

60710100 –Ximiyalıq-texnologiya tálim baǵdarı ushın“Organikalıq ximiya”páninen juwmaqlawshı qadaǵalaw sorawları.(4-semestr)

1. Organikalıqalıq ximiyanın teoriyalıq tiykarları. Organikalıq zatlardın dúzilis teoriyası.
2. Uglevodorodlar haqında ulıwma túsiniq.
3. Alkinler. Izomeriyası hám momenklaturası. Alınıw usılları
4. C_5H_{12} nın izomerlerin jazın.
5. 2 mol etilen hám 11,2 l xlordan (n.j) qansha gramm dixloretan alıw múmkin.
6. Aromatikalıq birikpelerdin Alınıw usılları.
7. Alkanlardın fizika-ximiyalıq qásiyetleri.
8. Alkinlerdin galogenleniw reakciyaların túsindirín.
9. C_4H_{10} nın izomerlerin jazın.
10. 40 gramm etilendi okisdlep etilenglikolǵa aylandırıw ushın neshe gramm $KMnO_4$ kerek.
11. Alkanlar. Izomeriyası hám nomenklaturası. Alınıw usılları
12. Butadiyen hám izoprennin polimerleniw reakciyaların jazın.
13. Alkenlerdin galogen tuwındıları. Olardın alınıwı hám ximiyalıq qásiyetleri.
14. C_8H_{16} nın izomerlerin jazın.
15. 22,4 litr propilendi (n.sh) oksidlep propilenglikolǵa aylandırıw ushın neshe gramm $KMnO_4$ kerek.
16. Alkenledin ximiyalıq qásiyetleri.
17. Alkanlardın galogen tuwındıları. Alınıwı hám ximiyalıq qásiyetleri.
18. Cikloalkanlar.
19. Geksennin izomerlerin jazın.
20. Reaksiya ónimi 80% bolsa 180 gramm 2-metil butannan qansha 2-metilbutadiyen 1,3 alıw múnkin.
21. Alkadiyenlardın izomeriyası hám nomenklaturası.
22. Galogenuglevodorodlardın klassifikaciyası nomenklaturası hám izomeriyası
23. Cikloalkanlardın fizika-ximiyalıq qásiyetleri.
24. C_9H_{20} izomerlerin jazın.
25. 96% li 800 litr etil spirti $d=0,8$ g/ml eritpesinen qansha kólem butadiyen 1,3 alıw múmkin.
26. Alkenler. Alınıwı. Fizika-ximiyalıq qásiyetleri.
27. Toyınbaǵan uglevodorodlardın ximiyalıq qásiyetleri.
28. Alkanlar ushın tán reakciyalardı jazın
29. C_9H_{12} izomerlerin jazın.
30. 5,4 gramm bolǵan 1,4 dibrom benzoldın tolıq janıwı ushın (n.j) ólshengen qansha kólem hawa kerek. Kislorodtın hawadaǵı úlesi 21%.
31. Alkadienlerdin ximiyalıq qásiyetleri.
32. Fenollar. Fenollardın fizika-ximiyalıq qásiyetleri.
33. Arenlerdin alınıw usılları. Etilbenzoldın belgili bolǵan alınıw jolları. Onın oksidleniw reakciyaları.
34. Butennin izomerlerin jazın..
35. 3,36 litr kólemdegi acitilennen 2,5 ml benzol alındı. Eger benzoldın $d=0,88$ g/ml bolsa ,payda bolǵan ónimnin % in tabın.
36. Cikloalkanlardın Izomeriyası hám nomenklaturası. Alınıwı.
37. Aromatikalıq uglevodorodlardın klassifikaciyası. Benzol qalqasındaǵı reakciyalar. Arenlerding áhmiyeti.
38. Organikalıq birikpelerdin alınıw tariyxı.
39. C_9H_{20} izomerlerin jazın.
40. Kólemi 240ml bolǵan tábiyiy gaz acitilen alıw ushın isletildi. Metannın gazdegi kólemlik úlesi 85% ti quraydı. Eger reaksiya ónimi 60% ti quraytuǵın bolsa, payda bolǵan acitilennin (n.j) keltirilgen kólemin tabın.
41. Alkinlerge metallardın birigiw reakciyaları.

42. Aromatikalıq spirtlerdiń alınıw usılları
43. Gomofunkciyonal birikpeler.
44. Izomeriya túsiniǵı.
45. Metanniń kólemlik úlesi 90% ti quraytuǵın 60 litr kólemdegi (n,j) tabiiy gazden $d=1,5$ g/ml bolǵan qansha kólem xloroform alıw mumkin. Xloroformnıń ónimi 70%.
46. Etilennen etilenglikol alıw mumkin bolǵan usıllardı kórsetiń. Reakciya teńlemelerin jazıń.
47. Alkadienlerdiń fizika-ximiyalıq qásiyetleri. Tabiiy hám sintetık kawchukler. Sopolimerler
48. Organikalıq ximiyada baylanıstıń qanday túrleri bar. Mısallar keltiriń.
- 49 Propandı nitrollawdan qanday nitrobirikpeler alıw mumkin. Reakciya ortalıǵın kórsetiń hám reakciya teńlemelerin jazıń.
50. Kólemi 1,12 litr bolǵan propilen bromnıń massalıq úlesi 1,6% bolǵan bromlı suwdıń qansha massasın reńsizlendiredi.
51. Organikalıq ximiyanıń teoriyalıq tiykarları.
52. Alifatik qatar elektrofil almasınıw reakciyaları.
53. Alkanlar. Izomeriyası hám nomenklaturası. Alınıw usılları
54. Siltiniń spirttegi eritpesi menen qosıp qızdırıwınan 1) 2-brom-2-metilbutan; 2) 1,4-dibrompentannan qanday birikpeler alınadı? Reakciya teńlemelerin jazıń.
55. Normal dúzilistegi alkenniń birinshi uglerod atomında ekilemshi baylanıs bar massası 0,7 gramm bolǵan sol alken massası 1,6 gramm bolǵan bromdı biriktirip aldı. Alkenniń formulasın tabıń.
56. Ne ushın alkanlar koncentrlengen kislotalar, silteler, kúshli oksidlewshiler menen reakciyaǵa kirispeydi?
57. Monogologenli alkanlardıń ximiyalıq qásiyetleri.
58. Izomeriya hám izomerdi túsindiriń.
59. C_5H_{12} izomerlerin jazıń.
60. Massası 20 gramm bolǵan texnik CaC_2 ke mol muǵdar suw qosıldı, bunnan alınǵan acitilen kóp muǵdardaǵı bromlı suw arqalı ótkerildi. Bunnan 86,5 gramm massalı 1,1 ,2,2-tetra brom etan payda boldı. Texnik CaC_2 tiń massa úlesin tabıń.
61. Aromatikalıq qatardaǵı nukleofil almasınıw reakciyaları
62. Toyınbaǵan uglevodorodlardıń gidroksil tuwındıları hám olardıń qásiyetleri.
63. Alkadienlar. Izomeriyası hám nomenklaturası.
64. Ximiyalıq dúzilis teoriyasına shekem bolǵan eski teoriyalar (tipler, radikallar teoriyası h.t.b.)
65. Quramında etilenniń massa úlesi 54,5%, propilen 27,3%, butilen 18,5% bolǵan 15,4 gramm bolǵan gazlar aralaspası (n j) ólshengen qansha kólem H_2 ti biriktirip alıwı mumkin.
66. Aromatik qatardaǵı elektrofil almasınıw reakciyaları.
67. Alkanlardıń xlorlanıw reakciyasın túsindiriń.
68. Fenollar. Fenollardıń fizika-ximiyalıq qásiyetleri.
- 69 C_9H_{12} . izomerlerin jazıń.
70. 28 litr etennan 19,5 gramm C_6H_6 alındı. Alınǵan ónimniń % esaplań.
71. Gomofunciyonal birikpeler.
72. Benzoldıń alınıwı hám ximiyalıq qásiyetleri.
73. Galogenuglevodorodlardıń ximiyalıq qásiyetleri.
74. Alkanlardıń nitrollanıw, sulfonlanıw, galogenleniw reakciyaların jazıń.
75. Toyınǵan uglevodorod puwınıń H_2 qa salıstırǵanda $d= 36$ g/molge teń Uglerodtıń massa úlesi 83,33% . Bul uglevodorodtıń formulasın hám izomerler sanın tabıń.
76. Organikalıq zatlardıń dúzilisi teoriyası.
77. Aromatikalıq birikpelerdiń alınıw usılları.
78. Alkanlar. Izomeriyası hám nomenklaturası. Alınıw usılları
79. Alkanlardıń nitrollanıw, sulfonlanıw, galogenleniw reakciyaların jazıń.
80. Kólemi 89,6 litr bolǵan C_2H_6 nıń digidrogenleniwinen 80% ónim menen C_2H_4 alındı. Sol etilennen qansha kólem 1,2 dixloretan alıw mumkin. 1,2 dixlobromnıń $d=1,24$ ke teń.

81. Uglevodorodlar haqqında ulıwma túsınık.
82. Butadiyen hám izoprenniń polimerleniw reakciyaların jazıń.
83. Alkanlardıń fizika-ximiyalıq qásiyetleri.
84. C_5H_{12} tiń izomerlerin jazıń.
85. Benzoldı $AlCl_3$ penen xlorllaw nátiyjesinde payda bolǵan HCl , $AgNO_3$ ke túsiridi. Eritpede 14,35 gramm shókpe payda boldı. Reaksiya ushın qansha gramm C_6H_6 alındı.
86. Alkinler. Izomeriyası hám nomenklaturası. Alınıw usılları
87. Alkenlerdiń galogen tuwındıları. Olardıń alınıwı hám ximiyalıq qásiyetleri.
88. Alkinler. Izomeriyası hám nomenklaturası. Alınıw usılları
89. Cikloalkanlardıń nitrollanıw, sulfonlanıw, galogenleniw reakciyaların jazıń.
90. Etilen qatnasında uglevodorodlardan biri 8 gramm brom menen birigip 15 gramm bromlı birikpe payda qıldı. Dáslepki uglevodorod formulasın tabıń.
91. Alkenlerdiń ximiyalıq qásiyetleri.
92. Alkadiyenlerdiń izomeriyası hám nomenklaturası..
93. Alkinlerge metallardıń birigiw reakciyaları.
94. Oktannıń izomerlerin jazıń.
95. 1 mol toyınǵan uglevodorod janganda 22,4 litr (n.j) CO_2 hám 36 g H_2O payda boldı. Toyınǵan uglevodorodtıń molekulyar massasın tabıń.
96. Alkenler. Alınıwı. Fizika-ximiyalıq qásiyetleri
97. Toyınbaǵan uglevodorodlardıń ximiyalıq qásiyetleri
98. Cikloalkanlardıń fizika-ximiyalıq qásiyetleri.
99. Geksenniń izomerlerin jazıń.
100. 1 mol CH_4 dı xlorlaw nátiyjesinde CCl_4 alındı. Alınǵan zattıń ónimi 60% ti quraytuǵın bolsa neshe gramm CCl_4 payda boladı.