

საგამოცდო საკითხები /ქვესაკითხები სამედიცინო ქიმიაში დიპლომირებული  
სტომატოლოგიის საგანმანათლებლო პროგრამის სტუდენტებისათვის

1. ატომის აღნაგობის კვანტურ-მექანიკური მოდელი
2. ჰაიზენბერგის განუსაზღვრელობის პრინციპი
3. წარმოდგენა ტალღურ ფუნქციაზე
4. ელექტრონის ენერგეტიკული მდგომარეობის დახასიათება კვანტური რიცხვებით
5. ატომთა ელექტრონული კონფიგურაცია
6. პერიოდულობის კანონი და პერიოდული სისტემა ატომის აღნაგობის თანამედროვე თეორიის საფუძველზე
7. იონიზაციის ენერგია
8. ელექტრონისადმი სწრაფვა
9. ელექტროუარყოფითობა
10. ელემენტების s-, p-, d- და f-ბლოკები
11. ქიმიური ბმის სახეები
12. კოვალენტური ბმა
13. ბმის პოლარობა
14. პოლარიზებადობა
15. მეტალური ბმა
16. წყალბადური ბმა
17. ჰიბრიდიზაცია
18. რეზონანსი
19. იონური ბმა
20. კოორდინაციული ნაერთები
21. დონორულ-აქცეპტორული ბმა
22. კოორდინაციული რიცხვი
23. ლიგანდების კლასიფიკაცია დენტანტობის მიხედვით
24. კომპლექსური ნაერთების კლასიფიკაცია
25. კომპლექსნაერთების ნომენკლატურა და იზომერია
26. კომპლექსური ნაერთის სახელწოდება
27. კომპლექსური ნაერთის მდგრადობა
28. კომპლექსური ნაერთის უმდგრადობა
29. მჟანგავი, აღმდგენი
30. ელემენტის ჟანგვის ხარისხის გამოთვლა მოლეკულაში, იონში
31. ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების გათანაბრება ელექტრონული ბალანსის მეთოდით
32. ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების გათანაბრება ნახევარრეაქციების მეთოდით
33. ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების კლასიფიკაცია
34. ხსნარები. ძირითადი ცნებები.
35. ხსნადობა. წყალი როგორც უნიკალური ბიოგამხსნელი.
36. ჰენრის კანონი
37. სეჩენოვის კანონი
38. მასური წილი
39. მოლური კონცენტრაცია
40. მოლალობა.
41. მჟავებისა და ფუძეების თეორიები.
42. ბერნსტედის მჟავები
43. ბერნსტედის ფუძეები
44. ლუისის მჟავები
45. ლუისის ფუძეები

46. ხისტი და რბილი მჟავები
47. ხისტი და რბილი ფუძეები
48. წყლის იონური ნაშრავლი და მისი დამოკიდებულება ტემპერატურაზე
49. წყალბადის მაჩვენებელი pH
50. ბუფერული სისტემები
51. ბუფერული ტევადობა
52. ალკანები. ზოგადი დახასიათება.
53. ალკანების მოლეკულათა აღნაგობა
54. ალკანების ნომენკლატურა
55. ფიზიკური თვისებები.
56. ალკანების ჰალოგენირება
57. ალკანების ნიტრირება
58. ალკანების ჟანგვა
59. ალკანების კრეკინგი.
60. ალკენების ელექტრონული აღნაგობა
61. ალკენების ნომენკლატურა
62. გეომეტრიული იზომერია
63. მარკოვნიკოვის წესი
64. ალკენების ჰიდრირება
65. ალკენების ჰიდროჰალოგენირება
66. ალკენების ჰალოგენირება
67. ალკენების ჰიდრატაცია
68. ალკენების ჟანგვა
69. ალკენების პოლიმერიზაცია
70. ალკინების ელექტრონული აღნაგობა
71. ალკინების ნომენკლატურა
72. ალკინების იზომერია
73. ალკინების ფიზიკური თვისებები
74. ალკინების ჰალოგენირება
75. ალკინების ჰიდროჰალოგენირება
76. ალკინების ჰიდრირება
77. ალკინების ჰიდრატაცია
78. აცეტილენის და ტერმინალური ალკინების მჟაური თვისებები
79. ალკინების ჟანგვა
80. ალკინების დიმერიზაცია
81. ალკინების ციკლოოლიგომერიზაცია
82. არენების ელექტრონული აღნაგობა
83. არენების ნომენკლატურა
84. არომატულობა
85. არენების ჰალოგენირება
86. არენების სულფირება
87. არენების ნიტრირება
88. არენების ალკილირება
89. არენების ჟანგვა
90. I და II რიგის ჩამნაცვლებლები
91. ბენზოლის ბირთვში ჩანაცვლების ორიენტაციის წესი
92. სპირტების ნომენკლატურა
93. სპირტების იზომერია
94. სპირტების ფიზიკური თვისებები

95. სპირტების ფუძე-მჟავური თვისებები
96. ელექტროფილური ცენტრის მონაწილეობით მიმდინარე რეაქციები
97. ელიმინირების რეაქციები
98. სპირტების ჟანგვა
99. ცალკეული წარმომადგენლები
100. ფენოლების ნომენკლატურა
101. ფენოლების იზომერია
102. ფენოლების ფუძე-მჟავური თვისებები
103. ფენოლების ჰალოგენირება
104. ფენოლების ნიტრირება
105. ფენოლების ჰიდროქსიმეთილირება
106. ფენოლების ჟანგვა
107. ფენოლების ცალკეული წარმომადგენლები
108. კარბონილური ნაერთების ნომენკლატურა
109. კარბონილური ნაერთების იზომერია
110. კარბონილური ნაერთების ფიზიკური თვისებები
111. კარბონილური ნაერთების ჟანგვის რეაქციები
112. კარბონილური ნაერთების მიერთების რეაქციები (ციანწყალბადმჟავას მიერთება, ნატრიუმის ჰიდროსულფატის მიერთება, ჰიდრატაცია, სპირტების მიერთება)
113. კარბონილური ნაერთების მიერთება-მოხლეჩის რეაქციები(ჰიდროქსილამინთან, ჰიდრაზინთან, ფენილჰიდრაზინთან, სემიკარბაზიდთან)
114. კარბონილური ნაერთების ჰიდრირება
115. კონდენსაციის რეაქციები
116. პოლიმერიზაციის რეაქციები
117. კარბონილური ნაერთების ცალკეული წარმომადგენლები
118. კარბონმჟავების ნომენკლატურა
119. კარბონმჟავების იზომერია
120. კარბონმჟავების ფიზიკური თვისებები
121. კარბონმჟავების მჟაური თვისებები
122. კარბონმჟავებიდან ესტერების მიღება
123. კარბონმჟავებიდანანჰიდრიდების მიღება
124. კარბონმჟავებიდან ამიდების მიღება
125. კარბონმჟავების დეკარბოქსილირება
126. კარბონმჟავების ცალკეული წარმომადგენლები
127. ჰიდროქსიმჟავების კლასიფიკაცია
128. ჰიდროქსიმჟავების ნომენკლატურა
129. ჰიდროქსიმჟავების იზომერია
130.  $\alpha$ -,  $\beta$ - და  $\gamma$ -ჰიდროქსი-მჟავების განმასხვავებელი რეაქციები
131. ჰიდროქსიმჟავების ცალკეული წარმომადგენლები
132. ოქსომჟავების კლასიფიკაცია
133. ოქსომჟავების ნომენკლატურა
134. ოქსომჟავების იზომერია
135. ოქსომჟავების ფიზიკური თვისებები
136. ოქსომჟავების ქიმიური თვისებები
137. ოქსომჟავების ცალკეული წარმომადგენლები