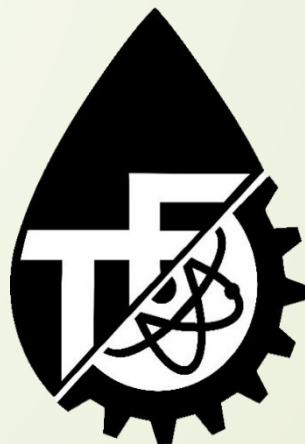


Қ.ЖҰБАНОВ АТЫНДАҒЫ АҚТӨБЕ ӨңІРЛІК МЕМЛЕКЕТТІК УНИВЕРСИТЕТІ  
ТЕХНИКАЛЫҚ ФАКУЛЬТЕТІ  
МЕТАЛЛУРГИЯ, ТАУ-КЕН ЖӘНЕ МҰНАЙ-ГАЗ ІСІ КАФЕДРАСЫ



**«Болат өндірісінің теориясы мен  
технологиясы» пәні**

**Негізгі доғалы электр пештеріндегі болаттарды  
балқыту**

**Дәріс №6**



**Дәріс жоспары:**

1. Шихта материалы.

2. Тотықсыздандыру кезеңіндегі дәстүрлі технология.

## Шихта материалы

Электр балқытудағы негізгі шихта материалы – болат сынықтары (75–100 %). Болат сынығында түсті металдар болмауы керек және аз мөлшерде никель мен мыс болуы керек, фосфордың мөлшері сынықта 0,05 %-дан аспағаны жөн. Егер фосфор мөлшері көп болса, онда балқу ұзақтығы артады. Болат сынығы қатты тотыққан болмауы керек. Тот-темір оксидінің гидраты, онымен бірге металға көптеген сутегі қосылады. Сынық шикікұрамды бір қабылдауға (бір себетке) тиеуді қамтамасыз ету үшін ауыр салмақты болуы тиіс. Жеңіл сынықпен, шихтаның бірінші бөлігін ішінара ерітіп алғаннан кейін, пешті қайта ашып, шихтаны отырғызу керек, бұл балқыту ұзақтығын арттырады.

Соңғы жылдары металдық окатыш және кеуек темірдің кендері темір рудаларын тікелей тотықсыздандырып алатын, кенінен қолданылды. Олардың құрамында 85-93% Fe бар, негізгі қоспалар-темір оксидтері,  $\text{SiO}_2$  және  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .

Бұл шикізаттың ерекшелігі – көміртектің 0,2-0,5-тен 2% - ға дейін болуы және күкірт, фосфор, никель, мыс және басқа қоспалардың өте төмен мөлшері, әдетте Болат сынықтарында болады. Бұл қоспалардан тазалықтың жоғарылауымен сипатталатын болатты балқытуға мүмкіндік береді.

Легирленген болаттардың қалдықтарын қайта балқыту қымбат ферроқорытпаларды үнемдеуге мүмкіндік береді. Сондықтан бұл қалдықтар жиналып, бөлек жәшіктерге химиялық құрамы бойынша сұрыпталады. Олар қалдықтар сияқты легірлеуші элементтері бар болаттарды балқыту кезінде қолданылады.

Шихтадағы көміртегі мөлшерін арттыру үшін шойын, кокс және электрод сынығы қолданылады.

Шойынға қойылатын негізгі талап-фосфордың ең аз мөлшері; шағын (< 40 т) пештердің шикіқұрамына көп фосфор енгізбеу үшін шойынның 10% - дан аспайды, ал ауыр тиегіштерде 25% - дан аспайды.

Негізгі пештерде қож түзуші ретінде әк, әктас, плавикті шпат, боксит, шамот сынықтарын қолданады; ал қышқыл пештерде — кварц құмын, шамот сынықтарын, әк қолданады.

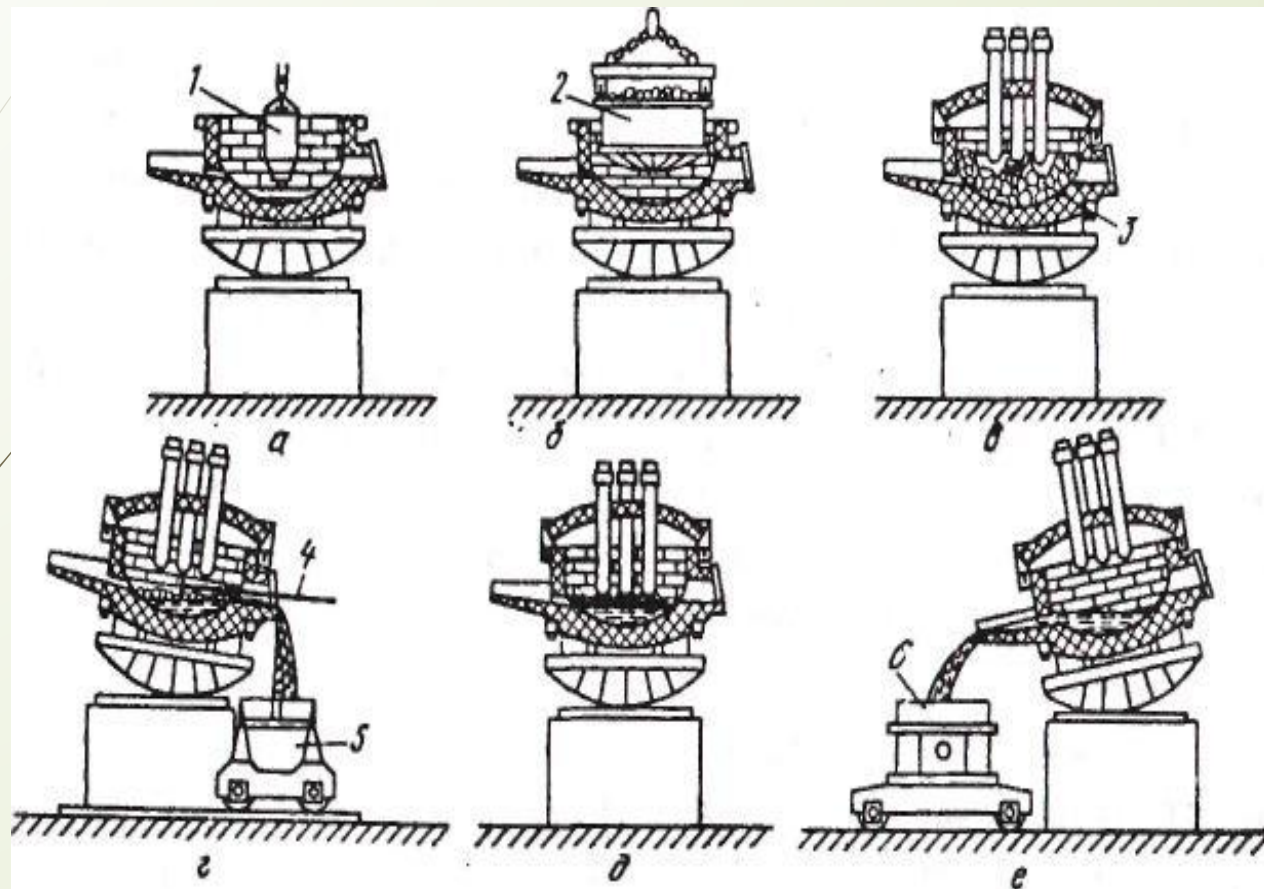
Тотықтырғыш ретінде темір кені, прокат шкаласы, агломерат, темір рудасының түйіршіктері, оттегі газы қолданылады.

Қож түзушілер мен Тотықтырғыштарға басқа болат балқыту процестеріндегідей талаптар қойылады. Атап айтқанда, әк құрамында 90% - дан астам  $\text{CaO}$ , 2% - дан аз  $\text{SiO}_2$ , 0,1% - дан аз S болуы керек және металға сутегі енгізбеу үшін жаңа күйіп кетуі керек. Темір кені құрамында 8%  $\text{SiO}_2$ -ден аз болуы керек, өйткені ол қождың негізділігін төмендетеді, 0,05% S-тан аз және 0,2% P-дан аз; 40-100 мм кесек өлшемі бар кенді қолданған жөн, өйткені мұндай кесектер қож қабатынан оңай өтіп, металға тікелей әсер етеді.

Қожды сұйылту үшін қолданылатын плавик шпатында  $\text{CaF}_2$  құрамы 85% - дан асуы тиіс.

Тотығу және тотықсыздану кезеңдерімен балқыту технологиясы немесе дәстүрлі технология ондаған жылдар бойы жоғары сапалы легірленген болаттарды балқыту үшін сыйымдылығы 40 тонна пештерде қолданылады. Бұл технология екі қожды деп те аталады, ал балқыту процесі екі қожды деп аталады, өйткені балқыту кезінде алдымен (балқу және тотығу кезеңдері) пеште тотықтырғыш қож пайда болады, яғни құрамында темір оксидтері көп, содан кейін ол төгіліп, тотықсыздану кезеңінде темір оксидтері жоқ жаңа (екінші) қож пайда болады.

Балқыту келесі кезеңдерден тұрады: 1) пешті толықтыру; 2) шихтаны тиеу; 3) балқыту; 4) тотықтыру кезеңі; 5) тотықсыздандыру кезеңі; 6) болатты шығару. 1-суретте балқыту процесінде орындалатын бірқатар операциялар көрсетілген.



Сурет 1. Электрлі балқытудың технологиялық операциялары:

*a* — толықтыру; *б* — шихтаны тиеу; *в* — балқыту; *г* — қожды шығару; *д* — шихта балқығаннан кейінгі пеш; *е* — болатты шығару;

*1* — толықтыру машинасы; *2* — тиеу корзинасы; *3* — болат сынықтары; *4* — қожды шығаруға арналған гребок; *5* — қожды шөміш (чаша); *б* — болат құю шөміші.

**Толықтыру-балқыманы** шығарғаннан кейін, пештің толтырылуының зақымдалған жерлеріне немесе оның бүкіл бетіне магнезит ұнтағы (кейде пек немесе шайыр қосылған ұнтақ) лақтырылады, бұл тозатын толтыру қабатының тұрақты қалыңдығын сақтауға мүмкіндік береді. Толықтыруды қолмен және әртүрлі толықтыру машиналарының көмегімен жүзеге асырылады. Олардың бірі бункерден тұрады, оның астында көлденең орналасқан айналмалы диск бар; машина (суретті қараңыз. 1, а) жоғарыдан ашық пешке түсіреді және бункерден төгілетін ұнтақ шеңбер бойымен дискімен шашырайды. Толтыру ұзақтығы 10—20 мин.

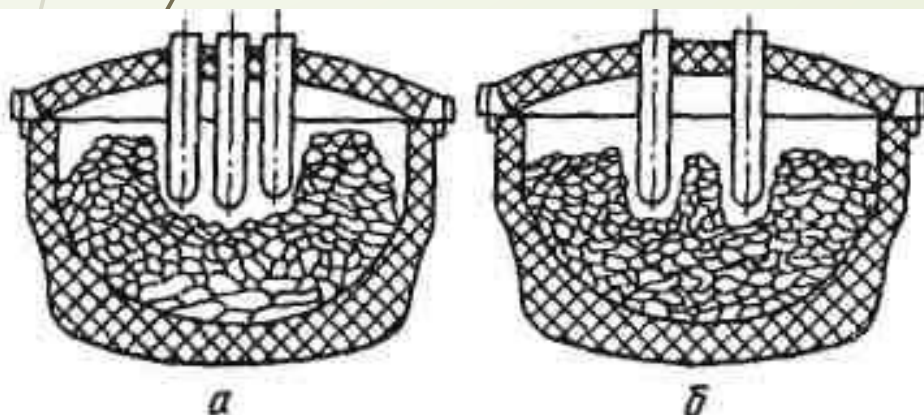
**Шихтаны тиеу.** Шағын және орта пештерде болатты балқыту кезінде шихта 90-100% болат сынықтарынан тұрады. Көміртектің құрамын арттыру үшін шихтаға шойын (< 10 %), сондай-ақ электродтық сынықтарды немесе коксты енгізеді. Олардың жалпы мөлшері шихтадағы көміртектің құрамы жоғары көміртекті болаттарды балқыту кезінде оның дайын болаттағы құрамының төменгі шегінен 0,3%—ға, орташа көміртекті болатты балқыту кезінде 0,3-0,4% - ға және төмен көміртекті болаттар үшін 0,5% - ға асатындай болуы тиіс. Бұл шектеу пештің сыйымдылығының өсуімен біршама төмендейді. Шикіқұрамды тиеуді себеттің (қауғаның) көмегімен жүргізеді. Оны (суретті қараңыз. 1, б) жоғарыдан ашық пешке енгізеді және түбін ашып, шихтаны пештің астына құяды. Бүкіл шихтаны жүктеу бір, кейде екі себетпен жасалады. Бір себеттің жүктелу ұзақтығы - ~ 5 мин. Шихтаны себеттерге келесі ретпен салады: кішкене заттың бір бөлігі табанды ауыр сынықтардың соққыларынан қорғау үшін түбіне қойылады, содан кейін ортасында үлкен бөлік салынады, ал орташа сынықтарды содан кейін және жоғарғы жағына-қалған ұсақ сынықтарды салады. Угарды азайту үшін кокс пен электрод сынықтарын үлкен сынықтар қабатының астына салады.

**Балқыту.** Завалкадан кейін электродты жіберіп шихтаға тоқты қосамыз.

Толтыру аяқталғаннан кейін электродтар шихтаға тигенге дейін түсіріледі және ток қосылады. Доғалардағы жоғары температураның әсерінен электродтар астындағы шихта ериді, сұйық металл түбтің орталық бөлігінде жиналып төменге ағады. Шихтадағы "құдықтарды" еріте отырып, электродтар біртіндеп түседі, (сурет. 1, в және сурет. 1, б) және ең төменгі позицияға жетеді. Болашақта сұйық металдың мөлшері өскен сайын электродтар көтеріледі, өйткені автоматты реттегіштер доғаның ұзындығын тұрақты ұстайды.

Балқу кезеңінде металды газбен қанығудан және электродтармен көміртектенуден қорғайтын қождың ерте пайда болуын қамтамасыз ету қажет. Осы мақсатта, егер завалкаға әк берілмесе, әк электродтармен еріген ұңғымаларға бірнеше бөлікке отырғызылады (металл массасының 1-3%).

Балқыту кезінде шихтаның құрамдас бөліктері тотығады, қож пайда болады, қожға фосфор мен күкірт өтуі жүреді. Тотығу металды шихтамен кірген ауаның оттегісімен, окалинамен және тотпен жүреді. Балқу кезінде кремний толығымен тотығады, марганецтің 40-60%, көміртек пен темір ішінара тотығады. отығу өнімдерімен ( $\text{SiO}_2$ ,  $\text{MnO}$ ,  $\text{FeO}$ ) бірге қожды қалыптастыруға әктің кальций оксиді қатысады. Балқу кезеңінің соңына қарай қож шамамен мынадай құрамға ие, %: 35-40  $\text{CaO}$ ; 15-25  $\text{SiO}_2$ ; 8-15  $\text{MgO}$ ; 5-20  $\text{FeO}$ ; 5-10  $\text{MnO}$ ; 3-7  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; 0,5—1,2  $\text{P}_2\text{O}_5$ . Электрлік доғалар аймағында балқу кезінде металдың 3-тен 6% - ға дейін, негізінен темір буланып кетеді.



Сурет 2. Жоғарғы қуатты пештегі шихта балқымасы. (а) және жоғарғы емес трансформатор қуаттылығы. (б)

Балқу кезеңінің ұзақтығы ең алдымен трансформатордың қуатымен анықталады және 1,2-ден 3,0 сағатқа дейін, балқыту кезінде электр энергиясының шығыны 430-480 кВт/сағ құрайды.

**Тотықтыру кезеңі.** Балқытудың тотығу кезеңінің міндеттері: а) металдағы фосфор құрамын 0,01—0,015% - ға дейін азайту; б) металдағы сутегі мен азоттың құрамын азайту; в) металды шығару температурасына жақын температураға дейін қыздыру (ликвидус температурасынан 120-130 °с жоғары); г) көміртекті оның балқытылатын болаттағы қажетті құрамының төменгі шегіне дейін тотықтыру. Бұл кезеңде көміртектің тотығу процесі ерекше маңызды рөл атқарады, өйткені металда ерітілген сутегі мен азот пайда болған көпіршіктермен жойылады, ал көпіршіктер металды қыздыруды және қожға фосфорды кетіруді тездететін ваннаның араласуына әкеледі. Қоспалардың тотығуы темір кенін (окалинаны) немесе оттегі газын қолдану арқылы жүзеге асырылады. Тотығу кезеңі балқыту кезінде пайда болған қождың 65-75% пештен төгілуден басталады.

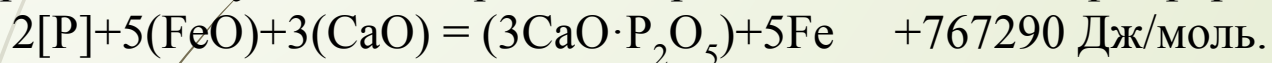
Қожды тоқты өшірмей, пешті жұмыс терезесіне қарай 10-12° еңкейтіп ағызады (суретті қараңыз. 1, г). Қожды төгу пештен қожға түскен фосфорды кетіру үшін жүргізеді. Қожды алып тастағаннан кейін пешке қож түзетіндер отырғызылады: 1-1,5% әк және қажет болған жағдайда 0,15—0,25% плавик шпаты, шамот сынықтары немесе боксит.

Сұйық жылжымалы қожды қалыптастырғаннан кейін ваннаға бүкіл тотығу кезеңінде әкпен темір рудасын порциялап енгізеді немесе оттегімен үрлейді; пеш кезең ішінде қожды төгу үшін жұмыс терезесіне қарай қисайған. Кенді қосу немесе оттегімен үрлеу көміртектің қарқынды тотығуын тудырады, нәтижесінде қож көбіктенетін СО көпіршіктері пайда болады, нәтижесінде ол пештен жұмыс терезесінің табалдырығынан ағып кетеді.



Кеннің жалпы шығыны металл массасының 3-6, 5% құрайды. Металдың қатты салқындауына жол бермеу үшін кеннің бір реттік бөлігі 0,5—1% - дан аспауы керек. Оттегі газын металлға футеровкаланған темір түтікшелермен жұмыс терезесі арқылы немесе пештің күмбезіндегі тесік арқылы сумен салқындатылатын фурмамен енгізіледі. Бұл жағдайда түтіктерді металлға 150-200 мм тереңдікке батыру керек. Газ тәрізді оттегімен көміртектендіру жылдамдығы темір рудасына қарағанда 3-5 есе көп, бұл тотығу кезеңінің ұзақтығын 20-30 минутқа қысқартуға мүмкіндік береді. Ваннаны үрлеудің жалпы ұзақтығы-10-20 минут, оттегінің шығыны-3-15 м<sup>3</sup>/болат. Көміртекпен қатар марганец тотығады; балку және тотығу кезеңінде шихтаның құрамындағы Mn-ның 60-70% тотығады.

Барлық тотығу кезеңінде реакция арқылы металдың дефосфорациясы жүреді:



Реакцияның сәтті өтуі үшін қождың жоғары негізділігі және ондағы темір оксидтерінің концентрациясы, сондай-ақ төмен температура қажет. Бұл жағдайлар пешке әк пен кенді бірге енгізу арқылы жасалады. Дефосфорация толымдылығы қайнау кезінде қож мен металды араластыру нәтижесінде және қождың үздіксіз жаңаруы нәтижесінде артады (қожды төгу және қож түзетін жаңа порциялардың мерзімді қоспалары). Қож мен металл арасындағы фосфордың таралу коэффициенті  $(P_2O_5)/[P]$  50-100 аралығында өзгереді, әдетте қождың негізділігі мен тотығуының жоғарылауымен жоғарылайды.

Тотығу кезеңіндегі қождардағы темір оксидтерінің көп болуына байланысты күкірттендіру реакциясының шарттары қолайсыз және күкірттендіру шектеулі дамуға ие болады. Күкірттің қож бен металл арасындағы таралу коэффициенті  $(S)/[S]$  3-5-ке тең, ал баарлық балқыту және тотығу кезеңі ішінде қожға шихтадағы күкірттің 30% - на дейін өтеді.

СО көпіршіктерімен бірге қайнаған кезде сутегі мен азот металдан алынады. Бұл процесс электростальдың сапасын жақсарту үшін үлкен маңызға ие, өйткені электр доғалары аймағындағы электр пешінде металды азот пен сутекпен қарқынды қанықтыру жүреді. Бұл қанықтыру температурасы 4000 °С-тан асатын доғалар аймағындағы азот пен сутегі молекулаларының диссоциациясы нәтижесінде жеделдетіледі. Осыған байланысты электрлі болатта әдетте мартенді және оттектегі конвертерлі болатқа қарағанда азот мөлшері көп болады.

Қайнау және араластыру металдың температурасын және оның қызуын тездетуді қамтамасыз етеді. Тотығу кезеңі кезінде жоғары көміртекті болатты (құрамында > 0,6% С бар) балқыту кезінде кемінде 0,2—0,3% және орташа және төмен көміртекті болатты балқыту кезінде 0,3—0,4% көміртекті тотықтыру қажет (көрсетілген мәндердің төменгі шегі ауыр салмақты пештерге жатады).

Тотығу кезеңінің соңында қож шамамен келесі құрамға ие, %:35-50 CaO; 10-20 SiO<sub>2</sub>; 4-12 MnO; 6-15 MgO; 3-7 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; 6-30 FeO; 2-6 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; 0,4—1,5 P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>. Қождағы темір оксидтерінің мөлшері балқытылған болат маркасындағы көміртектің құрамына байланысты; жоғарғы шегі төмен көміртекті болаттарға, төменгі шегі жоғары көміртекті болаттарға тән.

Тотығу кезеңі көміртек балқытылған болат маркасында оның құрамының төменгі шегіне дейін тотыққан кезде аяқталады, ал фосфор мөлшері 0,010—0,015% - ға дейін төмендейді. Кезең тотықтырғыш қожды ағызумен аяқталады, ол пешті жұмыс терезесіне қарай еңкейту арқылы жүзеге асырады, сондай-ақ қолмен ұзын темір шыбықтарға отырғызылған ағаш гребоктардың көмегімен жасалады. Тотықтырғыш қожды толық жүктеу оның құрамындағы фосфор тотықсыздану кезеңінде металға қайта енбеуі үшін қажет. Тотығу кезеңі 30-дан 90 минутқа дейін созылады.

*Қалпына келтіру кезеңі.* Кезеңнің міндеттері:

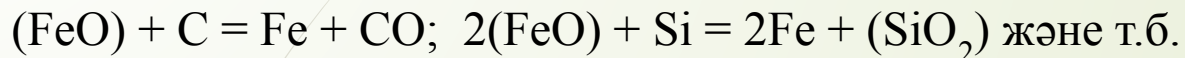
а) металды қышқылсыздандыру; б) күкіртті жою; в) болаттың химиялық құрамын белгіленген деңгейге дейін жеткізу; г) температураны түзету болып табылады. Міндеттер бүкіл тотықсыздандыру кезеңінде қатар шешіледі; металды қышқылсыздандыру бір уақытта тұндыру және диффузиялық әдістермен жүзеге асырылады.

Тотықтырғыш қожды алып тастағаннан кейін ферромарганецті пешке балқытылатын болат үшін оның төменгі шегіндегі металда марганецтің болуын қамтамасыз ету үшін қажетті мөлшерде, сондай—ақ металға 0,10—0,15% кремний мен алюминийге 0,03-0,1% мөлшерде енгізу есебінен ферросилиций отырғызылады. Бұл қоспалар металды тұндыруды қамтамасыз ету үшін енгізіледі.

Әрі қарай, қож пайда болады, пешке әк, балқытқыш шпат және шамот сынықтары 5:1:1 қатынасында металл массасының 2-4% мөлшерінде енгізіледі. 10-15 минуттан кейін қож қоспасы ериді, ал сұйық жылжымалы қож пайда болғаннан кейін олар ваннаны диффузиялық қышқылсыздандыруға кіріседі. Мерзімді түрде, 10-12 минуттан кейін пешке әк, балқытқыш шпат және қышқылсыздандырғыш қоспасының бөліктері енгізіледі. Алғашқы 15-20 минут ішінде ұнтақталған кокс (көміртегі) осы қоспада қышқылсыздандырғыш ретінде қолданылады, содан кейін оның орнына ұнтақталған ферросилиций қолданылады; кейде таза кокстың немесе ферросилицийдің бір бөлігін беруге рұқсат етіледі. Болаттың кейбір маркаларында тотықсыздану кезеңінің соңында күшті қышқылсыздандырғыштар қоспасына өте күшті қышқылсыздандырғыштар - ұнтақталған силикокальций және ұнтақ тәрізді алюминий енгізеді.

Әдетте, ақ қождың астында тотығуға арналған кокстың шығыны 1-2 кг/т металды құрайды. Ферросилицийдің шығыны кремнийдің шамамен 50%—ы металға ауысатынын ескере отырып анықталады; тотықсыздану кезеңі ішінде ұнтақ тәрізді ферросилицийдің қожына арналған қоспалар есебінен металдағы кремнийдің құрамы 0,25-0,35% - ға дейін жеткізіледі (бұл оның кремниймен қоспаланған болаттардағы құрамына сәйкес келеді).

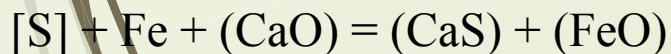
Бүкіл кезең ішінде жүретін диффузиялық қышқылсыздандудың мәні келесідей. Қышқылсыздандырғыш заттарды ұнтақ түрінде қолданғандықтан олардың тығыздығы төмен және олар қож қабаты арқылы өте баяу түседі. Қожда келесі қышқылсыздандыру реакциялары жүреді:



Нәтижесінде қождағы FeO мөлшері азаяды және тарату заңына сәйкес  $(\text{FeO})/[\text{FeO}] = \text{const}$  оттегі (FeO түрінде) диффузия арқылы металдан қожға ауыса бастайды (диффузионды қышқылсыздандыру). Диффузиялық қышқылсыздандырудың артықшылығы мынада: қышқылсыздандыру реакциясы қожда жүретіндіктен, балқытылған болат қышқылсыздандыру өнімдерімен ластанбайды— оксидтер түзеді, яғни аз оксидті металл емес қосындылар болады.

Диффузиялық қышқылсыздандыру кезінде қождағы FeO мөлшері біртіндеп азаяды және мұздатылған қождың үлгілері ағарады, содан кейін ақ түске айналады. Қождың ақ түсі ондағы FeO құрамының төмендігімен сипатталады. Салқындаған кезде мұндай қож ұнтаққа айналады.

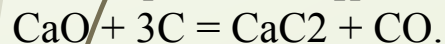
Тотықсыздану кезеңінің соңындағы ақ қож келесі құрамға ие, %: 53-60 CaO; 15-25 SiO<sub>2</sub>; 7-15 MgO; 5-8 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; 5-10 CaF<sub>2</sub>; 0,8–1,5 CaS; < 0,5 FeO; < 0,5 MnO. Тотықсыздану кезеңінде күкіртсіздендіру сәтті жүреді, бұл қождың жоғары негізділігімен ( $\text{CaO}/\text{SiO}_2 = 2,7\text{--}3,3$ ) және ондағы FeO-ның төмен (< 0,5 %) құрамымен түсіндіріледі, бұл күкіртсіздендіру реакциясының тепе-теңдігін оңға (күкірттің қожға толық өтуі жағына қарай) ауыстыруды қамтамасыз етеді. Күкірттің қож бен металл (S)/[S] арасындағы таралу коэффициенті 20-60 құрайды.



Тотықсыздандыру кезеңінің соңында, қож бен металл қышқылсыздандырылған кезде, металды оттегіге айтарлықтай химиялық жақындығы бар элементтермен легирлеу жүзеге асырылады Қож мен металдың араластуын жақсарту үшін және тотықсыздандыру кезеңінде баяу жүретін күкірт\* оттегі қожына және металл емес қоспаларға ауысу процестерін күшейту үшін металды электромагниттік араластыруды қолдану ұсынылады.

Тотықсыздандыру кезеңінің ұзақтығы 40-100 минутты құрайды. Шығарудан 10-20 минут бұрын, егер қажет болса, пешке ферросилицийді енгізу арқылы металдағы кремнийдің құрамын түзету жүзеге асырылады. Шығарудан 2-3 минут бұрын соңғы залалсыздандыру үшін 1 тонна болатқа 0,4—1,0 кг алюминий отырғызылады, балқытылған болаттағы көміртегі төмендеген кезде алюминийдің шығыны осы шектерде артады. Пештен шөмішке болат қожбен бірге шығарылады. Ковштағы металды қожбен қарқынды араластыру қосымша тазартуды қамтамасыз етеді — күкірт пен металл емес қоспалар металдан ақ қожға өтеді. Балқыту барысында экспресс-зертханада металл мен қож құрамының өзгеруін бақылайды, батыру термодарымен металдың температурасын өлшейді.

Кейде тотықсыздандыру кезеңі ақ түсті қождың астында емес, ақ түсті қождан кальций карбидінің (CaC<sub>2</sub>) болуымен және жоғары негізділігімен ерекшеленетін карбид қожының астында жүзеге асырылады. Бұл жағдайда тотықсыздандыру кезеңінің басында пайда болған қож кокстың көп мөлшерімен (2-3 кг/т) тотығады, содан кейін пеш оқшаулайды.. Мұндай жағдайда электр доғалары аймағында реакция жүреді



Алынған кальций карбиді күшті қышқылсыздандырғыш болып табылады және оның қожда болуы ақ қождың астында, толық қышқылсыздандыруын және күкіртсіздендіруін қамтамасыз етеді. Кальций карбиді металды жақсы ылғалдандырады, сондықтан карбид қожының астындағы шөмішке балқыту кезінде металл қождың ұсақ бөлшектерімен ластанады. Бұған жол бермеу үшін карбид қожын шығарудан 20-30 минут бұрын аққа қожға ауыстырады. Мұны істеу үшін пеште жұмыс терезесін ашып, ауағның кіруіне мүмкіндік береді. Ауадағы оттегі кальций карбидін тотықтырады, ол CaO және Co түзеді, нәтижесінде карбид қож аққа қожға айналады.

**Легирлеу реті.** Легирленген болаттарды доғалы пештерде балқыту кезінде легирлеу реті легирлейтін элементтердің оттектенуін туындыларына тәуелді. Темірге (никель, молибден) қарағанда оттекке төмен туынды болып табылатын элементтер балқыту кезінде тотықпайды, және оларды балқытудың бастапқы кезеңіне енгізеді —никельді опырылымға, молибденді балқытудың соңында немесе тотықтыру периодының басында қосады.

Хром мен марганец темірге қарағанда оттекке туынды болып келеді. Сондықтан қалпына келтіру кезеңінің басында тотықтырғыш қожды құйғаннан кейін металды хроммен немесе марганецпен легирлейді.

Вольфрам темірге қарағанда оттекке үлкен туынды болып табылады. Ол тотығуы мүмкін және оны әдетте қалпына келтіру кезеңінің басында енгізеді. Вольфраммен легирлеу ерекшелігі ферровольфрамның балқуының ( $\sim 2000^{\circ}\text{C}$ ) жоғары температурадан ол баяу ериді және металдағы вольфрам мөлшерін түзету үшін ферровольфрамды ваннаға шығарудан 30 мин дейін кем емес уақытта қосуға болады.

Кремний, ванадий және ерекше титан және алюминий оттекке үлкен туынды болып келеді және оңай тотығады. Болатты феррованадиймен легирлеуді шығарудан 15—35 мин дейін, ферросилицимен шығарудан 10—20 мин дейін жүргізеді. Ферротитан пешке шөмішке шығаруға 5—15 мин дейін уақытта енгізеді. Алюминийді пешке шығарғанға дейін 2—3 мин қосады.