

Н. ГОДЕ
П. К. ГОДЕ



Pēteris Stučka
Latvijas Valsts universitātes
zinātnieki

Ученые
Латвийского государственного
университета им. Петра Стучки

Министерство высшего и среднего специального образования
Латвийской ССР
Латвийский ордена Трудового Красного Знамени
государственный университет имени Петра Стучки
Научная библиотека

ПРОФЕССОР

Г А Р А Л Ъ Д К А Р Л О В И Ч Г О Д Е

Персональный библиографический указатель

Латвийский государственный университет им. П.Стучки
Рига 1978

Latvijas PSR Augstākās un vidējās speciālās
izglītības ministrija
Ar Darba Sarkanā Karoga ordeni apbalvotā
Pētera Stučkas Latvijas Valsts universitāte
Zinātniskā bibliotēka

PROFESORS

H A R A L D S G O D E

Personālais bibliogrāfiskais rādītājs

P. Stučkas Latvijas Valsts universitāte.
Rīga 1978

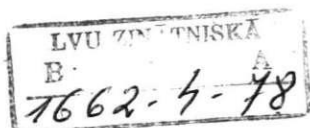
Sastādītāja Solveiga Skotele
Redaktore Dzintra Griķe
Biogrāfiskā apcerējuma autors
tehn. zin. kand. Ēriks Neimanis

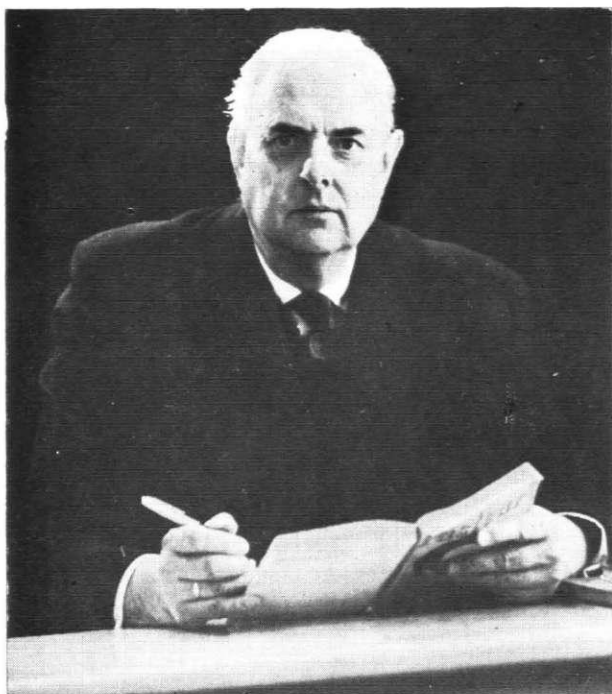
Vāku zīm. I.Dzene

Составитель Солвейга Скотеле
Редактор Дзинтра Грике
Автор биографического очерка
канд. техн. наук Эрикс Нейманис

© P.Stučkas Latvijas Valsts universitāte, 1978.

P 61005-111u 78
M 812(11)-78





Mr. Gale.

P R I E K Š V Ā R D S

Profesora H.Godes personālajā bibliogrāfiskajā rādītājā apkopoti viņa publicēto darbu bibliogrāfiskie saraksti no 1946.g. līdz 1978.g. (daļēji). Atsevišķās nodaļās izkārtoti profesora rediģētie un tulkojie darbi, viņa vadītās disertācijas, kā arī raksti par viņu. Publicēto darbu saraksti kārtoti hronoloģiskā secībā. Katra gada robežās vispirms uzrādīti darbi latviešu, tad krievu valodā. Katras valodas ietvaros tie sakārtoti darbu nosaukumu alfabētā. Latviešu valodā publicētajiem darbiem dots nosaukuma tulkojums krievu valodā. Darbu bibliogrāfiskie saraksti sastādīti tieši pēc izdevumiem. Zinātniskajiem darbiem uzrādīti arī izdevumā "Chemical Abstracts" ievietotie referāti.

Personālajam bibliogrāfiskajam rādītājam pievienots prof. H.Godes darbu nosaukumu alfabētiskais rādītājs, uzsākot publicēšanas gadu un bibliogrāfiskā ieraksta kārtas numuru. Rādītāja beigās ievietots arī personu palīgrādītājs.

ПРЕДИСЛОВИЕ

Персональный библиографический указатель профессора Г.К.Годе отражает его работы, выпущенные в свет в 1946-1978 гг. (частично). В отдельных разделах указаны редактированные и переведенные им работы, диссертации, разработанные под его руководством и литература о профессоре. Описания публикаций расположены в хронологическом порядке. В пределах каждого года публикации указаны в алфавитном порядке сначала на латышском языке, потом на русском. Заглавия публикаций на латышском языке переведены на русский язык. Библиографические описания составлены непосредственно по изданиям. К научным работам указаны рефераты, которые помещены в издании "Chemical Abstracts".

В конце указателя помещен алфавитный список названий работ проф. Г.К.Годе с указанием года опубликования и порядковым номером библиографической записи.

В конце указателя помещен также именной указатель.

Kīmijas zinātņu doktors profesors
H a r a l d s G o d e

Haralds Gode dzimis 1918.gada 26.augustā Rīgā. 1937.gadā viņš iestājas Latvijas universitātes Kīmijas fakultātē, kuru pabeidz 1946.gadā ar kvalifikāciju inženieris-kīmiķis. No tā laika viņa darbība nepārtraukti ir saistīta ar pedagogisko darbu, zinātnisko darbu un kīmijas zinātnes popularizāciju.

Jau pirms Universitātes interesējies par neorganisko kīmiju, Haralds Gode arī visu studiju laiku pievērsē šai kīmijas disciplīnai vislielāko uzmanību. Kad jāizvēlas diplomdarba vadītājs, viņš griežas pie toreizējā neorganiskās kīmijas profesora Augusta Kešāna pēc temata. Tā rodas sadarbība ilgākam laikam un vēl vairāk - Haralds Gode ir Augusta Kešāna darbu turpinātājs.

Sevišķi ražīga šī sadarbība kļūst, kad profesors A.Kešāns pievēršas pavisam jaunam pētīšanas virzienam - borātu kīmijai.

Borātu kīmija bija mazpētīta kīmijas nozare. Šo kopīgo darbu stiprā mērā veicināja Zinātņu akadēmijas nodibināšana, kuras Kīmijas institūtā abi strādāja no paša sākuma, īsā laikā gūdami redzamus panākumus.

Pedagogisko darbu Haralds Gode uzsāk 1944.gadā, kad, būdams profesora A.Kešāna asistents, vada praktiskos darbus un semināru neorganiskajā kīmijā kīmiķiem un farmaceitiem. No 1948.gada ilgu gadus viņš lasa lekcijas Valsts Mākslas akadēmijas Keramikas nodaļas studentiem keramikas tehnoloģijā un stikla tehnoloģijā. Sākot ar 1962.gadu, strādā atkal Latvijas Valsts universitātē - vienu gadu par asistentu, tad par docentu un kopš 1976.gada par profesoru. Lasā lekciju kursus kīmijā neorganiskajā kīmijā un kristālkīmijā. Neorganisko kīmiju lasa vai ir lasījis arī Ģeogrāfijas, Bioloģijas un Finanšu un tirdzniecības fakultātes studentiem. Daudz pūļu profesors Haralds Gode veltījis, lai noorganizētu kristālkīmijas mācīšanu.

izveidoti modeļi kristālu struktūrām un kristālu morfoloģijai. Sarakstīti seši mācību līdzekļi kristālķīmijas kursam. Izgatavots oriģināls aparāts lodīšu blīvāko pakojumu demonstrēšanai. Izstrādāta jauna metode imersijas šķīdumu pagatavošanai. Arī citiem priekšmetiem Haralds Gode devis daudz jauna, sarakstot un izdodot mācību un metodiskos līdzekļus. Haralds Gode vadījis diplomdarbus, kuros veikti pētījumi borātu ķīmijā. Zinātnisko darbu studenti veic jau no pirmā kursa, un ir bijuši gadījumi, kad, čakli strādājot, jaunāko kursu studenti dod eksperimentālos datus, kurus var izmantot zinātniskai publikācijai. Lai studenti labāk veiktu zinātnisko darbu borātu ķīmijā, Haralds Gode sarakstījis īpašu, savā ziņā unikālu mācību līdzekli par borātu sintēzi, ko izdevusi P. Stučkas LVU. Pirmajā daļā ir dots pārskats par borātu literatūru, sintēzes principiem, analīzes metodēm, nomenklatūru, borātu īpašību noteikšanas metodēm. Otrajā daļā ir aprakstītas borātu sintēzes metodes, no kurām lielu daļu izstrādājis pats autors.

Pirms 30 gadiem, kad jaunais inženieris-ķīmiķis Haralds Gode kopā ar profesoru A. Kešānu uzsāka pētījumus borātu ķīmijā, nebija izstrādātas noteiktas borātu sintēzes metodes. Šīs metodes bija jārada pilnīgi no jauna. Tika sintezēti jauni borātu savienojumi, tos analizējot un datus klasificējot tika uzkrāti materiāli publicēšanai. 1949. gadā Haralds Gode publicēja savus pirmos zinātniskā darba rezultātus un divos rakstos LPSR ZA Vēstis aprakstīja litija tetraborāta un kalcija heksaborāta sintēzi, kā arī deva ziņas par minēto savienojumu īpašībām. Profesors A. Kešāns savus un savu līdzstrādnieku pētījumus apkopoja monogrāfijā, kur ir ietverti arī ļoti daudzi Haraldā Godes darba rezultāti.

Borātu problēmas tālākai atrisināšanai Haraldam Gode daudz devusi aspirantūra Leningradas Halurgijas institūtā. Vēlākā Maskavas Valsts universitātes profesora M. Vaļaško vadībā Haralds Gode aspirantūras laikā iepazīs ar fizikāli ķīmiskās analīzes metodes pamatiem un tās iespējām borātu ķīmijā. Pats profesors M. Vaļaško prata savu aspirantu ieinteresēt šīnā darba metodē. Kopējā darba rezultātā radās kandidāta disertācija.

tācija, kuras pamatā bija sakarības atklāšana starp šķidrās fāzes pH lielumu un cietā borāta ķīmisko sastāvu. Disertāciju Haralds Gode aizstāvēja 1961.gadā Leningradā.

Kandidāta disertācijā tomēr aplūkota tikai borātu veidošanās vienkāršākos apstākļos, kad nav klāt sveši joni. Klasiskās fizikāli ķīmiskās metodes, kuras tik noderīgas sāls šķīdumu izpētei, nav piemērojamas borātu sistēmām, kur paša borāta jona sastāvs ir mainīgs.

Turpmākos darbus par fizikāli ķīmiskās metodes pielietojumu borātu ķīmijā Haralds Gode veicis viens pats. Bija jārada pilnīgi jauna pieeja sintēzes apstākļu grafiskajam attēlojumam. Parasto sāļu šķīdumos komponentu skaits nav liels, un tādu sistēmu attēlošana nerada grūtības. Bet borāti rodas daudz sarežģītākos apstākļos, tie rodas četr- un pieckomponentu sistēmās. Izvērtējot sintēzes noteicošos apstākļus, Haralds Gode atrada iespēju attēlot šādas sistēmas pārskatāmā veidā plaknē. Šis oriģinālais attēlošanas veids pat atļauj uzrādīt temperatūras un svešu sāļu ietekmi uz reakcijas gaitu. Izmantojot šo grafisko metodi, ir iespējams iepriekš aprēķināt sintēzei nepieciešamos vielu daudzumus. Profesors Haralds Gode ir pilnīgi izstrādājis teorētiskos pamatus borātu sintēzei. Līdz ar šo savu grafisko metodi tika radīti vairāki pavisam jauni jēdzieni, kā, piemēram, "kristalizācijas lauks", "kristalizācijas blakus lauks", "maksimāli pieļaujamie" un "minimāli nepieciešamie vielu" daudzumi. Šie pēdējie divi lielumi ir matemātiski pamatojami. Izmantojot tādus aprēķinus, var vienu borātu pārvērst citā un to pārvērst atpakaļ izejas borātā tiešā ceļā vai arī caur kādu starpstāvokli. Borātu sintēzes aprēķinos liela nozīme ir kristalizācijas taiļņu krustpunktam, ko autors nosaucis par punktu "A". Pēc autora uzskatiem tas ir it kā Archimeda punkts visām borātu sintēzēm. Strādājot sistemātiski, profesors Haralds Gode katram borātam norāda vairākas sintēzes metodes. Tādā gadījumā punkti "A" var atrasties visos četros kvadrantos koordinātu sistēmā. Problēmas galīgai atrisināšanai autors veiksmīgi operē ar vielu negatīvām koncentrācijām, līdz ar to noskaidrojot, kāpēc borātu sintēzes ir tik sarežģītas,

kāpēc tās tikai retos gadījumos noved pie paredzētā rezultāta. Izrādās, ka borātu kristalizācijas lauks ir samērā mazs, bet noteicošais punkts "A" ir samērā lielā attālumā. Tas prasa sintēzes apstākļu ļoti rūpīgu precizējumu.

Savā darbības gaitā Haralds Gode atklājis vairākus jaunus borātus un aprakstījis tos.

Izmantojot savus bagātīgos eksperimentālos datus, pārdomājot un vēlreiz visu pārdomājot, radās noslēgts darbs, kuru 1974.gadā aizstāvēja kā doktora disertāciju.

Radījis jaunus borātus, profesors Haralds Gode allaž domājis par to tālāku izmantošanu. Daļu viņš veic pats, bet daudz un plaša ir viņa sadarbība ar citām augstskolām un zinātniekiem visā Padomju Savienībā. Haralds Gode ir pareizi izpratis, ka tagad, kad visas laboratorijas ir apgādātas gan ar aparatūru tiešiem pētījumiem, gan arī ar skaitļošanas tehniku, šim labi apgādātām zinātniskām iestādēm ir vajadzīgs materiāls pētījumiem, kas ne vienmēr ir viegli sasniedzams. Šeit profesors Haralds Gode var dot daudz jaunu vielu, kuras gaida daudzpusīgu izpēti. Pie viņa griežas ne tikai zinātnieki no Rīgas, bet arī no citurienes ar ierosinājumu dot materiālus. Tā radās aūglīga sadarbība ar Ļeningradas, Maskavas, Vladimīras un citu pilsētu zinātniekiem.

Bet arī paša profesora Haralds Godes tiešais darbs borātu tālākā izmantošanā nav maznozīmīgs. Jau ilgu laiku viņu nodarbina jautājums par borātu izmantošanu keramikā, iegūstot labas un izturīgas glazūras. Par glazūrām Haralds Gode interesējās jau studiju gados, kad strādāja praksi Rīgas porcelāna rūpnīcā. Vēlāk Zinātņu akadēmijā un it īpaši, strādājot par pasniedzēju Valsts Mākslas akadēmijā, radās iespējas izmēģināt daudzus sastāvus un meklēt jaunus ceļus. Bet šeit bija jāsadurās ar nespēju apgādāt keramisko rūpniecību ar pietiekamiem bora daudzumiem. Pateicoties profesora Haralds Godes plašajiem sakariem, izdevās atrisināt šo sagādes problēmu ar Sverdļovskas ķīmijas institūta palīdzību. Bet sapemtais bora preparāts neizrādījās pietiekami darbīgs, lai to varētu izmantot viegli kūstošu glazūru iegūšanai. Nāca palīgā ilggadīgā pieredze bo-

rātu savstarpējai pārvēršanai. Īpašos apstākļos šo borātu var pārvērst citā, kas atbilst visām prasībām. Gala rezultātā pate glazūras izgatavošanas process kopumā vienkāršojas, kaut gan nepieciešams īpašs process borātu pārvēršanai. Šādas glazūras tagad sācis ražot apvienības "Latvijas Keramika" Jelgavas uzņēmums. Haralds Gode vada arī borātu izmantošanu lauksaimniecības jomā. Sintētiskie borāti izceļas ar samērā masu šķīdību, bet tā ir pietiekama augļiem, kuriem vajadzīgi tikai nelieli bora daudzumi, ko pilnīgi nodrošina šo borātu šķīdība. Līdz ar to augi tiek visu augšanas sezonu nodrošināti ar boru. Šo darbu profesors Haralds Gode veic kopā ar LVU Botānisko dārzu un Lauksaimniecības ministriju.

Profesors Haralds Gode ir aktīvs sabiedriskajā darbā. Divus gadus bijis fakultātes arodbiroja priekšsēdētājs, ir Mendelejeva biedrības pirmorganizācijas priekšsēdētājs, akadēmiskās grupas kurators, fakultātes metodiskās komisijas priekšsēdētājs, LVU Izdevniecības padomes loceklis, LVU metodiskās komisijas loceklis, ministrijas metodiskās komisijas prezidija loceklis, Fakultātes padomes zinātniskais sekretārs, tautas tiesas piesēdētājs, zinātnisko padomju loceklis ZA Neorganiskās ķīmijas institūtā un RPI Ķīmijas fakultātē.

Par panākumiem zinātniskajā darbā liecina rezultāti Mendelejeva biedrības Vissavienības konkursos, kuros Haralds Gode piedalījies trīs reizes, katru reizi saņemis diplomu vai naudas prēmiju.

Svarīgākos pētījumu rezultātus profesors Haralds Gode noformē autora tiesību saņemšanai, katru gadu iesniedzot vairākus pieteikumus un saņemot pozitīvus lēmumus.

Savu pētījumu materiālus profesors Haralds Gode regulāri publicē LPSR ZA Vēstis, kā arī Vissavienības žurnālos un rakstu krājumos. Trīs reizes - 1964., 1967. un 1970.gadā - rediģējis un organizējis fakultātes pasniedzēju zinātnisko darbu rakstu krājumus. 1978.gadā iznācis starprepublikānisks rakstu krājums borātu ķīmijā, kurā bez republikas autoriem publicēti arī Leningradas, Maskavas, Minskas, Penzas, Sverdlovskas un Novosibirskas zinātnieku raksti.

Profesors Haralds Gode piedalās arī darbā ar skolotājiem un skolēniem. Pēc viņa iniciatīvas tagad notiek skolotāju metodiskie semināri reizi mēnesī, kuros allaž ierodas 70-80 dalībnieku, taņī skaitā no republikas attālākiem novadiem. Šādās sanākmēs profesors Haralds Gode uzstājas ar referātiem par aktuāliem ķīmijas jautājumiem. Tāpat tika noorganizēta sadarbība ar skolēniem. Ar laikraksta "Pionieris" palīdzību tika radīts konkurss "Deflegmators" jaunāko klašu skolēniem, ziemas brīvlaikā tiek rīkotas nodarbības īpašā ķīmiķu skolā. Profesors Gode atsauca uz aicinājumiem un lasa skolās lekcijas par ķīmijas jautājumiem. Lai veicinātu skolēnu ārpusklasses darbu ķīmijā, profesors Haralds Gode ir sarakstījis metodiskos norādījumus ķīmijas eksperimentu veikšanai, ko izplata visās skolās. Lai atvieglotu sagatavošanos iestāju pārbaudījumam ķīmijā augstskolās, vairākos izdevumos iznākuši profesora Haralds Godes sarakstītie metodiskie norādījumi un uzdevumu krājumi.

Daudzpusīga ir profesora Haralds Godes darbība presē. LVU izdevumā "Padomju Students" viņš raksta par notikumiem fakultātē un arī lappusei "augstskola-vidusskola". "Padomju Jaunatnē" atrodami viņa populārzinātniskie darbi par ķīmiju, tur tiek doti arī norādījumi, kā labāk nokārtot eksāmenu ķīmijā. "Skolotāju Avīzē" parādās raksti, kuros tiek iztirzāti iestāju eksāmenu rezultāti, kā arī metodiski jautājumi. Populārzinātniskus rakstus viņš publicē tehnikumu audzēkņiem laikrakstā "Jaunās Rokas". Par ķīmijas sasniegumiem tiek informēti arī lauku rajonu iedzīvotāji, pēdējos gados ievieojot rakstus Rīgas, Limbažu, Valmieras un Ventspils rajonu avīzēs.

Profesors Haralds Gode piedalās Vissavienības konferencēs un lasījumos, kur uzstājas ar ziņojumiem par saviem pētījumiem borātu ķīmijas laukā, kā arī par dažādiem kristālkīmijas kursa jautājumiem. Zinātniskajā konferencē Tartu par zinātnes un tehnikas attīstību Baltijā viņš uzstājās ar referātu par profesora A. Kešāna dzīvi un zinātnisko darbību.

Profesors Haralds Gode ir zinātnieks un pasniedzējs ar plašu interešu un darbības loku. Viņa dzīves uzskata pamat-

tāse: pasniedzēja darbs nav izprotams tikai šaurā nozīmē - atbilstoši programmai apmācīt studentus lasāmos priekšmetos; jāpanāk, lai jaunie studenti iemācītos patstāvīgi strādāt, iemilētu izraudzīto profesiju un neatlaidīgi strādātu pie ķīmijas problēmu atrisināšanas. Bet sinātuiskāajā darbā profesors nemainīgi paliek pie reiz iesāktā temata - "borātu ķīmija". Ar savu darbu un arī kā cilvēks profesors Haralds Gode ir iemantojis pasniedzēju un studentu pelnītu cieņu.

K. Neimanis,
tehnisko sinātu kandidāts
docents

Доктор химических наук профессор
ГАРАЛЬД КАРЛОВИЧ ГОДЕ

Гаральд Карлович Годе родился 26 августа 1918 г. в Риге. В 1937 г. он поступает на химический факультет Латвийского университета, который заканчивает в 1946 г. с квалификацией инженера-химика. С этого момента вся его жизнь неразрывно связана с научными исследованиями, педагогической деятельностью и популяризацией химических наук.

Еще до поступления в университет Годе заинтересовался неорганической химией, а во время учебы проявляет к этой химической дисциплине большое внимание. Когда надо было выбрать тему для дипломной работы, он обращается к профессору по неорганической химии Августу Давидовичу Кешану. Так началась их совместная деятельность, а позже Годе стал продолжателем работ Кешана.

Особо плодотворной становится эта деятельность, когда профессор А.Кешан обращается к совсем новому направлению научной деятельности - химии боратов. Химия боратов была тогда малоизученной областью химии.

Научной деятельности обоих ученых в значительной мере способствовало создание Академии наук ЛатвССР, где они работали с самого начала и в короткий срок получили значительные результаты.

Педагогическую работу Г.Годе начинает с 1944 г., как ассистент профессора А.Д.Кешана он руководит студенческими лабораторными и семинарскими работами по неорганической химии для химиков и фармацевтов. С 1948 г. много лет читал лекции по технологии керамики и стекла в Государственной академии художеств. С 1962 г. Годе вновь работает в Латвийском государственном университете в качестве ассистента, затем доцента, а в 1976 г. получает звание профессора. Он читает лекционные курсы для студентов химического факультета по неорганической химии и кристаллохимии и, кроме того, лекционный курс по неорганической химии для студентов географического, биологического и финансово-торгового факультетов. Много энергии профессор Г.Годе отдал

для организации процесса обучения по курсу кристаллохимии. Им созданы модели структуры кристаллов и морфологии кристаллов, написано шесть учебных пособий по курсу кристаллохимии, изготовлен оригинальный прибор для демонстрации плотнейших упаковок шаров, разработан новый метод приготовления иммерсионных жидкостей. Немало нового Г.Годе внес в процесс обучения и по другим предметам, составляя учебные и методические пособия. Годе является руководителем дипломных работ, которые посвящены исследовательской работе по химии боратов.

Научную работу студенты начинают на первом курсе, и бывало, что под руководством Годе в результате упорной работы, студенты младших курсов получали ценные экспериментальные данные, которые были опубликованы. Чтобы облегчить студентам научную работу в области химии боратов, Гаральд Годе написал уникальное учебное пособие по синтезу боратов, которое выпущено редакционно-издательским отделом ЛГУ им. П.Стучки. В первом выпуске дается перечень литературы по вопросам химии боратов - принципам синтеза, методам анализа, номенклатуре, характеристике свойств боратов. Во втором выпуске описаны методы синтезов боратов, большую часть которых разработал сам автор.

30 лет назад, когда молодой инженер-химик Г.Годе совместно с профессором А.Кешаном приступил к синтезу боратов, не существовало еще методики для их синтеза. Пришлось создавать такие методы самостоятельно. Синтезировались новые бораты, проводился их анализ и классификация данных. Постепенно собирался материал для публикации. В 1949 г. Годе опубликовал свои первые научные результаты в "Известиях Академии наук Латвийской ССР". В двух сообщениях были описаны тетраборат лития и гексаборат кальция, их синтез, а также данные об упомянутых соединениях. Профессор А.Кешан обобщил свои работы и работы своих сотрудников, в частности, результаты научной деятельности Годе в монографии.

Дальнейшее решение проблем в области изучения боратов Г.Годе продолжает в аспирантуре при Институте галургии в Ленинграде. Научным руководителем Годе был профессор Михаил Георгиевич Валяшко, ныне работающий в Московском университете.

Под его руководством Г.Годе познакомился с основами физико-химического анализа и возможностями их применения к химии боратов. Профессор М.Г.Валяшко сумел заинтересовать своего аспиранта этим методом работы. По окончании аспирантуры Годе защитил в 1961 году кандидатскую диссертацию, в основе которой — открытая зависимость между значением pH жидкой фазы и химическим составом твердой фазы.

В кандидатской диссертации рассматривается образование боратов при простых условиях, в отсутствие посторонних ионов. Применение же принципов классического метода физики к изучению боратных систем невозможно, поскольку состав самого боратона изменяется в реакциях.

Дальнейшие работы по применению физико-химических методов для химии боратов приводят Годе к созданию совсем нового подхода графического изображения условий синтеза. В растворах обычных солей число компонентов не велико и изображение этих систем не создает трудностей. Но бораты образуются в гораздо более сложных системах, обычно в четырех- и пятикомпонентных. Учитывая определяющие условия синтезов боратов, Годе стремится найти возможность изображения их в наглядном виде на плоскости. Этот оригинальный вид изображения позволяет указать влияние температуры и присутствие посторонних солей на ход реакции. Используя созданный графический метод, можно предварительно вычислить необходимое для синтеза количество исходных веществ. Новый метод расчетов позволил также объяснить допущенные самим Годе в начале работы с боратами неудачи, а также объяснить неудачи других исследователей при синтезах боратов.

Профессор Г.К.Годе полностью разработал теоретические основы синтеза боратов. Одновременно с графическим методом были введены некоторые совсем новые понятия как, например, "поле кристаллизации", "побочное поле кристаллизации", "максимально допустимые" и "минимально необходимые количества веществ". Эти последние две величины математически обоснованы. Выполняя соответствующие расчеты, можно один борат превратить в другой, а затем обратно либо непосредственно, либо через какое-то промежуточное состояние. При расчетах синтезов борат-

тов большое значение имеет точка пересечения прямых кристаллизаций, которую автор назвал точкой "А". По мнению автора, это своего рода точка Архимеда для всех синтезов боратов. При последующей систематической работе профессор Годе указывает для каждого бората несколько методов синтеза. В подобных случаях точки "А" могут находиться во всех четырех квадрантах системы координат. Для окончательного решения проблемы автор успешно оперирует также отрицательными концентрациями веществ. Таким образом стало ясно, почему синтезы боратов так сложны и почему только в редких случаях получается ожидаемый результат. Выяснилось, что поле кристаллизации невелико, а решающая точка "А" находится на сравнительно большом расстоянии от поля. Именно это требует особо точной формулировки условий синтеза боратов.

В ходе своей научной деятельности Г.Годе открыл некоторые новые бораты и описал их.

С 1962 г. по 1974 г. Гаральд Годе сделал важные открытия в области химии боратов. Используя свои богатые экспериментальные данные, еще и еще раз все обдумывая, завершил труд, который в 1974 году явился основой докторской диссертации.

Создавая новые бораты, профессор Г.Годе всегда думал об их широком использовании. Г.Годе понимает, что в настоящее время оснащенным современными приборами и вычислительной техникой лабораториям научных учреждений для проведения исследований необходим соответствующий материал, который не всегда легко доступен. Поэтому многообразна деятельность Г.Годе с другими высшими учебными заведениями и учеными всего Советского Союза. К нему обращаются с просьбой прислать материал. Таким образом сложилось плодотворное сотрудничество с учеными Ленинграда, Москвы, Владимира и других городов.

Уже долгие годы профессора Г.Годе интересует вопрос об использовании боратов в керамике для получения хорошей и устойчивой глазури. Глазурью Годе заинтересовался еще во время учебы, когда проходил практику на Рижском фарфоровом заводе, занимался ею в Академии наук ЛатвССР, а особенно увлекся, работая в Государственной академии художеств, когда приходилось

проведению серьезной работы в этой области препятствовало отсутствие необходимого количества соединений бора в керамической промышленности. Благодаря широкому сотрудничеству профессору Г.Годе удалось решить проблему снабжения керамической промышленности соединениями бора через институт УНИХИМ в Свердловске. Но полученный борный препарат оказался недостаточно активным для использования легкоплавких глазурей. Пришел на помощь многолетний опыт работы по взаимному переходу боратов. При определенных условиях один борат превращается в другой, который отвечает всем требованиям. В результате упрощается весь способ изготовления глазури, несмотря на то, что вводится особый процесс превращения бората. Такие глазури теперь начали производить объединение "Латвияс керамика" в г. Елгаве.

Г.Годе также руководит работами по применению боратов в области сельского хозяйства. Синтетическим боратам присуща сравнительно небольшая растворимость, но она достаточна для растений, поскольку им необходимо незначительное количество бора, что полностью обеспечивается синтетическими боратами. Таким образом растение обеспечено бором во время всего периода роста. Эту работу Г.Годе выполняет совместно с Ботаническим садом ЛГУ и Министерством сельского хозяйства.

Профессор Г.Годе активно занимается и общественной работой. В течение двух лет он являлся председателем профбюро факультета. Бессменный председатель первичной организации Всесоюзного химического общества им. Д.И.Менделеева. Является куратором своей академической группы, бессменным членом издательского совета ЛГУ им. П.Стучки, председателем методической комиссии факультета, членом методических комиссий ЛГУ и Министерства высшего и среднего специального образования, ученым секретарем совета факультета, председателем народного суда, членом научных советов в Институте неорганической химии АН ЛатвССР и на химическом факультете Рижского политехнического института.

О достижениях в научной работе свидетельствуют результаты, полученные на всесоюзных конкурсах Менделеевского общества, в которых Г.Годе участвовал три раза, каждый раз получая

диплом или денежную премию.

Каждый год важнейшие результаты научных исследований профессор Г.Годе оформляет для получения авторских прав и каждый год получает положительные решения.

Материалы своих научных исследований профессор Г.Годе регулярно публикует в Известиях АН ЛатвССР, а также во всесоюзных журналах и сборниках трудов. Три раза, в 1964, 1967 и в 1970 гг., организовывал сборники трудов преподавателей факультета. В 1978 г. вышел в свет межреспубликанский сборник научных трудов по химии боратов, в который, кроме работ республиканских авторов, включены труды ученых из Ленинграда, Москвы, Минска, Пензы, Свердловска и Новосибирска.

По инициативе профессора Г.Годе организованы и проводятся раз в месяц методические семинары для учителей, в которых регулярно принимают участие 70-80 человек из самых отдаленных уголков республики. На этих встречах профессор Г.Годе выступает с докладами по актуальным вопросам химии.

Для школьников младших классов через газету "Пионерис" проводится конкурс "Дефлегматор". Чтобы углубить интерес школьников к химии, во время зимних каникул создана школа химиков. Кроме того, профессор Г.Годе читает в школах лекции по вопросам химии. Чтобы активизировать внеклассную работу школьников по химии, профессор Г.Годе написал методические указания по выполнению химических экспериментов, которые распространены по всем школам. Г.Годе написаны методические указания и сборники задач по химии для поступающих в высшие учебные заведения.

Активна деятельность профессора Г.Годе в печати. В газете "Падомью студентс" он пишет о событиях на факультете, выступает со статьями в рубрике "Высшая школа - средней школе". В газете "Падомью jaunatne" можно найти его научно-популярные работы по химии, там также даны указания, как лучше сдать экзамены по химии. В "Сколотава авизе" появляются статьи, где автор рассматривает результаты вступительных экзаменов, а также некоторые методические вопросы. С научно-популярными статьями он обращается к учащимся техникумов через газету "Молодые руки".

О достижениях химии Г.Годе информирует жителей сельских районов, публикуя в течение последних лет статьи в районных газетах Рижского, Лимбажского, Валмиерского, Вентспилсского и других районов.

Профессор Г.Годе участвует на Всесоюзных конференциях и чтениях, выступая с сообщениями о своих исследованиях в области химии боратов, а также по различным вопросам курса кристаллохимии. На научной конференции в г. Тарту "Развитие науки и техники в Прибалтике" он выступил с докладом о жизни и научной деятельности профессора А.Д.Кешана.

Профессор Г.Годе является ученым и преподавателем с разнообразными интересами и широкой сферой деятельности. Его девиз: работать со студентами не только по узкому лекционному курсу, стремиться заинтересовать своей профессией, а в научной деятельности - остаться верным раз избранной теме химии боратов. Как ученый и как человек профессор Г.Годе пользуется заслуженным уважением преподавателей и студентов.

Э.Нейманис,
кандидат технических наук
доцент

H. Godea publicētis darbi
Опубликованные работы Г.К.Годе

1946

1. Tauti no naftas. - Pad. Jaunatne, 1946, 28. dec.
Жиры из нефти.

1947

2. Smagais ūdens. - Pad. Jaunatne, 1947, 26. apr.
Тяжелая вода.

3. Zelta jūras ūdenī. - Pad. Jaunatne, 1947, 20. sept.
Солото в морской воде.

1949

4. Kalcijs heksaborāts. - LPSR ZA Vēstis, 1949,
Nr.10, 101.-118.lpp. - Kopsavilk. krievu val. Bibliogr.
12 nov.

Гексаборат кальция.

Ref.: Chem. Abstr., 1945, vol.48, 69e.

5. Litijs tetraborāts. - LPSR ZA Vēstis, 1949, Nr.3,
91.-96.lpp. - Kopsavilk. krievu val. Bibliogr. 6 nov. ☺

Тетраборат лития.

Ref.: Chem. Abstr., 1953, vol.47, 9843c.

6. Воздействие азотной кислоты на некоторые восстаножи-
тели в присутствии ингибиторов: Автореф. к дис. работе. -
Р., 1949. - 4 с.

1950

7. Kalcijs diborāts. - LPSR ZA Vēstis, 1950, Nr.8, 95.-102.lpp. - Kopsavilk. krievu val. Bibliogr. 5 nos.

Диборат кальция.

Ref.: Chem. Abstr., 1954, vol. 48, 69f.

8. Stroncijs diborāta sintēze / H.Gode, H.Simane. - LPSR ZA Vēstis, 1950, Nr.9, 57.-71.lpp. - Kopsavilk. krievu val. Bibliogr. 9 nos.

Синтез дибората стронция.

Ref.: Chem. Abstr., 1954, vol. 48, 3834g.

9. Бессвинцовые и безборные гончарные глазури / Ю.Я.Эйдук, Г.К.Годе. - Изв. АН ЛатвССР, 1950, № 12, с.163-170. - Рез. на рус. яз. Библиогр. 8 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1954, vol. 48, 6089c.

1951

10. Jaunas krāsas porcelānam. - Ped. Jaunatne, 1951, 15.dec.

Новые краски для фарфора.

11. Nidētājkrāsas. - Ped. Jaunatne, 1951, 5.maijā.

Необрастающие краски.

12. Stroncijs diborāta īrēšības / H.Gode, H.Simane. - LPSR ZA Vēstis, 1951, Nr.4, 629.-638.lpp. - Kopsavilk. krievu val. Bibliogr. 6 nos.

Свойства дибората стронция.

13. Окисление солей двухвалентного железа в азотной кислоте в присутствии гидразина. - Изв. АН ЛатвССР, 1951, № I, с.115-126. - Рез. на латыш. яз. Библиогр. 9 назв.

1952

14. Kabatas laboratorija. - Pad. Jaunatne, 1952, 22.nov.

Карманная лаборатория.

15. Par oksidēšanas-reducēšanas reakcijām. - Pad. Latvijas Skola, 1952, Nr.11, 76.-83.lpp.

О реакции окисления-восстановления.

16. Par politehnisko izglītību ķīmijā. - Skolotāju Av., 1952, 26.dec.

О политехническом обучении в химии

17. Октоборат калия и кальция. - Изв. АН ЛатвССР, 1952, № I, с. 89-97. - Рез. на латыш.яз. Библиогр. 6 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1953, vol. 47, 8570f.

18. Расчеты глазури. - Изв. АН ЛатвССР, 1952, № 5, с. 81-88. - Рез. на латыш. яз. Библиогр. 4 назв.

1953

19. Aprēķide par borātu ķīmijas jautājumiem. - LPSR ZA Vēstis, 1953, Nr.2, 160.-163.lpp.

Совещание по вопросам химии боратов.

20. Par F.Vaļkova un A.Harina grāmatu "Ķīmijas kurss". - Pad. Latvijas Skola, 1953, Nr.5, 97.-99.lpp.

Рецензия на книгу Ф.Валькова и А.Харина "Курс химии".

21. Sabojāta grāmata: /Par G.Rezumovska "Rokasgrāmatā patstāvīgiem laboratorijas darbiem neorganiskajā ķīmijā" tulkoj. latv. val./ - Pad.Jaunatne, 1953, 13.maijā.

Испорченная книга.

22. Извлечение борной кислоты из природных рассолов и сбросных вод промышленности. - В кн.: Химия боратов. Р., 1953, с.99-103.

Ref.: Chem. Abstr., 1955, vol.49, 13010a.

23. Синтезы боратов в водных растворах / Г.К.Годе, А.Д.Кешан. - В кн.: Химия боратов. Р., 1953, с.29-43. - Библиогр.: с.42-43 (26 назв.).

Ref.: Chem. Abstr., 1957, vol.51, 677f.

1954

24. Jēdziens par ķīmiski tīrām vielām. - Skolotāju Av., 1954, 19.martā.

Понятие о химически чистых веществах.

25. Kā notīrīt mašīnu detaļas. - Rad. Latvijas Kolhoziņš, 1954, Nr.1, 27.lpp.

1955

26. Ķīmijas skolotājiem. - Skolotāju Av., 1955, 7.apr. Учителям химии.

27. Кешан А.Д. Синтез боратов в водном растворе и их исследование / Под ред. А.Ф.Иевиня при участии Е.М.Швац, Г.К.Годе, Я.К.Овола и А.Я.Вайваца. - Р.: Изд-во АН ЛатвССР, 1955.

Гл. 12. Выделение бора из растворов, с.169-179. Библиогр. 16 назв.

1960

28. О связи формы выделения боратов из растворов с величиной их рН / М.Г.Валашко, Г.К.Годе. - Журн. неорганич. химии, 1960, т.5, вып.6, с. 1316-1328. - Библиогр. 28 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1962, vol. 56, 12534e.

1961

29. Ražošanas prakse rūpnīcas laboratorijā. - Skolotāju Av., 1961, 14. jūn.

Производственная практика в лаборатории промышленного предприятия.

30. О связи формы выделения боратов из растворов с величиной их pH: Автореф. дис. на соискание учен. степени канд. хим. наук. - Л., 1961. - 15 с. - Надзаг.: Ленингр. технол. ин-т им. Ленсовета. Библиогр.: с. 14-15 (11 назв.).

1962

31. Ģipsis dabā. - Pionieris, 1962, 25. sept.

Гипс в природе.

32. Ko galvā sevī jūrs. - Pionieris, 1962, 13. febr.

Что в себе море хранит.

33. Синтетические бораты кальция. - В кн.: Конф. по бору, его соединениям и сплавам: II-IV дек. 1962 г. Тез. докл. Киев, 1962, с. I.

1963

34. Kalcijs borātu sintēzes. - Ģrām.: XXIII Zin. un metod. konf. materiāli / P. Stučka LVU. R., 1963, 84.-85. lpp.

Синтезы боратов кальция.

35. Kāpēc jāmokās ar borātiem? - Pēd. Jaunatne, 1963, 14. jūn.

Почему надо мучиться с боратами?

36. Kurse darbi aizstāvēti. - Pad. Students, 1963,
14. jūn.
Курсовые работы защищены.
37. Labākas zināšanas ķīmijā / A. Apsitis, H. Gode. -
Skolotāju Av., 1963, 28. aug.
Лучшие знания по химии!
38. Pētījumiem liela praktiska nozīme. - Pad. Students,
1963, 4. dec.
Исследования с большим практическим значением.
39. Plēnuma lēmumus - ātrāk dzīvei - Pad. Students,
1963, 13. dec.
Решения пленума быстрее внедрять в жизнь!
40. "Etszemju" metāli lantanīdi. - Pad. Jaunatne,
1963, 4. janv.
Лантаниды - редкоземельные металлы.
41. Stikla šķiedras. - Pionieris, 1963, 21. maija.
Стекловолокна.
42. Sintēzei borātos kalcija. - В кн.: Материалы XXIII
науч.-метод. конф./Латв. ун-т. Р., 1963, с.86-87.

1964

43. Bora savienojumu pielietošana. - Universitāte,
1964, Nr.1.
Применение соединений бора.
44. Dzīvē dabā un tehnikā. - Pionieris, 1964,
14. janv.
Железо в природе и технике.

45. Par svešvalodu mācīšanu. - Pad. Students, 1964, 29. maijā.

Об изучении иностранных языков.

46. Profesora A. Kešāna piemiņai veltīta sēde. - Skolotāju Av., 1964, 8. apr.

Заседание, посвященное памяти профессора А.Д.Кешана.

47. Profesoru Augustu Kešānu pieminot (1881.-1954.). - Pad. Students, 1964, 3. apr.

Вспоминая профессора Августа Давидовича Кешана.

48. Šogad vairāk teicamu atzīmju: Pār iestāju eksāmeņiem ķīmijā P. Stučkas Latvijas Valsts universitātē. - Skolotāju Av., 1964, 9. sept.

В этом году больше отличных отметок.

49. Tēm, kam patīk ķīmija. - Vēstis, 1964, 4. jūn.

Тем, кого влечет химия.

50. Zinātniskā konference Tartū. - Pad. Students, 1964, 26. jūn.

Научная конференция в Тарту.

51. Исследование боратов. - В кн.: XXIV науч.-метод. конф.: Хим. науки. Тез. докл. Рига, апр. 1964 г./ЛГУ им. П.Стучки. Р., 1964, с.5.

52. Образование боратов магния / Г.К.Годе, А.А.Апсит. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1964. т. 57. Химия, с.11-15. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 8 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1966, vol.64, 268h.

53. Превращение некристаллического бората кальция в кристаллические бораты кальция / Р.К.Буман, Г.К.Годе. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1964, т. 57. Химия, с.23-29. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 9 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1966, vol.64, 86g.

54. Рефрактометрическое исследование трилонатов некоторых металлов / А.А.Апсит, Г.К.Годе. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1964, т.57. Химия, с. 5-9. - Рез. на нем.яз. Библиогр. 14 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1965, vol.63, 10978h.

55. Синтетический иньбит, $2CaO \cdot 3V_2O_5 \cdot 13H_2O$. - Учен.зап. / Латв. ун-т, 1964, т.57. Химия, с. 17-21. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 10 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1965, vol.63, 14408h.

56. Тем, кого влечет химия. - Вефовец, 1964, 4 июня.

1965

57. Fjodorova sesija. - Pad.Students, 1965, 11. jūn.
Федоровская сессия.

58. Kontroldarbu uzdevumi ķīmijā: Geogr. fak. neklatienes nod. studentiem. - R., 1965. - 30 lpp. - Vairs nos.: P.Stuokas LVU ķīm. fak.

Контрольные задания по химии.

59. Ķīmijas ar plašu specializāciju. - Pad.Students, 1965, 8.febr.

Химия широкой специализации.

60. Mūsu labākie ķīmiķi. - Ped.Students, 1965,
22.janv.

Наши лучшие химики.

61. Pār ķīmiķu izglītību. - Skolotāju Av., 1965,
3.febr.

Об образовании химиков.

62. 39 diplomdarbi. - Ped.Students, 1965, 27.dec.

39 дипломных работ.

63. Zinātne prasa darbu. - Ped.Students, 1965, 14.mai-
ja.

Наука требует работы.

64. Гексаборат калия магния / Г.К.Годе, А.А.Мейсите.-
В кн.: XXV науч.-метод. конф. Латв. ун-та: Секция хим.
наук. Программа и тез.докл. Рига, апрель 1965 г. Р.,
1965, с.7.

65. Образование кристаллических боратов кальция в рас-
творях боратов калия / Г.К.Годе, П.Я.Кука. - Изв. АН Латв-
ССР. Сер.хим., 1965, № 6, с.656-661. Рез. на нем.яз.
Библиогр. 12 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1966, vol.64, 18489g.

66. Практические работы по кристаллографии. - Р.,
1965.- 84 с., ил. - Надзаг.: Латв. гос. ун-т им. П.Стуч-
ки. Хим. фак.

67. Синтетические бораты кальция. - В кн.: Высоко-
температурные неорганические соединения. Киев, 1965,
с. 339-358, ил. - Библиогр.: с. 358 (28 назв.).

Ref.: Chem. Abstr., 1966, vol.65, 3298g.

1966

68. Apinis - piecdesmitgadnieks. - Ped.Students, 1966, 24.marta.

К пятидесятилетию А.Апиниса.

69. Kristalogrāfi tīkās Līvovā. - Ped.Students, 1966, 17.nov.

Кристаллографы встретились во Львове.

70. Ķīmijas skolotājiem noderīga grāmata. - Skolotāju Av., 1966, 2.marta.

Полезная книга для учителей.

71. Lekcijas - visu jaunāko. - Skolotāju av., 1966, 11.febr.

На лекциях - самое новейшее.

72. Nopelniem bagātais skolotājs /Fricis Feldmanis/. - Ped.Students, 1966, 6.okt.

Заслуженный учитель /Фрицис Фелдманис/.

73. Pie atskaites jāpiestrādā. - Ped.Students, 1966, 24.nov.

Над отчетом надо работать.

74. Trešais izlaidums. - Ped.Students, 1966, 29.dec.

Третий выпуск.

75. Кристаллические бораты кальция для сельского хозяйства / Г.К.Годе, Р.К.Буман, П.Я.Кука. - В кн.: XXVI науч.-метод. конф.: Секция химии. Тез. докл. Рига, март 1966 г. / ДГУ им. П.Стучки. Р., 1966, с.7.

76. Кристаллические бораты кальция для сельского хозяйства / Годе Г.К., Буман Р.К., Кука П.Я. - В кн.: Тез.

докл. У Всесоюз. конф. по технологии неорган. веществ и минеральных удобрений. Киев, 1966, с.55.

77. Синтетические бораты кальция для изготовления легкоплавных нефритованных глазурей. - В кн.: Неорганические стекловидные покрытия по керамике и металлу. (Тез. докл. совещ. в г. Риге 6-11 окт. 1966 г.). Р., 1966, с.24.

1967

78. Rolands Būmanis. - Pad.Students, 1967, 30.marta.
Роланд Буманис.

79. Ģeogrāfijas fakultātes neklātniekiem. - Pad.Students, 1967, 23.febr.

Студентам-заочникам географического факультета.

80. Padomi tiem, kam jākārto iestājekšāmeni ķīmijā. - Pad.Jaunatne, 1967, 12.jūl.

Советы тем, которые должны сдавать вступительный экзамен по химии.

81. Pēc ķīmijas eksāmena: /Iestājekšāmeni P.Stučkas LVU/. - Skolotāju Av., 1967, 30.aug.

После экзамена по химии.

82. Piecdesmit Padomju varai un Rolandam Būmanim. - Pad.Students, 1967, 3.nov.

Пятьдесят лет советской власти и Роланду Буманису.

83. Vērtīgi padomi jaunajiem studentiem. - Pad.Students, 1967, 31.aug.

Полезные советы новым студентам.

84. Vispārīgā ķīmija ar analītiskās ķīmijas pamatiem; Māc. līdzeklis geogr. fak. studentiem. - R., 1967. - 63 lpp., il. - Viena daļa; P. Stučka LĻU. Ķīm. fak.

Общая химия с основами аналитической химии.

85. Кристаллические бораты кальция для сельского хозяйства / Г.К.Годе, Р.К.Буман, П.Я.Кука. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1967, т.88, Химия, с.51-56. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 16 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1968, vol.69, 76022d.

86. Образование боратов магния в солевых растворах / Годе Г.К., Кука П.Я. - В кн.: Конф. по кислородным соединениям бора. Тез. докл. Р., 1967, с. 10.

87. Образование боратов магния под влиянием гамма-лучей / Тиликс Ю.П., Годе Г.К. - В кн.: Конф. по кислородным соединениям бора. Тез. докл. Р., 1967, с.33.

88. Октобораты рубидия и цезия со щелочноземельными металлами / Г.К.Годе, Г.К.Крума. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1967, т. 88. Химия, с.33-39. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 10 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1968, vol.69, 82975h.

89. Сорбционные свойства боратов / Буман Р.К., Годе Г.К. - В кн.: Конф. по кислородным соединениям бора. Тез. докл. Р., 1967, с.7.

90. Физико-химическое изучение системы $KCl-H_3BO_3-H_2O$ при $25^{\circ}C$. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1967, т. 88. Химия, с. 11-15. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 7 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1968, vol.69, 99932q.

91. Форма кристаллов синтетических боратов кальция / Г.К.Годе, П.Я.Кука. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1967, т.8

химия, с. 23-27. - Рез. на франц.яз. Библиогр. 13 назв.
Ref.: Chem. Abstr., 1968, vol. 69, 100387z.

1968

92. Практические работы по кристаллохимии. - Р.,
1968 - 64 с., ил. Надзаг.: Латв. гос. ун-т им. П.Стучки,
Хим. фак.

93. Электропроводность и боратовая перегруппировка в
оксборатах кальция / В.В.Грундштейн, Г.К.Годе, Е.М.Шварц,
А.Ф.Иевиньш. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1968, № 1, с.24.
Ref.: Chem. Abstr., 1968, vol.69, 31240g.

1969

94. Ķīmijas eksperimentu metodika. - R., 1969. -
157 lpp. - Virs nos.: LPSR Skolotāju kvalifikācijas cel-
šanas inst.

Методика химического эксперимента.

95. Profesoram V.Štalam 80 gadu. - Pad. Studēnts,
1969, 3.apr.

Профессору В.Шталу 80 лет.

96. Влияние хлорида калия на растворимость боратов
калия при 25° / П.Я.Кука, Г.К.Годе. - Изв. АН ЛатвССР.
Сер. хим., 1969, № 1, с. 125-126.

Ref.: Chem. Abstr., 1969, vol.70, 109577q.

97. Карбонат кальция с содержанием боратов кальция. -
В кн.: Федоровская юбилейная сессия (1919-1969). 21-24
мая 1969 г.: Тез. докл. Л., 1969, с.40.

98. Образование боратов магния в растворах хлоридов /
П.Я.Кука, Г.К.Годе. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1969,
№ 3, с. 378.

Ref.: Chem. Abstr., 1969, vol. 71, 85077u.

99. Образование боратов магния и калия при 25°C в растворах содержащих хлорид натрия, калия и магния / Г.К.Годе, П.Я.Кука. - В кн.: Науч. конф. в связи с 50 летием Латвийского ун-та: Хим. фак. Тез. докл. Рига, 1969 г. паралель. Р., 1969, с.3.

100. Образование индерита в системе $\text{NaCl-KCl-MgCl}_2 - \text{KOH} - \text{H}_3\text{BO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ при 25° / Г.К.Годе, П.Я.Кука. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1969, № 5, с. 637.

Ref.: Chem. Abstr., 1970, vol.72, 71365v.

101. Рефрактометрическое определение состава жидкой фазы для многокомпонентных гетерогенных систем. - В кн.: Тез. докл. на третьем симпозиуме по физико-хим. анализу жидких систем. Р., 1969, с.14-15.

102. Синтетические бораты кальция для изготовления легкоплавких нефриттованных глазурей. - В кн.: Неорганические стекловидные покрытия и материалы. Р., 1969, с.177-182. - Библиогр. 10 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1970, vol.72, 5909z.

103. Система $\text{NaBr} - \text{H}_3\text{BO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ при 25°C / Г.К.Годе, Л.А.Клявнина. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1969, № 6, с. 745.

Ref.: Chem. Abstr., 1970, vol.72, 93785j.

104. Система $\text{NaCl} - \text{KCl} - \text{MgCl}_2 - \text{H}_3\text{BO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ при 25° / Г.К.Годе, Л.А.Клявнина, П.Я.Кука. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим. 1969, № 5, с.519-523. - Рез. на англ. яз.

Ref.: Chem. Abstr., 1970, vol.72, 59709c.

105. Система $\text{Na}_2\text{O} - \text{B}_2\text{O}_3 - \text{NaCl} - \text{H}_2\text{O}$ при 25° / П.Я.Кука, Г.К.Годе. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1969, № 2, с. 245-246.

Ref.: Chem. Abstr., 1969, vol.71, 54222h.

106. Трехкомпонентные системы с борной кислотой. - Р.: Зинатне, 1969. - 70 с., ил. - Надзаг.: Латв. гос. ун-т им. П.Стучки. Библиогр.: с.66-69 (57 назв.).

Ref.: Chem. Abstr., 1971, vol.74, 147121b.

1970

107. Kontroldarbu uzdevumi Ķīmijā: Ģeogr. fak. neklātienes nod. studentiem. - 2. izd. - R., 1970. - 32 lpp. Virs nos.: P.Štučkas LVU. Neorganiskās un visp. ķīm. katedra.

Контрольные задания по химии.

108. Влияние хлорида лития на растворимость борной кислоты при 25° / Г.К.Годе, Л.А.Клявина. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1970, № 6, с.730-731. -

Ref.: Chem. Abstr., 1971, vol.74, 57807a.

109. Воздействие воды на кристаллический синтетический борнатрокальцит и продукты его обезвоживания / Г.К.Годе, А.Я.Веверис. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1970, № 6, с.722-723.

Ref.: Chem. Abstr., 1971, vol.74, 71020v.

110. Воздействие изопропанола на октоборат калия и кальция / Г.К.Годе, А.Я.Веверис. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1970, т. II7. Химия, с. 46-47. - Рез. на нем.яз. Библиогр., 4 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 135140k.

III. Жизнь и научная деятельность профессора А.Д.Кешана. - В кн.: Из истории естествознания и техники Прибалтики. Р., 1970, 2, с.283-306. - Библиогр.: с. 303-306.

II2. Жизнь и научная деятельность профессора А.Д.Ке-
шана. - В кн.: Материалы УШ конф. по истории науки в При-
балтике. Тарту, 1970, с.41-44.

II3. ИКС синтетического дибората магния / Г.К.Годе,
П.Я.Кука, И.В.Зуйка. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим. 1970,
№ 6, с.723-724.

Ref.: Chem. Abstr., 1971, vol.74, 81306g.

II4. Использование синтетических боратов в керамике /
Г.К.Годе, Д.А.Клявляя. - В кн.: XXIX науч. конф. Латв.
ун-та: Хим. науки. Тез. докл. Р., 1970, с.4.

II5. К вопросу об образовании калиборита / Г.К.Годе,
П.Я.Кука. - Учен. зап./ Латв. ун-т, 1970, т.117. Химия,
с.50-51. - Библиогр. 7 назв. - Рез. на нем. яз.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.77, 13330x.

II6. О дисперсных осадках боратов магния и кальция /
Г.К.Годе, Р.К.Буман. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1970,
т. 117. Химия, с. 44-45. - Рез. на нем. яз. Библиогр.
7 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 159187e.

II7. О синтезе бората кальция $2CaO \cdot 3B_2O_3 \cdot 9H_2O$ /
Г.К.Годе, А.Я.Веверис. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим.,
1970, № 6, с. 735-736.

Ref.: Chem. Abstr., 1971, vol.74, 55732y.

II8. О синтезе боратов кальция из водных растворов /
Г.К.Годе, П.Я.Кука. - Курн. неорган. химии, 1970, т.15,
вып.5, с.1176-1180. - Библиогр. 16 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1970, vol.73, 51745m.

II9. Прибор для демонстрации плотнейших упаковок ша-
ров. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1970, т. 117. Химия, с.9

10. - Рез. на нем. яз.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 152703p.

120. Приготовление иммерсионных жидкостей с показателем преломления от 1,429 до 1,658. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1970, т.117. Химия, с.11-12. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 3 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 152704q.

121. Растворение дибората кальция в воде / Г.К.Годе, В.А.Дринкс. - Учен.зап. / Латв. ун-т, 1970, т.117. Химия, с.48-49. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 2 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.77, 33518t.

122. Растворимость буры в растворах хлорида натрия при 25° / Г.К.Годе, Л.Я.Клявина. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1970, № 1, с.116-117.

Ref.: Chem. Abstr., 1970, vol.72, 125588r.

123. Рефрактометрическое определение химического состава жидкой фазы гетерогенных систем / Г.К.Годе, Л.А.Клявина. - Учен. зап. / Латв.ун-т, 1970, т.117. Химия, с.95-99. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 4 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.77, 13469z.

124. Синтезы боросодержащих минералов / Г.К.Годе, П.Я.Кука. - В кн.: XXIX науч. конф. Латв. гос. ун-та: Хим. науки. Тез. докл. Р., 1970, с.3.

125. Система $K_2O - B_2O_3 - KCl - H_2O$ при 25° / П.Я.Кука, Г.К.Годе. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1970, № 1, с. 23-25.

Ref.: Chem. Abstr., 1970, vol.72, 125576k.

126. Система $NaCNS - H_3BO_3 - H_2O$ при 25° / Г.К.Годе, Л.А.Клявина. - Журн. неогран. химии, 1970, т.15, вып.4,

с. 1147.

Ref.: Chem. Abstr., 1970, vol.73, 19062a.

127. Строение аниона октобората кальция - кальция по данным ИК-спектроскопии / Г.К.Годе, И.В.Зуйка. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1970, № 6, с.724-725.

Ref.: Chem. Abstr., 1971, vol.74, 93076v.

128. Физико-химическое исследование образования боратов в системе $\text{NaCl} - \text{KCl} - \text{MgCl}_2 - \text{B}_2\text{O}_3 - \text{K}_2\text{O} - \text{H}_2\text{O}$ при 25° / П.Я.Кука, Г.К.Годе. - Учен. зап. / Латв. ун-т, 1970, т.117. Химия, с.52-62. - Рез. на нем. яз. Библиогр. 29 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.77, 118867f.

1971

129. Pamatlicēji un turpinātāji: Profesoru Augustu Kešānu pieminot. /Intervījs ar H.Godi. Piersakst. J.Gedroviča/.- Rad.Jaunatne, 1971, 3.nov.

Основоположники и продолжатели. Памяти профессора Августа Кешана.

130. Воздействие воды и растворов хлорида калия и магния на октоборат калия-кальция / Г.К.Годе, А.Я.Веверис. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. химическая, 1971, № 1, с.16-18. - Рез. на англ. яз. Библиогр. II назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1971, vol.74, 115240y.

131. ИКС октоборатов с различными катионами / Г.К.Годе, И.В.Зуйка, Г.Я.Адьяне. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1971, № 5, с.538-540. - Рез. на англ. яз. Библиогр. 9 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 39484e.

132. Исследование процесса перехода некристаллического бората кальция в иньоит по изотопному составу бора / Г.К.Годе, Р.Л.Ценкус, Ю.И.Мазуров, Р.М.Осокина, И.В.Сизов. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1971, № 6, с.752.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 88406d.

133. Нефритованные глазури для гончарных изделий. - Р., 1971. - I с. - (Выставка "Наука - производству").

134. Об условиях синтеза боратов кальция по реакции обмена. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1971, № 5, с.618-619. - Библиогр. 4 назв.

* Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 30236t.

135. Образование дибората магния в растворах хлоридов натрия, калия и магния при 25° / Г.К.Годе, П.Я.Кука.- Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1971, № 5, с.520-524. - Рез. на англ. яз. Библиогр. 18 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 50839v.

136. Синтезы боратов. Ч.I. - Р., 1971. - 58 с. - Надзаг.: Латв. гос. ун-т им. П.Стучки. Хим. фак.

137. Система $BaCl_2 - H_3BO_3 - H_2O$ при 25° / Г.К.Годе, Л.А.Клявина. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1971, № 1, с.120-121. - Библиогр. 2 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1971, vol.74, 103624p.

138. Система $LiCl - H_3BO_3 - H_2O$ при 25°C / Г.К.Годе, Л.А.Клявина. - Журн. неорганич. химии, 1971, т.16, вып.12, с.3390-3391. - Библиогр. 6 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.76, 50810d.

1972

139. Kontroluzdevumi kristālķīmijā. - R., P.Stučkas LVU. Red. un izd-bas daļa, 1972.- 18 lpp. - Virs nos.: P.Stučkas LVU.

Контрольные задачи по кристаллохимии.

140. Mendelejeva ķīmiku biedrībā. - Pad. Students, 1972, 5.okt.

В химическом обществе им. Д.И.Менделеева.

141. Profesors A.Kešana un viņa ieguldījums borātu ķīmijā. - LPSR ZA Vēstis, 1972, Nr.3, 140.-142.lpp.

Профессор А.Кешан и его вклад в химию боратов.

142. Карбонат кальция с содержанием пандермита. - В кн.: Кристаллография и минералогия: Тр. Федоровской юбилейной сессии. 1969. Л., 1972, с.182-184. - Библиогр. 7 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1974, vol.80, 110729d.

143. Математическое обоснование процесса синтеза боратов кальция по методу двойного обмена и при взаимных переходах боратов кальция. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1972, № 3, с.278-283. - Рез. на англ. яз. Библиогр. 4 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.77, 96329c.

144. Переход боронатрокальцита в тетрагидрат дибората кальция / Г.К.Годе, Л.А.Клявиня. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1972, № 3, с.363-364. - Библиогр. 3 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.77, 77366w.

145. Применение методов физико-химического анализа при синтезе боратов кальция / Годе Г.К., Клявиня Л.А. - В кн.: Всесоюз. конф. по физико-хим. анализу солевых систем и их

применению в нар. хоз-ве: 21-23 сент. 1972 г. (Тез.докл.).
Ростов-на-Дону, 1972, с.91-92.

I46. Синтез гауэрита / Г.К.Годе, А.Я.Галвиньш. - Изв.
АН ЛатвССР, Сер.хим., 1972, № 3, с.365. - Библиогр. 5
назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1972, vol.77, 108871p.

I47. Синтезы боратов. Ч.2. - Р.: Ред.- изд. отд.
ЛИУ им. П.Стучки, 1972, - 64 с. - Надзаг.: ЛИУ им. П.Стуч-
ки. Хим. фак.

I48. Система $\text{KbCl} - \text{H}_3\text{BO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ при 25°C / Г.К.Годе,
Л.А.Клявина. - Журн. неорган. химии, 1972, т.17, № 10,
с. 2851.

Ref.: Chem. Abstr., 1973, vol.78, 20751q.

I49. Условия образования гидратов дибората кальция
в растворах бората натрия / Г.К.Годе, А.А.Кузюкевич. -
Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1972, № 4, с.402-403. - Рез.
на англ.яз. Библиогр. 8 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1973, vol.77, 144521h.

1973

I50. Dzīvais ogleklis. - Progress, Limbaži, 1973,
20. sept.

Живой углерод.

I51. Metālu likteņi. - Jaunās Rokas, 1973,
18. janv.

Судьбы металлов.

I52. Neorganiskā ķīmija/V. Bērziņš, H. Gode. - Pad.
Students, 1973, 31. maijā.

Неорганическая химия.

153. Simetrija dzīvajā un nežīvajā dabā. - Grām.:
Debas un vēstures kalendārs, 1974. R., 1973, 73.-79.lpp.,
il.

Симметрия в живой и неживой природе.

154. Trešā Vissavienības konference par sāls sistēmu
fizikāli ķīmisko analīzi. - LPSR ZA Vestis, 1973, Nr.1,
142.lpp.

Третья Всесоюзная конференция по физико-химическому
анализу солевых систем.

155. Бораты стронция. - В кн.: Химия боратов. Р., 1973,
с.70-86. - Библиогр.: с.85-86 (46 назв.).

156. Исследование боратов. - Р., 1973. - 2 с. - (Наука
вузов - IX пятилетке. II респ. выставка науч. работ ученых
вузов ЛатвССР).

157. Легкоплавкие нефритованные глазури на базе бора-
тов / В.К.Баумане, Ю.Я.Эйдук, Г.К.Годе, А.П.Раман, В.Е.Еф-
ремов. - В кн.: Новые исследования в области химии и хи-
мической технологии. Р., 1973, с.61.

Ref.: Chem. Abstr., 1974, vol.81, 175065z.

158. Нефритованные глазури низкотемпературного об-
жигания на основе боратов / Баумане В.К., Годе Г.К., Ра-
ман А.П., Эйдук Ю.Я. - В кн.: Новые легкоплавкие глазури,
эмали и фосфорсодержащие стекла: Тез. докл. респ. совещ.
Р., 1973, с.27.

159. Октоборат калия - кальция. - /Р., 1973/. - 6 с. -
Надзаг.: ЛГУ им. П.Стучки. Хим. фак. Каф. неорган. и об-
щей химии.

I60. Свойства синтетического калиборита / П.Я.Кука, Г.К.Годе. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1973, № 6, с.752-753. - Библиогр. 5 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1974, vol.80, 75169x.

I61. Синтез и свойства кристаллических боратов щелочноземельных металлов, выделенных из водных растворов: Автореф. дис. на соискание учен. степени докт. хим. наук. - Р., 1973. - 31 с. Надзаг.: АН ЛатвССР. Отд-ние хим. и биолог. наук.

I62. Синтетические бораты для производства эмальрованных изделий. - В кн.: Производство стальной эмальрованной посуды. Свердловск, 1973, с.65-68. - Библиогр. 12 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1974, vol.81, 157699e.

I63. Совместная кристаллизация диборатов кальция и стронция при 25° / Г.К.Годе, П.Я.Кука. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1973, № 1, с.27-30. - Рез. на англ. яз. Библиогр. 16 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1973, vol.78, 129139a.

I64. Судьбы металлов. - Молодые руки, 1973, 18 янв.

1974

I65. Bora daļādas pārveertības. - Darba Balse, 1974, 2.febr.

Различные превращения бора.

I66. Lielaku varību ķīmijas uzdevumiem. - Skolotāju Av., 1974, 30.okt.

Больше внимания к задачам по химии.

167. Meklē graudeino gipsi. - Lauku Dzīve, 1974, Nr.3, 28.lpp.

Ищут зернистый гипс.

168. Olimpiāde ķīmijā. - Pad. Students, 1974, 5.dec.

Олимпиада по химии.

169. Par ķīmijas fakultātes bibliotēku. - Pad.Students, 1974, 26.sept.

О библиотеке Химического факультета.

170. Pirms ķīmijas eksāmena. - Pad. Jaunatne, 1974, 30.jūl.

Перед экзаменом по химии.

171. Students teicamnieks /Par LVU Ķīm. fak. studentu J.Lauru/. - Liesma, Valmiera, 1974, 18.jūn.

Студент отличник. /Ю.Лаурис/.

172. Televīzijas olimpiāde ķīmijā. - Skolotāju Av., 1974, 13.nov.

Телевизионная олимпиада по химии.

173. Внедрение синтетических боратов в народное хозяйство. - В кн.: Аннотации важнейших завершённых научно-исследовательских работ за 1971 год / Латв. ун-т. Р., 1974, с.28-29.

174. Растворимость тетрабората калия в растворах сульфата меди / Г.К.Годе, И.А.Пумпуре. - Изв. АН ЛатвССР. Сер.хим., 1974, № 2, с.247. - Библиогр. 2 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1974, vol.81, 69122f.

175. Разработка экспресс- метода для определения P_2O_5 в фосфорсодержащих минеральных удобрениях / Г.Годе, М.Давидсон. - В кн.: Аннотации важнейших завершённых

научно-исследовательских работ за 1971 год / Латв. ун-т. Р., 1974, с.25-26.

176. Синтез и свойства боронатростронцита / П.Я.Куца, Г.К.Годе. - Журн. Всесоюз. хим. о-ва им. Д.И.Менделеева, 1974, т. 19, № 4, с.477. - Библиогр. 10 назв.

177. Синтез некоторых боросодержащих соединений и изучение их свойств / Г.Годе, П.Куца, Л.Клявина. - В кн.: Аннотации важнейших завершенных научно-исследовательских работ за 1971 год / Латв. ун-т. Р., 1974, с.26-28. - Библиогр. 5 назв.

178. Синтез октобората калия-кальция из технического дибората, проводимый в шаровой мельнице. - Изв. АН ЛатвССР. Сер.хим., 1974, № 1, с.121. - Библиогр. 3 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1974, vol.80, 140640k.

179. Экспресс - метод анализа бората меди / Г.К.Годе, Э.А.Гюннер, Д.А.Парбусе. - Изв. АН ЛатвССР. Сер.хим., 1974, № 2, с.243.

Ref.: Chem. Abstr., 1974, vol.81, 85583n.

180. Экспресс - метод определения бора в фосфорсодержащих удобрениях / Г.К.Годе, М.П.Давидсоне, А.Е.Дзене. - Изв. АН ЛатвССР. Сер.хим., 1974, № 1, с.120. - Библиогр. 4 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1974, vol.80, 144635k.

181. Экспресс - метод определения бора в фосфорсодержащих удобрениях / Годе Г.К., Давидсоне М.П., Дзене А.Е. - В кн.: Первая науч. конф. химиков - аналитиков прибалт. республик и БССР: 19-20 сент. 1974 г. Тез. докл. Вильнюс, 1974. с.216-218.

1975.

182. "Dzintara cikls" - Skolotāju Av., 1975, 19.nov.
"Янтарный цикл".

183. Ķīmija: Metod. norād. un kontroljautāj. iestāju
eksāmeniem. - R.: LVU, 1975. - 52 lpp. - Virs nos.: P.Stuč-
kas LVU. Ķīm. fak.

Химия. Методические указания и контрольные вопросы к
вступительным экзаменам.

184. Neorganiskā ķīmija: Darba progr. LVU Fin. un
tirdzniec. fak. prežzin. specialitātes studentiem / Sast.
H.Gode. - R.: LVU, 1975. - 9 lpp. - Virs nos.: P.Stučkas
LVU. Ķīm. fak. Neorganiskās un visp. ķīm. katedra.

Неорганическая химия. Рабочая программа для студентов
финансово-торгового факультета.

185. Seminārs ķīmijas skolotājiem. - Pad.Students,
1975, 13.martā.

Семинар для учителей химии.

186. Seminārs ķīmijas skolotājiem. - Skolotāju Av.,
1975, 5.martā.

Семинар для учителей химии.

187. Studentu olimpiāde ķīmijā. - Pad. Students, 1975,
15.maija.

Олимпиада студентов по химии.

188. Взаимная растворимость сульфата меди и тетрабо-
рата калия / Г.К.Годе, И.А.Пумпуре. - Изв. АН ЛатвССР.
Сер. хим., 1975, № 5, с.629-630.

Ref.: Chem. Abstr., 1976, vol.84, 50386k.

189. Контрольные задания по кристаллохимии. - Р.: Латв. гос. ун-т, 1975. - 15 с. - Надзаг.: ЛГУ им. П.Стучки. Каф. общей и неорган. химии.

190. Определение условий синтеза октабората калия - кальция при помощи вычислительной техники / Г.К.Годе, К.Н.Штейнер, Н.Г.Елкина, П.Я.Кука. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1975, № I; с.47-51. - Рез. на англ.яз. Библиогр. 7 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1975, vol.83, 52517g.

191. Синтез и рентгенографическое исследование диборатов стронция - кальция / Г.К.Годе, Н.П.Ивченко, Е.Н.Куркутова. - Журн. неорган. химии, 1975, т.20, № II, с.3136-3137. - Библиогр. 6 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1976, vol.84, 53292n.

192. Строение аниона октаборатов / Н.П. Ивченко В.Г.Рау, Е.Н.Куркутова. - В кн.: Структура и свойства кристаллов. Владимир, 1975, вып.3, с. 89-92, ил. - Библиогр.: с. 92 (6 назв.).

Ref.: Chem. Abstr., 1976, vol.85, 71465w.

193. Условия синтеза мейергофферита $2CaO \cdot 3V_2O_5 \cdot 7H_2O$ / Г.К.Годе, А.Я.Беверис. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1975, № 5, с.628-629. - Библиогр. 6 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1976, vol.84, 11606n.

1976

194. Alva agrāks un tagad. - Jaunās Rokas, 1976, 30. jūn.

Ослово: прошлое и настоящее.

195. Iestājekšamēni: rezultāti, secinājumi: Kas neapmierināja? - Skolotāju Av., 1976, 20.okt.

Вступительные экзамены: результаты, выводы.

196. Ķīmija: Metod. norād. un kontroljautāj. iestāju eksāmeniem. - 2., papild. izd. - R.: P.Stučkas LVU, 1976. 59 lpp. - Virs nos.: P.Stučkas LVU. Ķīm. fak.

Химия: Методические указания и контрольные вопросы к вступительным экзаменам.

197. Ķīmijas konkursa "Deflegmators" pirmās kārtas uzdevumi. - Pionieris, 1976, 26.nov.

Задачи первого тура конкурса по химии "Дефлегматор".

198. Labākie ķيميķи - uz republikānisko olimpiādi / H.Gode, D.Šmite. - Pad.Students, 1976, 1.эрг.

Лучших химиков - на республиканскую олимпиаду!

199. Par iestāju eksāmenu ķīmijā. - Pad.Jaunatne, 1976, 24.jūl.

О вступительном экзамене по химии.

200. Pēc pirmās sesijas. - Pad.Students, 1976, 12.febr.
После первой сессии.

201. Praktiskie darbi kristālķīmijā. D.1. Geometriska kristalogrāfijs. - R.: P.Stučkas LVU, 1976. - 79 lpp. - Virs nos.: P.Stučkas LVU. Ķīm. fak.

Практические работы по кристаллохимии. Ч.1.

202. Sintezē urāna borātu. - Pad.Students, 1976, 9.dec.

Синтезируют борат урана.

203. Sirsnīgi sveicam Jaunajā 1977.gadā - Liela Oktobra 60.gadskārtas gadā! - Jaunās Rokas, 1976, 30.dec.

Сердечно поздравляем с наступающим 1977-м - годом 60-летия Великого Октября.

204. Vai nepietrūks metālu? - Pionieris, 1976, 29.okt.
Ухватит ли металлов?

205. Vērojumi ķīmijas eksāmenā. - Skolotāju Av., 1976, 23.jūn.

Наблюдения на экзамене по химии.

206. Vienmēr kustībā; /Intervija ar H.Godi. Pierakstīja A.Lierīša/. - Pionieris, 1976, 27.janv.

Всегда в движении.

207. Использование метода остатка для установления кристаллогидрата дибората кальция / Г.К.Годе, И.А.Клявнина. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1976, № 4, с.476-477.

Ref.: Chem. Abstr., 1977, vol.86, 9142f.

208. К образованию боратов магния македистерита и индерита / Г.К.Годе, П.Я.Кука. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1976, № I, с. 106-108. - Библиогр. 3 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1977, vol.84, 159004k.

209. О связи между составом борат - ионов в жидкой и твердой фазах при синтезе боратов калия в растворах боратов калия / Г.К.Годе, И.В.Майоре, М.В.Борисов, Д.С.Порывкин. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1976, № I, с. 46-49.

Ref.: Chem. Abstr., 1976, vol. 84, 188780r.

210. Октоборат рубидия - бария / Г.К.Годе, И.В.Майоре. - Изв. АН ЛатвССР. Сер. хим., 1976, № 3, с. 344-346. - Библиогр. 9 назв.

Ref.: Chem. Abstr., 1976, vol.85, 86527a.

211. Олово: прошлое и настоящее. - Молодые руки, 1976, 30 июня.

212. Опыт внедрения синтетических боратов в народное хозяйство / Г.Годе, В.Дринкс, Я.Бичевский, Ю.Плышевский. - В кн.: Аннотации завершенных научно-исследовательских работ за 1972 год / Латв. ун-т. Р., 1976, с. 33.

213. Сердечно поздравляем с наступающим 1977-м- годом 60-летия Великого Октября. - Молодые руки, 1976, 30 дек.

214. Синтез некоторых боросодержащих соединений и изучение их свойств / Г.Годе, К.Штейнер, Н.Елкина. - В кн.: Аннотации завершенных научно-исследовательских работ за 1972 год / Латв. ун-т. Р., 1976, с.33-33.

1977

215. Atbildes ķīmijas konkursa otrās kārtas uzdevumiem. - Pionieris, 1977, 18.febr.

Ответы на вопросы 2-го тура конкурса по химии.

216. Atbildes ķīmijas konkursa III kārtai. - Pionieris, 1977, 29.apr.

Ответы на вопросы 3-го тура конкурса по химии.

217. Atbildes uz ķīmijas konkursa 1.kārtas jautājumiem. - Pionieris, 1977, 4.janv.

Ответы на вопросы 1-го тура конкурса по химии.

218. Dažas piezīmes par ķīmijas eksāmenu. - Skolotāju kv., 1977, 14.sept.

Некоторые замечания к экзамену по химии.

219. Grozījumi iestājekāmēna programā. - Skolotāju Av., 1977, 11.maijā.

Изменения в программе вступительных экзаменов.

220. Kalija sulfāts - mēslošanas līdzeklis. - Progress, Limbaži, 1977, 28.jūn.

Сульфат калия как минеральное удобрение.

221. Lai zeme kļūtu auglīgāka. - Progress, Limbaži, 1977, 13.dec.

Чтобы земля стала более плодородной.

222. Ķīmija: Metod. norād. un kontroljautāj. iestāju eksāmeniem. - 3., papild. izd. - R.: P.Stučkas LVU, 1977.- 63 lpp. - Virs nos.: P.Stučkas LVU. Ķīm. fak.

Химия. Методические указания и контрольные вопросы к вступительным экзаменам.

223. Ķīmijas konkursa 4.kārtas uzdevumi. - Pionieris, 1977, 18.nov.

4-ый тур конкурса по химии.

224. Ķīmijas konkursa II kārtā. - Pionieris, 1977, 7.janv.

II тур конкурса по химии.

225. Ķīmijas konkursa III kārtā. - Pionieris, 1977, 22.febr.

III тур конкурса по химии.

226. Ķīmijas studijas un ķīmiķu darbs. - Pad.Students, 1977, 24.nov.

Обучение по химии и профессия химика.

227. Praktiskie darbi kristālķīmijā. D.2. Kristāleptika. - R.: P.Stučkas LVU, 1977. - 40 lpp., il. - Virs

nos. : P. Stučkas LVU. Ķīm. fak. Bibliogr. : 38. lpp.

Практические работы по кристаллохимии. Ч.2.

228. Vai lai kļūstu par pētnieku? - Pad. Jaunatne, 1977, 20. maijā.

Стать ли мне исследователем?

229. Vienojās "Deflegmatora" uzveētāji. - Pad. Students, 1977, 9. jūn.

Гостят победители конкурса "Дефлегматор".

230. Vairācīgā ķīmija ar analītiskās ķīmijas pamatiem. Laboratorijas darbu apraksti / H. Gode, V. Bērziņa. - 2., pārstrād. izd. - K. : P. Stučkas LVU, 1977. - 43 lpp. - Vira nos. : P. Stučkas LVU. Ķīm. fak.

Общая химия с основами аналитической химии.

231. Глазури / Г.К. Года, Я.Я. Шварц, Л.Я. Клявина. - Р., 1977. - I л. - (III Респ. выставка науч. работ ученых и студентов вузов ЛатвССР, посвящ. 60-летию Великой Октябрьской Социалистической революции).

232. O perspektīvnosti paplašinātā pielikuma tehniskā dišborāta kalciņa v silikātā noārīšņēnībā / Г.К. Года, Ю.С. Пльневский, К.В. Ткачев. - В кн. : Неорганические стекла, покрытия и материалы. Р., 1977, вып.3, с. 156-163, табл. Библиогр. : с. 163 (II назв.).

233. Uned borātid ja uned glasuroid. - Edasi, Tartu, 1977, 27. detsember.

Новые бораты и новые глазури.

1978

234. Audzinām jaunus ķīmiķus / H. Gode, S. Bērziņa. - Pad. Students, 1978, 25. maijā.

Воспитываем молодых химиков.

235. "Deflegmators" finišē. - Skolotāju Av., 1978,
28. maijā.

"Дефлегматор" финиширует.

236. Konkursa "Deflegmators" dalībniekiem. - Ped.
Students, 1978, 13. apr.

Участникам конкурса "Дефлегматор".

237. /Konkursa "Deflegmators" 5. kārtas uzdevumu pa-
reizās atbildes. 6. kārtas uzdevumi/. - Pionieris, 1978,
28. martā.

Правильные ответы 5-го тура конкурса по химии
"Дефлегматор". Задачи 6-го тура.

238. Ķīmija reflektentiem: Uzdevumi ār atrisinājumiem. -
R.: P. Stučkas LVU, 1978. - 32 lpp. - Virs nos.: P. Stučkas
LVU. Ķīm. fak.

Химия для поступающих.

239. Ķīmiķu ziemas skole. - Skolotāju Av., 1978,
1. febr.

Зимняя школа химиков.

240. Neorganiskā ķīmija: Darba programma LVU Finanšu
un tirdzniec. fak. prežzinības specialitātes studentiem /
Sast. H. Gode. - 2., pārstrād. izd. - R.: P. Stučkas LVU,
1978. - 10 lpp. - Virs nos.: P. Stučkas LVU. Ķīm. fak. Ne-
organiskās ķīm. un ķīm. tehnoloģijas katedra. Bibliogr.
3 nos.

Неорганическая химия.

241. Olimpiāde ķīmijā. - Ped. Students, 1978, 25. mai-
jā.

Олимпиада по химии.

242. Par olimpiādi ķīmijā. - Pad. Students, 1978, 6. apr.

Об олимпиаде по химии.

243. Piektās kārtas uzdevumi. - Pionieris, 1978, 31. janv.

Задачи пятого тура.

244. Reģiona jaunie ķيميķи - labākie. - Ļepina Ceļš, Līerāja, 1978, 27. maija.

Молодые химики района - лучшие.

245. Skolēni ķīmijas fakultātē / H. Gode, S. Bērziņa. - Pad. Students, 1978, 12. janv.

Учащиеся школ на химическом факультете.

246. Šķidrā ūdeņradis kā enerģijas avots. - Grām.: Populārzinātnisku lekciju anotēti temati ķīmijā. R., 1978, 11. apr.

Жидкий водород как источник энергии.

247. Veiksmīgs jauno startis. - Darbs Karogs, Valka, 1978, 27. maija.

Успешное начало молодых.

248. Zeltu no jūras ūdens? - Pad. Vents, Ventspils, 1978, 15. apr.

Золото - из морской воды?

249. Золото - из морской воды? - Сов. Вента, Вентспилс, 1978, 15. апр.

250. Об удельных синтезах кристаллических боратов кальция в водном растворе. - В кн.: Бораты и боратные системы. Р., 1978, с. 17-37. - Библиогр.: 16 назв.

251. Применение метода остатка для уточнения химического состава кристаллических боратов. - В кн.: Бораты и боратные системы. Р., 1978, с. 38-47. - Библиогр. 13 назв.

252. Синтез боратов стронция / Г.К.Годе, Л.А.Клявня, А.А.Кривов. - Журн. неорган. химии, 1978, т. 23, вып.3, с. 606-610. - Библиогр. 6 назв.

H. Gođez vadītās disertācijas
Диссертации, разработанные
под руководством Г.К. Годе

253. Кука П.Я. Исследование образования боратов в некоторых участках системы $\text{NaCl-KCl-MgCl}_2\text{-H}_3\text{BO}_3\text{-KOH-H}_2\text{O}$: Автореф. дис. на соиск. учен. степени канд. хим. наук - Р., 1970. - 20 с. - Надзаг.: АН ЛатвССР. Отд-ние хим. и биол. наук.

H.Godes tulkotie un rediģētie
darbi

Переведенные и редактированные
работы Г.К.Годе

254. Prostjakovs V. Rāpniecības prešu prežzinības
Plastmasu, ķīmiskās, stikla, keramiskās, mēbeļu un būvma-
teriālu preses. [Mas.gram. tirdzniec. tehnikumu prežzinī-
bu nod.] / Tulk. H.Gode. - R.: LVI, 1960. - 280 lpp., il.

Простяков В. Товароведение промышленных товаров.

255. Ученые записки/Латв. ун-т. Т.57. ХИМИЯ/Редкол.:
Г.К.Годе и др. - Р., 1964. - 83 с.

256. Ученые записки / Латв. ун-т. Т. II7. ХИМИЯ /
Редкол.: Г.К.Годе (отв. ред.) и др. - Р., 1970. - 209 с.-
В надзаг. также: ... Химический фак.

257. Ar Darba Sarkanā Karoga Ordeni apbalvotā Pēteris
Stučkas Latvijas Valsts Universitāte: Ķīmijas fakultāte.
Informatīvs materiāls / Red. H.Gode. - R.: P.Stučkas LVU
Red. un izd.-bas daļa, 1974. - 24 lpp., il.

Химический факультет.

258. Ķīmijas uzdevumi: Metod. norād. reflektantiem
īestāžu eksāmenos / Redkol. H.Gode u.c. - R.: P.Stučkas
LVU, 1977. - 20 lpp. - Virs nos.: LPSR Augst. un vid.
spēc. izglīt. m.-ja. Zin. metod. padome. Ķīm. sekcija,
P.Stučkas LVU.

Задачи по химии.

259. Бораты и боратные системы / Редкол.: Г.К.Годе
и др. - Р.: Зинатне, 1978. - 148 с. - Надзаг.: ЛВУ
им. П.Стучки.

Literatūra par H.Godi
Литература о Г.К.Годе

260. Gvics P. Pie mūsu zinātnieku kolektīviem. - Pad. Students, 1961, 1. jūn.

В коллективах наших ученых.

261. Skulme O. Inž.-ķīmīka Haralds Godes portrets. 1961. Eļļa. - Zvaigzne, 1964, Nr.4, krās.īelik.

Портрет инженера-химика Гаральда Годе.

262. Paldies! - Pad. Jaunatne, 1967, 25. jūl.

Спасибо!

263. Švarce E. Borāti /Arī par H.Godi/. - Grām.: LPSR Maza encikl. 1967, sēj. 1, 251.lpp.

Бораты.

264. Kukurs O. Neorganiskās ķīmijas institūts: /Arī par H.Godi/. - Grām.: LPSR Maza encikl. 1968, sēj.2, 624.lpp.

Институт неорганической химии.

265. Poriētis J. Latvijas Valsts universitāte: /Arī par H.Godi/. - Grām.: LPSR Maza encikl. 1968, sēj.2, 295.-297.lpp.

Латвийский государственный университет.

266. Slaidiņš G. Izpētījis, izstrādājis, atklājis... - Pad. Students, 1968, 12.sept.

Изучил, выработал, открыл...

267. Pēters Stučka Latvijas Valsts universitātei 50 gadi. - R.: Zinātne, 1969.

81.-92.lpp. arī par H.Godi.

К 50 летию Латвийского ордена Красного Знамени государственного университета им. П.Стучки.

268. Штейнберг В.А., Поритис Я.П. 50-летие Латвийского государственного университета имени Петра Стучки. - Р.: Зинатне, 1969.

С.28: о Г.К.Годе.

269. Bolāns M. U un B rokaspriediens. - Dzintenes Balss, 1977, 19.-25.maijs, 5.lpp.

Рукопожатие U и B.

270. Ar Derbe Sarkanā Karoga ordeni apbalvotā Pēteris Stučkas Latvijas Valsts universitāte: Ķīmijas fakultāte. Informatīvs materiāls / Red. H.Gode. - R.: P.Stučkas LVU Red. un izd.-bas daļa, 1974.

5., 9.lpp. arī par H.Godi.

Химический факультет.

271. Slaidiņš G. Haralds Gode. - Ped.Students, 1975, 27.nov.

Гаральд Годе.

272. Ar Derbe Sarkanā Karoga ordeni apbalvotā Pēteris Stučkas Latvijas Valsts universitāte: Ķīmijas fakultāte. Informatīvs materiāls vidusskolēniem / Sakop. G.Slaidiņš. - R.: P.Stučkas LVU, 1978.

5.lpp. arī par H.Godi.

Химический факультет.

H.Godes darbu alfabētiskais
rādītājs
Алфавитный указатель работ
Г.К.Годе

Alva agrāk un tagad. 1976	194
Apinis - piedesmitgadnieks. 1966	68
Apspriede par borātu ķīmijas jautājumiem. 1953	19
Atbildes ķīmijas konkursa otrās kārtas uzdevumiem. 1977	215
Atbildes ķīmijas konkursa III kārtai. 1977	216
Atbildes uz ķīmijas konkursa I. kārtas jautājumiem. 1977	217
Audzinām jaunos ķīmiķus. 1978	234
Bora dažādās pārvērtības. 1974	165
Bora savienojumu pielietošana. 1964	43
Rolands Būmanis. 1967	78
Dažss piezīmes par ķīmijas eksāmenu. 1977	218
"Deflegmators" finišē. 1978	235
Dzelzs dabā un tehnikā. 1964	44
"Dzintārs" cikls". 1975	182
Dzīvais ogleklis. 1973	150
Fjodorova sesija. 1965	57
Grozījumi iestājeksāmena programmā. 1977	219
Ģeogrāfijas fakultātes neklātniekiem. 1967	79
Ģipsis dabā. 1962	31
Iestājeksāmeni: rezultāti, secinājumi. 1976	195
Jaunas krāsas porcelānem. 1951	10
Jēdziens par ķīmiski tīrām vielām. 1954	24
Kā notīrīt mēšīnu detaļas. 1954	25
Kabatas laboratorija. 1952	14
Kalcijs borātu sintēzes. 1963	34
Kalcijs diborāts. 1950	7
Kalcijs heksaborāts. 1949	4
Kalija sulfāts - mēslošanas līdzeklis. 1977	220
Kāpēc jāmokās ar borātiem? 1963	35

Ko glabā sevī jūra. 1962	32
Konkursa "Deflegmators" dalībniekiem. 1978	236
Konkursa "Deflegmators" 5.kārtas uzdevumu pareizās atbildes. 1978	237
Kontroldarbu uzdevumi ķīmijā. 1965	58
Kontroldarbu uzdevumi ķīmijā. 1970	107
Kontroluzdevumi kristālķīmijā. 1972	139
Kristalogrāfi tikās Lvovā. 1966	69
Kursa darbi aizstāvēti. 1963	36
Ķīmijs. 1975	183
Ķīmija. 1976	196
Ķīmija. 1977	222
Ķīmija reflektantiem. 1978	238
Ķīmijas eksperimentu metodika. 1969	94
Ķīmijas konkursa 4.kārtas uzdevumi. 1977	223
Ķīmijas konkursa "Deflegmators" pirmās kārtas uzde- vumi. 1976	197
Ķīmijas konkursa II kārts. 1977	224
Ķīmijas konkursa III kārts. 1977	225
Ķīmijas skolotājiem. 1955	26
Ķīmijas skolotājiem noderīgs grāmats. 1966	70
Ķīmijas studijas un ķīmiķu darbs. 1977	226
Ķīmiķu ziemas skola. 1978	239
Ķīmiķus ar plašu specializāciju. 1965	59
Labākas zināšanas ķīmijā. 1963	37
Labākie ķīmiķi - uz republikānisko olimpiādi. 1976 .	198
Lai zeme kļūtu auglīgāka. 1977	221
Lekcijās - visu jaunāko. 1966	71
Lielāku vērību ķīmijas uzdevumiem. 1974	166
Litija tehnaborāts. 1949	5
Meklē graudaino gipsi. 1974	167
Mendeļejeva ķīmiķu biedrība. 1972	140
Metālu likteņi. 1973	151
Mūsu labākie ķīmiķi. 1965	60
Neorganiskā ķīmija. 1973	152
Neorganiskā ķīmija. 1975	184

Neorganiskā ķīmija. 1978	240
Nidētajkrāsēs. 1951.....	11
Nopelniem bagātais skolotājs /Fricis Feldmanis/	
1966	72
Olimpiāde ķīmijā. 1974	168
Olimpiāde ķīmijā. 1978	241
Padomi tiem, kam jākārto iestājekāmeņi ķīmijā. 1967	80
Pamatlīcāji un turpinātāji. 1971	129
Par iestāju eksāmenu ķīmijā. 1976	199
Par ķīmijas fakultātes bibliotēku. 1974	169
Par ķīmiku izglītību. 1965	61
Par oksidēšanas - reducēšanas reakcijām. 1952	15
Par olimpiādi ķīmijā. 1978	242
Par politehnisko izglītību ķīmijā. 1952	16
Par svešvalodu mācīšanos. 1964	45
Par F.Vaļkova un A.Harins grāmatu "Ķīmijas kurss".	
1953	20
Pēc ķīmijas eksāmena. 1967	81
Pēc pirmās sesijas. 1976	200
Pētījumiem liels praktisks nozīme. 1963	38
Pie atkārtas jāpiestrādā. 1966	73
Piecdesmit Padomju vārsi un Rolands Būmanis. 1967 .	82
Piektās kārtas uzdevumi. 1978	243
Pirma ķīmijas eksāmena. 1974	170
Plēnuma lēmumus - ātrāk dzīvī! 1963	39
Praktiskie darbi kristālķīmijā. D.1. 1976	201
Praktiskie darbi kristālķīmijā. D.2. 1977	227
Profesora A.Ķešāna piemiņai veltīta sēde. 1964	46
Profesoram V.Štālam 80 gadu. 1969	95
Profesors A.Ķešāns un viņa ieguldījums borātu ķīmijā	
1972	141
Profesoru Augustu Ķešānu pieminot (1881.-1954.).1964	47
Rajons jaunie ķيميķi - labākie. 1978	244
Ražošanas prakse rūpnīcas laboratorijā. 1961	29
"Retzemju" metāli lantanīdi. 1963	40
Sabojāta grāmata. 1953	21

Seminārs ķīmijas skolotājiem. 1975	186
Simetrija dzīvajā un nedzīvajā dabā. 1973.....	153
Sinteze urāna borātu. 1976	202
Birsnīgi sveicam Jaunajā 1977.gadā - Lielā Oktobra 60. gadskārtas gadā. 1976	203
Skolēni ķīmijas fakultātē. 1978	245
Smagais ūdens. 1947	2
Stikla šķiedras. 1963	41
Stroncija diborāta īpašības. 1951	12
Stroncija diborāta sintēze. 1950	8
Students teicamnieks. 1974	171
Studentu olimpiāde ķīmijā. 1975	187
Šķidrās ūdeņradis kā enerģijas avots. 1978	246
Šogad vairāk teicamu atziņu. 1964	48
Tauki no naftas. 1946	1
Televīzijas olimpiāde ķīmijā. 1974	172
Tiem, kam patīk ķīmija. 1964	49
Trešā Vissavienības konference par sāls sistēmu fizi- kāli ķīmisko analīzi. 1973	154
Trešais izlaidums. 1966	74
39 diplomdarbi. 1965	62
Vai lai kļūstu par pētnieku? 1977	228
Vai nepietrūks metālu? 1976	204
Veiksmīgs jauno starts. 1978	247
Vērojumi ķīmijas eksāmenā. 1976	205
Vērtīgi pedoni jaunažiem studentiem. 1967	83
Viennēr kustībā. 1976	206
Viesojes "Deflegmators" uzvarētāji. 1977	229
Vispārīgā ķīmija ar analītiskās ķīmijas pamatiem. 1967	84
Vispārīgā ķīmija ar analītiskās ķīmijas pamatiem. 1977	230
Zelts jūras ūdenī. 1947	3
Zeltu no jūras ūdens? 1978	248
Zinātne prasa darbu. 1965	63
Zinātniskā konference Tartū. 1964	50

Бессвинцовые и безборные гончарные глазури. 1950 ...	9
Бораты стронция. 1973	155
Взаимная растворимость сульфата меди и тетрабората калия. 1975	186
Влияние хлорида калия на растворимость боратов калия при 25°. 1969	96
Влияние хлорида лития на растворимость борной кислоты при 25°. 1970	108
Внедрение синтетических боратов в народное хозяйство. 1974	173
Воздействие азотной кислоты на некоторые восстановители в присутствии ингибиторов. 1949	6
Воздействие воды и растворов хлорида калия на октоборат калия-кальция. 1971	130
Воздействие воды на кристаллический синтетический боронатрокальцит и продукты его обезвоживания. 1970	109
Воздействие изопропанола на октоборат калия и кальция. 1970	110
Гексаборат калия магния. 1965	64
Глазури. 1977	231
Жизнь и научная деятельность профессора А.Д.Кешана. 1970	III
Золото - из морской воды? 1978	249
ИКС октоборатов с различными катионами. 1971	131
ИКС синтетического дибората магния. 1970	113
Извлечение борной кислоты из природных рассолов и сбросных вод промышленности. 1953	22
Использование метода остатка для установления кристаллогидрата дибората кальция. 1976	207
Использование синтетических боратов в керамике. 1970	114
Исследование боратов. 1964.	51
Исследование боратов. 1973	156
Исследование процесса перехода некристаллического бората кальция в ИНБОИТ по изотопному составу бора. 1971	132

К вопросу об образовании калиборита. 1970	115
К образованию боратов магния македистерита и индери- та. 1976	208
Карбонат кальция с содержанием боратов кальция. 1969	97
Карбонат кальция с содержанием пандермита. 1972	142
Кешан А.Д. Синтез боратов в водном растворе и их ис- следование. 1955	27
Контрольные задания по кристаллохимии. 1975	189
Кристаллические бораты кальция для сельского хозяйст- ва. 1966	75
Кристаллические бораты кальция для сельского хозяйст- ва. 1967	85
Легкоплавкие нефриттованные глазури на базе боратов. 1973	157
Математическое обоснование процесса синтеза боратов кальция по методу двойного обмена и при взаим- ных переходах боратов кальция. 1972	143
Нефриттованные глазури для гончарных изделий. 1971	133
Нефриттованные глазури низкотемпературного обжига на основе боратов. 1973	158
О дисперсных осадках боратов магния и кальция. 1970	116
О перспективности расширенного применения техничес- кого дибората кальция в силикатной промышлен- ности. 1977	232
О связи между составом борат-ионов в жидкой и твер- дой фазах при синтезе боратов кальция в раство- рах боратов калия. 1976	209
О связи формы выделения боратов из растворов с вели- чиной их pH. 1960	28
О связи формы выделения боратов из растворов с вели- чиной их pH. 1961	30
О синтезе бората кальция $2CaO \cdot 3B_2O_3 \cdot 9H_2O$. 1970	117
О синтезе боратов кальция из водных растворов. 1970	118
Об условиях синтеза боратов кальция по реакции обмен- на. 1971	134

Об условиях синтеза кристаллических боратов кальция в водном растворе. 1978	250
Образование боратов магния. 1964	52
Образование боратов магния в растворах хлоридов. 1969	98
Образование боратов магния в солевых растворах. 1967	86
Образование боратов магния и калия при 25°С в растворах содержащих хлорид натрия, калия и магния. 1969	99
Образование боратов магния под влиянием гамма-лучей. 1967	87
Образование дибората магния в растворах хлоридов натрия, калия и магния при 25°. 1971	135
Образование индерита в системе $\text{NaCl-KCl-MgCl}_2\text{-KOH-N}_2\text{O}_3\text{-H}_2\text{O}$ при 25°. 1969	100
Образование кристаллических боратов кальция в растворах боратов калия. 1965	65
Окисление солей двухвалентного железа в азотной кислоте в присутствии гидразина. 1951	13
Октоборат калия и кальция. 1952	17
Октоборат калия-кальция. 1973	159
Октоборат рубидия-бария. 1976	210
Октобораты рубидия и цезия со щелочноземельными металлами. 1967	88
Олово: прошлое и настоящее. 1976	211
Определение условий синтеза октобората калия-кальция при помощи вычислительной техники. 1975	190
Опыт внедрения синтетических боратов в народное хозяйство. 1976	212
Переход боронатрокальцита в тетрагидрат дибората кальция. 1972	144
Практические работы по кристаллографии. 1965	64
Практические работы по кристаллохимии. 1968	91
Превращение некристаллического бората кальция в кристаллические бораты кальция. 1964	53

Прибор для демонстрации плотнейших упаковок шаров. 1970	119
Приготовление иммерсионных жидкостей с показателем преломления от 1,429 до 1,658. 1970	120
Применение метода остатка для уточнения химического состава кристаллических боратов. 1978	251
Применение методов физико-химического анализа при синтезе боратов кальция. 1972	145
Разработка экспресс - метода для определения B_2O_3 в фосфоросодержащих минеральных удобрениях. 1974	175
Растворение дибората кальция в воде. 1970	121
Растворимость буры в растворах хлорида натрия при 25° . 1970	122
Растворимость тетрабората калия в растворах сульфата меди. 1974	174
Расчеты глазури. 1952	18
Рефрактометрическое исследование трилонатов некото- рых металлов. 1964	54
Рефрактометрическое определение состава жидкой фазы для многокомпонентных гетерогенных систем. 1969	101
Рефрактометрическое определение химического состава жидкой фазы гетерогенных систем. 1970	123
Свойства синтетического калиборита. 1973.....	160
Сердечно поздравляем с наступающим 1977-м-годом 60-летия Великого Октября! 1976	213
Синтез боратов стронция. 1978	252
Синтез гауэрита. 1972	146
Синтез и рентгенографическое исследование диборатов стронция-кальция. 1975	191
Синтез и свойства боронатростронцита. 1974	176
Синтез и свойства кристаллических боратов щелочнозе- мельных металлов, выделенных из водных раство- ров. 1973	161
Синтез некоторых боросодержащих соединений и изуче- ние их свойств. 1974	177

Синтез некоторых боросодержащих соединений и изучение их свойств. 1976	214
Синтез октобората калия-кальция из технического дибората, проводимый в шаровой мельнице. 1974	178
Синтезы боратов. Ч.1. 1971.....	136
Синтезы боратов. Ч.2. 1972	147
Синтезы боратов в водных растворах. 1953	23
Синтезы боратов кальция. 1963	42
Синтезы боросодержащих минералов. 1970	124
Синтетические бораты для производства эмалированных изделий. 1973	162
Синтетические бораты кальция. 1962	33
Синтетические бораты кальция. 1965	67
Синтетические бораты кальция для изготовления легкоплавких нефритованных глазурей. 1966	77
Синтетические бораты кальция для изготовления легкоплавких нефритованных глазурей. 1969	102
Синтетический иньбит, $2CaO \cdot 3B_2O_3 \cdot 13H_2O$. 1964	55
Система $BaCl_2 - H_3BO_3 - H_2O$ при 25° . 1971	137
Система $K_2O - B_2O_3 - KCl - H_2O$ при 25° . 1970	125
Система $LiCl - H_3BO_3 - H_2O$ при 25° . 1971	138
Система $NaBr - H_3BO_3 - H_2O$ при 25° . 1969	103
Система $NaCl - KCl - MgCl_2 - H_3BO_3 - H_2O$ при 25° . 1969 ..	104
Система $NaCNs - H_3BO_3 - H_2O$ при 25° . 1970	126
Система $Na_2O - B_2O_3 - NaCl - H_2O$ при 25° . 1969	105
Система $RbCl - H_3BO_3 - H_2O$ при 25° . 1972	148
Совместная кристаллизация диборатов кальция и стронция при 25° . 1973	163
Сорбционные свойства боратов. 1967	89
Строение аниона октобората калия-кальция по данным ИК-спектроскопии. 1970	127
Строение аниона октаборатов. 1975	192
Судьбы металлов. 1973	164
Тем, кого влечет химия. 1964	56
Трехкомпонентные системы с борной кислотой. 1969 ..	106

Условия образования гидратов дибората кальция в растворах бората натрия. 1972	149
Условия синтеза мейергофферита $2\text{CaO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$. 1975	193
Физико-химическое изучение системы $\text{KCl}-\text{H}_3\text{BO}_3-\text{H}_2\text{O}$ при 25°C . 1967	90
Физико-химическое исследование образования боратов в системе $\text{NaCl}-\text{KCl}-\text{MgCl}_2-\text{B}_2\text{O}_3-\text{K}_2\text{O}-\text{H}_2\text{O}$ при 25° . 1970	128
Форма кристаллов синтетических боратов кальция. 1967	91
Экспресс-метод анализа бората меди. 1974	179
Экспресс-метод определения бора в фосфорсодержащих удобрениях. 1974	180
Электропроводность и боратовая перегруппировка в октоборатах кальция. 1968	93
Uued boraadid ja uued glasuurid. 1977	233

Personu rādītājs
Именной указатель

Skaitļi pēc uzvārda norāda attiecīgo darbu numurus,
skaitļi iekavās - darbus par minēto personu.

Цифры после фамилии указывают номера соответствующих
работ, цифры в скобках - номера работ об упомянутом ли-
це.

Apsītis A. 37	Lauris J. (171)
Bērziņa S. 234, 245	Liepiņš A. 206
Bērziņa V. 152, 230	Porietis J. 265
Bolāns M. 269	Frostjakovs V. 254
Būmanis Q. (78), (82)	Razumovskis G. (21)
Feldmanis F. (72)	Simane H. 8, 12
Gedrovics J. 129	Skulme O. 261
Gvics P. 260	Slaidiņš G. 266, 271, 272
Harins A. (20)	Šmite D. 198
Kukurs O. 264	Štāls V. (95)
Kešāns A. (46), (47), (129), (141)	Švarce E. 263
	Valkovs F. (20)

Адьяне Г.К. 131	Гюннер Э.А. 179
Апсит А.А. 52, 54	Давидсоне М.П. 175, 180, 181
Баумане В.К. 157, 158	Дзене А.Е. 180, 181
Бичевский Я. 212	Дринкс В.А. 121, 212
Борисов М.В. 209	Елкина Н.Г. 190, 214
Буман Р.К. 53, 75, 76, 85, 89, 116	Ефремов В.Е. 157
Вайваде А.Я. 27	Зуйка И.В. 113, 127, 131
Валяшко М.Г. 28	Ивченко Н.П. 191, 192
Веверис А.Я. 109, 110, 117, 130, 193	Иевиньш А.Ф. 27, 94
Галвиньш А.Я. 146	Кешан А.Д. 23, 27, (III), (112)
Грундштейн В.В. 94	

Клявина Л. А. 103, 104, 108, 114, 122, 123, 126, 137, 138, 144, 145, 148, 177, 207, 231, 252	Мейсите А.А. 64 Озолс Я.К. 27 Осокина Р.М. 132 Парбусе Д.А. 179 Шльшевский Ю.С. 212, 232 Пориетис Я.П. 268 Порьвкин Д.С. 209 Пумпуре И.А. 174, 188 Раман А.П. 157, 158 Рау В.Г. 192 Сизов И.В. 132 Тиликс Ю.П. 87 Ткачев К.В. 232 Ценкус Р.Л. 132 Шварц Е.М. 27, 94 Швиркст Я.Я. 231 Штейнберг В.А. 268 Штейнер К.Н. 190, 214 Эйдук Ю.Я. 9, 157, 158
Кривов А.А. 252	
Крума Г.К. 88	
Кузюкевич А.А. 149	
Кука П.Я. 65, 75, 76, 85, 86, 91, 96, 98, 99, 100, 104, 105, 113, 115, 118, 124, 125, 128, 135, 160, 163, 176, 177, 190, 208, 253	
Куркутова Е.Н. 191, 192	
Мазуров Ю.И. 132	
Майоре И.В. 209, 210	

S A T U R S
СО Д Е Р Ж А Н И Е

Priekšvārds	5
Предисловие	6
Neimanis Ē. Ķīmijas zinātnu doktors profesors Нейманис Э. Доктор химических наук профессор Гаральд Карлович Годе	7
H.Godes publicētie darbi	14
Опубликованные работы Г.К.Годе	21
H.Godes vadītās disertācijas	56
Диссертации, разработанные под руководством Г.К.Годе	57
H.Godes tulkojie un rediģētie darbi	58
Переведенные и редактированные работы Г.К.Годе	58
Literatūra par H.Godi	60
Литература о Г.К.Годе	60
H.Godes darbu alfabētiskais rādītājs	70
Алфавитный указатель работ Г.К.Годе	70
Personu rādītājs	70
Именной указатель	70

ПРОФЕССОР ГАРАЛЬД КАРЛОВИЧ ГОДЕ
Персональный указатель литературы
Составитель Солвейга Скотеле

Латвийский государственный университет им. П.Стучки
Рига 1978

На латышском и русском языках

PROFESORS HARALDS GODE
Personālais literatūras rādītājs
Sastādītāja Solveiga Skotele

Redaktori: Dz.Griķe, M.Streipa
Tehniiskā redaktore Dz.Griķe, Korektore Dz.Griķe

Parakstīts iespiešanai 1978.gada 21.augustā. Papīra formāts
60x84/16. Papīrs Nr.1. 4,8 fiz.iespiedl. 3,1 uzsk.izdevn.l.
Metiens 600 eks. Pasūt.Nr.1049. Maksā 13 k.

P.Stučkas Latvijas Valsts universitāte
Rīga 226098, Raina bulv.19
Iespiests ar rotaprintu P.Stučkas LVU
Rīga 226050, Veidenbauma ielā 5