

1- kurslar uchun organik kimyo fanidan yakuniy nazorat savollari
(60710100 – Ximiya texnologiyasi)
2-semestr, kunduzgi (o'zb)

1. Bir atomli spirtlarning olinishi
2. Bir atomli spirtlarning kimyoviy xossalari
3. Bir atomli spirtlarning nomenklaturası, izomeriyası
4. Bir atomli spirtlarning fizik xossalari va qo'llanilishi
5. Ikki atomli spirtlarning olinishi
6. Ikki atomli spirtlarning kimyoviy xossalari
7. Ikki atomli spirtlarning nomenklaturası, izomeriyası
8. Ikki atomli spirtlarning fizik xossalari va qo'llanilishi
9. Fenollarning olinishi
10. Fenollarning kimyoviy xossalari
11. Fenollarning nomenklaturası, izomeriyası
12. Fenollarning fizik xossalari va qo'llanilishi
13. Aldegidlarning olinishi
14. Aldegidlarning kimyoviy xossalari
15. Aldegidlarning nomenklaturası, izomeriyası
16. Aldegidlarning fizik xossalari va qo'llanilishi
17. Ketonlarning olinishi
18. Ketonlarning kimyoviy xossalari
19. Ketonlarning nomenklaturası, izomeriyası
20. Ketonlarning fizik xossalari va qo'llanilishi
21. Karbon kislotalarning olinishi
22. Karbon kislotalarning kimyoviy xossalari
23. Karbon kislotalarning nomenklaturası, izomeriyası
24. Karbon kislotalarning fizik xossalari va qo'llanilishi
25. Aldegid va ketonlarning kondensatlanish reaksiyalari
26. Kislota xlorangidridlari va angidridlari
27. Nitrobirikmalar olinishi va kimyoviy xossalari
28. Nitrobirikmalar nomenklaturası, izomeriyası
29. Nitrobirikmalar fizik xossalari va qo'llanilishi
30. Aminlarning olinishi
31. Aminlarning kimyoviy xossalari
32. Aminlarning nomenklaturası, izomeriyası
33. Aminlarning fizik xossalari va qo'llanilishi
34. Oltingugurt saqllovchi organik birikmalar
35. Element organik birikmalar
36. Gidroksikislotalar
37. Aminokislotalar
38. Besh a'zoli geterociklli birikmalar
39. Olti a'zoli geterociklli birikmalar
40. Monosaxaridlar
41. Disaxaridlar
42. Polisaxaridlar
43. Diaminlar

44. Aromatik aminlar
45. Aromatik karbon kislotalar
46. Natriy metilatning 100 g 5, 4% li eritmasini tayyorlash uchun nechta gramm natriy va metil spirti zarur?
47. Natriy etilatning 200 g 3, 4 % li eritmasini hosil qilish uchun natriyden va etil spirtidan nechta grammdan olish zarur?
48. Natriy etilatning 400 g 8, 5 % li eritmasini tayyorlash uchun nechta gramm natriy va etil spirti zarur?
49. Natriy propilatning 200 g 16, 4 % li eritmasini tayyorlash uchun nechta gramm natriy va propil spirti zarur?
50. Natriy butilatning 500 g 11, 52 % li eritmasini tayyorlash uchun nechta gramm natriy va sanamil spirti zarur?
51. Natriy metilatning 100 g 10, 8 % li eritmasini tayyorlash uchun nechta gramm natriy va metil spirti zarur?
52. 30, 4 gram etanol bilan propanol aralashmasiga natriy metali tasir ettirilganda 6, 72 litr gaz ajiraldi. Boshlangish aralashmadagi C_3H_7OH massasini toping.
53. 15, 6 gramm etanol bilan metanol aralashmasiga natriy metali tasir ettirilganda 4, 48 litr gaz ajiraldi. Boshlangish aralashmadagi CH_3OH massa ulushini (%) toping.
54. 48, 8 gramm metanol bilan propanol aralashmasiga natriy metali tasir ettirilganda 11, 2 litr gaz ajiraldi. Boshlangish aralashmadagi C_3H_7OH massa ulushini (%) toping.
55. 21, 2 gramm etanol bilan butanol aralashmasi yondirilganda 25, 2 gramm suvlar paydo bo'ldi. Boshlangish aralashmadagi C_2H_5OH massa ulushini (%) toping.
56. 36, 8 gramm butanol bilan pentanol aralashmasi yondirilganda 45 gramm suvlar paydo bo'ldi. Boshlangish aralashmadagi $C_5H_{11}OH$ massa ulushini (%) toping.
57. 19, 5 gramm etanol bilan metanol aralashmasi yondirilganda 22, 5 gramm suvlar paydo bo'ldi. Boshlangish aralashmadagi CH_3OH massa ulushini (%) toping.
58. 165 gramm bir atomli to'yingan aldegid molekulasida 22 mol atom bo'lsa, noma'lum aldegidni toping.
59. 110 gramm bir atomli to'yingan aldegid molekulasida 17, 5 mol atom bo'lsa, noma'lum aldegidni toping.
60. 174 gramm bir atomli to'yingan aldegid molekulasida 30 mol atom bo'lsa, noma'lum aldegidni toping.
61. 216 gramm bir atomli to'yingan aldegid molekulasida 39 mol atom bo'lsa, noma'lum aldegidni toping.
62. 112, 8 gramm fenolning bromli suvlar bilan reaksiyasida 2-brom fenol, 4-bromfenol va 2, 4, 6-tribromfenollar 1:2:3 mo'llar ishtirokida vujudga kelsa, reaksiyada ishlatilgan brom massasini (g) toping.
63. 16, 92 gramm fenoldin bromli suvlar bilan reaksiyasida 2-brom fenol, 4-bromfenol ham 2, 4, 6-tribromfenollar 2:1:3 mo'llar ishtirokida vujudga kelsa, reaksiyada ishlatilgan brom massasini (g) toping.
64. 28, 2 gramm fenoldin bromli suvlar bilan reaksiyasida 2, 6-dibrom fenol, 4-bromfenol ham 2, 4, 6-tribromfenollar 3:2:1 mo'llar ishtirokida vujudga kelsa, reaksiyada jumsalgan brom massasini (g) toping.
65. 56, 4 gramm fenolga nitrat kislota tasir ettirilganda (H_2SO_4 ishtirokida) o-nitro fenol, p-nitro fenol ham pikrin kislotalar 1:2:3 mo'llar ishtirokida vujudga kelsa, reaksiyada qatnashgan nitrat kislota massasini (g) toping.

66. 37, 6 gram fenolga nitrat kislota tasir ettirilganda (H_2SO_4 ishtirokida) o-nitro fenol, 2, 4-dinitro fenol ham pikrin kislotalar 1:2:1 mo'llar ishtirokida vujudga kelsa, reaksiyada qatnashgan nitrat kislota massasini (g) toping.
67. 23, 5 gram fenolga nitrat kislota tasir ettirilganda (H_2SO_4 ishtirokida) 2-nitro fenol, 2, 6-dinitro fenol ham pikrin kislotalar 3:2:3 mo'llar ishtirokida vujudga kelsa, reaksiyada qatnashgan nitrat kislota massasini (g) toping.
68. 145 gram bir atomli to'yingan aldegid molekulasida 25 mo'l atom bo'lsa, noma'lum aldegidni toping.
69. Bir asosli karbon kislotaning 18,36 gamin natriy gidrokarbonat bilan neytrallaganda ajiralgan gaz ohakli suvdan o'tkazilganda 18 gram shokpe paydo bo'ldi. reaksiya uchun olingan kislotani tabii.
70. Bir asosli karbon kislotaning 3, 7 gamin natriy gidrokarbonat bilan neytrallaganda ajiralgan gaz bariy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda 5 gramm chokma paydo bo'ldi. reaksiya uchun olingan kislotani toping.
71. Bir asosli karbon kislotaning 24, 48 gamin natriy gidrokarbonat menen neytrallaganda ajiralgan gaz hakli suvdan o'tkazilganda 24 gramm chokma paydo bo'ldi. reaksiya uchun olingan kislotani toping.
72. Bir asosli karbon kislotaning 13, 2 gamin natriy gidrokarbonat menen neytrallaganda ajiralgan gaz bariy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda 15 gramm chokma paydo bo'ldi. reaksiya uchun olingan kislotani toping.
73. Bir asosli karbon kislotaning 18, 5 gamin natriy gidrokarbonat menen neytrallaganda ajiralgan gaz ohakli suvdan o'tkazilganda 25 gram chokma paydo bo'ldi. reaksiya uchun olingan kislotani toping.
74. Bir asosli karbon kislotaning 7, 2 gamin natriy gidrokarbonat menen neytrallaganda ajiralgan gaz bariy gidroksid eritmasidan o'tkazilganda 12 gramm chokma paydo bo'ldi. reaksiya uchun olingan kislotani toping.
75. 15, 5 gram metilamin va anilin aralashmasini toliq neytrallash uchun 200 gramm 4, 6 % li xlorid kislota eritmasi ishtatildi. Dastlabki aralashmadagi aminlarning massa tarkibini aniqlang.
76. 15, 2 gramm metilamin va etilamin aralashmasini toliq neytrallash uchun 200 gramm 7, 3 % li xlorid kislota eritmasi ishtatildi. Dastlabki aralashmadagi aminlarning massa tarkibini aniqlang.
77. 32, 75 gramm etilamin va propilamin aralashmasini toliq neytrallash uchun 94, 9 gramm 25 % li xlorid kislota eritmasi ishlatildi. Dastlabki aralashmadagi aminlarning massa tarkibini aniqlang.
78. 58 gramm dimetilamin va metilamin aralashmasi yondirilganda 17, 92 litr (n.j) azot ajiraldi. Aralashmadagi metilaminning massa ulushini hisoblang.
79. 13, 2 gramm dietilamin va metiletilamin aralashmasi yondirilganda 2, 24 litr (n.j) azot ajiraldi. Aralashmadagi dietilaminning massa ulushini hisoblang.
80. 33, 5 gramm metilamin va etilamin aralashmasi yondirilganda 10, 08 litr (n.j) azot ajiraldi. Aralashmadagi metilaminning massa ulushini hisoblang.
81. 81, 9 gramm izopropilamin va anilin aralashmasi yondirilganda 12, 32 litr (n.j) azot ajiraldi. Aralashmadagi anilinning massa hisoblang.
82. Maltozaning toliq gidrolizidan olingan glyukozaning spirtli bijgishida 17, 92 litr (n.j) gaz ajiralsa, maltoza massasini aniqlang.
83. Maltozaning toliq gidrolizidan olingan glyukozaning spirtli bijgishida 13, 44 litr (n.j) gaz ajiralsa, maltoza massasini aniqlang.

84. Maltozaning toliq gidrolizidan olingan glyukozaning moy kislotali bijgishidan 17, 92 litr (n.j) gaz ajiralsa, maltoza massasini aniqlang.
85. Maltozaning toliq gidrolizidan olingan glyukozaning moy kislotali bijgishidan 35, 84 litr (n.j) gaz ajiralsa, maltoza massasini aniqlang.
86. Glyukozaning sut kislotali bijgishida 90% unim bilan 0, 075 mo'l sut kislota paydo bo'lishi uchun qancha kraxmal (g) zarur bo'ladi.
87. 99 gramm glyukozaning fermentlar tasiride spirtli bijgishi natijasida paydo bolgan karbonat angidridning hajmin (l. n.j) aniqlang.
88. 63 gramm glyukozaning fermentlar toshirinde moy kislotali ochishi natijesinde paydo bo'lgan gazlarning massalarin (g) aniqlang.
89. 40 gramm limon kislotasini olish nechta gramm glyukoza zarur?
90. Massasi 80 gramm bolgan kaliy metali massasi 134 gram bolgan pirrol bilan reaksiyaga kirishganda, nechta litr (n.j) vodorod ajirilib chiqadi.
91. Massasi 78 gramm bolgan kaliy metali massasi 13, 4 gram bolgan pirrol bilan reaksiyaga kirishganda, nechta litr gramm organik modda paydo bo'ladi.
92. 2 mol aminosirka kislota bilan 80% li metanol aralashmasining ($p=0,9$ g/ml) qancha hajmi reaksiyaga kirisha oladi.
93. 6 gramm aminosirka kislota bilan nechta ml 96% li ($p=0,8$ g/ml) etanol reaksiyaga kirishadi.
94. 18 gramm glitsin olish nechta litr (n.j) atsetilen zarur bo'ladi. Reaksiya unumi 80%.
95. 100 gramm β -aminopropion kislota qizdirilganda nechta litr (n.j) gaz ajiraladi?
96. 180 gramm aminosirka kislota bilan etil spirit bilan reaksiyaga kirishishidan paydo bo'lgan tarkibli efirning massasi (g) qancha?
97. 22, 5 gramm aminosirke kislota natriy gidroksid menen reaksiyaga kirishishidan 30 gram tuz paydo bo'ldi. Reaksiya unumin (%) aniqlang.
98. 27 gramm aminosirka kislota massa ulushi 30 % bolgan xlorid kislota bilan reaksiyaga kirishadi?
99. 1, 5 mollar 6-aminogeksan kislota bilan nechta gramm kaprolaktam paydo bo'ladi?
100. 19, 8 gramm metillitrid bilan nechta gramm trimetilaluminium olinadi. Reaksiya unumi 70%.