

საგამოცდო საკითხები /ქვესაკითხები საზოგადოებრივი ჯანდაცვისდა მენეჯმენტის
საბაკალავრო პროგრამის სტუდენტებისათვის

1. ატომის აღნაგობის კვანტურ-მექანიკური მოდელი
2. მიკრონაწილაკების კორპუსკულურ-ტალღური დუალიზმი
3. ჰაიზენბერგის განუსაზღვრელობის პრინციპი
4. წარმოდგენა ტალღურ ფუნქციაზე
5. ელექტრონის ენერგეტიკული მდგომარეობის დახასიათება კვანტური რიცხვებით
6. ატომთა ელექტრონული კონფიგურაცია
7. პერიოდულობის კანონი და პერიოდული სისტემა ატომის აღნაგობის თანამედროვე თეორიის საფუძველზე
8. იონიზაციის ენერგია
9. ელექტრონისადმი სწრაფვა
10. ელექტროუარყოფითობა
11. ელემენტების s-, p-, d- და f-ბლოკები
12. ქიმიური ბმის სახეები
13. კოვალენტური ბმა
14. ბმის პოლარობა
15. პოლარიზებადობა
16. მეტალური ბმა
17. წყალბადური ბმა
18. ჰიბრიდიზაცია
19. კოორდინაციული ნაერთები
20. დონორულ-აქცეპტორული ბმა
21. კოორდინაციული რიცხვი
22. ლიგანდების კლასიფიკაცია დენტანტობის მიხედვით
23. კომპლექსური ნაერთების კლასიფიკაცია
24. კომპლექსნაერთების ნომენკლატურა და იზომერია
25. კომპლექსური ნაერთის სახელწოდება
26. ცენტრალური ატომის კოორდინაციული რიცხვი და ლიგანდთა დენტატობა
27. კომპლექსური ნაერთის მდგრადობა
28. კომპლექსური ნაერთის უმდგრადობა
29. ლითონ-ლიგანდური ჰომეოსტაზის დარღვევის მიზეზები
30. ლიგანდმიმოცვლითი პროცესების გამოყენება მედიცინაში. ქელატოთერაპია.
31. ჟანგვა- აღდგენითი რეაქციები და მათი როლი მედიცინაში
32. მჟანგავი, აღმდგენი
33. ელემენტის ჟანგვის ხარისხის გამოთვლა მოლეკულაში, იონში
34. ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების გათანაბრება ელექტრონული ბალანსის მეთოდით
35. ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების გათანაბრება ნახევარრეაქციების მეთოდით
36. ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების კლასიფიკაცია
37. ბიოგენური ელემენტების ქიმია
38. ქიმიური ელემენტების კლასიფიკაცია და გავრცელება გარემოში და ადამიანის ორგანიზმში.
39. მაკრო-, მიკრო- და ულტრამიკროელემენტები, ესენციური და ტოქსიკური ელემენტები
40. სიცოცხლის მეტალები
41. ელემენტ-ორგანოგენები.

42. ორგანოგენების ქიმიური თვისებები, ბიოლოგიური როლი და გამოყენება მედიცინაში
43. ხსნარები. ძირითადი ცნებები.
44. ხსნადობა. წყალი როგორც უნიკალური ბიოგამხსნელი.
45. ჰენრისა და სეჩენოვის კანონი
46. მასური წილი, მოლური კონცენტრაცია, მოლალობა.
47. მჟავებისა და ფუძეების თეორიები.
48. პროტოლიტური თეორია. ლუისის ხისტი და რბილი მჟავები და ფუძეები.
49. წყლის იონური ნაძრავლი და მისი დამოკიდებულება ტემპერატურაზე
50. წყალბადის მაჩვენებელი pH
51. ბუფერული სისტემები
52. ბუფერული ტევადობა და მისი განმსაზღვრელი ფაქტორები
53. სისიხლის ბუფერული სისტემები
54. დისპერსიული სისტემები. კლასიფიკაცია.
55. კოლოიდური ხსნარების მიღება და გასუფთავება.
56. კოლოიდური სისტემების ოპტიკური თვისებები.
57. ნახშირწყალბადები. აღნაგობა. იზომერია. ნომენკლატურა
58. ნახშირწყალბადების ფიზიკური და ქიმიური თვისებები
59. ჰეტეროფუნქციური ნაერთები. ამინოსპირტები. კოლამინი, ქოლინი, აცეტილქოლინი.
60. ჰეტეროფუნქციური ნაერთები. ამინოფენოლები, ადრენალინი, ნორადრენალინი, დოფამინი.
61. ჰიდროქსიმჟავების კლასიფიკაცია და ნომენკლატურა.
62. α -, β - და γ -ჰიდროქსიმჟავების სპეციფიკური თვისებები.
63. ვაშლმჟავა. ვალდენის შემობრუნება.
64. ლიმონმჟავა და მისი თვისებები. იზოლიმონმჟავა.
65. 2,3-დიჰიდროქსიბუტანდიმჟავა. D- და L-ღვინომჟავები. მეზოღვინომჟავა. ყურძენმჟავა.
66. ოქსომჟავების კლასიფიკაცია და ნომენკლატურა.
67. პიროყურძენმჟავა და აცეტომარმჟავა. მათი ქიმიური თვისებები.
68. კეტო-ენოლური ტაუტომერია ოქსომჟავებში.
69. სალიცილმჟავა, მისი თვისებები და გამოყენება.
70. პარა-ამინობენზომჟავა. მისი თვისებები და ნაწარმები.
71. ამინომჟავების კლასიფიკაცია.
72. პროტეინგენური ამინომჟავების აღნაგობა და ნომენკლატურა,
73. მოდიფიცირებული ამინომჟავები.
74. ამინომჟავების სტერეოიზომერია, ბიპოლარული სტრუქტურა.
75. ამინომჟავების ამფოტერული თვისებები.
76. ამინომჟავების N-აცილირება და მისი როლი არომატული კარბონმჟავების დეტოქსიკაციის პროცესში ადამიანის ორგანიზმში.
77. α -, β -, γ -, δ - და ა.შ. ამინომჟავების გახურებისას მიმდინარე რეაქციები.
78. ამინომჟავების რაოდენობრივი განსაზღვრის ფორმოლური გატიტვის მეთოდი.
79. ამინომჟავების დეკარბოქსილირება.
80. ამინომჟავების დეამინირების რეაქციები.
81. ტრანსამინირების რეაქცია.
82. თვისებითი რეაქციები ამინომჟავებზე.

83. ამინომჟავების ნარევის დაყოფის ქრომატოგრაფიული მეთოდები.
84. ამინომჟავების ნარევის დაყოფის ელექტროფორეზული მეთოდი.
85. პეპტიდური ზმის ელექტრონული და სივრცითი აღნაგობა.
86. N-ტერმინალური ამინომჟავის განსაზღვრია მეთოდები.
87. C-ტერმინალური ამინომჟავის განსაზღვრია მეთოდები.
88. პეპტიდების ჰიდროლიზი და სინთეზი.
89. წარმოდგენები ცილების აღნაგობასა და ბიოლოგიურ ფუნქციებზე.
90. ამინომჟავების ბიოლოგიური როლი.
91. გლუტათიონის აღნაგობა და ფუნქციები.
92. პეპტიდ-ჰორმონები
93. რენინის აღნაგობა და თვისებები.
94. ასპარტამი და მისი თვისებები.
95. ნახშირწყლები. მონოსაქარიდები. კლასიფიკაცია,
96. მონოსაქარიდების სტერეოიზომერთა ფიშერის პროექციები.
97. მუტაროტაცია. მონოსაქარიდების ციკლო-ოქსო ტაუტომერია.
98. ანომერიზაცია D-გლუკოზის მაგალითზე.
99. ანომერიზაცია D-ფრუქტოზის მაგალითზე.
100. მონოსაქარიდების გლიკოზიდების წარმოქმნა, ალკილირება, აცილირება.
101. მონოსაქარიდების აღდგენა და დაჟანგვა.
102. D-გლუკოზიდან ასკორბინმჟავას მიღება.
103. მონოსაქარიდების ეპიმერიზაცია.
104. მონოსაქარიდების დეჰიდრატაცია.
105. მონოსაქარიდების ნაწარმები.
106. ნეირამინმჟავა. სიალმჟავები.
107. აღმდგენი და არააღმდგენი დისაქარიდები. ციკლო-ოქსო ტაუტომერია.
108. მალტოზა.
109. ცელობიოზა.
110. გენციობიოზა.
111. ლაქტოზა.
112. საქაროზა. საქაროზის ინვერსია.
113. ჰომო- და ჰეტეროპოლისაქარიდები.
114. სახამებელი,
115. ამილოზა,
116. ამილოპექტინი.
117. გლიკოგენი,
118. ცელულოზა.
119. დექსტრანები, ქიტინი.
120. ჰიალურონმჟავა,
121. ქონდროიტინსულფატები.
122. ჰეპარინი
123. დერმატანსულფატი, ჰეპარანსულფატი, კერატანსულფატი.
124. ლიპიდები. გასაჰვნადი ლიპიდები. ბუნებრივი ცხიმები, როგორც ტრიაცილგლიცეროლების ნარევი.
125. ტრიაცილგლიცეროლების სტრუქტურული კომპონენტები. ცვილები.

126. მჟავური, გასაპვნის და იოდური რიცხვები.
127. ფოსფოლიპიდები. ლეციტინები, კეფალინები, ფოსფატიდილსერინები.
128. პლაზმალოგენები. თრომბოციტგამაქტიურებელი ფაქტორი.
129. სფინგოლიპიდები. ცერამიდი. სფინგომიელინი.
130. გლიკოლიპიდები.
131. გაუსაპვნადი ლიპიდები.
132. სტერანი.
133. ქოლესტეროლი.
134. ერგოსტეროლი.
135. D ჯგუფის ვიტამინები.
136. ნაღვლის მჟავები.
137. მინერალოკორტიკოიდები
138. გლუკოკორტიკოიდები.
139. გესტაგენები.
140. ანდროგენები.

