

Fan platformasi			
Fanning to'liq nomi: MINERALOGIYA, KRISTALLOGRAFIYA VA KRISTALLKIMYO ASOSLARI			
Fan kodi: MKKA2406	Fanga (ECTS): 6	ajratilgan kreditlar	davomiyligi: 3
Kafedra: Silikat materiallar va nodir, kameb metallar texnologiyasi" kafedrasи			
Fan qaysi yo'nalishlar talabalari uchun: 60710100 Kimyoviy texnologiya (chinni-fayans)			
Fan ma'ruza o'qituvchilari: Aripova M.X. , Ruzibayev B.R.			
Fanga ajratilgan umumiy soatlar: 1 8 0 soat	Email: masturaaripova@gmail.com		
Fan seminar mashg'ulotlari o'qituvchisi(lari) Ruzibayev B.R, Erkinov F.B., Dosmuxamedova X.F.			
Prerekvizitlar: Majburiy fan. Talabalarda fanga oid nazariy bilimlar va laboratoryia ishlari bo'yicha tushunchalar bo'lishi lozim.			
Fanning qisqacha bayoni: " Fanning vazifasi- mineralallarni turlari, tuzilishi bilan tanishtirish va ularni ishlab chiqarishdagi o'rni, ularning o'ziga xos xususiyatlari, kristallarni simmetriya sinflarini aniqlashni o'rganish, mineralallarni aniqlashda zamonaviy texnologiyalardan foydalanishni o'rgatishdan iboratdir.			

Fanning maqsadi: «Fanni o'qitishdan maqsad- mineralogiya, kristallografiya va kristallokimyo bo'limlari bo'yicha nazariy bilim berish: mineralllar turlari, ularning tarkibi va strukturasi, hosil bo'lish sharoitlari, kristallarning simmetriya nazariyasi, simmetriya sinflari va elementlari, silikat materiallari texnologiyasida qo'llaniladigan mineralllarning mineralogik va kimyoviy tarkiblarini o'rganish kabi masalalarni shakllantirishdan iborat.иборат.

Ma'ruza mashg'uotlari: Ma'ruza mashg'uotlari nazariy bilimlar, amaliy ko'nikmalar orqali, texnik va texnologik jarayonlarni kimyoviy qonuniyatlariga nisbatan uslubiy va ilmiy yondoshuv hamda ilmiy dunyoqarashni shakllantirishdan iborat.Ma'ruza mashg'uotlari katta sig'imli, multimedia qurilmalari bilan jihozlangan o'quv auditoriyalarida olib boriladi.

Amaliy mashg'uotlar: Amaliy mashg'uotlarni tashkil etish bo'yicha kafedra professor – o'qituvchilari tomonidan ko'rsatma va tavsiyalar, masalalar to'plami ishlab chiqiladi. Unda talabalarga asosiy ma'ruza mavzulari bo'yicha amaliy masala va misollar yechish uslubi va mustaqil yechish uchun masalalar keltiriladi. Amaliy mashg'uotlarni o'zlashtirishda darslik, o'quv va uslubiy qo'llanmalar, ma'ruza matnlari, tarqatma materiallар, elektron materiallardan foydalaniladi. Amaliy mashg'uotlar multimedia qurilmalari bilan jihozlangan auditoriyada har bir akademik guruhga alohida o'tiladi. Mashg'uotlar faol va interfaol usullar yordamida o'tiladi.

Laboratoriya mashg'uotlari: Laboratoriya mashg'uotlari talabalarning nazariy va amaliy mashg'uotlarda olgan bilimlarini (asosiy kimyoviy qonuniyatlarini) tajriabada tekshirib amaliy ko'nikmalar va malaka hosil qilishga qaratilgan. Laboratoriya mashg'uotlari kafedraga biriktirilgan maxsus jihozlangan xonalarda olib boriladi.

Mustaqil ta'lim: Mustaqil o'zlashtiriladigan mavzular bo'yicha talabalar tomonidan taqdimotlar, guruh bilan ishlanmalar, referatlar tayyorланади.

Nº	Fan mavzulari	ma'r uza	am aliy	labor a-toriy a	Musta qil ta'lim
<i>Mineralogiya, kristallografiya va kristallkimyo asoslari</i>					
1.	Kristallografiya, mineralogiya, kristallokimyo, petrografiY.	4			12
2.	Minerallarning tarkibi, materiallarning tuzilishi va boshqalar. Kristallografiya, mineralogiya va kristallokimyo rivojiga O'zbekiston olimlarining qo'shgan hissalari.	2	2		
3	Kristallarning simmetriya nazariyasi.	2		4	
4	Simmetriyaning 32 sinfi. Yuqori, o'rta va qo'yi kategoriyalar, singoniylar va ularning ko'rinishi. Ko'p qirrali kristallarning shakllari. Yuqori, o'rta va qo'yi kategoriyalarga taaluqli 47 ta soda shakl. Fazoviy panjara, elementar yacheyka. 14 ta Brav'e panjarasi. 230ta Fyodorov fazoviy gruppasi.	4			12
5	Sof tug'ma elementlar, sulfidlar, galogenlar, oksid va gidroksidlar, karbonatlar, sulfatlar, fosfatlar, boratlar, silikatlar.	2	2		
6	Tog' jinslarining tarkibi.				
6	Tog' jinslarining kimyoviy –mineralogik tarkibi, tuzilishi va teksturasi. Greyg va Belovning ilmiy ishlari.	2		4	
7	Metall va metall qotishmalari tuzilishida asosiy strukturaviy motiv.				
7	Elektron texnika materiallarini shakllantirishi. Metall va metall qotishmalarining tuzilishini izohlovchi misollar.	4			12
8	Anion radikal o'lchamli – orolli, xalqali va boshqa silikatlar.				
8	Cheksiz anion radikal o'lchamli – zan-jirli, tasmali va karkasli silikatlar. Tasniflanish asoslari va belgilari	2	2		
9	Koordinatsion prinsip va uning metall va metall qotishmalarining shakllanishidagi roli.				
9	Koordinatsion son va atomlarning radiuslari orasidagi o'zaro bog'liqlik..	2		4	
10	Polimorfizm turlari.				
10	Izomorfizm hosil bo'lish shariti. Izovalentli va geterovalentli izomorfizm.	2			12
Jami:180		24	24	24	108

Asosiy adabiyotlar

- Zoxidov K.S. KristallografiY. O'quv qo'llanma. Toshkent: O'zbekiston, 2003, -256 b.
- Qodirov M.X., Shoraximov Sh.Sh. Geologiyadan amaliy mashg'ulotlar. O'quv qo'llanma. Toshkent:O'zbekiston, 1994. -204 b.
- Los M.M. Kristallografiya i mineralogiy. Uchebnoye posobiye. Novocherkassk: izd. NPI, 1986.-188 s.
- Tursunov X. Tuproq mineralogiyasi. O'quv qo'llanma. Toshkent: O'zbekiston, 2000. – 128 b.

Qo'shimcha adabiyotlar

- Mirziyoev Sh.M.Buyuk kelajagimizni mard va oljanob xalqimiz bilan birga quramiz.– T.:O'zbekiston, 2017. – 488 b.
- Mirziyoev Sh.M. Qonun ustuvorligi va inson manfaatlarini ta'minlash – yurt taraqqiyoti va xalq

farovonligining garovi.– T.: O’zbekiston, 2017. – 48 b.

3. Mirziyoev Sh.M.Erkin va farovon demokratik O’zbekiston davlatini birligida barpo etamiz.– T.: O’zbekiston, 2016. – 56 b.

4. Ismatov A.A. Silikat va qiyin eriydigan nometall materiallar fizik-kimyoviy taxlilning zamonaviy usullari. O‘quv qo‘llanma.-Toshkent: Fan va texnologiya, 2006. -272 bet.

5.Sovremennaya kristallografiY. Tom 4. Fizicheskiye svoystva kristallov. Uchebnoye posobiye. –M.: Nauka, 1981. – 484 s.

6.Smolegovskiy A.M. Istorya kristalloximii fosfatov. Uchebnoye posobiye. M.: Nauka, 1986. -261 s.

7.Shefranovskiy I.I. Osnovi kristallografii. Uchebnoye posobiye. M.: Nauka. 1984. – 116 s.

Perepelitsin V.A. Osnovi texnicheskoy mineralogii i petrografii. Uchebnoye posobiye. M., Nedra, 1987 g.

Internet saytlari

www.ziyonet.uz

2.www.bilimdon.uz

3.www.ref.uz

4.www.dpo-msu.ru

5.www.xumuk.ru

Kontakt soatlari*: mustaqil ta’lim topshiriqlarini bajarish, ularni taqdim etish, zarur ma’lumotlar va turli materiallar bo‘yicha savollarga quyidagi grafik asosida o‘qituvchiga murojaat qilishingiz mumkin:

Nº	Kun	Vaqt	Xona
1.	Seshanba	9. ³⁰ – 11.00	319
2.	chorshanba	10.00 – 12.00	319