

RTU studiju kurss "Ķīmija materiālzinātniekiem"**32000 Dabaszinātņu un tehnoloģiju fakultāte****Vispārējā informācija**

Kods	ĶVĶ746
Nosaukums	Ķīmija materiālzinātniekiem
Studiju kursa statuss programmā	Obligātais/Ierobežotās izvēles
Atbildīgais mācītspēks	Kristīne Lazdoviča - Doktors, Vecākais pasniedzējs
Mācītspēks	Lauma Laipniece - Doktors, Docents Agija Stanke - Pētnieks
Apjoms daļās un kredītpunktos	1 daļa, 4.5 kredītpunkti
Studiju kursa īstenošanas valodas	LV, EN
Anotācija	Studējošais iegūst pamatzināšanas par materiālu uzbūves pamatā esošo ķīmisko saišu dabu un materiālu sastāvu, kā arī tā pētīšanas metodēm. Studiju kursā tiek apskatītas elementārsastāva noteikšanas metodes gan ar materiāla sagraušanu, gan bez sagraušanas, un ražošanas procesa kontrole izmantojot NIR un Ramana spektroskopijas. Tiek iegūtas zināšanas par materiālu sastāva, uzbūves un īpašību pētīšanu izmantojot FTIR, UV-Vis, luminescences, XPS, Ožē (Auger), Mesbauera (Mossbauer) un KMR spektroskopiju. Studējošais iegūst zināšanas par ķīmiskās analīzes procesu un materiālu analīzes metodēm. Mācību darbs ir orientēts uz zināšanu pārbaudīšanu praktisku un teorētisku uzdevumu risināšanā laboratorijas darbos.
Mērķis un uzdevumi, izteikti kompetencēs un prasmēs	Studiju kursa mērķis ir attīstīt izpratni par dažādu materiālu sastāvu un uzbūves pētīšanas metodēm. Studija kursa uzdevumi: 1) radīt izpratni par materiālu elementārsastāvu un tā noteikšanas metodēm; 2) attīstīt zināšanas par metālu un funkcionālo materiālu uzbūvi un īpašībām; 3) attīstīt izpratni par spēcīgām jonu un kovalentajām saitēm jonu kristālos un kompleksos; 4) sniegt zināšanas par materiālu pētīšanas iespējām ar AAS, FTIR, UV-Vis un luminescences spektroskopijām; 5) sniegt ieskatu par XPS, Ožē (Auger), Mesbauera (Mossbauer) un KMR spektroskopiju izmantošanu materiālu sastāva, uzbūves un īpašību pētīšanā.
Patstāvīgais darbs, tā organizācija un uzdevumi	Patstāvīgas mācību literatūras studijas un gatavošanās kontrol darbiem, eksāmenam. Sagatavošanās laboratorijas darbiem, izmantojot lekcijās un patstāvīgi iegūtās teorētiskās zināšanas. Laboratorijas darbu rezultātu apstrāde.
Literatūra	Obligātā/Obligatory: 1. Kampars, V. Atomu Uzbūve. Elementu Sastāva Noteikšana : Lekciju Konspekts / V. Kampars; Rīgas Tehniskā Universitāte. Rīga: RTU Izd., 2006, 76 lpp. 2. Valters, R. Elektronu Spektroskopijas Izmantošana Organiskajā ķīmijā : Lekciju Konspekts / R. Valters; Rīga: Rīgas Tehniskā Universitāte, 1992, 81 lpp. 3. Moore, E. Fourier Transform Infrared Spectroscopy (FTIR): Methods, Analysis, and Research Insights. Hauppauge, New York: Nova Science Publishers, Inc. 2016, ISBNs: 9781536103830. Papildu/Additional: 1. Agarwala, U. C. Infrared spectroscopy of organic molecules / U.C. Agarwala, H.L. Higam, Sudha Agrawal. New Delhi, India: Ane Books Pvt, Singapore: World Scientific Publishing co. Pte. Ltd., 2014., 288 lpp. 2. Rees, Oliver J. Fourier Transform Infrared Spectroscopy: Developments, Techniques, and Applications. New York: Nova Science Publishers, Inc. 2010, ISBNs:9781616688356. 3. Larkin, P, Infrared and Raman Spectroscopy: Principles and Spectral Interpretation. Amsterdam: Elsevier. 2011, ISBNs: 978012386984. 4. Willems, Jaime M. Maes, Karen J. Photochemistry: UV/VIS Spectroscopy, Photochemical Reactions and Photosynthesis. New York: Nova Science Publishers, Inc. 2011, ISBNs: 9781612095066.
Nepieciešamās priekšzināšanas	Dabaszinātņu un ķīmijas zināšanas vispārējās izglītības līmenī.

Studiju kursa saturs

Saturs	Pilna un nepilna laika klātienēs studijas		Nepilna laika neklātienēs studijas	
	Kontakt stundas	Patstāv. darbs	Kontakt stundas	Patstāv. darbs
Atomi kā nemainīgi materiālu būvelementi. Materiālu elementārsastāvs un tā noteikšanas metodes ar materiāla sagraušanu.	2	0	0	0
Laboratorijas darbs. Ievadnodarbība. Darba drošība ķīmijas laboratorijā.	4	2	0	0
Materiālu elementārsastāvs, tā noteikšanas metodes bez materiāla sagraušanas.	2	0	0	0
Metāliskā ķīmiskā saite starp atomiem. Metāliskie vadītāji un supravadītāji. Funkcionālo materiālu ķīmija.	2	0	0	0
Laboratorijas darbs. AAS.	4	3	0	0
Stabilāku būvelementu veidošana, neizmantojot metālisko ķīmisko saiti. Jonu kristāli. Kovalentās saites molekulās un kompleksos jonos. Molekulu izmēri. Supramolekulārā ķīmija.	1	0	0	0
Kontrol darbs 1 par 1.-3. lekcijām.	1	6	0	0

Kovalento saišu spektroskopija (FTIR) kā materiālu pētīšanas metode.	2	0	0	0
Laboratorijas darbs. WDXRF vai CHNS analīze organiskiem savienojumiem.	4	4	0	0
Materiālu īpašību un ražošanas procesu kontrole ar Ramana un NIR spektroskopiju.	2	0	0	0
Elektronu enerģētiskie līmeņi molekulās un materiālos. UV-Vis starojuma absorbcija un emisija. Materiālu krāsa.	2	0	0	0
XPS, Ožē (Auger), Mesbauera (Mossbauer) un KMR spektroskopiju izmantošana materiālu sastāva, uzbūves un īpašību pētīšanā. Cietas vielas ķīmija.	1	0	0	0
Kontroldarbs 2 par 4.-7. lekcijām.	1	6	0	0
Laboratorijas darbs. FTIR spektroskopija.	4	3	0	0
Laboratorijas darbs. FTIR spektroskopija.	4	3	0	0
Laboratorijas darbs. UV-Vis spektroskopija.	4	3	0	0
Laboratorijas darbs. Luminescence.	4	3	0	0
Laboratorijas darbs. Laboratorijas darbu rezultātu ieskaitīšana.	4	3	0	0
Konsultācija un eksāmens.	12	24	0	0
Kopā:	60	60	0	0

Sasniedzamie studiju rezultāti un to vērtēšana

Sasniedzamie studiju rezultāti	Rezultātu vērtēšanas metodes
Pārzina un izprot AAS, FTIR, UV-Vis un luminescences spektroskopiju pamatteorijas un pielietošanas iespējas dažādu materiālu pētīšanā, izprot XPS, Ožē (Auger), Mesbauera (Mossbauer) un KMR spektroskopiju izmantošanas iespējas materiālu sastāva, uzbūves un īpašību pētīšanā.	Pārbaudes forma: kontroldarbi, eksāmens, laboratorijas darbi. Kritēriji: spēj izskaidrot AAS, FTIR, UV-Vis, luminescences, XPS un Ožē spektroskopiju atšķirības un piemērotību konkrētu materiālu pētīšanā.
Pārzina materiālu elementārsastāva noteikšanas metodes ar parauga sagraušanu un bez sagraušanas.	Pārbaudes forma: kontroldarbi, eksāmens, laboratorijas darbi. Kritēriji: spēj izvēlēties piemērotu elementārsastāva noteikšanas metodi.
Orientējas iespējās kontrolēt materiāla īpašības ražošanas procesa laikā ar Ramana un NIR spektroskopiju.	Pārbaudes forma: kontroldarbi, eksāmens. Kritēriji: prot izskaidrot procesa norises un materiāla īpašības maiņas sakarību.
Pārzina metāliskās, jonu un kovalentās saites veidošanās pamatteorijas, atšķirības un galvenās no ķīmisko saišu veida materiālā izrietošās īpašības.	Pārbaudes forma: kontroldarbi, eksāmens. Kritēriji: prot raksturot konkrētā materiālā pastāvošo ķīmisko saiti un ar to saistītās materiāla īpašības.

Studiju rezultātu vērtēšanas kritēriji

Kritērijs	% no kopējā vērtējuma
Kontroldarbi un eksāmens	50
Laboratorijas darbi	50
Kopā:	100

Studiju kursa plānojums

Daļa	KP	Stundas			Pārbaudījumi		
		Lekcijas	Prakt d.	Laborat	Ieskaite	Eksām.	Darbs
1.	4.5	1.0	0.0	2.0		*	