t.k.)

Bu iş adatça kompressorda gysylma işiniň 10% -den uly bolmaýar. Beýan edilen detanderli siklden başgada birnäçe detanderli sikliň modifikasiýasy bardyr: detanderde gazyň iki basgaçakly giňelmesi, iki basyşly we iki basgaçakly giňelme, aralyk sowadylma we detanderde giňelme.

2.10. Gazly sowadyjy aýlawlar

a) Adiabat - izotermiki aýlaw.

Suratda detanderli gaz regeneratiw sikliň shemasy we prosesiň T-S diagrammada şekillendirilişi berilyär.



Surat 2.12. Detanderli gaz regeneratiw sikliň shemasy we prosesiň T-S diagrammada şekillendirilişi

a)

K - kompressorda gysylýar, E - ýylylyk çalşyjyda sowáýar, detanderde, D doly giňelýär, X - sowadyjy kamerada sowadylýan obýektden yylylygы alyp geçýär, soňra E ýylylyk çalşyjyda gyzdyrylyp, kompressor bilen sorulýar.

Teoretiki aýlawyň sowuklyk öndürrijiligi (sur).

$$Q_1 = h_{0\eta} + \Delta i_T = i_d - i_e \quad (1)$$

bu ýerde: $h_0 = i_c - i_d$ - gazyň cd' çyzyk boýunça izoentropiki giňelmesinde entalpiýasynyň üýtgemesi;

$\Delta i_T = i_d - i_e$; T_2 - temperatura derejesinde drosselirlemäniň izotermiki effekti.

Real aýlawyň sowuklyk öndürrijiligi:

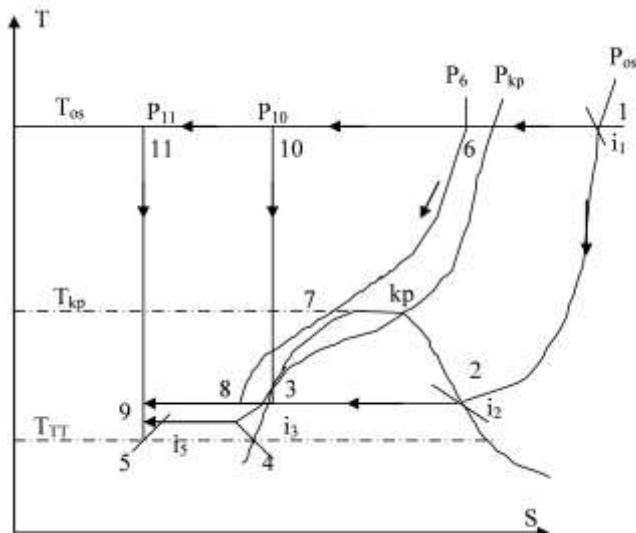
$$Q^{P_1} = h_{0\eta} + \Delta i_T - Q_H - Q_{oc} \quad (2)$$

bu ýerde: $Q_H - Q_{oc}$ - doly däl rekuperasiýa netijesinde hem daşky sredadan gelýän ýylylyk akymy netijesinde sowuklyk ýitgisi.

BAP III. L-suwuklandyryjy we doňduryjy ulgamlar

3.1 Gazlary suwuklandyrmaklygyň we doňdurmaklygyň ideal hadysalary

T-S- diagrammanyň kömegin bilen gazlaryň suwuk we gaty halyna geçmek hadysasyna seredeliň (surat 3-1).



Surar 3-1. Gazlaryň suwuk we gaty halyna geçmeklik hadysasynyň T-S-diagrammada aňladylyşy

Gazyň başky ýagdaýy daşky sredanyň şertlerine gabat gelýär T, P; 1-nji nokatda daşky sredanyň basyşy gazyň ktitiki' (ds kritiki basyş, jisimiň gaz halyndan suwuk halyna geçiş basyşy) basyşyndan kiçi $P_{ds} < P_{kr}$.

Eger-de gaz sowadyjy desgalaryň ýa-da kriogen desgalaryň kömegin bilen, $P_{ds} = \text{const}$ ýagdaýda sowadylanda, onda gazyň temperaturasy 2-nji nokadynyň ýagdaýyna çenli peselýär. Gazyň soňky sowadylmagy onuň temperaturasynyň üýtgemezligine, emma entalpiýanyň kiçelmegine getirýär.

Entalpiýanyň kiçelmegi ähli bug suwukluga geçýänçä dowam edýär (3 nokat); şeýlelik-de gaz belli bir basyşda gaz halyndan suwukluga geçýär. Suwukluga geçmek hadysasynda jisimden aýrylyan ýylylygyň mukdary şu aşakdaky formula boýunça aňladylýar $q_{suw} = i_1 - i_3$. Eger-de sowamaklygy dowam etsek, onda gaz suwuk halyndan gaty halyna geçýär, iki fazaly ergin emele gelýär (gaty jisim-suwukluk). (4 nokat), soňra $T = T_4$ ýagdaýda gaty hala geçýär (5 nokat).

Gazlary suwuk we gaty halyna ilki başgada basyşyň daşky sredanyň basyşyndan ýokary bolan ýagdaýda hem geçirip bolýar. Bu ýagdaýda gazlaryň suwuklyga geçmek temperaturasy has ýokarlanýar.

Gazlaryň suwuklyga geçmek hadysasyny üç hilli geçirmek bolýar:

1. Hemmişelik $P_{d,s}$ basyşda, temperaturalaryň daşky sredanyň T temperaturasyndan täze gazyň faza üýtgeşiklik temperaturasyna çenli üýtgemekligi bilen.
2. Hemmişelik daşky sredanyň T temperaturasynda izotermiki gysylma hadysasynda ýylylygyň belli bir mukdaryny alyp, soňra izobar ýagdaýda sowadylmak bilen temperaturalaryň peselmegi.
3. Gazlaryň izotermiki gysylmagy bilen, $T_{d,s}$ temperaturasynda ýylylygy daşky sreda bermek bilen, soňra daşky sredanyň $P_{d,s}$ basyşyna çenli izobar halda sowaýar.

Birinji görnüşde gazlary suwuklyga geçirmek üçin, sarp edilen iş boýunça işleyän islendik bir R ulgamy gerek bolýar.

Ikinji görnüşde gazlaryň suwuklyga geçmekligi üçin sarp edilýän işiň bölegi öňünçä ýerine ýetirilýän gysylma hadysasyna, beýleki bölegi R ulgamyna sarp edilýär.

Üçinji görnüşde gazlaryň suwuklyga geçmek hadysasy olaryň gysylmagy we giňelmegi netijesinde ýerine ýetirilýär. Sarp edilýän iş diňe gazlaryň gysylmagyna sarp edilýär (gysylma sarp edilen işiň bir bölegi, gazlaryň giňelme hadysasynda gaýdyp gelýär). Bu hadysa tehnikada

ulanylmaýar, sebäbi ony ýerine ýetirmek üçin ýüzlerce Mpa basyş gerek bolýar.

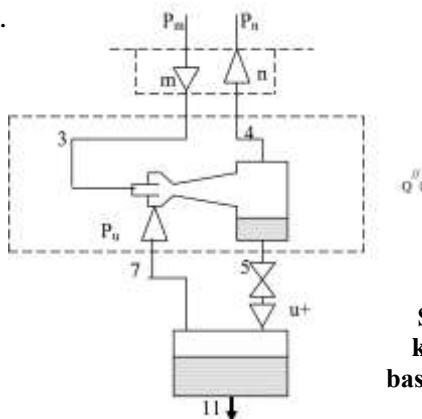
Senagatda we ylmy-barlag işlerinde suwuk we gaty halyndaky gazlar sowadyjy agent hökmünde giňden ulanylýar. Käbir gazlar tehnikada reaktiw dwigatellerde ýangyç hökmünde ulanylýar. Daşamak we saklamak üçin gazlaryň uly mukdaryny suwuk we gaty halyna geçirilýär.

Suwuk howa pes temperaturada dargadylanda N₂ azoda, O₂ kisloroda we Ar argona dargaýar. Azot himiýa senagatynda ammiak önümçiliginde ulanylýar. Nebiti täzeden işlemekde azot gorag inert sredasy hökmünde ulanylýar. Suwuk azot kosmos giňişliginiň şertlerini döretmek we raketa tehnikasynda giňden ulanylýar. Mundan başga-da azot energetikada, radioelektronikada we lazerleri, mazerleri sowatmaklykda giňden ulanylýar.

Suwuk howa suwuk wodorody almak üçin ulanylýar, suwuk wodorod suwuk geliýni almak üçin ulanylýar. Suwuk howany almak üçin Lindäniň we Kloduň sikli ulanylýar.

3.2 Drosseli we drosselležektorly basgançakly gutarnykly sowadylma basgançakly suwuklandyryjylar

Suratda Lindäniň L-suwuklandyryjysynyň shemasy görkezilen.



Surat 3.2. Lindäniň kriosuwuklandyryjy basgançagynyň shemasy.

$$G_{ož} \Delta i_{ož} = \sum G_m \Delta i_{Tm} + \sum G_n \Delta i_{Tn} - \sum G_n \Delta i_H - Q_{iz} \quad (1)$$

görnüşi berer. Onuň her bir agzasyny sarp edilen mukdary hem entalpiýalaryň tapawudy bilen çalşyryp alsak:

$$G_{onc} \Delta i_{onc} = (G_s + G_{onc}) \Delta i_{T,m} - G_s \Delta i_{Tn} - G_s \Delta i_H - (G_s + G_{onc}) Q_{iz}$$

bu ýerde:

$$G_s (\Delta i_T - \Delta i_H - q_{iz}) = G_{ož} (\Delta i_{onc} - \Delta i_T + Q_{iz})$$

$$(2)-ni üýtgedip, hem y = \frac{G_{onc}}{G_{onc} + G_s} = \frac{\Delta i_T - \Delta i_H - Q_{iz}}{\Delta i_{onc} - \Delta i_H} \quad (3)$$

y = o bahasynda (1 formula)

Lindanyň refrižeratory üçin energetiki bahasynyň formulasyna öwrüler. Ol

$$Q_o = G \Delta i_T - G \delta i_H = G Q_{iz} - deňdir ol ýerde \Delta i_T - \Delta i_H = Q_{iz}$$

(3) formula drossel-effekte, nedorekuperasiýa, hem Δi_{onc} -baglylykda suwuklygyň çykyşynyň esasy kanunalaýaklygyny ýüze çykarmaga mümkünçilikti beryär.

(3)-den Lindanyň basgaçagynda suwuklygy alnak diňe Δi_T suwuklandyrylan krioagentiň Δi_T -si daşky sredanyň derejesinde položitel bahasynda mümkün bolýandygy gelip çykýar.

Ondan başgada bu formula $\Delta i_{onc} = i_i - i_5$ näçe kiçi bolsa y - şonça kiçidigini görkezýär. Şeýle hem bolsa y öz-özünden suwuklandyrma prosesiniň effektiwigini görkezmezýär, ol diňe onuň netijesini häsyetlendirýär. (işçi jisimi gysmaga sarp edilen energiyany görkezmezden.)

Sistemanyň effektiwligi çykyşyň girişe bolan gatnaşygy bilen, ýagny η_e -p.t.k-eksergetiki balansyň esasynda çykarylan ululygy bilen bahalandyrmaly.

Lindäniň suwuklandyrjysynyň kriobloguýynyň eksegetiki balansy:

$$G_{onc} \Delta \ell_{ož} = G_m \Delta \ell_m - G_n \Delta \ell_m - Q_{eiz} \quad (4)$$

görnüşde berilýär:

Suwuklandyrma sistemasynyň krioblogy üçin p.t.k.

$$\eta_e = \frac{y\ell_5}{\ell_2 - (1-y)\ell_1} \quad (5)$$

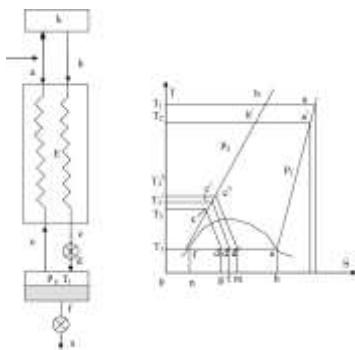
Lindaniň ulgamynda ÖSB – serti sowadyjy ulgamynda ullanmazdan η_e – ulaltnak mümkünçılıgi gäklidir. Ol diňe ikeldilen drosselirleme amala aşyryp mümkün bolar.

Bu shemanyň esasyňa goýulan ideýa, adaty pes effektiv Lindanyň kriogen prosesine şol bir krioagentde işleyän we ÖSB amala aşyrýan ýylylyk çalşyjyda has effektiv drossel siklini girizmekden durýar. Bu hili siklde ters akymyň basyşyny ulaldyp $P_n' > P_n$ effektiwligi artdyrmak mümkündür.

3.3 Ýylylygy daşky sreda berýän öňürti sowadylma basgançakly (ÖSB) suwuklandyryjylar

Lindonyň L- ulgamy.

Suwuklandyrylan gazy çykarýan ýonekeý drosselli teoretiki aýlawla serediliň. Onuň ýokarda seredilen ýapyk aýlawyndan tapawudy, ýylylyk çalşyjydan gaçyän suwuklandyrylmadyk gazyň ters akymy gysylan gazyň göni akymyndan x_t ululykça azdyr. (x_t -gelyän gazyň suwuklandyrylan mukdary) (3.3 surat (a,b)).



Surat 3.3. Ýylylygy daşky sreda berýän suwuklandyryjynyň shemasý

Ýylylyk baglanşykda.

$$i_a = (1 - x_t) i_b + x_t i_f \quad (10-1)$$

Suwuklandyrylma koeffisienti:

$$x_T = \frac{i_a - i_b}{i_a - i_f} = \frac{Q_1}{i_a - i_f} = \frac{\Delta i_T}{i_a - i_f} \quad (10-2)$$

bu yerde: i_f - p_1 - basyşda we T_1 temperaturada suwuklygyň entalpiýasy.

x_t -ň maksimal bahasyny P_2 -niň we T_2 -niň inwersiya egrisindäki nokada degişli bolanda alyp bolýar. Mysal üçin, howa üçin $T_2 = 293^0\text{K}$ - de x_t -ň maksimal bahasy $P_2 = 440$ at bolanda alynýar. Wodorod üçin $T_2 = 80^0\text{K}$ - de (suwuk azot bilen sowadylma) $P_2=157$ at optimal bolýar, bu hem tejribede ýonekeý drosselirleme aýlawy boýunça wodorody suwuklandyrma üçin amala aşyrylýar.

Geliý üçin Zermanow tarapyndan alynan maglumatlar boýunça, $T_2 = 15^0\text{K}$ (suwuk wodorod bilen sowatmak) hasaplap, $P_2 = 31$ at optimal bahany alarys.

(10-2) deňlemede (i_a - i_f) entalpiýalaryň tapawudy doly suwuklanmagy üçin gazdan alyp gidilmeli ýylylyk mukdaryna degişli bolýar; T-S diagrammada ol a e f n k a meýdan bilen aňladylýar. Bu ýylylyk mukdary gazyň tebigatyna we başlangyç T_2 temperaturasyna bagly bolýar.

Suwuklandyrylan gazyň agram birligine sarp edilen energiýa aşakdaky formula laýyklykda hasaplanýar:

$$L_{iz} = \frac{kT_2}{x_T} \cdot \ln \frac{P_2}{P_1} \quad (10-3)$$

Real aýlaw üçin suwuklandyrma koeffisienti kesgitlenende Q_n -nedorekuperasiýa we Q_{ds} - ýitgisiňi hasaba almak zerur bolýar.

Bu ýagdaýda:

$$x_k = \frac{\Delta i_T - Q_n - Q_{d,s}}{(i_a - i_f) - Q_n} \quad (10-4)$$

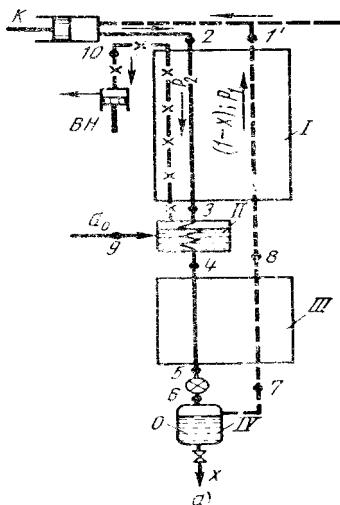
$(i_a - i_f) \gg Q_n$ bolany üçin (10-4) deňlemäni aşakdaky görnüşde bermek bolar:

$$x_k = \frac{\Delta i_T - Q_n - Q_{d,s}}{(i_a - i_f)} = \frac{(i_a - i_b) - Q_n - Q_{d,s}}{i_a - i_b} \quad (10-5)$$

Gysylma işini kompressoryň izotermiki p.t.k hasaba alyp kesgitlenilýär.

3.4. Wodorody suwuk azadyň üsti bilen daşky suwuklandyrmagyň netijesinde suwuklyga öwrülmeginiň shemasy

Öňürti sowadylmaly drosselirleme usuly bilen wodorody suwuklandyrmaklygyň shemasyna serediliň. 3.3-njy suratda gaz görnüşli wodorod kompressorda P_2 basyşa çenli izotermiki gysylýär we I-ýylylyk çalşyja düşýär, ol ýerde hem T_3 temperatura çenli sowaýar. Soňra wodorod öňürti sowadylma II wanna gelýär we T_4 temperatura çenli sowaýar. III ýylylyk çalşyjyda temperaturanyň ýene-de peselmegi bilen P_1 basyşa çenli drosselirlenmesi (5-6 proses)

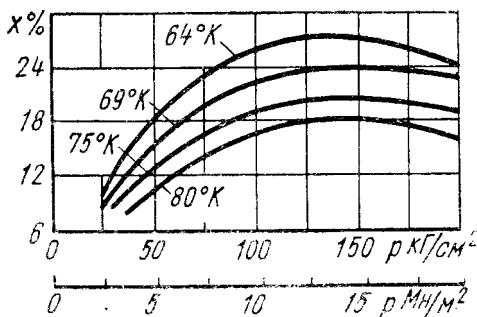


Surat 3.4. Wodorody drosselirleme usuly bilen suwuklandyryjynyň shemasy.

basyş $P_2 = 12 \div 14 \text{ Mn/m}^2$ -dan uly bolmaly däldir, T_4 temperatura bolsa mümkün boldugyça pes bolmalydyr.

IV gapda x mukdarda suwuklygy almaga mümkünçilik berýär. Suwuklyk siklden alynyp gidilýär, galan $(1-x)$ buglar bolsa ters akym bilen III we I ýylylyk çalşyjyda göni akymy sowadyp geçirip gidýär.

Bu usul bilen wodorody H_2 suwuklandyrma üçin $T_4 < T_{inw}$ ($T_{inw} = 204,6^0\text{K}$) temperaturany almak zerurdyr. Öñürti sowadylma T_4 temperatura näçe pes boldugyça, x suwuklandyryjy koeffisient şonçada uludyr, diýmek, aýlawyň ykdysady görkezijisi şonça uludyr. Şeýle hem x ululyk P basyşdan hem baglydyr (17 surat). Bu ýerden görnüşi ýaly



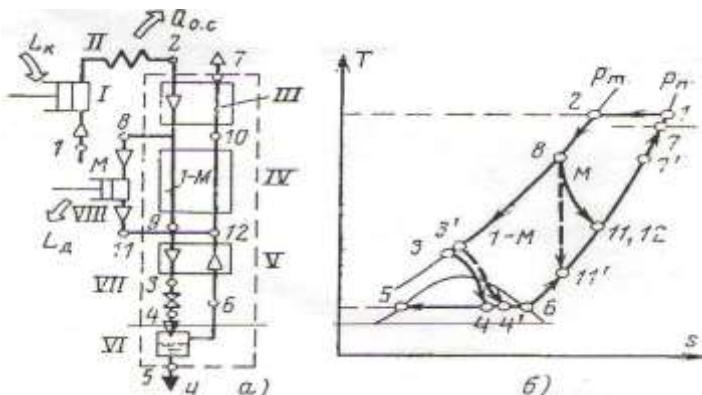
Surat 3.5. Suwuklandyrma koeffisientiniň öñürti sowadylma temperatursyndan baglylygy.

Öňürti sowadylma üçin has oňaýly sowadyjy agent suwuk azot we howa bolup durýär. Atmosfera basyşynda azodyň gaýnama temperaturasy $77,3^{\circ}\text{K}$, howanyňky bolsa $78,8^{\circ}\text{K}$.

Gaýnaýan suwuklykly wannada basyşy peseltmek usuly bilen (buglary wakuum nasos bilen çekip almak bilen) has pes temperaturany üpjün etmek mümkündür. Azodyň uçeldilen nokadynyň temperaturasy $63,2^{\circ}\text{K}$ deňdir, bu bolsa suwuk azot bilen öňürti sowadylmanyň aňryçak derejesi bolup durýandyr. Basyşy ondan aşak peseltmek suwuklygyň gatamagyna getirýär, bu bolsa ýylylyk çalşyjyda buz bilen diwaryň arasynda bug gatlagynnyň bar bolmagy sebäpli, wodorod bilen ýylylyk çalşygynyň mese-mälîm peselmegine getirýär.

3.5. Klodyň sikli

Gaz adiabatiki ýagdaýda giňeldilende peýdaly iş ýerine ýetirilýär, şeýlelik-de gazyň temperaturasy drosselirlenme hadysasy bilen deňesdirilende has aşak peselyär. Bu prinsip Klodyň siklinde ulanylýar, şonuň üçin hem Klodyň sikli Lindäniň siklinde görä effekti ýokarydyr (surat 3.5).



Surat 3.6. Klodyň suwuklandyryjysynyň shemasy (a) we kwazisikliň T - S - diagrammada aňladlylyş

Gysylan gaz I kompressoryň we II sowadyjynyň üsti bilen geçirip III ýylylyk çalyşyja gelýär, ol ýerde giňelen gazyň ters akymy, bilen sowadylýar (nokat T₈); soňra gaz iki akyma bölünýär. Gazyň (1-M) bölegi IV, V ýylylyk çalşyjylaryň üsti bilen geçirip soňra basyşa deňiç drosselirlenýär. Göni m akymyň M bölegi detandriň üsti bilen geçirýär we IV ýylylyk çalyşyjyda gazyň (1-M) mukdaryny goşmaça sowadýar.

Klodyň L-ulgamynyň energetik balansynyň deňlemesi:

$$i_2 + q_{iz} = y i_5 + (1-y) i_7 + M \Delta i_d;$$

$$y = \frac{\Delta i_T - \Delta i_H + M \Delta i_d - q_{iz}}{q_{oj} - \Delta i_H}$$

$M \Delta i_d$ – detanderiň sowuklyk öndürjiligi.

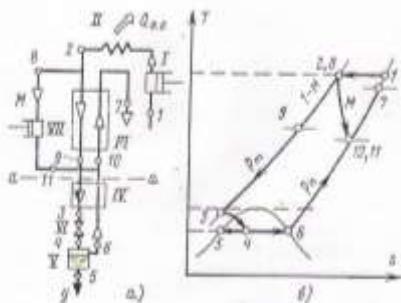
Klodyň kwazisikliniň peýdaly täsir koeffisienti

$$\eta = \frac{y(l_5 - l_1)}{(l_5 - l_1)/\eta_{iz.k} \eta_{em.k} - M \Delta i_d \eta_{em.d.}}; (6)$$

$$l_5 - l_1 = i_2 - i_1 - T_{d.s.}(S_1 - S_2);$$

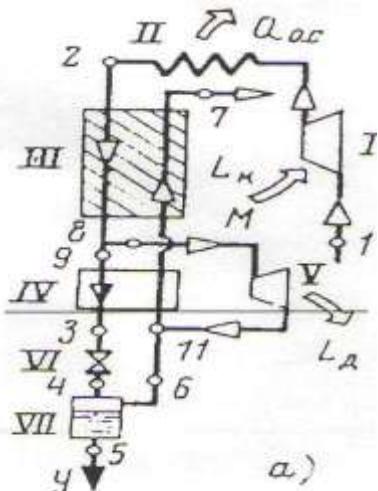
Detanderiň kömegi bilen gaz giňelyär we temperaturasy peselyär (içki sowadylma).

3.6. Geýlandtyň Kapissanyň L- ulgamlary



Surat 3.7 . Geýlandtyň kwazisikliniň shemasy we onuň T, S – diagrammada sekillendirilişi.

. Shemada görnüşi ýaly, 20 MPa çenli gysylan howa sowadyjydan soňra deňçäk iki bölege bölünýär. M mukdardaky gaz detandere, beýleki bölegi ýylylyk çalşyja gelýär. Geýlandtyň ulgamynda $T_{2-7} = 10$ K.



Surat 3.8. Kapitsanyň kwazisikliniň shemasy we onuň T-S-diagrammada sekillendirilişi.

Klodyň, Geýlandtyň, Kapisanyň ulgamyny deňşediremizde, olaryň hemmesi gazlaryň suwuklanmak hadysasynyň şol bir modifikasiýasy bolup, detandererde gazlaryň içki sowadylmagyna esaslanandyr. Geýlandtyň sikli gysylan gazyň ýokary basyşy we detanderiň üstinden geçýän gazyň mukdary, gazyň umumy mukdaryny 50 % bilen häsiýetlendirilýär. Kapitsanyň sikli bolsa tersine, gysylmanyň pes basyşy bilen we detanderdäki gaz böleginiň mukdary gazyň umumy mukdarynyň 92-95 % bilen häsiýetlendirilýär. Klögüň sikli aralyk ýagdaý bilen häsiýetlendirilýär.

Gelini suwuklandyryjy desgalarda detanderleriň ulanylmasы, gelini suwuk wodorod bilen aralyk sowadylma prosesini aradan aýyrmaga mümkünçilik berýär, bu bolsa desgany partlama howpundan halas edýär. Soňa garamazdan pes temperaturada işleýän, porşenli maşynlary ýerine ýetirmek birnäçe tehniki kynçylyklara serewar bolýar. 1934-nji ýylda

P.L.Kapisa bu kynçylykdan üstun çykmak başardýar. P.L.Kapisa suwuklandyryjylaryň maksimal effektiwigini gazarmak üçin, gelini suwuklandyryjy siklde we olaryň işlejek temperatura derejesinde detanderleriň maksadalaýyk sany baradaky meselelere seredýär.

Keseki sowadyjy agentsiz siklde, otag temperaturasyndan 10-15K çenli drossel wentiline gelyän, gysylan geliniň akymyny sowatmak üçin, iň bolmanda iki detander gerek. Üçünji detanderi ulanylda sowuklyk öndüriligi 40 % ýokarlanmaly, dördünjide ýene 20 %, onda aňlyk detanderiň sanyny köpeltmek maksadalaýyk bolmaýar. Tejribede köplenç 2-detander bilen çäklenýärler, ýöne dürlü temperatura derejesinde işleyän, üç detander ulanylýan desgalar hem duş gelyär.

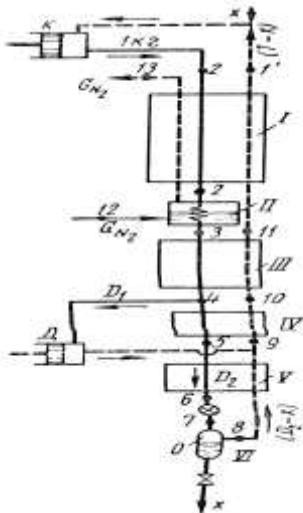
Tablisa 1
Detanderiň kömegi bilen suwuklandyryjy ulgamlarynyň
görkezijileri
(1kg suwuk howa görä)

Sistema	Içki basyş P_{m3} MPa	Suwuk howanyň mögberi ý, %	Detandere howanyň berilmeli mukdary, M	Detanderiň öñündäki T temperatura K	Işin udel çykdayjisy, kWt sag /kg	\dot{P}_{TK}, η_e
Ýokary basyş: Geýland	20,0	26	0,58	273-263	0,75-0,78	0,26-0,25
Klod-Geýland	16,0	22	0,62	253-248	0,78-0,81	0,26-0,24
Orta basyş: Klod	6,0	18	0,74	213-208	0,82-0,84	0,24-0,23
Klod	2,0	11	0,82	153-148	1,0-1,2	0,2±0,16
Pes basyş: Kapis	0,6	6	0,9	113-111	1,40-1,45	0,14-0,13

Regeneratoryň ýyly tarapyndaky temperaturanyň tapawudyny 4 K-deň diýip kabul edilen $\eta_{ad,k} = 0,8$.

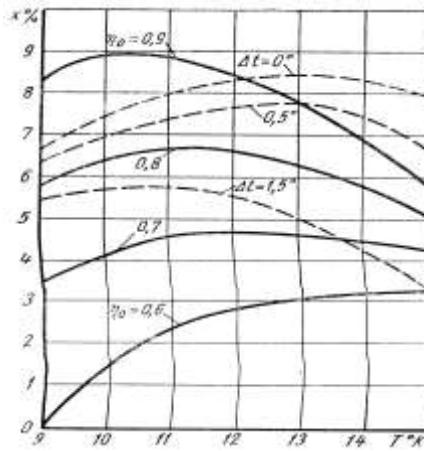
3.7. Kapisa-Kollinz desgasynyň shemasy. Detanderli gutarnyklı sowadylma basgańcakly suwuklandyryjyj

Gelini suwuklandyrmagyň birnäçe usullaryny öwrenmek bilen detanderli aýlawlaryň birnäçe artykmaç taraplarynyň bardygyny belläp geçdik. Bilişimiz ýaly P.Kapisa 1934-nji ýylda detanderli geliy suwuklandyryjylaryny döretmegiň ideýasyny amala aşyrdy. Ol wodorod bilen öňurti sowadylma basgańcagyny detander bilen çalşyryp, onuň netijesinde öran ýokary effektiň mümkinciliginı subut etdi.



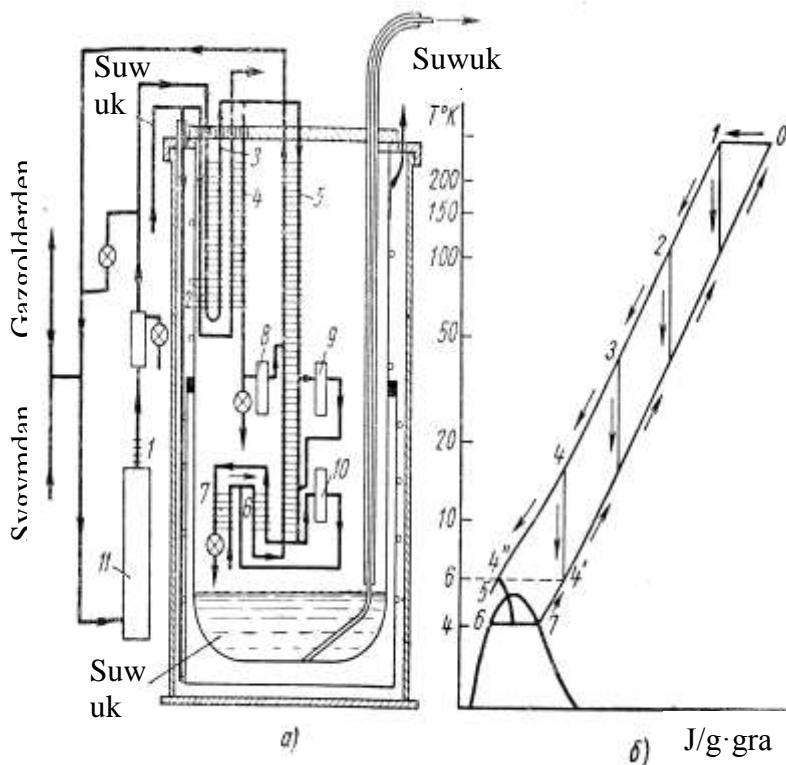
Surat 3.9. Detanderli gutarnyklı sowadylma basgańcakly suwuklandyryjynyň shemasy.

Soňra 3.10-njy suratda berilýän shemada azot wannasyny ikinji detander bilen çalşyryp, has kämil shemany hödürleyärler. Bu hili sowuklandyryjy P.Kapisa we J.Danilow



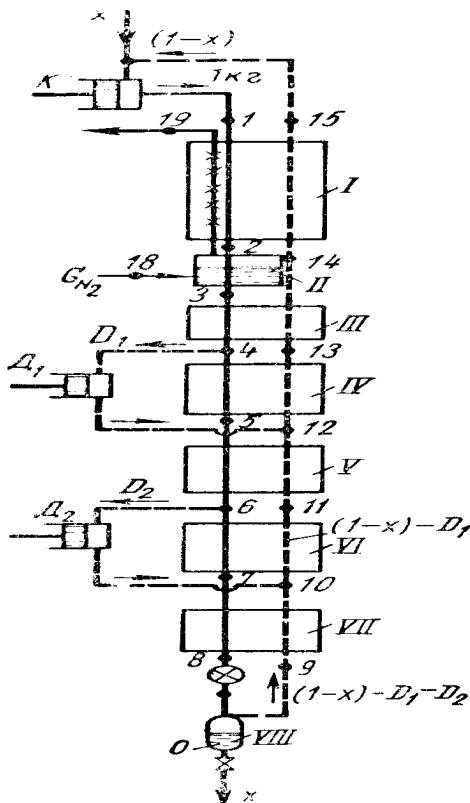
Surat 3.10. Detanderli aýlaw boyunça gelini suwuklandyrma shemasy.

tarapyndan işlenip düzülyär. Bu ýerde daşky sowadyjy agentleri aradan aýyryp, gelini daşky çeşmelere garaşsyz suwuklandyrmak usuly has öndüriji bolup, özünüň artykmaç tarapyny subut edýär. Detanderli köp basgançakly suwuklandyryjylary ösdürmek ideýasynda örän uly goşant gosan S.Kollins, birnäçe desgalary işläp düzýär. Malim bolşy ýaly, sowadyjylaryn basgançagynyň sanyny artdyrmak ideal suwuklandyrma sikline düýpli golaýlaşmaga mümkinçilik berýär. Bu bolsa Kollinsiň baş basgançakdan durýan shemasynyň özeni bolup durýar.



Surat 3.11. S.Kollins aýlawy boýunça gelini suwuklandyrmak shemasy.

Kollinsiň suwuklandyryjysynyň ýene bir warianty ol hem dört basgańcakly sowadylmany özünde jemleyär (3.11. surat) azot wannasy, iki detander hem drosselirleme. Malim bplşy ýaly detanderiň sanynyň köpeldilmegi bilen, siklin häsiýetnamasy oňatlaşýar, ýöne onuň ygtybarlygy we ulanylmasы çylşyrymlaşýär.



Surat 3.12. Iki detanderli, öňürti sowadylmaly we drosselirlemeli aýlaw boýunça gelini suwuklandyrmak shemasy.

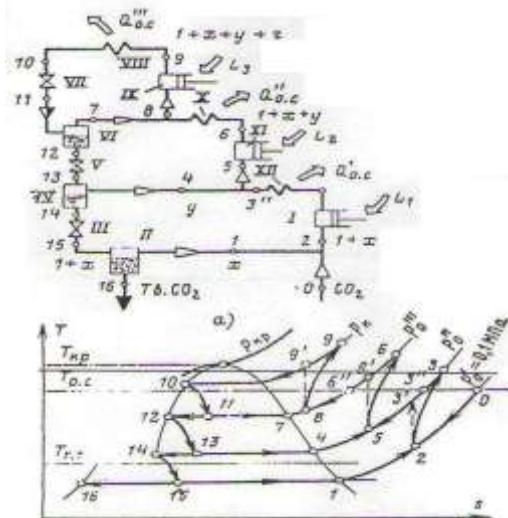
3.8. Gury buzyň (CO₂) öndürlişi

Gury buzy öndürmekde bug görnüşli uglerodyň ikili okisi ulanylýar. CO₂ üçin çig mal hökmünde tüsse gazy ulanylýar.

Bug görnüşli CO₂ P = 0,1 MPa basyşly sowadyjy desga girýär (0 nokat) Soňra 1 nokadyň ýagdaýyny häsiýetlendirýän gury buzyň II generatoryndan çykýan bug görnüşli CO₂ bilen birleşip, iki nokady häsiýetlendirýän (1+x) mukdardaky garyndy emele gelýär.

Bu garyndy aşaky basgançakly I kompressora barýar we gysgalmak bilen basyşy P_o” = 0,6÷0,65 MPa çenli ýokarlanýar.

Bu basyş üçler nokadynyň P_{T1T0} = 0,53 MPa basyşyndan ulydyr. 3 nokady häsiýetlendirýän gysylan gaz I kompressordan çykyp XII sowadyja barýar, Q_{d.c.} ýylylyk akymyny daşky sreda bermek bilen, onuň temperaturasy T₃ - den T₃” - e çenli peselýär.



Surat 3.12 . Uglerodyň ikili okisiniň gaty hilini öndürmek üçin üç basgançakly drossel desganyň shemasy.

Soňra 4 nokady häsiýetlendirýän şol bir basyşly IV aralyk gapdan gelýän bug görnüşli gaz bilen birleşip $(1+x+y)$ mukdardaky garyndy emele gelýär.

5-nji nokady häsiýetlendirýän bug erginleri orta basgańcakly XI kompressora barýar we P_o''' basyşa çenli gysylýar. $P_o''' = \sqrt{P_o'' \cdot P_k}$

P_k - kondensatordaky basyş.

6-njy nokady häsiýetlendirýän, gysylan bug XI kompressordan soň X sowadyjynyň üstünden geçip, daşky sreda ýylylygynyň berilmegi netijesinde, onuň temperaturasy T_6 -dan T_6'' -çenli sowaýar.

XII we X sowadyjylarda CO_2 -niň buglary sowuk suwuň kömegi bilen sowadylyar. X sowadyjydan soňra CO_2 bugy, aralyk VI gapdan gelýän, 7-nji nokady häsiýetlendirýän degişli basyşdaky CO_2 bugy bilen garyşyp, 8-nji nokady häsiýetlendirýän $(1+x+y+z)$ mukdardaky garyndyny emele getirýär. Bu garyndy ýokary basgańcakdaky IX kompressorda P_k basyşça çenli gysylýar.

Kompressordan soňra 9 nokady häsiýetlendirýän gysylan bug VIII kondensatora gelýär we daşky sreda ýylylygyny bermek bilen sowaýar hem-de suwukluga geçirýär.

Suwuk CO_2 kondensatordan soňra, ýokary basgańcakdaky VII drossel wentile gelýär. Wentilden soňra P_o , basyşly CO_2 , 11 nokady häsiýetlendirýän iki fazaly garyndydan, ýagny suwuk (nokat 12) we bug (nokat 7) halyndaky CO_2 -dan ybaratdyr.

Bu garyndy VI aralyk gapda, IX kompressora barýan buga we V drossel wentile gelýän suwuklygy dargaýar. Wentilden (V) soňra emele gelen iki fazaly garyndynyň bug halyndakysy XI kompressora barýar, suwuklyk bolsa aşak basgańcakdaky III drossel wentiline barýar. Suwuklyk (14 nokat) wentilden soňra bugdan we gaty jisimden durýan iki fazaly garynda öwürlýär. Bu garyndy gury bugyň generatoryndan (II) fazalara bölünýär. Uglerodyň ikili okisiniň gaty halyndakysy (16 nokat) gury buz görnüşinde wagtly-

wagtynda generatordan çykarylyp durýar. Bug görnüşli CO₂ (1 nokat) aşak basgańçakdaky kompressora (I) barýar.

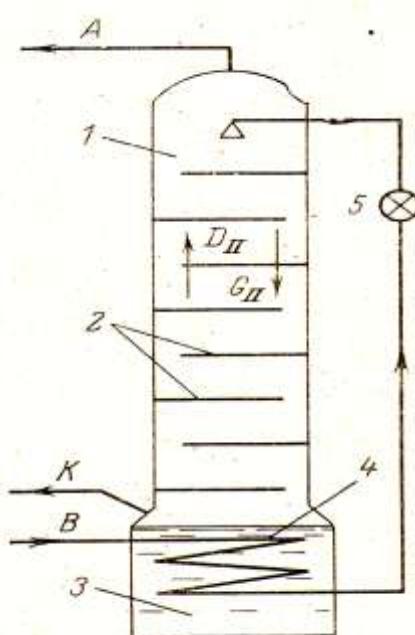
Gaty CO₂ buz genaratorynda gaz görnüşinde bolýar, şonuň üçin ony basyjy porşeniň kömegini bilen has gaty görnüşe getirýär, dykylzlygy 1400-1500 kg /m³ bolup, agramy 10 klogramdan 100 kg çenli bolýar.

BAP IV. D-suwyk gaz garyndylary bölüji ulgamlar

4.1. Bir tapgyrly rektifikasiya

Islendik tapgyrly derejesinde rektifikasiya prosesini amala aşyrmak bugarma üçin Q_b ýylylygy bermek we kondensasiya wagtynda ýylylygy Q_K alyp gitmek zerurlygy bilen baglydyr.

Eger kolonnadaky temperatura T daşky sredanyň T_{ds} temperaturasyndan uly bolsa ($T > T_{ds}$), onda ýylylygy bermek we ony alyp gitmek, doýgun ýa-da aşa-gyzdyrylan suw buglary we sowadyjy suw ulanmak bilen amala aşyrylýar.



Surat 4.1.Bir tapgyrly rektifikasiya kolonnasy

Pes temperaturanyň şertlerinde ($T < T_{ds}$) garyndyny bölmekde hil taýdan başgaça ýagdaýlarda syn etmek bolýär. Bu ýagdaýda ýylylyk çalşygy örän uly. ΔT -de (temperatura naporynda) bolup geçýändigi üçin, daşky sredadan bugarma üçin ýylylyk berme mümkün bolsada, ol öran uly ýitgi bilen alynyp barylýär. Bu ýitginiň öwezini dolmak üçin goşmaça energiýa talap edilýär. $T_K < T_{ds}$ bolany üçin Q_H ýylylygy daşky sreda bermek mümkün däldir. Şonuň üçin bugarma we kondensasiýa prosesini amala aşyrmak üçin degişli kriogen üpjünçiligi talap edilýär (daşky, içki we kombinirlenen sowadyjy aýlawlary ulanmak). Munuň bilen bagly bolan konstruktiv we shemalaýyn çözgütleriň aýratynlyklary garyndany pes temperaturada bolmek apparatlaryny $T > T_{ds}$ -de işleyän rektifikasiýa kolannadan tapawutlandyryýär.

Pes temperaturaly bölüji apparatyň görnüşi onuň niyetlenişine görä kesgitlenýär. Garyndydan komponentleriň birini almaly zerurlygy bolanda konsentrasiyon ýa-da otgonnaýa kolonna ulanylýär. Bir wagtda iki komponenti almaly bolanda konsentrasiyon bilen birlikde otgonnyý seksiyany özünde jemleýan apparatlarda amala aşyrmak bolar.

Ondan başga-da birtapgyrly we iki tapgyrly rektifikasiýa apparatlary bardyr. Iki tapgyrly rektifikasion apparatlarda iki kolonnany ulanmak göz öñünde tutulýär. Olar öñürti we gutarnykly bölünme kolonnalarydyr.

Suratda Linde tarapyndan işlenip düzülen, howadan kislorody almak üçin, işlenip düzülen, howadan kislorody almak üçin, birtapgyrly rektifikasiýa apparatynyň shemasy görkezilen.

Bölünme prosesi otgonnyý kolonna mahsus bolan $G > D$ şertde amala aşyrylýär. Apparat içinde 2 tarelkalar yerleşdirilen 1 silindrik korpusdan we 4 ýylylyk çalşyjy yerleşen 3 kubdan durýär. Rektifikasiýa kolonnadaky we bölmüniň desgadan çykyş ýolundaky gidrawlik basyşyn ululygyça atmosfera basyşyndan uly bolan $P_K = 0,12 \div 0,14$ MPa basyşda amala aşýar. Önürti garyndylardan arassalamak,

sowadylan we P_h basysha çenli gysylan howa ýylylyk çalşyja berilýär, ol ýerde öz ýylylygyny kubda gaýnaýan kisloroda berip, suwuklanýär. Şeýlelikde ýylylyk çalşyjy kondensator-bugardyjy bolup hyzmat edýär, ýagny howa kondensirlenýär we bir wagtyň özünde kub suwuklygy (kislorod) bugardýar. Suwuklandyrylan howa ýylylyk çalşyjydan çykyp, 5 dresselden geçirip öz basyshy P_n-dan P_k çenli peseldýär, we ýokarky tarelkany suwarmaga düşyär.

Suwuklyk kolonna boýunça aşak akyp, kisloroddan baýlaşýar we kubda Y_k berlen konsentrasiýa ýetýär. Tarelkalaryň sanyny köpeldir, ýokary derejeli arassa kislorody almak bolýär.

Apparatyň ýokarky böleginden alyp gidilýän bug, teoretiki taýdan Y^R_A konsentrasiýa eýedir ol ýokarky tarelka düşyän suwuk howa bilen deňagramlydyr, bu bolsa P_K = 0,13MPa bahasynda 93,4 % N₂ düzýär.

y_K düzümlü alynan kislorodyň mukdary bu ýagdaýda maksimal bolar:

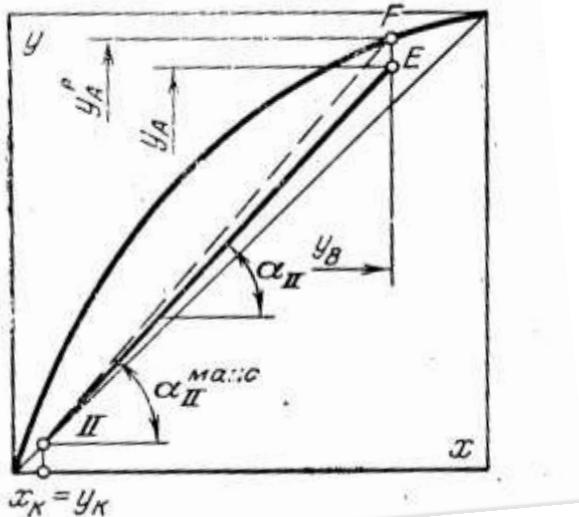
$$K_{\max} = B \frac{y_A^R - y_B}{y_A^R - y_K} \quad (1)$$

we aýyrmak β koeffisientiniň iň uly bahasyna (74-75 %) degişli bolýar, ol:

$$\beta = 100 \frac{K(1 - y_K)}{B(1 - y_B)} \quad (2)$$

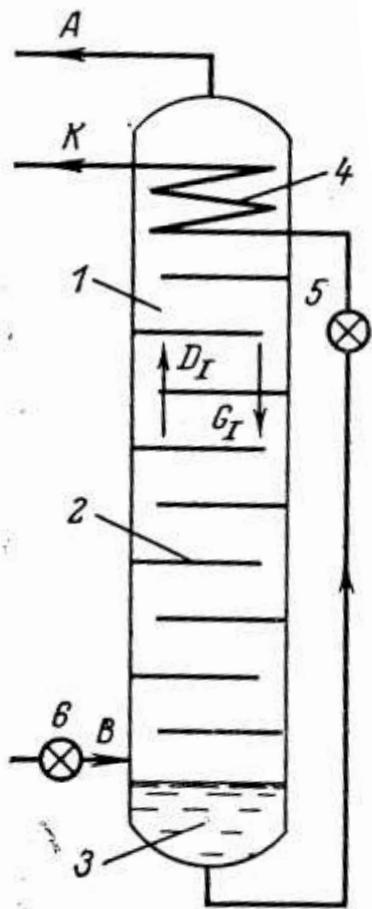
formula bilen hasaplanýär.

Apparatyň seredilýän režimine sur 2. x = y_B abssissaly F nokatda deňagramlyk egrisini kesip geçýän II-F işçi çyzyk degişli bolýär. Alynýän buguň göwrümleýin mukdary Y_A deňagramlykdakysyndan 2-4 % (F - nokat) pes bolýar we adatça 89-92 % N₂ bahadan artmaýar.



Surat 4.2. Alynýan bugyň göwrümleýin mukdarynyň suwuklandyryjy koeffisienden baglylygy.

Şeýlelik bilen, otgonnaýa kolonna režiminde işleyän bir tapgyrly rektifikasiýa apparatynda diňe 60-65-deň uly bolmadyk β aýyrma koeffisienti ýokary gaýnaýan komponent (kislorod) arrasa görnüşinde almak bolar, oniň $\frac{1}{3}$ düzümi howada zyňylýan azot bilen ýitýär. Howanyň pes gaýnaýan ýokary konsentrasiýaly komponentini (azody) almak üçin konsentrasion kolonna ($D_1 > G_1$) ulanylýär, onuň shemasy 3-suratda görkezilýär.



Surat 4.3. Azoty almak üçin bir tapgyrly rektifikasjion kolonnanyň shemasy.

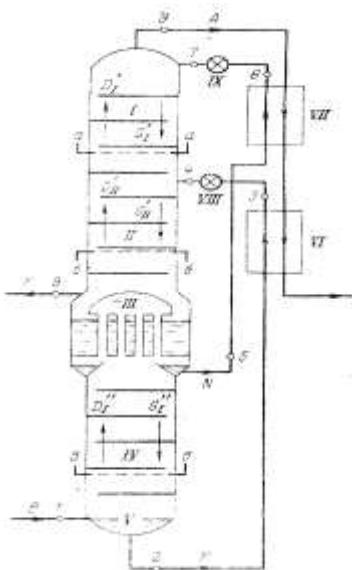
4.2. Iki tapgyrly rektifikasiýa

Howany doly bölmäge niýetlenen, has kämil apparatlaryň görnüşine, 1907-nji ýylde K.Linde tarapyndan işlenilip düzülen iki tapgyrly rektifikasiýa apparaty degişlidir

(4-nji surat). Ol aralygynda kondensator-bugardyjy III yerleşdirilen iki kolonnadan ybaratdyr. $P_a = 0,55 \div 0,6$ MPa basyşda işleyän, ýokary basyşly IV aşaky kolonna 3 suratda görkezilen azot üçin bir tapgyrly rektifikasiýa kolonnasyna meňzeşdir.

Konsentrasiyon I we otgonnyý II sekxiýany özünde jemleýän pes basyşly ýokarky kolonna $P_n = 0,13 \div 0,14$ MPa basyş astynda işleyär.

Howa doýgun buguň ýagdaýyna golaý görnüşde V kuba berilýär, ol ýerde hem onuň azota we (36-39 %) ýokary düzümlü kislorodýň kub suwuklygyna öňürti bölünmesi amala aşyrylýär.



Surat 4.4. İki tapgyrly rektifikasion kolonnanyň shemasy.

üýtgap dürli-dürlü bolup bilýär.

Aşaky kolonnanyň ýokarky tarelkasyndan gösterilýän azodyň bugalary kondensator-bugardyja duşyärler, ol ýerde gaýnaýan kisloroda öz Q_k ýylylygyny berip, doly kondensirlenýärler. Emele gelen suwuk azodyň bir bölegi ýörite ýygnaýja (jübilere) akyp düşyärler, ol ýerden VII azot flegmasyny sowadyjynyň we IX drossel wentiliniň üstü bilen ýokarky kolonnany suwarmaga berilýär.

Beýleki bölegi aşaky kolonna dolanyp barýar. Azot flegmasynyň konsentrasiýasy HGD (BPY) niyetlenişine görä 95 % N_2 - den we ýokary aralykda

Kub suwuklyga VI sowadyjydan soň 0,13 ÷ 0,14 MPa çenli drosselirlenýär we ýokarky kolonnanyň araky bölegine düşyär. N azot flegmanyň we R kub suwuklygynyň mukdary aşaky kolonnanyň material balansynyň deňlemesinden kesgitlenilýär:

$$N = B \frac{y_1 - x_2}{x_5 - x_2} \quad (1)$$

$$R = B - N \quad (2)$$

bu ýerde: y_1 , x_2 we x_5 howanyň konsentrasiýasy (1-nokat), kub suwuklygy (2-nokat) we daşky gaýnayán komponent (azot) boýunça azot flegma (5-nokat).

Ýokarly kolonnada ýokardan alyp gidilýän, gaz görnüşli azoty almak bilen howanyň we kondensator-bugardyjydan alynýan gaz ýa-da suwuklyk görnüşli kislorodyň gitarnyklı bölünmesi amala aşyär.

Kislorodyň bir bölegi bug görnüşinde tarelka boýunca akýan flegma garşy kolonna boýunça gösterilýär. Azodyň $y_A = y_9$ (9 nokat) we kislorodyň $y_K = y_8$ (nokat 8) belli bolan konsentrasiýalarynda A we K önumiň mukdary ähli apparat üçin massalaryň balansynyň deňlemesinden tapylýär:

$$K = B \frac{y_9 - y_1}{y_9 - y_8} \quad (3)$$

$$A = B - K \quad (4)$$

4.3. Deýteriy gazynyň alynyşy

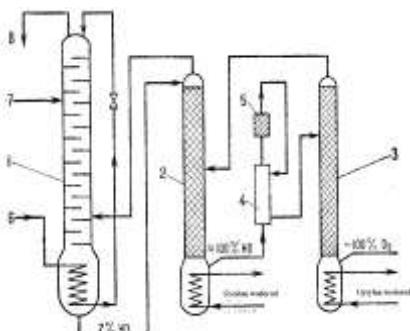
Kriogen tehnikasynyň ulanylyşynyň möhüm ulgamlarynyň biri kadaly gaz görnüşli izotoplaryň pes temperaturalara bölünmesidir.

Neýtronlary haýallandyryjylar ýadro reaktorlarynyň zerur elementidir. Iň oňat haýallandyryjy $-D_2O$ agyr suwdyr. Uglerodyň, berilliniň, suwuň we agyr suwuň haýallandyryjy koeffisientleri degişlilikde 169; 160; 67 we 5820 deňdirler.

Atom massasy 1,008 болан тебиги водород икі саны кадалы изотопын гарындысындан: масса саны 1 болан H водороддан we масса саны 2 болан D деýтериýден дурýар. Бу изотоплар водородда 6400:1 гатнашыкда сакланýарлар, ýагны башlangyç гарындыныň 10^6 atomyna деýтериниň 150 atomы дүшýär. Hakykatdan водород H₂ we HD молекулаларын гарындысындан 3200:1 гатнашык билen дүзülyär.

Suwuk водороды реktifikasiýa процесинде деýteriý alynýar, ýагны (H₂, HD) гарындыны D₂O агыр суwy almak maksady bilen H₂ we HD gaýnamak temperaturalary degişlilikde 20,38 we 22,13 K deňdirler. Kolonnada basys 0,15 MPa bolanda bu гарындыныň bölünme faktory takmynan 1,505 deňdir, bu bolsa onuň ýeretlik takyk bölünmesi bilen деýteriň 90 % çykarylmasyny üpjün edýär. Başlangyç газы (H₂) гарындылардан öňürti oňat arassalanyp berilende реktifikasiон kolonnanyň üzönüksiz iş dowamlylygy 8000 sag (1 ýyla golaý) ýetýär. Водород боýunça 1000 m³/sag öndürijiligi болан desga kadada işlände arassalygy 99,8 % болан деýteriniň bir ýylда 1080 m³ mukdaryny berýär.

Rektifikasiон коленнада alynan HD konsentratyň соňraky ýakylmasы we (H₂O, D₂O) гарындыныň реktifikasiýasy деýteriniň uly ýitgисине getirmeyär, ýагны, her bir 1000 m³/sag тебиги водорода, bir ýylда 970 kg. D₂O almak bolar. Elbetde, bu hili usul bilen деýterini almak, deyteriý aýrylansoň, ammiagy, metanoly sintez etmek üçin esasy çig mal hökmünde уланлыýan arzan водородын куwwatly çeşmelerini talap edýär.



**Surat 4.5. Deýterini bölüp
almak üçin desganyň
shemasy.**

1-2-3-rektifikasiон колоннalar, 4-ýylyk çalşyjy, 5-reaktor, 6-sirkulýasion водород, 7-bölünmäge berilýän водород (0,03 % HD), 8- sarp edijsa berilýän водород (0,03 % HD).

Russiyada pes temperaturalary rektifikasiya usuly bilen wodoroddan deýeterini almak üçin senagat desgasy döredilýär.

Rektifikasiya ulgamynda pes temperaturalar tehniki 80 K derejeden (suwuk howanyň rektifikasiýasy) 20K derejä (suwuk wodorodyň rektifikasiýasy) geçdi, bu bolsa birnäçe täze we çylşyrymlı meseleleriň çözügüdini talap edyär. Garyndy (H_2 , HD) yzygider birikdirilen kolonnalaryň seriýasynda (surat 4.5) tektifikasiya täsirine sezerar edilýär. Başlangyc gaz doýgun temperatura čenli öňürti sowadylýar we 1 kolonnanyň ortaky bölegine düşyär. 1 kolonnany suwarmak üçin flegma bolup 1 kolonnanyň yylanjygyn dan geçyän sirkulásion ýokary basyşly H_2 hyzmat edyär, ol 1 kolonnadan geçirip suwuklanýar we onuň ýokarky bölegine drosselirlenýär. Ýokary basyşly wodorodyň bu akymy bir wagtyň özünde sowuklygyň ýitgisini kompensirlemegi üpjün edyär. 1 kolonnanyň Kubundan 5-10 % HD saklayan konsentrat aýrylýar. HD aýyrmak derejesi 90 % ýetýär. Alynan konsentrat 2 rektifikasion kolonna ugradylýar, bu kolonnanyň aşaky önümi-arassa HD, HD-ň, köp mukdaryny özünde saklayan ýokarky önüüm HD-ni doly aýyrmak üçin 1 kolonna gaýdyp gelýär. Arassa HD 2 kolonnanyň kybundan aýrylýar, 4 ýyllyk çalşyjyda gyzdyrylýar, soňra



reaksiya boýunça dargatmak üçin 5 reaktora ugradylýar.

Alynan HD, H_2 , D_2 (25 %) üçeldilen garyndy arassa D_2 almak üçin 3 kolonna iberilýär (aşaky önüüm). 3 kolonnanyň ýokarky önüüm HD almak üçin 2 kolonna ugradylýar. Alynan D_2 arassa O_2 bilen ýakylanda arassa agyr suw alynýar.

Gurluşyň iň uly desgasy gazyň uly akymlary iberilýän birinji rektifikasion kolonnadır, kolonnalaryň ölçegleri has kiçidir. 1kg D_2O hasaplananda sarp edilýän elektroenergiýa 12000-18000MJ deňdir. Deýterini almak üçin häzirki zaman gurluşlarynyň öndürijiligi bir ýylда D_2O -nyň 5-15T berýär.

Edebiýatlar:

1. Türkmenistanyň Konstitusiýasy. Aşgabat, 2008.
2. Gurbanguly Berdimuhamedow. Ösüşiň täze belentliklerine tarap. Saýlanan eserler. I tom. Aşgabat, 2008.
3. Gurbanguly Berdimuhamedow. Ösüşiň täze belentliklerine tarap. Saýlanan eserler. II tom. Aşgabat, 2009.
4. Gurbanguly Berdimuhamedow. Garaşsyzlyga guwanmak, Watany, Halky söýmek bagtdyr. Aşgabat, 2007.
5. Gurbanguly Berdimuhamedow. Türkmenistan – sagdynlygyň we ruhubelentligiň ýurdy. Aşgabat, 2007.
6. Türkmenistanyň Prezidenti Gurbanguly Berdimuhamedowyň Ministrler Kabinetiniň göçme mejlisinde sözlän sözi. (2009-njy ýylyň 12-nji iýuny). Aşgabat, 2009.
7. Türkmenistanyň Prezidentiniň «Obalaryň, şäherleriň, etrapdaky şäherceleriň we etrap merkezleriniň ilatynyň durmuş-ýaşaýyş şertlerini özgertmek boýunça 2020-nji ýyla çenli döwür üçin» Milli maksatnamasy. Aşgabat, 2007.
8. «Türkmenistany ykdysady, syýasy we medeni taýdan ösdürmegiň 2020-nji ýyla çenli döwür üçin Baş ugrı» Milli maksatnamasy. «Türkmenistan» gazeti, 2003-nji ýylyň, 27-nji awgusty.
9. «Türkmenistanyň nebitgaz senagatyny ösdürmegiň 2030-njy ýyla çenli döwür üçin Maksatnamasy». Aşgabat, 2006.
10. Тихонов Б.С., Бабакин Б.С. «Массообмен при хранении замороженных продуктов». М.: МГУПБ, 2003 г.
11. Рогов И.А., Бабакин Б.С., Выгодин В.А. «Электрофизические методы в холодильной технике и технологии». М.: Колос, 1996 г.
12. Бабакин Б.С., Тихонов Б.С., Юрчинский Ю.М. «Совершенствование холодильной техники и технологии» 1992 г.

13. Малкова М.П. «Вопросы глубокого охлаждения». Москва. 1961 г.
14. Герш С.Я. «Глубокое охлаждение». Москва, 1985.
15. В.М.Бродянский, А.М.Семенов «Термодинамические основы криогенной техники». Москва. Энергия, 1980 г.
16. В.Г.Фастовский, Ю.В.Петровский. А.Е.Ровинский «Криогенная техника». Москва. Энергия, 1967 г.
17. Е.И.Микулин «Криогенная техника». Издательство «Машиностроение», Москва 1969 г.
18. В.А.Григорьев, Ю.И.Крохин «Тепло и массообменные аппараты криогенной техники». Москва Энергоиздат 1982 г.

Mazmuny:

Giriş..........**7**

BAP I. Pes temperaturalary ulanmak.

1-1.	Sowadylmanyň temperatura ulgamlary.....	9
1-2.	Aram sowadylma tehnikasy.....	9
1-3.	Çuň sowadylma tehnikasy.....	10
1-4.	Gaz gazyndylarynyň bölünişi.....	11
1-5.	Gazlary suwuklandyrma.....	15
1-6.	Kriogen tehnika.....	17

BAP II. Pes temperaturalar tehnikasy

2-1.	Umumy maglumatlar.....	19
2-2.	Käbir termodinamiki gatnaşyklar.....	20
2-3.	Sowuklygy almak.....	23
2-4.	Kriogen ulgamlarynyň topagy.....	31
	Drosselli gutarnykly sowadylma	
2-5.	basgançakly (GSB) kriorefrižeratorlar.	
	Lindenioň prosesi.....	33
2-6.	Drossel-ežektorly gutarnykly sowadylma basgançakly (GSB) kriorefrižeratorlar.....	37
	Drosseli gutarnykly sowadylma basgançakly	
2-7.	(GSB) we ýylylygy daşky sreda berýän öňürti sowadylma basgançaklžy (ÖSB)	
	kriofrežeratorlar.....	39
2-8.	Gutarnykly sowadylma basgançagynda iki basgançagy bolan gelý refrižeratory.....	41
2-9.	Detanderli gutarnykly sowadylma basgançakly (GSB) kriorefrižeratorlar.....	44
2-10.	Gazly sowadyjy aýlawlar.....	48

BAP III. L-suwuklandyryjy we doňduryjy ulgamlar

3.1.	Gazlary suwuklandyrmaklygyň we doňdurmaklygyň ideal hadalary.....	50
	Drosseli we drosselležektorly basgançakly	
3.2.	gutarnykly sowadylma basgançakly suwuklandyryjyylar.....	52

3.3.	Ýylylygy daşky sreda berýän öňürti sowadylma basgańcakly (ÖSB) suwuklandyryjylar.....	54
3.4.	Wodorody suwuk azadyň üsti bilen daşky suwuklandyrmagyň netijesinde suwuklyga öwrülmeginiň shemasy.....	56
3.5.	Klodyň sikli.....	58
3.6.	Geýlandtyň Kapitsanyň L- ulgamlary..... Kapisa – Kollinz desgasynyň shemasy.	59
3.7.	Detanderli gutarnyklı sowadylma basgańcakly suwuklandyryjy.....	62
3.8.	Gury buzyň (CO ₂) öndürlişi.....	65
BAP IV. D-suwuk gaz garyndylary bölüji ulgamlar		
4.1.	Bir tapgyrly rektifikasiá.....	68
4.2.	Iki tapgyrly rektifikasiá.....	72
4.3.	Deýteriň gazynyň alynyşy.....	74
	Edebiyatlar	77