

საგამოცდო საკითხები /ქვესაკითხები სამედიცინო ქიმიაში

საექთნო საქმის და სამეანო საქმის საბაკალავრო პროგრამის სტუდენტებისათვის

- 1) ატომის აღნაგობის კვანტურ-მექანიკური მოდელი.
- 2) ელექტრონის ენერგეტიკული მდგომარეობის დახასიათება კვანტური რიცხვებით.
- 3) ატომთა ელექტრონული კონფიგურაცია.
- 4) პერიოდულობის კანონი და პერიოდული სისტემა ატომის აღნაგობის თანამედროვე თეორიის საფუძველზე.
- 5) იონიზაციის ენერგია
- 6) ელექტრონისადმი სწრაფვა
- 7) ელექტროუარყოფითობა
- 8) ელემენტების s-, p-, d- და f-ბლოკები.
- 9) იონური ზმა
- 10) კოვალენტური ზმა
- 11) ზმის პოლარობა
- 12) პოლარიზებადობა
- 13) მეტალური ზმა
- 14) წყალბადური ზმა
- 15) ჰიბრიდიზაცია
- 16) რეზონანსი
- 17) მოლეკულათშორისი მიზიდვის ძალები
- 18) ორგანოგენები
- 19) სიცოცხლის ათი მეტალი
- 20) მაკრო-, მიკრო- და ულტრამიკროელემენტები.
- 21) ელემენტ-ორგანოგენების ქიმია.(წყალბადი,ნახშირბადი,აზოტი, ფოსფორი, გოგირდი და მათი ნაერთები;
- 22) კოორდინაციული ნაერთები.
- 23) დონორულ-აქცეპტორული ზმა
- 24) კოორდინაციული რიცხვი
- 25) ლიგანდების კლასიფიკაცია დენტანტობის მიხედვით
- 26) კომპლექსური ნაერთების კლასიფიკაცია
- 27) ნომენკლატურა და იზომერია.
- 28) კომპლექსური ნაერთის სახელწოდება
- 29) კომპლექსური ნაერთის მდგრადობა
- 30) მჟანგავი, აღმდგენი
- 31) ელემენტის ჟანგვის ხარისხის გამოთვლა მოლეკულაში, იონში
- 32) ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების გათანაბრება ელექტრონული ბალანსის მეთოდით
- 33) ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების გათანაბრება ნახევარრეაქციების მეთოდით
- 34) ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციების კლასიფიკაცია
- 35) ხსნარები. ძირითადი ცნებები.
- 36) ხსნადობა. წყალი როგორც უნიკალური ბიოგამხსნელი.
- 37) ჰენრის კანონი
- 38) სეჩენოვის კანონი
- 39) მასური წილი
- 40) მოლური კონცენტრაცია
- 41) მოლალობა.
- 42) მჟავებისა და ფუძეების თეორიები.
- 43) ბერნსტედის მჟავები

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

- 95) სპირტების ფიზიკური თვისებები
- 96) სპირტების ფუძე-მჟავური თვისებები
- 97) ელექტროფილური ცენტრის მონაწილეობით მიმდინარე რეაქციები
- 98) ელიმინირების რეაქციები
- 99) ჟანგვა
- 100) ცალკეული წარმომადგენლები
- 101) ფენოლების ნომენკლატურა
- 102) ფენოლების იზომერია
- 103) ფენოლების ფუძე-მჟავური თვისებები
- 104) ფენოლების ჰალოგენირება
- 105) ფენოლების ნიტრირება
- 106) ფენოლების ჰიდროქსიმეთილირება
- 107) ფენოლების ჟანგვა
- 108) ფენოლების ცალკეული წარმომადგენლები
- 109) კარბონილური ნაერთების ნომენკლატურა
- 110) კარბონილური ნაერთების იზომერია
- 111) კარბონილური ნაერთების ფიზიკური თვისებები
- 112) კარბონილური ნაერთების ჟანგვის რეაქციები
- 113) კარბონილური ნაერთების მიერთების რეაქციები (ციანწყალბადმჟავას მიერთება, ნატრიუმის ჰიდროსულფატის მიერთება, ჰიდრატაცია, სპირტების მიერთება)
- 114) კარბონილური ნაერთების მიერთება-მოხლეჩის რეაქციები(ჰიდროქსილამინთან, ჰიდრაზინთან, ფენილჰიდრაზინთან, სემიკარბაზიდთან)
- 115) ჰიდრირება
- 116) კონდენსაციის რეაქციები
- 117) პოლიმერიზაციის რეაქციები
- 118) კარბონილური ნაერთების ცალკეული წარმომადგენლები
- 119) კარბონმჟავების ნომენკლატურა
- 120) კარბონმჟავების იზომერია
- 121) კარბონმჟავების ფიზიკური თვისებები
- 122) კარბონმჟავების მჟაური თვისებები
- 123) კარბონმჟავებიდან ესტერების მიღება
- 124) კარბონმჟავებიდანანჰიდრიდების მიღება
- 125) კარბონმჟავებიდან ამიდების მიღება
- 126) კარბონმჟავების დეკარბოქსილირება
- 127) კარბონმჟავების ცალკეული წარმომადგენლები
- 128) ჰიდროქსიმჟავების კლასიფიკაცია
- 129) ჰიდროქსიმჟავების ნომენკლატურა
- 130) ჰიდროქსიმჟავების იზომერია
- 131) α -, β - და γ -ჰიდროქსი-მჟავების განმასხვავებელი რეაქციები
- 132) ჰიდროქსიმჟავების ცალკეული წარმომადგენლები
- 133) ოქსომჟავების კლასიფიკაცია
- 134) ოქსომჟავების ნომენკლატურა
- 135) ოქსომჟავების იზომერია
- 136) ოქსომჟავების ფიზიკური თვისებები
- 137) ოქსომჟავების ქიმიური თვისებები
- 138) ოქსომჟავების ცალკეული წარმომადგენლები
- 139) მონოსაქარიდების აღნაგობა და სტერეოიზომერია
- 140) მონოსაქარიდებიდან ციკლური აცეტალების წარმოქმნა
- 141) მონოსაქარიდების ურთიერთქმედება ალკილჰალოგენიდებთან
- 142) მონოსაქარიდების ურთიერთქმედება მჟავათა ანჰიდრიდებთან
- 143) მონოსაქარიდების დაჟანგვის რეაქციები

- 144) ალდიტოლების მიღება
- 145) ამინომჟავების კლასიფიკაცია და სტერეოიზომერია
- 146) იზოელექტრული წერტილი
- 147) ამინომჟავების რეაქცია ფუმეებთან
- 148) ამინომჟავების რეაქცია მინერალურ მჟავებთან
- 149) ამინომჟავებიდან გახურებისას, დიკეტოპიპერაზინების, უჯერი მჟავების, ლაქტამების მიღება
- 150) დეამინირების რეაქციები