

# **Noorganik moddalar kimyoviy texnologiyasi fanidan yakuniy nazorat savollar**

(4a kimyoviy texnologiya guruhi uchun, 7-semestr)

1. Sulfat kislotasining kaysi birikmasi mineral o'g'it sifatida ishlatiladi?
2. Kaliyli o'g'itlarning xarakteristikasi
3. Azotli o'g'itlarning xarakteristikasi
4. Fosforli o'g'itlarning xarakteristikasi
5. O'zbekistonda noorganik moddalar kimyo sanoatlari va istiqbollari
6. Kalsiy nitratning olinish usullari
7. Kalsiy nitratning halq xo'jaligidagi ahamiyati Ammofos ishlab chiqarish texnologiyasi
8. Keramika mahsulotlari texnologiyasi
9. CHinni buyumlar ishlab chiqarish texnologiyasi
10. SHishalar kimyoviy texnologiyasi
11. Ekstraksion fosfor kislotasi ishlab chiqarish
12. Ammoniy nitrat ishlab chiqarish usullari
13. Ammoniy sulfat ishlab chiqarish texnologiyasi
14. Kaliy xlorid olish usullari va texnologiyasi
15. Kaliy xlorid olish usullari va texnologiyasi
16. Kaliy xlorid olish usullari va texnologiyasi
17. Superfosfat ishlab chiqarish texnologiyasi va qurilmalari
18. Portlandsement ishlab chiqarish
19. Kolchedanni kuydirib sulfat kislotasini olish
20. Sulfat kislotasining xususiyatlari
21. Sulfat kislotasining ishlab chiqarish usullari
22. Sulfat kislotasini kontakt usuli bilan ishlab chiqarish.
23. Sulfat kislotasining fizik-kimyoviy xususiyatlari
24. Sulfat kislotasining xalk xujaligidagi ahamiyati
25. Kolchedanlar va ularning turlari
26. Azot sanoati xom ashyolari.
27. Soda ishlab chiqarishning Leblan usuli. Xlorid kislota ishlab chiqarish
28. Azotning aylanishi.
29. Mineral o'g'itlarning assortimenti.
30. Mineral o'g'itlarning asosiy tarkibi.
31. Soda ishlab chiqarishning Solve usuli.
32. Vodorodning olish texnik usullari Vodorodning olish texnik usullari
33. Sulfat kislota ishlab chiqarish korxonalari.
34. Xlorid kislota ishlab chiqarish bosqichlari
35. Elementar azotni olish usullari. Elementar azotni olish usullari.
36. Kalsinatsiyalangan soda ishlab chiqarish usullari.
37. Kriogen qurilmalar xillari.
38. Oddiy kolchedanlar

- 39.Qiyin eriydigan metallar.
- 40.Nitrat kislota ishlab chiqarish.
- 41.Karbamid ishlab chiqarish.
- 42.Sulfat kislota ishlab chiqarish usullari xakida.
- 43.Elementar azotning boglash usullari.
- 44.Ammiak ishlab chiqarish
- 45.Kalsiy sianamidi olishning ToshKTI usuli xakida.
- 46.Xlorid kislota navlari.
- 47.Tarkibida oltingugurt dioksidi gazi bor bulgan gazlar.
- 48.Elementar azotning asosiy xususiyatlari va boglash usullari.
- 49.O‘g‘itlar klassifikatsiyasi.
- 50.Kamyob va qiyin eriydigan metallar.
- 51.Xlorid kislotaning qo‘llanish sohalari.
- 52.Rangli metallurgiya chikindi gazlari.
- 53.Domna shlaklari.
- 54.Nodir metallar.
- 55.Fosfat xom-ashyolari.
- 56.Ammiak ishlab chiqarish.
- 57.Vodorodning xususiyatlari.
- 58.Vodorod xlorid sintezi.
- 59.Nitrat kislota ishlab chiqarish.
- 60.Mineral o‘g‘itlarning xalq xo‘jaligidagi ahamiyati.
- 61.Kamyob metallar turlari.
- 62.Vodorodning xususiyatlari.
- 63.Vodorod xlorid sintezi.
- 64.Gazli oltingugurt va boshqa oltingugurtli xom ashyolar.
- 65.Karbamidning fizik-kimyoviy xususiyatlari.
- 66.Karbamidning olish usullari.
- 67.Nomakobning umumiy ishqorligini aniqlash usullari.
- 68.Nomakobdagi karbonatni aniqlash usuli.
- 69.Umumiy ishqoriylikni xisoblash formulasini yozing.
- 70.Eritmadagi natriy karbonat miqdor qanday xisoblanadi.
- 71.Fosfatlarni nitrat kislota bilan parchalash
- 72.Fosforitlarni nitrat kislota bilan parchalash reyaksiyasini yozing? Fosforitlarni nitrat kislota bilan parchalash reyaksiyasini yozing?
- 73.Fosforitlarni parchalash uchun nitrat kislota xajmi qancha bo‘lish kerak?
- 74.Fosforitlarni nitrat kislota bilan parchalanishiga haroratning ta’siri.
- 75.Nitrozadagi azot oksidlarini aniqlash usullari.
- 76.Azot oksidlarini aniqlashni Beskov va Slizkovskiy usulini tushuntiring.  
Xisoblash formulasini yozing.
- 77.Nitrozadagi azot oksidlarni aniqlashning nitrometrik usuli.
- 78.Azot oksidlarini aniqlashni permanganometrik usulini tushuntiring.
- 79.Azot oksidlarini aniqlashni teskari titrlash usulini tushuntiring. Xisoblash

formulasini yozing.

80. Azot oksidlarini permanganometrik usulda aniqlashdagi kimyoviy reaksiyani yozing.

81. Murakkab o'g'itlar tarkibidagi ozuqa komponentlarini ayting?

82. Asosiy ozuqa komponenti bo'lgan  $P_2O_5$  ni aniqlash usuli.

83.  $P_2O_5$  umumiyini xisoblash formulasini yozing.

84. Eritmadagi  $CaO$  miqdori qanday xisoblanadi?

85. Sanoatda  $N_2SO_4$  ishlab chiqarishda qanday xom-ashyolar ishlatiladi?

86.  $N_2S$ ,  $S$  va sulfid rudalarining yonish reaksiyalarini yozing

87.  $SO_2$  ni  $SO_3$  ga radar oksidlashning sanoat usullari.

88.  $SO_2$  ni yod bilan reyaksiyasini yozing.

89. Sulfidli rudalarning yonish tezligi qanday aniqlanadi?

90. Hosil bo'lgan sulfat kislota miqdor qanday aniqlanadi? Formulasini yozing

91. Kolchedandagi oltingugurt miqdor qanday aniqlanadi?. Formulasini yozing,

92. Kuydirish natijasida yongan oltingugurt miqdori qanday aniqlanadi?

Formulasini yozing.

93. Tarkibida vodorod sulfidi bo'lgan sanoat gazlarini tozalash.

94. Tarkibida vodorod sulfidi bo'lgan sanoat gazlarini tozalash Quruq usuli

95. Tarkibida vodorod sulfidi bo'lgan sanoat gazlarini tozalash. Xo'l usul.

96. Siklik usul bilan kuchsiz o'choq gazlarini konsentratsiyalash