

**ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ СОҒЛИКНИ САҚЛАШ
ВАЗИРЛИГИ ТИББИЙ ТАЪЛИМНИ РИАОЖЛАНТИРИШ
МАРКАЗИ
ТОШКЕНТ ПЕДИАТРИЯ ТИББИЁТ ИНСТИТУТИ**

“ТАСДИҚЛАЙМАН”

ЎзР ССВ Фан ва ўқув

юртлари бош бошқармаси

бошлиғи Ш.Э. Атаханов

2012 й «__» _____

№ _____ баённома

“КЕЛИШИЛДИ”

ЎзРССВнинг Тиббий таълимни

ривожлантириш маркази

директори Х.Абдуллаева

2012 й «__» _____

№ _____ баённома

**Биоанорганик кимё фанидан талабалар учун тестлар
тўплами.**

**Тошкент Педиатрия Тиббиёт олий ўқув юрти Педиатрия, Тиббий
педагогика ва Даволаш иши факултетлари I курс талабалари
учун услубий қўлланма**

Тузувчилар:

- 1. Алимхўжаева Н.Т.**
- 2. Сулейманова Г.Г.**
- 3. Азимов А.М.**
- 4. Айходжаев Б.К.**

Такризчилар:

- 1. Жўраев А.Д. ТТА Биологик ва биоорганик кимё кафедраси профессори к.ф.д.**
- 2. Султанходжаев У.Л. Биологик, биоанорганик ва биоорганик кимё кафедраси доценти к.ф.н.**

**Биоанорганик кимё фанидан талабалар учун тестлар тўплами
Услубий қўлланма Тошкент Педиатрия тиббиёт олийгохи
Педиатрия, Тиббий педагогика ва Даволаш иши факультети I курс
талабалари учун мўлжалланган.**

Услубий қўлланма ТошПТИ МУКда муҳокама қилинди.

2012 й «___» _____ № _____ баённома.

Илмий кенгаш котиби _____

1. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_3]\text{Cl}$ комплекс бирикмасини ички ва ташки сферасини кўрсатинг:	$[\text{Pt}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_3]^+$ ички, Cl- ташки	$\text{Pt}(\text{NH}_3)_3$ ички, Cl ташки	Pt ички, колганлари ташки	$(\text{NH}_3)_3$ ички, Cl ташки
2. «Сунъий буйрак» аппарати асосида қуйидаги жараён ётади:	Вивидиализ	Конденсация	Электродиализ	Пептизация
3. 0,1 молярли CaCl_2 эритмаси 0,1 молярли KCl эритмасига нисбатан изотоник (1) гипертоник (2) ёки гипотоник (3) бўлади:	2	3	1	2,3
4. 0,1M CH_3COOH ва 0,1M CH_3COONa дан ҳосил бўлган буфер эритмасига 10мл 0,01Mли HCl эритмаси қўшилганда эритманинг pH қиймати ўзгарадими?	Йўқ	Ҳа	Мухит бўлади	Мухит ишқорий бўлади
5. 0,1Mли Na_2SO_4 ва 0,1Mли FeSO_4 эритмаларини осмотик босими бир хил бўладими?	$P(\text{Na}_2\text{SO}_4) > P(\text{FeSO}_4)$	Ҳа	$P(\text{Na}_2\text{SO}_4) < P(\text{FeSO}_4)$	Ҳамма жавоб тўғри
6. 0,2 молярли KCl эритмаси 0,2 молярли AlCl_3 эритмасига нисбатан изотоник (1) гипертоник (2) ёки гипотоник (3) бўлади:	3	1	1,2	2,3
7. 0,5M ли $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ эритмаси ва 0,5M ли CaCl_2 эритмасининг осмотик босим бир хил бўладими?	Йўқ	Ҳа	Температура камайганда	Ҳамма жавоб тўғри
8. 0,86% ли NaCl эритмасини моляр концентрациясини аниқланг: ($M(\text{NaCl}) = 58,44\text{г/моль}$, зичлиги 1г/мл)	0,14 M:	0,24M:	1,5M:	10M:
9. 0,86% ош тузи эритмасининг осмотик босимини аниқланг:	757,4 kPa;	375,5 kPa;	1500 kPa;	100 kPa;
10. 1 мл 5% ли эритмада неча грамм витамин B ₆ бор ($\rho=1\text{г/мл}$):	0,05 г	0,5 г	1,0 г	0,005 г
11. 1. Fe^{+3} 2. Hg^{+2} 3. Cu^{+2} ионларни қайси моддалар билан комплекс бирикмалар ҳосил қилишини кўрсатинг: а. Йод - ионлари билан б. Роданид ёки сарик кон тузи билан в. NH_4OH билан	1б,2а,3в	1а,2б,3в	1в,2а,3б	1б,2в,3а
12. 10% ли NaCl эритмани молярлигини аниқланг: ($\rho=1\text{г/мол}$)	1,7 M	0,1 M	0,17 M	0,34 M
13. 100 мл 0,15M ли эритма тайерлаш учун 3M эритмадан қандай ҳажми керак бўлади?	50 мл	3 мл	5 мл	30 мл
14. 100 мл физиологик эритма тайерлаш учун қанча сув керак? ($W\%(\text{NaCl})=0,85\%$ $\rho=1\text{г/мл}$)	99,15 мл	100,85 мл	0,85 мл	90,85 мл
15. 100мл сувда 25 г $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ эришидан ҳосил бўлган эритмадаги глюкозанинг масса улушини аниқланг:	20%	30%	40%	25%
16. 1M ли NaCl эритмаси 5% ли NaCl эритмасига нисбатан ... хисобланади?	гипертоник	изотоник	гипотоник	тўғри жавоб йўқ
17. 2 мл 2% ли эритмада неча грамм новокаин бор? ($\rho=1\text{г/мл}$)	0,04	2	0,2	0,4
18. 2 та биогеи d элементларни аниқланг:				
19. 2,0 л 0,1молярли сульфат кислота эритмасидан тайёрлаш учун 96%ли сульфат кислота эритмасидан неча мл олиш керак? (зичлиги 1,84 г/мл)	11,1	54,8	5,89	26,9
20. 200 гр сувда 50 гр туз эритилган уни масса улушини аниқланг:	0,2	0,3	0,4	0,5
21. 280 г сувда 40 г глюкоза эритилган бўлса, бу эритманинг масса улушини аниқланг:	12,50%	18,56%	15,89%	9,52%
22. 2M NaOH эритмасини масса улушини аниқланг: ($\rho=1,080\text{г/мл}$)	7,4	40	10	20
23. 4M NaOH эритмасини масса улушини топинг: ($\rho=1,080\text{г/мл}$) $M(\text{NaOH})=40\text{г/моль}$.	14,8%:	24%:	7,4%:	10%:
24. 500 г 20% ли HCl эритмасига 300 мл сув қўшилди. Ҳосил бўлган эритмадаги HCl нинг масса улушини аниқланг:	12,50%	15,50%	10,26%	8,68%
25. 80% ли сирка кислота эритмаси сирка эссенцияси дейилади. Овқатга солинадиган 1% ли сирка кислота эритмасидан 200 мл тайерлаш учун неча грамм эссенция керак? Эссенцияни зичлиги 1,0748 г/см	2,69	54,8	26,9	5,89
26. AgCl заррачада қайси ионлар адсорбцияланади?	Cl ⁻ , Ag ⁺	Na ⁺ , Cl ⁻	Ag ⁺ , O ²⁻	Г, K ⁺
27. Fe ³⁺ ионни қайси реагент ёрдамида аниқланади?	$\text{NH}_4\text{SCN};*$	NaCl;	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$;	NH_4Cl
28. $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ комплекс бирикмадаги марказий атомни валентлиги ва оксидланиш даражасини аниқланг:	6, +2	6, +3	2, +2	3, +3

29. Na ₃ PO ₄ учун изотоник коэффициент нечага теинг?	4;	2;	6;	5;
30. NaNO ₃ учун изотоник коэффициент нечага теинг?	2;	3;	6;	4;
31. Na ⁺ иони нимани таркибга киради?	хужайра ташки суюклиги	хужайра суюклиги	2 ла суюкликга (ташки ва ички)	2 ла суюклик таркибига кирмайди
32. p – элементлар қаторини кўрсатинг:	Al, As, Pb;	O, Cu, Hg;	Al, Hg, Fe;	Cu, Fe, Na;
33. Агар 5 секунд давомида водород пегоксиднинг концентрацияси 0,8 мол/л дан 0,6 мол/л гача камайган бўлса, реакция тезлигининг ўртача қийматини (мол/л • сек) аниқланг:	0,04;	2,0;	0,8;	2,0;
34. Адгезия деб нимага айтилади?	Тўқима хўжайраларини ёпишиб қолиши	Қон хўжайраларининг ёпишқоқлик кучларидир	Қон хужайраларини ва плазма оксилни ёпишиб қолиши	Эритроцит ва тромбоцитларни ёпишиб қолиши
35. Адсорбцион хроматография асосланган:	Эритмада моддаларни танлаб адсорбцияланишига	Эритма ва адсорбент орасидаги ион алмашинишига	Эритмада моддаларни тарқалиш фарқи	Газ фазада моддаларни тарқалишига
36. Адсорбцияланувчи модда қандай номланади?	Адсорбтив	Адсорбент	Элюент	Коагулятор
37. Ажратувчи хроматография нимага асосланган?	эритувчида моддаларни турлича тақсимланишига	эритма ва адсорбент орасидаги ион алмашинуви	адсорбентга моддаларни танлаб адсорбцияланишига	моддаларни газ фазасида ажратилишига
38. Аммиакли буфер системага оз микдорда NaOH қўшилганда буфер системанинг рН қиймати қандай ўзгаради?	деярли ўзгармайди;	кескин ортади;	кескин камаяди;	2 марта ортади;
39. Аммоний гидроксидни хлорид кислота билан титрлашда қайси индикаторни қўллаш мумкин?	метилзарғалдоғи;	тимофгалени;	фенолфталеин;	крахмал;
40. Анаболизм бу:	озик овқат махсулотлари билан организмга тушган моддаларни парчаланиши	оддий моддаларни мураккаб моддалардан синтези	оксидланиш реакцияси	энергия ажралиш билан борадиган реакция
41. Анализ қилинаётган эритмада K ₄ [Fe(CN) ₆] қўшилганда кўк чўкма ҳосил бўлади. Эритмада қайси катион мавжуд?	Fe ³⁺	Fe ²⁺	Pb ²⁺	Zn ²⁺
42. Аниқланаётган модда бўйича эритма титри нима?	1 мл ишчи эритма билан таъсирланувчи аниқланаётган модданинг грамм микдори	ишчи эритмани грамм микдори	аниқланаётган моддани грамм микдори	эритмадаги моддани грамм микдори
43. Аниқлаш электродини кўрсатинг:	шиша электрод;	водород электрод;	ион-селектив;	хингидрон электрод;
44. Антидот нима?	захарланишига қарши ишлатиладиган модда	анаболизмни тезлаштирувчи модда	катаболизмни тезлаштирувчи модда	фермент активлигини камайтирувчилар модда
45. Антисептик модда сифатида ишлатилувчи H ₂ O ₂ нинг эквивалент моляр массасини топинг? Аниқлаш қуйидаги реакцияда бажарилади: H ₂ O ₂ +2KI+H ₂ SO ₄ =K ₂ SO ₄ +2H ₂ O М(H ₂ O ₂)=34 гр/мол	17 г/моль	34 г/моль	46 г/моль	64 г/моль
46. Аскорбин кислота йод билан таъсирлашганда қандай элемент оксидланади:	C	йод	H	O
47. Аскорбин кислотаси бу:	кайтарувчи	оксидловчи	амфолит	электрон жуфтнинг акцептори
48. Ацетатли буфер системага оз микдорда HCl қўшилганда буфер системанинг рН қиймати қандай ўзгаради?	деярли ўзгармайди;	кескин ортади;	кескин камаяди;	2 марта ортади;
49. Ацетатли буфер эритмасида рК қиймати нечага тенг?	4,75	4,5	4,05	5
50. Ацидокомплексни кўрсатинг:	Na[Ag(CN) ₂]	[Zn(H ₂ O) ₄]Cl ₂	Na ₂ [Zn(OH) ₄]	[Ag(NH ₃) ₂]OH
51. Бактерицид препарат ҳисобланувчи колларгол ва протаргол бу-	оксил билан химояланган кўмуш золи	оксил билан химояланган золи	оксил билан химояланган олтин	висмут препарати
52. Бемор сийдигини рН=6 бўлса, унинг рОН ни аниқланг:	8	14	6	2
53. Берилган эритмаларнинг қайси бирида осмотик босим энг кичик бўлади?	0,5% NaCl	10% NaCl	1% NaCl	2 % NaCl
54. Бикарбонатли буфер кон умумий буфер сийимининг неча процентини ташкил қилади?	10%	50%	75%	100%
55. Биоген элементлар қаторини кўрсатинг.	O, P, Ca	Cu, Co, Ba	Al, Ca, Na	Hg, Cu, Te
56. Биоген элементлар қаторини кўрсатинг:	Fe, Ca, Co	Cu, Co, Hg	O, Hg, Be	Ag, Cu, Fe
57. Биогеохимиявий эндемиядаги касалликнинг номи нима?	элементоз	флюорез	силикоз	арсеноз
58. Биопотенциал ҳосил бўлишида натрийли ва калийли насос қандай вазифани	ҳаракат потенциалини ҳосил қилади	тинч ҳолат потенциалларини	кўзғалиш потенциалини ҳосил	биопотенциал фақат K ⁺ таъсирида юзага

базаради?			килади	келади
59. Биоэнергетикага тирик организмдаги куйидаги қайси жараён талукли:	анаболик ва катаболик	анаболик	катаболик	ассимиляция
60. Бир хил рангли индикаторни кўрсатинг?	фенолфталеин;	лакмус;	метилзарғалдоғи;	метилкзили;
61. Биринчи тур металл электродлари:	катион ва анионга қайтарлигига боғлиқ эмас	бир вақтни ўзида ҳам катионга ҳам анионга нисбатан қайтар	катион ёки анионга нисбатан қайтар	хаммаси тўғри
62. Бисмоверолнинг (Ві препарати) сифилисни даволаши қайси хусусиятига асосланган?	ферментдаги - SH гуруҳини боғлайди	антисептик модда	организмдаги ферментнинг -NH ₂ гуруҳини боғлайди	микроорганизм ферментдаги -NH ₂ гуруҳини боғлайди
63. Буфер сизими қайси шароитда ошади?	буферни рНи камайганда	компонентларнинг концентрацияси камайганда	буферни рН ошганда	компонентларнинг концентрацияси ошганда:
64. Буфер системалар одам организмда қандай функцияни бажаришини кўрсатинг?	рН ни доимий қилиб сақлаб туради	H ⁺ ионларнинг концентрациясини оширади	рН ни оширишади	рН ни камайтиришади
65. Буфер системаларнинг рНи компонентларнинг нисбатига боғлиқми?	Ҳа	Йўқ	Баъзан	Ҳар хил компонентлар бўлганда
66. Буфер эритмалар суюлтирилганда рН қандай ўзгаради?	ўзгармайди	камаяди	ортади	нейтрал бўлади
67. Буфер эритмаларнинг рНи компонентлар нисбатига боғлиқми?	ха;	йўқ;	агрегат ҳолатига боғлиқ;	компонентларнинг табиатига боғлиқ;
68. Ва ²⁺ сифат анализда қайси реактив ёрдамида аниқланади?	H ₂ SO ₄	NaOH	HCl	NaNO ₃
69. Ві ³⁺ ионига реагентни кўрсатинг.	SnCl ₂ ;	Na ₂ S ₂ O ₃ ;	H ₃ AsO ₃ ;	KI;
70. Вақт ўтиши билан адсорбция тезлиги қандай ўзгаради?	адсорбция- десорбция мувозанати юзага келади	ортади	камаяди	ўзгармайди
71. Витамин В ₁₂ да комплекс ҳосил қилувчи металл кўрсатинг	Со	Fe	Mg	Си
72. Водород кўрсаткичини формуласини кўрсатинг.	pH=-lg c(H ⁺)	pH,pOH=14	pH=10-7 мол	pH<pOH
73. Водород пероксидни парчалайдиган фермент номини кўрсатинг.	пероксидаза;	каталаза;	липаза;	карбокисептидаза;
74. Газларни эрувчанлигига электролитларнинг таъсири қайси олимнинг қонунида ифодаланган?	Сеченов қонуни	Генри қонуни	Гесс қонуни	Вант-Гофф қонуни
75. Газнинг сувда эрувчанлиги қайси ҳолларда кўпаяди?	температура камайганда ва босим ошганда	температура ошганда, босим ўзгармаганда	босим ва температура ўзгармаганда	босим ва температура камайганда
76. Гальваник элемент ЭЮКни ўлчаш куйидаги усулга асосланган	потенциометрия	электроосмос	оксидометрия	хроматография
77. Гальваник элементни ЭЮК тенг:	электрод потенциаллар айирмасига /фаркига/	унинг электрод потенциаллари йиғиндисига	электрод потенциалларни йиғиндисини ярмига	электрод потенциалларни ярим фаркига
78. Гальваник элементда куйидаги жараёнлар содир булади	кимевий энергия электр энергияга айланади	фақат оксидланиш қайтарилмиш жараёни	фақат электр энергия кимевий энергияга айланади	кимевий энергия электр энергияга айланмайди
79. Гарди қондасига кўра коагулланган ион заряди:	потенциал аниқловчи ион зарядига қарши	коллоид заррача зарядига тенг	коллоид заррача зарядидан катта	коллоид заррача зарядидан кичик
80. Гемоглобин комплексини таркибдаги металл	Fe	Zn	Со	К
81. Гемоглобин қандай моддалар туркумига кириди?	темир сақловчи полимер	темир сақловчи аминокислота	темир сақловчи оксил	хаммаси тўғри
82. Гипертоник эритмада осмотик босим қандай бўлади?	стандартдан юқори	стандартга тенг	стандартдан паст	бир хилда стандартдан паст
83. Гипертоник эритмани томирга юбориш мумкинми?	ха, кичик дозаларда шомоллаш процессида	йўқ, плазмолиз жараёни юз беради	ха, изоосмия бузилишида	йўқ, гемолиз жараёни юз беради
84. Глюкозанинг изотоник эритмасининг масса улушини топинг	4,50%	1,50%	10,50%	0,85%
85. Глюкозанинг C ₆ H ₁₂ O ₆ 1литр изотоник эритмасини тайёрлаш учун бу моддadan қанча олиш кераклигини ҳисобланг	45 г	0,45г	4,5г	0,045г
86. Диагностик усуллардан бири электрокардиографиянинг асосида куйидаги катталикни ўлчаш етади:	биопотенциалларни ўлчаш	босимни ўлчаш	температурани ўлчаш	электроосмосни ўлчаш
87. Дисперс мухити суяқ бўлган системага айтилади	лиоэль	суспензия	аэроэль	эмульсия
88. Дисперс мухити газ бўлган система қандай аталади?	айроэль;	сиспензия;	эмульсия;	лиоэль;
89. Диспропорцияланиш реакциясини кўрсатинг.	Cl ₂ + H ₂ O→HCl +HClO;	HCl + MnO ₂ → MnCl ₂ + Cl ₂ + H ₂ O;	KMnO ₄ +HCl→ MnCl ₂ +KCl + Cl ₂ + H ₂ O;	KMnO ₄ → K ₂ MnO ₄ + MnO ₂ + O ₂ .
90. Дифил молекула кўрсатинг.	CH ₃ – CH(NH ₂) – COOH;	толуол;	NaCl;	HOOC – COOH;
91. Дифил молекула кўрсатинг.	CH ₃ – COOH;	HOOC – COOH;	CH ₄ ;	H ₂ O;
92. Доривор модданинг осмотик босими 200 кПа га тенг бўлса, буни одам организмга	йўқ	ха	сепсисда	температура пасайганда

катта микдорда киритиш мумкинми?				
93. Доривор модданинг осмотик босими 200 кПа бўлса кон плазмасига нисбатан:	гипотоник эритма	тўйинган эритма	изотоник эритма	гипертоник эритма
94. Ёглари парчалайдиган ферментни кўрсатинг.	липаза;	каталаза;	пероксидаза;	карбокисептидаза;
95. Зичлиги 1,3 г/мл бўлган 30% ли эритманинг 400 мл да қанча сув бор?	364 г	120,5 г	69,3 г	12,5 г
96. Зичлиги 1г/мл бўлган 30% ли NaCl ни 500 млда қанча гр туз бўлади?	150	50	100	30
97. Изотоник коэффициент нимани кўрсатади?	электролитнинг осмотик босими ноэлектролитниқидан неча марта катталигини;	осмотик босим қиймати неча марта ортишини кўрсатади;	осмотик босим қиймати неча марта камайишини кўрсатади;	осмотик босимини ҳисобдаги ва кузатувдаги фарқини кўрсатади.
98. Изотоник коэффициент нимани ҳисобга олади?	моддаларнинг диссоциациясини	моддаларнинг эрувчанлигини	моддаларнинг ассоциациясини	эритманинг температурага боғлиқлигини
99. Икки қаватли электр қатлами ҳосил қилади:	потенциал аниқловчи ион, ва адсорбцион ион қатлами	потенциал аниқловчи ион ва диффузион ион қатлами	потенциал аниқловчи ион ва ионга қарши	ионга қарши ва диффузион ион қатлами
100. Индикатор танлаш қоидаси:	индикатор ранг ўзгариш оралиғи титрлаш эгри чизигини сакраш интервали оралиғида ётсин	ҳар қандай индикаторни ҳам ишлатиш мумкин	титрловчи эритмани кислота ёки асослигига боғлиқ	титрловчи эритмани кучли ёки кучсизлигига қараб
101. Индикаторнинг ранг ўзгариш оралиғи нима?	индикаторнинг бир рангдан иккинчи рангга ўтиш оралиғи;	индикаторнинг 50% и молекула шаклда, 50% и ион шаклида бўлган рН қиймати;	титрлашдаги эритма рН қиймати ўзгаришининг график тасвири;	эквивалент нукта яқинида 1 томчи ишчи эритмадан эритма рН ининг кескин ўзгариши;
102. Инсон организми қандай система?	очик	изоляцияланган	ёпик	мувозанатда
103. Инсон организмда қайси элемент микдори (моль) энг кўп бўлади:	H	O	Fe	Na
104. Ион алмашилиш адсорбцияси нимага асосланган?	адсорбент билан адсорбтив орасидаги ион алмашилишига	эритувчида эриган моддаларни таркалиш фарқига	адсорбент тамонидан моддаларни танланган адсорбцияланишига	моддаларни газ фазада ажралишига
105. Ички молекулалар оксидланиш-қайтарилиш реакциясини кўрсатинг:	$KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$;	$HCl + MnO_2 \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$;	$KMnO_4 + HCl \rightarrow MnCl_2 + KCl + Cl_2 + H_2O$;	$Cl_2 + H_2O \rightarrow HCl + HClO$.
106. Ишқорий муҳитда Mn^{+7} қандай ионгача қайтарилади? 1. $Mn^{+7} \rightarrow Mn^{+2}$. $Mn^{+7} \rightarrow Mn^{+3}$. $Mn^{+7} \rightarrow Mn^{+6}$	3;	1 ва 2;	1 ва 3;	1;
107. Йод иони кимёвий реакцияларида қандай функцияни бажаради?	қайтарувчи;	оксидловчи;	кучсиз оксидловчи;	кучсиз қайтарувчи;
108. Йод қайси органда тўпланади?	калқонсимон безда;	суякда;	жигарда;	меъда ости безида;
109. Йодометрик анализ усули нимага асосланган?	йод молекуласини кучсиз оксидловчилик ва йод ионинг кучли қайтарувчилик хоссасига	йодни реакцион қобилиятига	фақат йод молекуласини кучсиз оксидловчилик хоссасига	фақат йод ионинг кучли қайтарувчилик хоссасига
110. Йодометрик титрлаш усулида қандай индикатор қўлланади?	крахмал;	лакмус;	фенолфталеин;	индикатор ишлатилмайди;
111. Йодометрик титрлашда қандай индикатордан фойдаланилади ва уни ранги қандай ўзгаради?	крахмал, кўк рангга ўтади	крахмал, сариқ рангга ўтади	индикатор ишлатилмайди	метил зарғалдоқ, сариқ рангга ўтади
112. Йодометрия усули билан оксидловчиларни аниқлаш мумкин эмаслиги тўғрими?	йўқ	ха	юқори концентрациядаги оксидловчини	паст концентрациядаги оксидловчи
113. K^+ иони қуйидаги таркибга киради	хўжайра ички суюқлиги	хўжайра ташки суюқлигига	2 ла суюқликка	2 ла суюқликка кирмайди
114. K_3PO_4 модда учун изотоник коэффициент нечага тенг?	4	1	2	3
115. Қайси шароитда хўжайранинг гемолизи юз беради?	гипотоник эритмада	гипертоник эритмада	изотоник эритмада	тўйинган эритмада
116. Карбокисептидаза таркибидаги металл	Zn	Co	Mo	Mn
117. Карбонатли буфернинг таркибини кўрсатинг	$H_2CO_3 + NaHCO_3$	$NaHCO_3 + HCl$	$Na_2CO_3 + HCl$	$NaHCO_3 + NaOH$
118. Катаболизм бу:	оддий моддалардан мураккаб моддаларни синтези	озиқ овқат маҳсулотлари билан организмга тушган моддаларни парчаланиши	қайтарилиш реакциялари	алмашилиш реакциялари
119. Катализатор кимёвий мувозанат қарор топганда қандай таъсир кўрсатади?	кимёвий мувозанат таъсир этмайди, и фақат мувозанат қарор топишини тезлаштиради;	тўғри реакция тезлигини оширади;	кимёвий мувозанатга таъсир этмайди;	тесқари реакция тезлигини оширади;
120. Катализатор реакция тезлигини ошириш сабаби нимада?	реакцияни активланиш энергиясини	реакцияни муҳитини ўзгартиради	температуранинг ошириши ва реакцияни	реакцияга киришувчи моддалар

	пасайтиради, бу эса реакцияни тезлаштиради		тезлаштиради	концентрациясини ўзгартиради
121. Келтирилган 0,1Мли эрималардан қайси бирини осмотик босими энг кичик?	NaCl	Al(NO ₃) ₃	2Fe ₂ (SO ₄) ₃	Ca(NO ₃) ₂
122. Келтирилган 0,1Мли эрималардан қайси бирини осмотик босими энг кичик?	C ₆ H ₁₂ O ₆	KNO ₃	Ba(NO ₃) ₂	Al ₂ (SO ₄) ₃
123. Келтирилган бирикмалар комплекс бирикмаларнинг қайси турига мансуб эканлигини аниқланг Na ₃ [Co(NO ₂) ₆], K ₂ [CuCl ₄]	аидокомплекс	аквокомплекс	ички комплекс	катионли комплекс
124. Келтирилган кимевий жараеннинг тезлигини аниқлайдиган тенгламани кўрсатинг: 2A _(г) +B _(г) =C _(к)	U=Kc ² (A)·c(B)	U=Kc ² (A)	U=K·c(B)	U=c ² (A)c ² (B)
125. Келтирилган моддалардан қайсилари фосфатли буфернинг компонентлари?	NaH ₂ PO ₄ + Na ₂ HPO ₄	H ₃ PO ₄ + NaH ₂ PO ₄	H ₃ PO ₄ + Na ₃ PO ₄	H ₃ PO ₄ + Na ₂ HPO ₄
126. Келтирилган системалардан аммиакли буфер системани кўрсатинг:	NH ₄ OH+NH ₄ Cl	NH ₄ OH+HCl	NH ₄ OH+NaOH	NH ₄ OH +NaCl
127. Кимевий реакцияларда H ₂ O ₂ қандай хоссаларни намоён қилади?	хам оксидлови, хам кайтарувчи;	кайтарувчи;	оксидловчи;	ҳеч қандай вазифани бажармайди.
128. Кислота-асос титрлаш усули қандай реакцияга асосланган?	нейтраллаш	оксидланиш-кайтарилиш	кайтар реакция	алмашиниш реакцияси
129. Кислота-асосли титрлаш усули асосида қандай реакция ётади?	нейтралланиш реакцияси;	оксидланиш-кайтарилиш реакцияси;	комплекс бирикмалар ҳосил бўлиш реакцияси;	иссиқлик ажралиши билан борадиган реакциялар;
130. Кислотали мухитда Mn ⁺⁷ қандай ионгача кайтарилади? 1. Mn ⁺⁷ → Mn ²⁺ 2. Mn ⁺⁷ → Mn ⁺⁴ 3. Mn ⁺⁷ → Mn ⁺⁶	1;	1 ва 2;	1 ва 3;	3;
131. KMnO ₄ оксидланиш-кайтарилиш реакциясида қайси вазифани бажаради?	оксидловчи	кайтарувчи	оксидловчи ва кайтарувчи	оксидловчи ва кайтарувчи бўлмайди
132. Коагуляция – бу жараён:	коллоид заррачаларни каттарок агрегатларга бириктириши	коллоид системаларда заррачаларни майдаланиши	электродит кўшиш билан чакирилган	хаммаси тўғри
133. Коагуляция ҳосил қилувчи электродитнинг минимал концентрацияси	коагуляция бўсағаси	критик концентрация	коагуляцияловчи кобилият	электродитнинг потенциал
134. Кобальт сакловчи комплекс бирикма қайси витамин таркибда бўлади?	B ₁₂	E	D	C
135. Коллоид системада агрегат барқарорлигини таъминлайдиган компонент аталади:	Стабилизатор	Коагулятор	Пептизатор	Адсорбент
136. Коллоид системани кўрсатинг.	елим;	шакар эритмаси;	Ош тузи эритмаси;	сут;
137. Коллоид эритма қандай аталади?	Золь	Электродит	Гель	Элюент
138. Комплекс бирикмаларда комплекс ион билан ташки сфера иони орасидаги боғ турини кўрсатинг.	ион;	донор-акцептор;	кутбли ковалент;	кутбсиз ковалент;
139. Комплекс бирикмани номланг: Na ₂ [Sn(OH) ₆].	натрий гексагидроксостаннат (IV);	натрий гексагидроксостаннат (VI);	натрий тетрагидроксостаннат (II);	натрий гексагидроксостаннат (VI);
140. Комплекс ионда марказий атом ва лигандлар орасидаги химиявий боғ қандай?	Донор-акцептор ва кутбли ковалент боғлар	Ион боғлар	Металл боғлар	Донор-акцептор ва водород боғ
141. Комплекс ионнинг зарядини кўрсатинг: [Ag(NO ₂) ₂].	- 1;	+ 2;	- 2;	+ 1;
142. Комплекс ионнинг зарядини кўрсатинг: [Cr(H ₂ O) ₆]Cl ₃ .	+ 3;	+ 2;	- 2;	0;
143. Комплексонометрия усули билан қандай моддаларнинг миқдори аниқланади?	метал ионларини;	кислоталарни;	асосларни;	тузларни.
144. Комплексонометрия усулида аммиакли буфер аралашма қандай мақсадда қўшилади?	кучсиз ишқорий мухит ҳосил қилиш учун;	кучсиз кислотали мухит ҳосил қилиш учун;	кислотали мухит ҳосил қилиш учун;	ишқорий мухит ҳосил қилиш учун;
145. Компонентларининг концентрацияси 0,1000 мол/л бўлган аммиакли буфер системани 100 марта суюлтирилганда pH и нечага тенг бўлади?	9,25;	4,95;	4,75;	9,55;
146. Компонентларнинг концентрацияси 0,5000 мол/л бўлган фосфатли буфер системани 10 марта суюлтирилганда pH қиймати қандай ўзгаради?	ўзгармайди;	жуда оз ортади;	2 марта ортади;	2 марта камади;
147. Компонентларнинг нисбати бир хил булган 0,1 моль/ л NH ₄ OH ва NH ₄ Cl дан ташкил топган аммиакли буфер системасини pH ни аниқланг	9,25	4,75	4,84	11,26
148. Компонентнинг масса улуши нима?	Эриган модда массасини умумий массага нисбати	Эриган модда миқдорини хажмга нисбати	Эриган моддани эквивалент миқдорини хажмга нисбати	Эриган моддани массасини хажмга нисбати
149. Концентрацион элемент қандай тузилган?	ўз тузининг турли концентрацияли эритмасига туширилган 2 та бир хил электроддан;	2та бир хил элемент электродлардан;	H ₂ SO ₄ эритмасига туширилган 2 та бир хил электроддан;	ўз тузининг эритмасига туширилган 2 та бир хил электроддан;
150. Концентрациялари бир хил бўлган	Йўқ*	Ҳа	деярли ҳа	тўғри жавоб йўқ

глюкоза ва ош тузининг осмотик босими бир хил бўлади?				
151. Қуйидаги бирикмалардан комплекс ионларнинг зарядини аниқланг $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$, $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$	+2, 0	-2, 2	1	+3, 0
152. Қуйидаги келтирилган реакцияда $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ни эквивалентлик омилини аниқланг. $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 = \text{MgOHNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	1	2	$\frac{1}{2}$	01.Мар
153. Кумуш хлорли электроднинг электрохимёвий схемасини қўрсатинг.	$\text{Ag}/\text{AgCl}; \text{KCl};$	$\text{AgCl}/\text{AgNO}_3; \text{KCl};$	$\text{Hg}/\text{Hg}_2\text{Cl}_2; \text{KCl};$	$\text{Ag}/\text{AgNO}_3; \text{HNO}_3.$
154. Қўпроқ қайси оилага қирувчи металллар биометалларни ташкил этади?	3d- ва s- оилага қирувчи металллар	p- оилага қирувчи металллар	s- оилага қирувчи металллар	f- оилага қирувчи металллар
155. Кучли кислоталар кучли асослар билан титрлашда қандай индикатордан фойдаланиш мумкин?	хамма жавоб тўғри	метил заргалдоқ	метил кизили	фенолфталеин
156. Қайси биологик суюкликнинг қўпроқ қийматини фосфат буфер ташкил қилади?	сийдик ва овқат ҳазм қилиш шираси;	қон;	сийдик;	овқат ҳазм қилиш шираси;
157. Қайси бирикмада комплекс ҳосил қилувчи ионнинг заряди қатта?	$\text{K}[\text{PtCl}_6]$	$\text{K}_2[\text{ZnF}_6]$	$\text{K}_2[\text{Pt}(\text{C}_2\text{O}_4)_2]$	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2] \text{Cl}$
158. Қайси ионларнинг концентрацияси ортиши сийдик йўли ва буйракда тош ҳосил бўлишига сабаб бўлади?	$\text{Mg}^{+2}, \text{Ca}^{+2}, \text{PO}_3^{-4}, \text{C}_2\text{O}_4^{-2}; *$	$\text{Mg}^{+2}, \text{Ca}^{+2};$	$\text{K}^+, \text{Ca}^{+2}, \text{PO}_3^{-4}$	$\text{Na}^+, \text{Ca}^{+2}, \text{PO}_3^{-};$
159. Қайси металл Fe ўзлаштирилишида иштирок этади?	Cu	Na	Ca	Mg
160. Қайси модда рентгенологияда рентгенконтраст модда сифатида қўлланади?	$\text{BaSO}_4;$	$\text{CaSO}_4;$	$\text{K}_2\text{SO}_4;$	$\text{NaSO}_4;$
161. Қайси модда фақат қайтарувчи бўлади:	$\text{NH}_3;$	$\text{NO}_2;$	KOH;	$\text{K}_2\text{SO}_3.$
162. Қайси модданинг канцероген хоссаси кучлироқ?	$\text{Ba}^{+2};$	$\text{Ca}^{+2};$	$\text{Cu}^{+2};$	$\text{Zn}^{+2};$
163. Қайси модданинг ҳосил бўлиш энталпияси нолга тенг?	$\text{O}_2;$	$\text{H}_2\text{O}_2;$	$\text{H}_2\text{SO}_4;$	$\text{CaSO}_4;$
164. Қайси оксидланиш-қайтарилиш усули билан титрлашда индикатор қўлланилади?	Иодометрия	Перманганометрия	Иодометрия ва перманганометрия	Барча оксидланиш-қайтарилиш усули
165. Қайси орган энг кичик электр ўтказувчанликка эга?	Тери	Юрак	Қон	Жигар
166. Қайси орган энг кўп электр ўтказувчанликка эга?	Қон	Юрак	Ўпка	Тери
167. Қайси титрлаш жараёнида фақат метилзаргалдоқ индикатори қўлланади?	$\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow$	$\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow$	$\text{HCOOH} + \text{NaOH} \rightarrow$
168. Қайси титрлаш жараёнида фенолфталеин индикатори қўлланади?	$\text{HCOOH} + \text{NaOH} \rightarrow$	$\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$	$\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow$	$\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
169. Қайси титрлашда эквивалент нукта $\text{pH}=7$ да бўлади?	$\text{NaOH} + \text{HCl} =$	$\text{NH}_4\text{OH} + \text{HCl} =$	$\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$	$\text{HCOOH} + \text{NaOH} =$
170. Қайси титрлашда эквивалент нукта $\text{pH}>7$ да бўлади?	$\text{NaOH} + \text{H}_2\text{S} =$	$\text{NH}_4\text{OH} + \text{HCl} =$	$\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$	$\text{HCOOH} + \text{NaOH} =$
171. Қайси титрлашда эквивалент нукта $\text{pH} < 7$ га тўғри келади?	$\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow$	$\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$	$\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow$	$\text{HCOOH} + \text{NaOH} \rightarrow$
172. Қайси титрлашда эквивалент нукта $\text{pH} = 7$ га тўғри келади?	$\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$	$\text{HCOOH} + \text{NaOH} \rightarrow$	$\text{HNO}_3 + \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow$	$\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
173. Қайси титрлашда эквивалент нукта $\text{pH} > 7$ га тўғри келади?	$\text{HCOOH} + \text{NaOH} \rightarrow$	$\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$	$\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow$	$\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
174. Қайси элемент некрозга сабаб бўлади?	As;	Ba;	Cu;	Ni;
175. Қайси элемент организмда канд алмашинувига таъсир этади?	Zn;	Ca;	Pb;	Fe;
176. Қайси элементнинг бирикмаси некрозни келтириб чиқаради?	As	Pb	Hg	Sr
177. Қайси эритманинг pH қиймати энг катта?	$\text{K}_2\text{CO}_3;$	$\text{NaNO}_3;$	$\text{KNO}_3;$	$\text{KCl};$
178. Қайси эритма физиологик эритма сифатида ишлатилади?	0,86% NaCl;	3% NaCl;	0,86% KCl;	0,9% $\text{CaCl}_2;$
179. Қандай индикаторлар бир хил рангли индикаторлар дейилади?	фақат бир шакли рангли бўлса;	иккала шакли ҳам рангли бўлса;	иккала шакли ҳам рангсиз бўлса;	иккала шакли ҳам бир хил рангда бўлса;
180. Қандай индикаторлар битта рангли индикаторлар дейилади?	Индикаторни битта формаси бўялган бўлса	Индикаторни иккита формаси бўялган бўлса	Индикаторни ранги $\text{pH}=7$ да ўзгарса	Индикаторни ранги $\text{pH}<7$ да ўзгарса
181. Қандай индикаторлар икки хил рангли индикаторлар дейилади?	иккала шакли ҳам рангли бўлса;	фақат бир шакли рангли бўлса;	иккала шакли ҳам рангсиз бўлса;	иккала шакли ҳам бир хил рангда бўлса;
182. Қандай индикаторлар кислота-асос индикаторларига қиради?	Уларнинг ранги эритманинг pH ни ўзгаришига қараб ўзгаради	Концентрация ўзгаришига қараб ранги ўзгаради	Ранг ўзгариши реакция мухитига боғлиқ эмас	Концентрация ва температура ўзгаришига боғлиқ ранги ўзгаради
183. Қандай индикаторнинг ранг ўзгариш оралиғи $\text{pH} = 3,1 - 4,4$ ни ташкил қилади?	метилзаргалдоғи;	лакмус;	фенолфталеин;	метилкизили;
184. Қандай индикаторнинг ранг ўзгариш оралиғи $\text{pH} = 8,2 - 10,0$ да бўлади?	фенолфталеин;	лакмус;	метилзаргалдоғи;	метилкизили

185. Қандай касалликларда конни коагуляцияланиш жараёни тезлатиш керак бўлади?	Қонни ивиши ёмон бўлганда	Қонни ивиши яхши бўлганда	Қон босими юқори бўлганда	Температура юқори бўлганда
186. Қандай моддалар мусбат катализаторлар дейилади?	Реакцияни боришини тезлаштирадиган катализаторлар	Реакция тезлигини секинлаштирадиган катализаторлар	Реакция тезлигига таъсир кўрсатмайдиган катализаторлар	Реакция махсулотида иштирок этадиган моддалар
187. Қандай моддалар ўзаро тез реакцияга киришади?	Ион ва кутбли ковалент боғ билан боғланган моддалар	Металл ва водород богга эга моддалар	Газсимон моддалар	Кутбли ва кутбсиз ковалент боғ билан боғланган моддалар
188. Қандай молекулалар дифил молекула хисобланади?	Ўзида кутбли ва кутбсиз группа сакловчи молекулалар	Кутбсиз молекулалар	Кучсиз электролит молекулалари	Газ модда молекуласи
189. Қандай система оксидланиш-кайтарилиш система ёки редокс система дейилади?	Тўғри жавоб йўқ	Қайтарилган модда шаклини тутган	Оксидланган модда шаклини тутган	Бир моддани ўзи ҳам оксидланган, ҳам қайтарилган шаклини тутган бўлса
190. Қандай температурада ферментлар активлиги юқори бўлади?	40°C	18°C	80°C	90°C
191. Қандай ферментлар металлоферментлар дейилади?	Металл ионига эга булган ферментлар	Металллар билан ўзаро таъсирланувчи ферментлар	Организм оғир металл билан захарланишда ҳосил бўлади	Организмда мавжуд булган ферментлар
192. Қандай ҳолатда эквивалент нуктаси pH<7 этади?	Кучли кислотани кучсиз асос билан титрлашда	Кучли кислотани кучли асос билан титрлашда	Оксидометрик титрлашда	Кучсиз кислотани кучли асос билан титрлашда
193. Қандай ҳолда титрлаш эгри чизигидаги эквивалент нукта нейтрал нукта билан устма-уст тушади?	Кучли кислота кучли асос билан титрланганда	Фенол қизил индикаторини қўлаганда	Устма-уст тушмайди	Кучли кислота кучсиз асос билан титрлаганда
194. Қандай ҳолларда танланган адсорбция содир бўлади?	Адсорбтив компонентларидан бирининг адсорбентга танланган адсорбциясида	Эритма заррачалари танлаб таъсирлашганда	Иккита бир хил адсорбент таъсирлашганда	Иккита хар хил адсорбент таъсирлашганда
195. Қандай ҳолларда эквивалент нуктаси pH=7 га этади?	Кучли кислотани кучли асос билан титрлашда	Кучли кислотани кучсиз асос билан титрлашда	Оксидометрик титрлашда	Кучсиз кислотани кучли асос билан титрлашда
196. Қандай элемент билан захарланганда оек ва қўл бармоқлари қораяди?	As	Ca	Al	Ba
197. Қаттиқ жисм заррачалари ҳавода бўлган система	Аэрозоль	Гель	Золь	Кўпик
198. Қаттиқ фаза билан боғланган, ионлар ва ядро зарядини ҳосил қиладиган ионлар қандай номланади?	Потенциаланикловчи ион	Ионга қарши	Агрегат	Адсорбцион қават
199. Қачон оддий газ ҳолати идеал газ ҳолатига яқин бўлади?	Концентрация камайганда	Температура ошганда	Босим ошганда	Концентрация ошганда
200. Қачон реакция тезлиги 2-4 мартаба ортади?	Температура хар 10 ⁰ с га ортаганда	Мусбат катализда	Манфий катализда	Босим 1 атм ортаганда
201. Қонга гипертоник эритма ортикча миқдорда юборилиши нимага олиб келади?	Плазмолиз	Гемолиз	Онкотик босим бузилишига	Қатта миқдорда вазопрессин ҳосил бўлади
202. Қоннинг буфер эритмасини кўрсатинг	бикарбонатли, фосфатли, оксилли, гемоглобинли	ацетатли, бикарбонатли, фосфатли, оксилли	аксилли, гемоглобинли, ацетатли, аммиакли	ацетатли, бикарбонатли, фосфатли, гемоглобинли
203. Қуйдаги келтирилган реакцияда Cr(OH) ₃ ни эквивалентлигини аниқланг: Cr(OH) ₃ +2HCl= CrOH Cl ₂ +2H ₂ O	½	1	2	3
204. Қуйда келтирилган реакцияларда Al(OH) ₃ ни эквивалентлик факторини аниқланг. Al(OH) ₃ +3HNO ₂ = Al (NO ₂) ₃ +3H ₂ O, Al(OH) ₃ +2HNO ₂ = Al OH(NO ₂) ₂ +2H ₂ O, Al(OH) ₃ +HNO ₂ = Al (OH) ₂ NO ₂ + H ₂ O	1/3, 1/2, 1	1/2, 1/3, 1	1/3, 1, 1/2	1, 1/3, 1
205. Қуйда келтирилган буфер эритмалардан қайси бири энг қатта буфер сизимига эга бўлади?	0,25 M CH ₃ COOH+0,25 M CH ₃ COONa	0,1 M CH ₃ COOH+0,1 M CH ₃ COONa	0,15 M CH ₃ COOH+0,15 M CH ₃ COONa	0,005 M CH ₃ COOH+0,005M CH ₃ COONa
206. Қуйда келтирилган кимевий жараеннинг тезлигини аниқлайдиган математик ифодани кўрсатинг. CaCO _{3(к)} =CaO _(к) +CO _{2(г)}	V=K	V=Kc(CaCO ₃)	V=Kc(CaO)	V=Kc(CO ₂)
207. Қуйда келтирилган реакция учун H ₂ S ни эквивалентлик факторини аниқланг: H ₂ S+NaOH=NaHS+H ₂ O	1	2	½	3
208. Қуйда келтирилган реакцияда Ba(OH) ₂ ни эквивалентлик факторини аниқланг: Ba(OH) ₂ +2HNO ₃ =Ba(NO ₃) ₂ +2H ₂ O	½	2	3	1
209. Қуйда келтирилган тенгламада Cr(OH) ₃ ни эквивалент факторини аниқланг: Cr(OH) ₃ +3HNO ₃ =Cr(NO ₃) ₃ +3H ₂ O	+3	2	3	½
210. Қуйдаги [Pt(NH ₃) ₂]Cl ₂ комплексини	Хлордиаминоплатина (II)	Дихлорплатинат (II)	Дихлордиаминоплатина	Диаминоплатинат(II)

номланг?			г	
211. Куйидаги [Co(NH ₃) ₅ H ₂ O]Cl ₃ бирикмадаги марказий атомни оксидланиш даражасини кўрсатинг:	3	0	-3	5
212. Куйидаги бирикмалардан комплекс ионларнинг зарядини аниқланг [Cu(NH ₃) ₄]SO ₄ , [Pt(NH ₃) ₂ Cl ₂]	+2, 0*	-2, 2	1	+3, 0
213. Куйидаги комплекс бирикмада марказий атомнинг заряди ва координацион сонини кўрсатинг: [Pt(NH ₃) ₂ Cl ₂].	+2,4;	+2,6;	+4,4;	+6,6;
214. Куйидаги комплекс бирикмада марказий атомнинг координацион сонини кўрсатинг: K ₄ [Fe(CN) ₆].	6;	5;	4;	2;
215. Куйидаги комплекс бирикмалар турини кўрсатинг: K ₄ [Fe(CN) ₆], [Cr(H ₂ O) ₆]Cl ₃ , [Ag(NH ₃) ₂]Cl.	ацидокомплекс, аквокомплекс, аммиакат;	аммиакат, ацидокомплекс, аквокомплекс;	аквокомплекс, ацидокомплекс, аммиакат;	ацидокомплекс, аммиакат, аквокомплекс;
216. Куйидаги комплекс бирикмаларнинг марказий атомини, унинг оксидланиш даражасини, лигандларни ва марказий атомнинг координацион сонини кўрсатинг: [Pt(NH ₃) ₂ Cl ₂].	Pt, +2, Cl, NH ₃ , 4;	Pt, +3, Cl, NH ₃ , 6;	Cl, +4, K ⁺ , 2;	Cl, +2, K ⁺ , 6;
217. Куйидаги оксидланиш-кайтарилиш реакциясининг турини кўрсатинг: NO ₂ + H ₂ O = HNO ₃ + HNO ₂	Диспропорцияланиш реакцияси;	Молекулалараро оксидланиш-кайтарилиш реакцияси;	Ички молекуляр реакцияси;	Синпропорцияланиш реакцияси.
218. Куйидаги реакция қайси синфга мансуб: 2KClO ₃ =2KCl+3O ₂	Синпропорция	молекулалараро оксидланиш кайтарилди	ички молекуляр оксидланиш кайтарилди	ўрин олиш
219. Куйидаги реакция қандай жараёнга тааллуқли: CaO + CO ₂ = CaCO ₃	хемосорбция;	адсорбция;	абсорбция;	десорбция;
220. Куйидаги реакция маҳсулотини кўрсатинг HgJ ₂ +2KJ->	K ₂ [HgJ ₄]	HgJ ₄	HgJ ₂ .KJ	K ₃ [HgJ ₄]
221. Куйидаги реакцияга индикатор танланг H ₂ S+NaOH->	Фенолфталеин	Метилоранж	Лакмус	Метил қизили
222. Куйидаги реакцияга индикатор танланг: HCN+KOH=KCN+H ₂ O	Фенолфталеин	Метил зарғалдоқ	Лакмус	Метилқизил
223. Куйидаги реакцияда қайси элемент оксидланиш даражасини қайтарди? 3As ₂ S ₃ +28HNO ₃ +4H ₂ O=6H ₃ AsO ₃ +9H ₂ SO ₄ +28NO	N	As	S	H
224. Куйидаги эритмаларни осмотик босими ортиб бориш тартибда жойлаштиринг:	0,5% ли NaCl эритмаси	0,5% ли глюкоза эритмаси	0,5% ли AlCl ₃ эритмаси	0,5% ли Na ₂ SO ₄ эритмаси
225. Куйидаги эритмаларни осмотик босими ортиб бориш тартибда жойлаштиринг:	2 молярли Na ₃ PO ₄ эритмаси	0,05 молярли Na ₃ PO ₄ эритмаси	1 молярли Na ₃ PO ₄ эритмаси	0,5 молярли Na ₃ PO ₄ эритмаси
226. Кўш электр қаватга қирмайдиган ва ядродан узокроқ масофада жойлашган ионларни;	Адсорбцион қават	Қарама-қарши ионлар	Потенциал аниқловчи ион	Агрегат
227. Ле-шателье принципи нимани ифодалайди?	Турли факторларни мувозанат ҳолати ва унинг силжишига таъсирини ифодалайди	Мувозанат ҳолатни барқарорлигини ифодалайди	Реакцияни бориш-бормаслигини ифодалайди	Реакцияни мувозанат константасини ифодалайди
228. Лигандлар – бу ...	электрон жуфт донори;	электрон жуфт акцептори;	кислоталар;	амфолитлар;
229. Лиозолни аниқланг.	Fe(OH) ₃ эритмаси;	сув;	NaCl сувли эритмаси;	қанд эритмаси;
230. Марказий атом бу-	Металл иони	Лиганд	Манфий ион	Мусбат ион
231. Мецилланнинг таркибий қисмлари:	гранула ва диффузион қават;	диффузион ва адсорбцион қават;	гранулалар;	ядро ва адсорбцион қават;
232. Микробиоген d- элементни кўрсатинг:	Cu;	Ag;	Hg;	Cd;
233. Мишьяк билан сурункали захарланиш олиб келадиган касаллик	"Қора сон" касаллиги	Итай-итай	Кашина-бека касаллиги	Минамата касаллиги
234. Мишьякнинг организмдаги ортиқча миқдори куйидаги ҳолатга олиб келади:	Арсеноз	Эндемик букук	Туберкулез	Бери-бери касаллиги
235. Мой кислота CH ₃ – CH ₂ – CH ₂ – COOH молекуласидаги гидрофил гуруҳни кўрсатинг:	– COOH;	–CH ₃ ;	CH ₃ – CH ₂ – CH ₂ –;	CH ₃ – CH ₂ –;
236. Молекуляр йод кимёвий реакцияларда қандай функцияни бажаради?	кучсиз оксидловчи;	оксидловчи;	кайтарувчи;	кучсиз кайтарувчи;
237. Моляр концентрация бу:	1 литр эритмада эриган модданинг моллар сони	1 мл эритмада эриган модданинг моллар сони	1 кг эритмада эриган модданинг моллар сони	1 г эритмада эриган модданинг моллар сони
238. Нега шўр овқат чанкатади?	одамнинг температураси кўтарилади	хужайрада хўжайра аро суюқликларнинг осмотик босими ошади	хужайра ва хўжайра аро суюқликларнинг осмотик босими ошади	одамнинг температураси пасаяди
239. Нейтрал комплексни кўрсатинг.	[Al(NH ₃) ₃ Cl ₃];	[Ag(NO ₂) ₂];	[Ag(NH ₃) ₂];	[HgI ₄];
240. Нима мақсадда титрлаш эгри чизиклари тузилади?	Индикаторни тўғри танлаш учун	Концентрацияларни аниқлаш учун	Кислота ва асосни миқдорини аниқлаш учун	Кислотани миқдорини аниқлаш
241. Нима учун коллоид эритмалар термодинамик беқарор система ҳисобланади?	Катта сирт энергиясига эгадир	Кичик солиштирма сиртга эгадир	Кичик сирт энергиясига эгадир	Энтальпия кичик қийматига эгадир

242. Нима учун температура ошганда реакция тезлиги ҳам ошади?	Актив тўқнашувлар сони ошади	Температура ошганда ҳажм ҳам ошади	Реакцияга киришаётган моддаларнинг концентрацияси ошади	Босим ошади
243. Ноорганиген элементни кўрсатинг:	Mn	Fe	Ag	йод
244. Нормада коннинг рН қиймати нечага тенг бўлади?	7,36	5,66	7,9	1,5
245. Нормада ошқозон ширасини рН нечага тенг бўлади?	pH=0,9-2,0	pH=4,0-5,0	pH=8,0-9,0	pH=8,0
246. Нормада сийдикни рН ни кўрсатинг	pH=5,0-8,0	pH=4,0-5,0	pH=8,0-9,0	pH>8
247. Нормал потенциал деб нимага айтилади?	Электродни с=1 моль/л бўлган эритмага туширилганда ҳосил бўлган потенциал	Электродни сувга туширилганда ҳосил бўлган потенциал	Электродни истаган концентрациядаги эритмага туширилганда ҳосил бўлган потенциал	Электродни с>1 моль/л бўлган эритмага туширилганда ҳосил бўлган потенциал
248. 0,5 молярли КСl эритмаси 0,5 молярли NaCl эритмасига нисбатан изотоник (1) гипертоник (2) ёки гипотоник (3) бўлади?	1	2	3	1,2
249. Оғирлик кучи таъсирида коллоид заррачаларни чўктириш	Седиментация	Конденсация	Пептизация	Стабилизация
250. Одам организмнинг асосини ташкил этувчи элементлар қаторини аниқланг:	C, N, O, P, S, H	C, P, H, Si, S, N	Co, H, O, Mn, S, Zn	P, O, K, Sb, Zn
251. Оксидиметрик усул қандай реакцияга асосланган?	Оксидланиш-қайтарилиш	Комплекс ҳосил бўлиш	Чўктириш	Нейтраллаш
252. Оксидиметрия усулининг қандай хиллари мавжуд? 2 та жавобни топинг	Алкалиметрия	Комплексонометрия	Перманганатометрия	Ацидиметрия
253. Оксидланиш – қайтарилиш реакциялари бўлинади:	Молекулалараро	Ичкимолекуляр,	Диспропорцияланиш,	Сингпропорцияланиш
254. Оксидланиш-қайтарилиш реакциялари коэффицентлари қандай усул билан аниқланади?	Электрон баланс	Ион тенгламалар	Коэффициентларни танлаш	ярим реакция
255. Оксидланиш-қайтарилиш реакцияларида KMnO ₄ қандай вазифани бажаради?	Оксидловчи	қайтарувчи;	Ҳам оксидлови, ҳам қайтарувчи;	Ҳеч қандай вазифани бажармайди.
256. Оксидланиш-қайтарилиш усулининг амалий асоси:	Оксидловчи ва қайтарувчининг эквивалент миқдорини ҳисоблаш	Калий перманганат миқдорини аниқлаш	Йодни миқдорини аниқлаш	Оксидланувчи модда миқдорини аниқлаш
257. Оксидлардаги кислородни масса улиши камайиб бориш тартибини жойлаштиринг:	CaO	MgO	FeO	CuO
258. Оксидлардаги кислородни масса улиши ортиб бориш тартибини жойлаштиринг:	CaO	MgO	FeO	CuO
259. Оксил буфер системанинг компонентларини кўрсатинг:	PtCOOH + PtCOONa	CH ₃ COOH + CH ₃ COONa	H ₂ CO ₃ + NaHCO ₃	NaH ₂ PO ₄ + Na ₂ HPO ₄
260. Организмда гемоглобинни синтези учун зарур бўлган порфиринни миқдорини қайси элементнинг иони камайтиради?	Pb ⁻²	Al ⁺³	Cu ⁺²	Fe ⁺³
261. Организмда йоднинг камайиши оқибатида қандай касаллик ривожланади?	гипотиреоз	флюорез;	кариес;	анемия;
262. Организмда йод миқдори ортиб кетиши оқибатида келиб чиқадиган касалликни кўрсатинг:	гипертиреоз	камконлик;	кариес;	гипотиреоз;
263. Организмда қанд моддасини алмашинувида иштирок этадиган элемент	Zn	Mn	Ca	Ba
264. Организмда масса жихатдан энг кўп учрайдиган s-элементни аниқланг:	H	O	C	N
265. Организмда мисни йиғувчи асосий орган қайси?	Жигар	Суяк	Тишлар	Мушаклар
266. Организмда темир фаолигини оширувчи элементни кўрсатинг:	Cu	Ba	Na	K
267. Организмдаги гемоллиз жараёнига қайси жавоб мос келади.	сув молекулалари эритмадан хужайрага ўтканда	қон гипертоник эритма куйилганда;	хужайра бужмайганда;	қонга гипотоник эритма куйилганда
268. Организмдаги ортикча фтор келтириб чиқаради	Флюорез	Кариес	Туберкулез	М.н.с бузилишини
269. Организмдан тузларни катта миқдорда чиқиб кетиши нимага олиб келади?	Осмотик босимни пасайишига	Осмотик босимни кўтарилишига	Осмотик босимни ўзгартирмайди	Температурани кўтаради
270. Осмос жараёнида эритувчи молекулалари қайси томонга йуналади?	Осмотик босим қиймати каттарок эритма томонга	Тоза эритувчи томонга	Осмотик босим қиймати камрок эритма томонга:	Температураси каттарок эритма томонга:
271. Осмотик босим бирлигини кўрсатинг.	kPa	mol/l;	kJ;	mol/kg;
272. Осмотик босим деганда нимани тушинасиз?	Осмос ҳодисасини тўхтатиш учун зарур бўлган босим	O ₂ ни суюқлик устида босими	Қонда оқсил ҳисобига ҳосил бўладиган босим	Сув босими
273. Осмотик босими 450 kPa бўлган доривор моддани организмга юбориш	йўқ	ха	оз миқдорда	0,5 л гача

мумкинми?				
274. Осмотик босими 500 кПа бўлган эритмани организмга кўп микдорда юбориш мумкинми?	йўқ	ха	оз –оздан	2 литргача
275. Осмотик босимнинг қиймати таъсир этмайди:	эриган табиати	модданинг эритма концентрацияси	эритувчининг табиати	мембрананинг ўлчамлари
276. Ош тузи таркибида неча фоиз натрий бўлади?	39,6	60,7	23	35,3
277. Пепсин активлиги куйидаги рН га тўғри келади:	4,4-6,	4,4-,7	4,4-,8	туғри жавоб йўқ
278. Перманганатометрия усулида қайдай индикатор қўлланади?	Идикатор ишлатилмайди	лакмус;	фенолфталеин;	крахмал;
279. Платинани қайси бирикмаси тиббиётда ишлатилади?	[Pt(NH ₃) ₂ Cl ₂]	[Pt(NH ₃) ₄ Cl]Cl ₂	[Pt(NH ₃) ₂ Br ₂]	[Pt(NH ₃) ₂ Cl ₃]
280. Платинани қайси бирикмаси тиббиётда саратон касаллигини даволашда ишлатилади?	[Pt(NH ₃) ₂ Cl ₂]	[Pt(NH ₃) ₄ Cl]Cl ₂	[Pt(NH ₃) ₂ Br ₂]	[Pt(NH ₃) ₂ Cl ₃]
281. Потенциометрик титрлаш нимага асосланган?	системанинг ЭЮК ўзгариши асосланган	системанинг ҳажми ўзгаришига асосланган	системанинг босими ўзгаришига асосланган	харорат ўзгаришга
282. Протолитик назарияга асосланиб келтирилган реакцияда сув қандай вазифани бажаришини кўрсатинг: H ₂ O+NH ₃ =NH ₄ ⁺ +OH ⁻	Кислота	Асос	Амфолит	Протоннинг акцептори
283. Pb ²⁺ сифат анализиди қайси реактив ёрдамида аниқланади?	KI	NaOH	HCl	NaNO ₃
284. Рахитнинг келиб чиқилиши сабаби:	Ca ²⁺ ни ўзлаштирилишининг камайиши	Ca ²⁺ кўплиги	Ca ²⁺ ни организмга кам тушиши	Va ²⁺ нинг таъсирида Ca ²⁺ камайиши
285. Реакция тезлигининг концентрацияга боғлиқлигини қайси қонун асосида тушунтирилади?	массалар таъсири қонуни	Вант-Г офф қонуни;	массанинг сақланиш қонуни;	Гиббс қонуни;
286. Реакцияни температура коэффициентини 2 га тенг бўлса, температураси 40 градусга ошганда реакция тезлиги неча марта ошади?	16	6	5	10
287. рН 4,75 га тенг 0,1М СН ₃ СООН ва СН ₃ СООНa дан ташкил топган буфер системага 0,3 микдор 0,01 М ли NaOH эритмаси қўшилганидан кейин бу системанинг рН ни топинг.	4,75	4,95	4,83	7,25
288. рН ни қандай қийматида ошқозон шираси пепсини аниқланади?	рН=1,5-2	рН=4-6	рН=8-12	рН=рОН
289. рН=6,2 бўлган фосфат буфер эритмани 50 марта сув билан суюлтирганда, ҳосил бўлган буфер системани рН ни аниқланг. NaH ₂ PO ₄ + Na ₂ HPO ₄ .	6,2	1	8,32	6,8
290. c(H ⁺)=10 ⁻⁴ бўлса, бу эритманинг рН ни топинг.	4	7	5	14
291. c(H ⁺)=10 ⁻⁴ мол/л бўлса c(OH ⁻) ни топинг?	10 ⁻¹⁰ моль/л	10 ⁻¹⁴ моль/л	10 ⁻¹³ моль/л	10 ⁻¹¹ моль/л
292. c(H ⁺)=10 ⁻⁶ бўлса, бу эритманинг рОН ни топинг.	8	7	5	14
293. CaCl ₂ эритмасининг осмотик босими қайси формула билан аниқланади?	P(осм) = icRT	P(осм) = cRT	P(осм) = imRT/Y	P(осм) = ncRT/Y
294. Седиментация – бу жараён	Йириклашган заррачаларни оғирлик кучи таъсирида чўкмага тушиши	Чўкмани золга ўтказиш	Коллоид системаларда заррачаларни қайта йириклашиши	Ҳаммаси тўғри
295. Сеченов қонунига кўра, газларнинг эрувчанлиги эритмаларда тоза сувга нисбатан шунчалик камроқ	Эриган тузларнинг концентрацияси канчалик кўп бўлса	Эриган тузларнинг концентрацияси канчалик кам бўлса	Тузларнинг концентрациясига боғлиқ эмас,	Температураси пастроқ
296. СИ ўлчамида битта атмосфера босим нимага тенг?	101,325 кПа	101,325 ПА	700 мм с.у.	10 Па
297. Сирт юзасида адсорбция содир бўладиган модда аталади	Адсорбент	Адсорбтив	Элюент	Коагулятор
298. Суяклик сирт юзасида моддаларни йиғилиши билан содир бўладиган адсорбцияга:	Мусбат	Гидрофоб	Гидрофил	Манфий
299. СО _(г) +Cl _{2(г)} =СОСl _{2(г)} реакциясида СО ва Cl ₂ ларни концентрацияси 3 маротаба ошганда реакция тезлиги неча марта ошади?	9	3	4	6
300. Содда эмульсияга мисол келтиринг	Мой сувда тарқалган система	Сувда модда тарқалган система	Мой тузда тарқалган система	Мой бошка мойда тарқалган система
301. Солиштириш электроди бу:	инерт металдан ясалган электрод	электрод доимий потенциалга эга бўлмаган электрод	қандайдир ион концентрациясига боғлиқ бўлган	доимий потенциалга эга бўлган электрод
302. Солиштириш электродини кўрсатинг:	водород электрод;	шиша электрод;	ион-селектив;	хингидрон электрод;
303. Стоматологияда маргмушнинг қайси бирикмаси қўлланади?	As ₂ S ₃ ;	AsH ₃ ;	As ₂ O ₃	Na ₂ AsO ₃ ;
304. Сувнинг умумий қаттиқлиги қандай	Сувни қайнатиш,	Na ₂ CO ₃ қўшиш билан;	Na ₂ CO ₃ , NaOH ва Na ₂ R	Сувни қайнатиш ва

йўқотилади?	Na ₂ CO ₃ , NaOH, Ca(OH) ₂ ва Na ₂ R кўшиш билан.		кўшиш билан;	Ca(OH) ₂ кўшиш йўли билан;
305. Суякда мавжуд бўлган ва унга мустақамлик берувчи макроэлемент	Ca	Mg	K	Ba
306. Тезлик константаси (K) қандай факторларга боғлиқ?	Реакцияга киришаётган моддаларнинг табиатига ва температурага боғлиқ	Реакция муҳити (pH) га боғлиқ	Реакцияга киришаётган моддаларни концентрациясига боғлиқ	Реакцияда иштирок этаётган катализаторга боғлиқ
307. Тезлик константаси (K) нимани ифодалайди?	Дастлабки моддаларнинг концентрациялари 1 мол/л бўлгандаги реакция тезлигини	T= const бўлгандаги реакция тезлигини	Катализатор таъсиридаги реакция тезлигини	Температуранинг 10 ⁰ C га кўтарилгандаги реакция тезлигини
308. Температура 0 градусдан 30 градусга ошганда реакция тезлиги 8 марта ошди. Реакциянинг температура коэффициентини аниқланг	2	2,5	3	4
309. Температура 10 градусга ошганда реакция тезлиги 2 марта ошган бўлса, температура 50 градусга ошганда тезлик қанчага ошади?	32	8	4	16
310. Температура 10 градусдан 50 градусгача ошганда реакция тезлиги 16 марта ошди. Бу реакцияни температура коэффициентини аниқланг.	2	2,5	3	3,5
311. Температура 10 ⁰ дан 40 ⁰ C кўтарилганда реакция тезлиги 27 марта ортиб, реакцияни температура коэффициенти нечага тенг бўлади?	3	2,5	2	4
312. Температура 20 ⁰ с га кўтарилганда температура коэффициенти 2 га тенг бўлган реакция тезлиги неча марта ортади?	4	3	2	6
313. Термодинамикани биринчи қонунига асосан системага берилган иссиқлик қуйидагича сарфланади	Ички энергияни ошиши ва иш бажарилишига*	Ички энергияни камайишига	Ички энергияни оширишига	Ташқи қучга қарши ишга
314. Термодинамиканинг 2-чи қонунининг математик ифодасини кўрсатинг:	$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$	$\Delta I = Q - A$	$\Delta I = -Q$	$\Delta G = T\Delta S - \Delta H$
315. Термохимиянинг асосий қонуни:	Гесс қонуни	Гибс қонуни	Аррениус қонуни	Джоуль қонуни
316. Тиббиётда гипс боғлов сифатида қўлланадиган моддани кўрсатинг.	CaSO ₄ • 0,5H ₂ O*	BaSO ₄ ;	CaSO ₄ • 2H ₂ O;	CaSO ₄ ;
317. Тирик организм деганда нимани тушунаси?	Очик система	Изоляцияланган система	Ёпик система	Қайтар система
318. Тирик организм тўқималари ва суякциклари	Иккинчи тур электр ўтказувчилари	Биринчи тур электр ўтказувчилари	Биринчи ва иккинчи тур электр ўтказувчилари	Фақат биосуюқликлар электр ўтказувчилар
319. Тирик организмга катта хажмда NaCl ни 10% эритмаси киритилса, бу нимага олиб келиши мумкин?	Плазмолизга	Гемөлизга	Изоосмияга	Осмога
320. Титриметрик анализда эритма титри (t) нинг аниқлик даражаси юқори бўлиши талаб этилади. Қайси жавоб шу мос келади?	0,003715 г/мл;	0,03 г/мл;	0,375 г/мл;	0,037 г/мл;
321. Титрланган эритма хажмини қандай ўлчов асбобида ўлчанади?	бюретка;	пипетка;	ўлчов колбаси;	колба;
322. Титрлаш эгри чизиғи нима?	титрлаш жараёнида эритма pH қиймати ўзгаришининг график тасвири;	индикаторнинг 50% и молекула шаклида, 50% и ион шаклда бўлган pH қиймати;	индикаторнинг бир рангдан иккинчи рангга ўтгандаги pH қиймати;	эквивалент нукта яқинида 1 томчи ишчи эритмадан эритма pH нининг кескин ўзгариши;
323. Титрлашда сакраш оралиғи нима?	эквивалент нукта яқинида 1 томчи ишчи эритмадан эритма pH нининг кескин ўзгариши;	индикаторнинг 50% и молекула шаклида, 50% и ион шаклда бўлган pH қиймати;	индикаторнинг бир рангдан иккинчи рангга ўтгандаги pH қиймати;	титрлаш жараёнида эритма pH қиймати ўзгаришининг график тасвири;
324. Тўғри титрлаш усули билан қандай моддаларнинг миқдори аниқланади?	қайтарувчиларнинг;	оксидловчиларнинг;	оксидловчи ва қайтарувчиларнинг;	тўғри жавоб йўқ;
325. Тўла диссоцияланган Fe ₂ (SO ₄) ₃ учун изотоник коэффициентни топинг	5	4	1	2
326. Тўла диссоцияланган FeCl ₃ учун изотоник коэффициентни топинг?	4	3	5	6
327. Тўлиқ диссоцияланган HCl, C ₆ H ₁₂ O ₆ ва NaNO ₃ учун изотоник коэффициентни аниқланг	2,0,2	2,1,0	2,1,0	3,2,1
328. Тўлиқ диссоцияланган AlCl ₃ , CaCl ₂ ва KCl учун изотоник коэффициентларни топинг?	4,3,2	3,4,2	1,2,3	2,4,3
329. Тўлиқ диссоцияланган 0,01M HCl эритмасини pH ни ҳисобланг	2	4	0	14
330. Турли хил муҳитда KMnO ₄ нинг	Йўқ;	Ҳа;	Паст температурада;	Юқори температура;

эквивалент моляр массаси бир хилми?				
331. Ўрин алмашиш усули билан қандай моддаларнинг миқдори аниқланади?	оксидловчиларнинг;	қайтарувчиларнинг;	оксидловчи ва қайтарувчиларнинг;	тўғри жавоб йўқ;
332. Ўсимлик хужайраси NaCl нинг куюқ эритмасига туширилса, қандай ҳодиса содир бўлади?	плазмолиз ҳодисаси содир бўлади	тўқимани ҳажми катталашади	гемолиз ҳодисаси содир бўлади	ҳеч қандай ҳодиса содир бўлмайди
333. Ушбу каталитик реакцияда: $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \xrightarrow{2\text{SO}_3(\text{g})}$ катализатор миқдорини 5 марта кўпайтирилса, мувозанат қандай ўзгаради?	ўзгариш киритилмайди;	SO_3 миқдори 5 марта ортади;	SO_2 миқдори 5 марта камаяди;	O_2 миқдори 2,5 марта камаяди;
334. Ферментлар фаоллигининг пасайиши туфайли келиб чиққан касаллик қандай номланади?	ферментопатия	гипотиреоз	қандли диабет	базедов касаллиги
335. Физиологик эритманинг моляр концентрациясини аниқланг. (0,86%ли NaCl эритмаси. $M(\text{NaCl}) = 58,44\text{г/моль}$)	0,14 М:	0,24М:	1,5М:	10М:
336. Химиявий гальваник элемент қандай вазифани бажаради?	Химиявий энергияни электр энергияга айлантиради	Электр энергияни кимёвий энергияга айлантиради	Иссиклик энергиясини электр энергиясига айлантиради	Электр энергияни иссиқлик энергияга айлантиради
337. Химиявий кинетика нимани ўрганади?	Реакция тезлиги ва механизмини	Катализ	Температура таъсирини	Босим таъсирини
338. Хлорофилл комплекс бирикмаларнинг қайси турига мансуб?	Ички комплекс	Аквокомплекс	Аминокомплекс	Ацидокомплекс
339. Хроматография нимага асосланади?	моддаларнинг адсорбланиш хусусиятига	моддаларнинг электрутказувчанлик хусусиятига	моддаларнинг суюқланиш хусусиятига	моддаларда қайтарувчилик хусусияти
340. Хроматография усулига асос солган олим ким?	Цвет	Ленгмюр	Траубе	Гиббс
341. Хроматография турларини кўрсатинг.	жавобларнинг ҳаммаси тўғри;	адсорбцион;	ион алмашинув;	таксимланиш;
342. Ҳам катион бўйича, ҳам анион бўйича қайтар бўлиши мумкин бўлган электродларни	Солиштириш	Нормал	Стандарт	Ион-селектив
343. Ҳам оксидловчи, ҳам қайтарувчи бўла оладиган моддани кўрсатинг:	K_2SO_4	HNO_3	HCl	KMnO_4
344. Ҳароратнинг кўтарилиши билан кучсиз электролитнинг диссоциация даражаси қандай ўзгаради?	Ортади	Камаяди	Ўзгармайди	Тўғри жавоб йўқ
345. Цитохромоксидаза - қайси металлнинг комплекси?	Cu^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{2+}	Co^{2+}
346. Шульц-Гарди коидасига кўра коагулятор-ионни коагуляция қилиш қобилияти	Зарядни ортиши билан ортади	Ҳажми ортиши билан ортади	Концентрацияни ортиши билан ортади	Зарядни камайиши билан ортади
347. ЭДТА нима?	Этилендиаминтетраацетатни икки натрийли тузи	Этилендиаминтриамид ион	Этандиаминтриоксини икки натрийли тузи	Этилендиаминотетрамид ион
348. Экзотермик реакция бу...	иссиқлик ажралиши билан борадиган реакциялар;	иссиқлик ютилиши билан борадиган реакциялар;	иссиқлик эффектисиз борадиган реакциялар;	босим ошганда борадиган реакциялар;
349. Электрод потенциали қийматининг оксидланган ва қайтарилган шаклларни концентрациясига боғлиқлиги қайси тенглама орқали ифодаланади?	Нернст тенгламаси;	Вант-Гофф тенгламаси;	А. Вернер тенгламаси;	Вагнер тенгламаси.
350. Электрохимёда электролитни диссоциацияланиш даражасини ҳисоблаш имкониятини бермайдиган катталик:	ионларни заряди	солиштирма электр ўтказувчанлик	ионларни ҳаракатчанлиги	моляр электр ўтказувчанлик
351. Электролит концентрацияси камайиши билан электролитик диссоциация даражаси:	Ортади	Камаяди	Ўзгармайди	Тўғри жавоб йўқ
352. Электролитлар эритмасининг юзасида ҳосил бўладиган потенциал куйидагича номланади	Диффузион	Электродли	Мембранли	Оксидланиш-потенциал
353. Элементларни металмаслик хоссалари ортиб бориш тартибини кўрсатинг:	P	N	As	Sb
354. Элементларни металмаслик хоссалари ортиб бориш тартибини кўрсатинг:	S	Se	O	Te
355. Элоент нима?	Аралашмани ажратадиган суюқлик	Аралашмадан ажралатиган адсорбент	Аралашмадан ажратиладиган қаттиқ мода	Адсорбент юзаси
356. Эмульсияни барқарорлигини оширувчи модда нима деб аталади?	Эмулгатор	Пептизатор	Коагулятор	Стабилизатор
357. Эндотермик реакциялар бу:	иссиқлик ютилиши билан борадиган реакциялар;	иссиқлик ажралиши билан борадиган реакциялар;	иссиқлик эффектисиз борадиган реакциялар;	босим ошганда борадиган реакциялар;
358. Энзимопатия бу:	Ферментлар ўзгариши асосида тўғма касалик	Ферментлар ошиб кетиши	Ферментлар етишмаслиги	Ҳаёт давомида орттирилган кассаллик
359. Энталпиянинг ўлчов бирлигини кўрсатинг.	kJ/mol ;	$\text{J/mol} \cdot \text{K}$;	kPa ;	kPa/mol ;
360. Энтропия нима?	Системанинг	Озод энергияси	Системани ҳажми	Системани энергияси

	тартибсизлик ўлчови			
361. Энтропиянинг ўлчов бирлигини кўрсатинг.	J/mol • K;	kJ/mol;	kPa;	kPa/mol;
362. Эритма ёрдамида адсорбентда ютилган моддаларни чиқаришга айтилади	Элюция	Пептизация	Коагуляция	Адсорбция
363. Эритма қандай pH қийматга эга бўлиши мумкин эмас?	pH>14*	pH=4	pH>7	pH=13
364. Эритма чексиз суюлтирилганда электролитик диссоциация даражаси қандай қийматга эга бўлади?	$\alpha=1$	$\alpha>1$	$\alpha<1$	Барчаси тўғри
365. Эритмада электролитлар бўлса:	Газларнинг эрувчанлиги камаёди	Газларнинг эрувчанлиги ошади	Газларнинг эрувчанлигига таъсир қилмайди	Босим ошади
366. Эритмалар назариясида суюқликда газлар эришини таърифлашда қўлланадиган қонунлар қаторига қирмайди:	гиббс	рауль	сеченов	генри
367. Эритмаларнинг қайнаш температураси доим	Тоза эритувчининг қайнаш температурасидан юқори	Тоза эритувчининг қайнаш температурасидан паст	Тоза эритувчининг қайнаш температурасига тенг	Концентрацияси катта бўлганда, қайнаш температураси тоза эритувчиникидан паст
368. Эритмаларнинг осмотик босими қайси қонунга бўйсинади?	Вант – Гофф қонунига;	Боел – Марриот қонунига;	Раул қонунига;	Гей – Лейуссак қонунига;
369. Эритмаларнинг суюқлиниш температураси доим	тоза эритувчининг суюқлиниш температурасидан паст	концентрацияси катта бўлганда, суюқлиниш температураси тоза эритувчиникидан юқори	тоза эритувчининг суюқлиниш температурасига тенг	тоза эритувчининг суюқлиниш температурасидан юқори
370. Эритманинг қайнаш ҳарорати қандай концентрацияга бўйсинади?	молял	моляр	масса улуш	ҳажмий улуш
371. Эритманинг тоза эритувчига нисбатан қайнаш температураси юқорилиги нима дейлади?	Эбулиоскопия	Осмос	Криоскопия	Изоосмия
372. Эритроцитлар гипертоник эритмага тушганда қандай жараён юз беради?	Плазмолиз	Гемолиз	Изоосмия	Осмотик босими ошади
373. Янги чўктирилган чўкманни коллоид эритма ҳолатига ўтказиш	Пептизация	Конденсация	Эиспергирлаш	Стабилизация
374. FeCl ₃ тузи эритмаси қиздирилганда золь ҳосил бўлади. Шу эритмадаги мицеллани таркибий қисмларини мослаштиринг: 1. Fe(OH) ₃ 2. FeO+ 3. Cl- а. диффузион қоватни ташкил этади б. мицелла ядросини ташкил этадив. в. потенциал белгиловчи ион	1б2в3а	1в2а3б	1а2б3в	1в2б3а
375. HNO ₃ ни қайтариллиши: 1. концентирланган ҳолда, 2. суюлтирилган ҳолда, 3. жуда суюлтирилган ҳолда а. магний билан реакцияга киришганда +4 гача қайтарилади б. рух билан реакцияга киришганда -3 гача қайтарилади в. рух билан реакцияга киришганда +2 гача қайтарилади.	1а 2в 3б	1в 2б 3в	1в 2а 3б	1а 2в 3в
376. KMnO ₄ қайтариллиши: 1. кислотали муҳитда, 2. ишқорий муҳитда, 3. нейтрал муҳитда а. +6 гача, б. +4 гача, в. +2 гача, г. 0 гача	1в 2а 3б	1в 2б 3в	1а 2в 3в	1б 2б 3в
377. Антидотлар ишлатилиши: 1. Унитиол, 2. Димерколрол (ВАЛ), 3. Пенициламин а. Hg, Cd, Au, Bi ионлари билан захарланганда ишлатилади б. Маргимуш билан захарланганда ишлатилади в. Hg, Pb, Cd ни организмдан чиқариб юборишда ишлатида	1б 2а 3в	1а 2в 3б	1а 2б 3в	1б 2б 3а
378. Биоген элементлар организмдаги миқдорига кўра: 1. Макробиоген элементлар 2. Микробиоген элементлар 3. Ультрамикробиоген элементлар а. Организмдаги умумий миқдори 0,01% дан кўп б. Организмдаги умумий миқдори 10-3 – 10-5% в. Организмдаги умумий миқдори 10-5 дан кам	1а 2б 3в	1в 2а 3б	1а 2в 3б	1б 2в 3а
379. Биоген элементларни ишлатилиш соҳаларини белгиланг: 1. Са 2. Со 3. Na а. Хлорид тузи эритмалари изотоник ёки гипертоник эритма сифатида тиббиётда ишлатилади б. Хлорид тузи шамоллашга қарши, сульфат тузи гипс ҳолида травматологияда ишлатилади в. Комплекс бирикмалари камқонликда ишлатилади	1б 2в 3а	1в2а3б	1б2а3в	1а2б3в

380. Биологик муҳим d-элементлар: 1. Рух, 2. Темир, 3. Марганец а. Уни иони қатор ферментларга кофактор вазифасини бажаради. Масалан: карбоангидраза, карбокси пептидаза б. Бу элемент 8 хил оксидланиш даражасини намоён этади в. Гемоглабинда порфин халқаси билан хелат комплекс ҳосил қилади	1а 2в 3б	1а 2б 3в	1в 2а 3б	1б 2в 3а
381. Биологик суяқликларни нормал ҳолатдаги рН қийматини белгиланг: 1. Ошқозон шираси, 2. Қон, 3. Сийдик а. 1-2, б. 7,40, в. 5-8,	1а2б3в	1а2в3б	1в2а3б	1б2в3а
382. Буфер системаларни таркиби: 1. Кучсиз кислота ва уни тузи аралашмасидан ташкил топган 2. Кучсиз асос ва уни тузи аралашмасидан ташкил топган 3. Кўп негизли кислоталарнинг нордон тузи аралашмасидан ташкил топган а. аммоний гидроксид + аммоний хлорид б. сирка кислота + натрий ацетат в. $\text{Na}_2\text{HPO}_4 + \text{NaH}_2\text{PO}_4$	1б 2а 3в	1а 2в 3б	1а 2б 3в	1б 2б 3а
383. Буфер эритмалар: 1. Амиакли, 2. Ацетатли, 3. Фосфатли, 4. Карбонатли а. сирка кислотаси ва уни тузи эритмасидан иборат система б. NH_4OH ва NH_4Cl эритмалар аралашмаси в. K_2CO_3 ва KHCO_3 аралашмаси г. гидрофосфат ва дигидрофосфат тузлари эритмаларидан иборат система.	1б 2а 3г 4в	1а 2б 3г 4в	1в 2г 3в 4б	1а 2в 3б 4г
384. Доривор моддаларни ишлатилиши: 1. $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, 2. KCl , 3. NaCl а. 0,86% эритмаси кўп қон йўқолганда венага қўйиш учун ишлатилади б. Нефрит, тери аллергиясига қарши ишлатилади в. Юрак аримиясида ишлатилади	1б 2в 3а	1а 2б 3в	1а 2а 3б	1б 2б 3а
385. Доривор моддаларни ишлатилиши: 1. KMnO_4 , 2. Кобавит, 3. Феррамид а. Темир танқислиги анемиясида б. Антисептик восита сифатида в. Иммунитетни оширувчи ва гепатитга қарши	1б 2в 3а	1а 2б 3в	1а 2а 3б	1б 2б 3а
386. Доривор моддаларни ишлатилиши: 1. Сулема, 2. Калий ацетат, 3. Ичимлик содаси а. Ошқозон шираси кислоталиги ошганда уни нейтраллаш учун б. Тери касалликларида ишлатилади в. Сийдик ҳайдовчи сифатида фойдаланилади	1б 2в 3а	1а 2б 3в	1а 2а 3б	1б 2б 3а
387. Золларни таркиби: 1. Лиозол, 2. Аэрозол, 3. Қаттиқ золлар а. Дисперс мухити суяқ агрегат ҳолатда бўлади б. Дисперс мухити газ агрегат ҳолатда бўлади в. Дисперс мухити қаттиқ агрегат ҳолатда бўлади	1а 2б 3в	1в 2б 3в	1а 2в 3а	1б 2б 3в
388. Ионитлар неча турга бўлинади? 1. Катионит ионитлар 2. Анионит ионитлар 3. Амфотер ионитлар а. Кислотали сорбентлар б. Асосли адсорбентлар в. Сорбат билан ҳам катион, ҳам анион алмашишида бўлади	1а 2б 3в	1а 2б 3б	1в 2а 3б	1б 2в 3а
389. Йод моддасини хоссалари: 1. 5% ли спиртли эритмаси, 2. KI – эритмаси, 3. I_2 – кристалли а. Қайтарувчи хоссасига эга, тиббиётда микробларга қарши модда сифатида ишлатилади. б. Фақат қайтарувчи хоссани намоён қилади. в. Сувга KI қўшилганда эрийди.	1а 2б 3в	1в 2б 3в	1а 2в 3а	1б 2б 3в
390. Комплекс бирикмаларни турлари: 1. Гидратлар, 2. Аммиакатлар, 3. Гидрохсокомплекслар, 4. Ацидокомплекслар а. Лиганд вазифасини гидроксил гуруҳи бажаради б. Лиганд вазифасини фақат сув молекулалари бажаради в. Лиганд вазифасини фақат аммиак бажаради г. Лиганд вазифасини кислота қолдиқлари бажаради	1б 2в 3а 4г	1г 2б 3в 4г	1б 2а 3в 4б	1г 2в 3б 4а
391. Комплекс бирикмаларни хоссаларини белгиланг: 1. $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$ 2. $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$ 3. $[\text{Fe}(\text{CH}_2(\text{NH}_2)\text{COO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}]$ а. Анионли комплекс, сарик рангли б. Нейтрал, ацидокомплекс в. Катионли, аммиакат	1в2а3б	1б2в3а	1в2б3а	1а2б3в
392. Комплекс бирикмаларни хоссаларини белгиланг: 1. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$ 2. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]$ 3. $\text{K}_3[\text{FeF}_6]$ а. Анионли комплекс рангсиз б. Катионли комплекс, кук рангли в. Нейтрал комплекс, рангсиз	1б2в3а	1б2а3в	1а2б3в	1в2а3б

393. Комплекс бирикмаларини хоссаларини белгиланг: 1. $K_3[Fe(CN)_6]$, 2. $[Cu(NH_3)_4](OH)_2$, 3. $Na_3[Co(NO_2)_6]$, 4. $[Al(OH)_3(H_2O)_3]$ а. Нейтрал комплекс, марказий атомни оксидланиш даражаси +3, лигандлар сони 6 б. Катионли комплекс, марказий атом оксидланиш даражаси +2, лигандлар сони 4 в. Анионли комплекс, марказий атомни оксидланиш даражаси +3, лигандлар сони 6	1в 2б 3в 4а	1а 2б 3в 4а	1а 2а 3б 4в	1б 2б 3в 4а
394. Қуйидаги индикаторлардан қандай реакцияларда фойдаланилади? 1. Метилзаргалдок 2. Фенолфталеин а. Кучли асосни кучли кислота билан титрлашда б. Кучсиз кислотани кучли асос билан титрлашда в. Кучсиз асосни кучли кислота билан титрлашда	1ав 2аб	1бв 2б	1а 2бв	1аб 2в
395. Қуйидаги р-элементларни хоссаларини белгиланг: 1. Р 2. Рb 3. As а. Макробιοген элемент, суяқларда учрайди б. Ноорганоген элемент, амфотер хоссага эга в. Ноорганоген элемент, бирикмалари тиш касалликлариде ишлатилади	1а2в3б	1б2а3в	1а2б3в	1в2б3а
396. Қаттиқлик даражасига кўра табиий сув қуйидагича бўлади: 1. Жуда юмшоқ, 2. Юмшоқ, 3. Ўртача қаттиқ, 4. қаттиқ, 5. Жуда қаттиқ а. қаттиқлиги 1,5 мг экв/л гача б. 1,5 дан 4мг экв/л гача в. 4 дан мг экв/л гача г. 8 дан 12 мг экв/л гача д. 12 мг экв/л дан юқори	1а 2б 3в 4г 5д	1д 2г 3в 4а 5б	1а 2в 3б 4г 5д	1г 2б 3в 4а 5д
397. Қон хужайрасига эритмаларни таъсири: 1. Гипертоник эритма 2. Изотоник эритма 3. Гипотоник эритма а. Р(осм.) >Р(хужайра) булгани учун хужайрадан сув молекулалари чиқиб кетади ва хужайра буришиб қолади б. Р(осм.) <Р(хужайра) бўлгани учун хужайрага сув молекулалари кириб уни ёриб юборади в. Р(осм.) = Р(хужайра) бўлгани учун хужайра ўзгармайди	1а 2в 3б	1а 2б 3в	1в 2в 3б	1б 2б 3а
398. Қуйидаги бирикмаларни хоссалари: 1. HNO_3 , 2. H_2O_2 , 3. H_2S , 4. NH_3 а. Ҳам оксидловчи ҳам қайтарувчи хоссасига эга б. Кучли оксидловчи, кислота хоссаларига эга в. Газсимон, сувдаги эритмаси асос хоссасини беради г. Бадбой хидли газ, сувдаги эритмаси кучсиз кислота хоссасига эга.	1б 2а 3г 4в	1а 2б 3в 4г	1г 2в 3а 4г	1в 2б 3а 4г
399. Қуйидаги доривор препаратларнинг тиббиётда нима учун ишлатилишини аниқланг: 1. Витамин В12 2. $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ 3. $CaSO_4 \cdot 1/2H_2O$ а. Темир танқислиги анемиясини даволашда ишлатилади б. Кам қонликни даволашда қулланилади в. Гипс боғловлар	1в2в3а	1а 2а 3б	1б 2б 3а	1б 2а 3в
400. Қуйидаги доривор препаратларнинг тиббиётда нима учун ишлатилишини аниқланг: 1. Каломель 2. PbO 3. $BaSO_4$ а. Ошқозон-ичакнинг рентгенологик текширувларида қўлланилади б. Кўз шох пардасини даволашда қўлланилади в. Тери йирингли касалликлариде ва чипқонни даволашда қўлланилади	1б 2в 3а	1б 2а 3в	1а 2б 3в	1а 2а 3б
401. Қуйидаги ионлар учун сифат реакциясида қандай сифат ўзгаришлар рўй беради: 1. Ba^{+2} , 2. Fe^{+2} , 3. Hg^{+2} , 4. Cu^{+2} а. Хромат ионлари билан сариқ чўкма ҳосил қилади б. $K_3[Fe(CN)_6]$ эритмаси билан кўк рангли чўкма ҳосил булади в. йод ионлари билан сариқ чўкма ҳосил қилади г. $NaOH$ ва аммиак таъсир эттирилганда тиник кўк эритма ҳосил қилади	1а 2б 3в 4г	1г 2а 3б 4в	1а 2г 3в 4б	1б 2г 3а 4в
402. Қуйидаги ионларни анилаш учун тегишли реагентларни танланг: 1. Ba^{+2} , 2. Fe^{+2} , 3. Co^{+2} , 4. Hg^{+2} а. $K_3[Fe(CN)_6]$, б. Na_2CO_3 , 3. в. KI , 4. г. K_2CrO_4	1г 2а 3б 4в	1а 2г 3в 4б	1б 2г 3а 4в	1в 2б 3г 4а
403. Қуйидаги ионларнинг сифатий реакциялар натижасида қандай ўзгаришлар кузатилади? 1. Mn^{2+} 2. Zn^{2+} 3. Na^+ а. Уювчи ишқорлар билан қунғир рангга ўтувчи оқ чукма ҳосил қилади б. $K[Sb(OH)_6]$ билан нейтрал ёки кучсиз ишқорий муҳитда оқ кристаллик чукма ҳосил қилади в. $K_4[Fe(CN)_6]$ билан оқ кристаллик чукма ҳосил қилади	1б 2а 3в	1а 2в 3б	1б 2в 3а	1а 2б 3в

404. Куйидаги ионларнинг сифатий реакциялар натижасида қандай ўзгаришлар кузатилади? 1. Al^{3+} 2. Pb^{2+} 3. Bi^{3+} а. Ализарин билан қирмизи қизил рангли лак ҳосил қилади б. КJ билан аморф сариқ чуқма ҳосил қилади в. $SnCl_2$ билан қора чуқма ҳосил қилади	1a2б3в	1a 2в 3б	1в2в3а	1б 2в 3а
405. Куйидаги ионларнинг сифатий реакциялари натижасида қандай ўзгаришлар кузатилади? 1. Ca^{2+} 2. Fe^{2+} 3. Co^{2+} а. $K_3[Fe(CN)_6]$ билан турунбул кўкини ҳосил қилади б. Натрий оксалат билан оқ чуқма ҳосил қилади в. Натрий карбонат билан пушти рангли чуқма ҳосил қилади	1б 2а 3в	1б 2в 3а	1а 2б 3в	1а 2а 3б
406. Куйидаги моддаларини хоссаларини мослаштиринг: 1. CaO 2. CO ₂ 3. Кумир 4. Кефир а. Каттик, табиий адсорбент б. Каттик, кимёвий адсорбент в. Газсимон, адсорбент г. Суяк, табиий адсорбент	1б2в3а4г	1г2а3в4б	1в2а3г4б	1а2б3в4г
407. Куйидаги моддаларни сувда эрувчанлигини қандай омилларга боғлиқ: 1. KNO ₃ , 2. NaNO ₃ , 3. NH ₃ , 4. CO ₂ а. ҳарорат ортиши, б. ҳарорат камайиши, в. босим ортиши, г. босим пасайиши	1а2а3бв4бв	1б2а3бв4ав	1в2а3аб4б	1в2в3б4ав
408. Куйидаги моддаларни тиббиётда ишлатилишини белгиланг: 1. BaSO ₄ 2. HgO 3. Al(OH) ₃ а. Адсорбцияловчи мода б. Тери касалликларида в. Ошқозон ичакни рентгенолик текширувларда	1в2б3а	1а2б3в	1б 2в 3а	1б2а3в
409. Куйидаги титрлаш жараёнларида қандай индикаторлардан фойдаланилади: 1. Кучсиз кислотани кучли асос билан титрлашда 2. Кучсиз асосни кучли кислота билан титрлашда 3. Кучли кислотани кучли асос билан титрлашда 4. Перманганометрияда а. Индикатор ишлатилмайди б. Метил зарғолдоғи в. Фенолфталеин	1в 2б 3бв 4а	1а 2б 3в 4бв	1в 2а 3ба 4в	1б 2а 3в 4аб
410. Куйидаги тузлар сувда эритилганда қандай муҳит ҳосил булади? 1. NaNO ₃ 2. NH ₄ Cl 3. K ₂ CO ₃ а. pH>7 б. pH<7 в. pH=7	1а2в3б	1б2а3в	1в2б3а	1а2б3в
411. Куйидаги элементларни хоссаларини белгиланг: 1. Водород, 2. Кислород, 3. Темир, а. металмас, б. метал, в. амфотер, г. газсимон, д. Каттик	1аг 2аг 3бд	1аг 2аг 3вд	1аг 2ав 3б	1аг 2вг 3бд
412. Куйидаги элементларни хоссаларини мослаштиринг: 1. Fe 2. Ag 3. Pb 4. Ca а. р-элемент, ноорганоген б. d-элемент, биоген в. d-элемент, ноорганоген г. s-элемент, биоген	1г2в3б4а	1в2б3г4а	1а2г3в4б	1б2в3а4г
413. Марганец ионларини хоссалари: 1. Mn ⁺⁷ 2. Mn ⁺⁶ 3. Mn ⁺⁴ 4. Mn ⁺³ 5. Металл ҳолдаги Mn а. Фақат оксидловчи б. Фақат қайтарувчи в. Ҳам оксидловчи, ҳам қайтарувчи	1а 2б 3в 4а 5а	1б 2б 3в 4а 5а	1а 2в 3в 4в 5б	1в 2а 3а 4б 5б
414. Марганец ионларини хоссалари: 1. Mn ⁺⁷ , 2. Mn ⁺⁶ , 3. Mn ⁺⁴ , 4. Mn ⁺³ , 5. MnO а. Фақат оксидловчи б. Фақат қайтарувчи в. Ҳам оксидловчи, ҳам қайтарувчи	1а 2в 3в 4в 5б	1б 2б 3в 4а 5а	1а 2б 3в 4а 5а	1в 2а 3а 4б 5б
415. Ноорганоген элементлар бирикмаларини ишлатилиш соҳаларини белгиланг: 1. Hg 2. As 3. Pb а. Пластик куринишида терини йирингли касалликларида б. Сульфид тузи стоматологияда ишлатилади в. Коломел ҳолида кузни шох пардасини даволашда ишлатилади	1б 2в 3а	1в2б3а	1а2б3в	1б2а3в
416. Оксидловчиларни хоссаларини белгиланг: 1. KMnO ₄ , 2. K ₂ CrO ₄ , 3. HNO ₃ , 4. H ₂ SO ₄ а. кислотали муҳитда +7 дан +2 гача қайтарилади б. кислотали муҳитда +6 дан +3 гача қайтарилади в. бирикмадаги элементни оксидланиш даражаси +4, +2, 0, -3 гача қайтарилиши мумкин г. элемент оксидланиш даражаси +4, 0, -2 гача қайтарилиши мумкин	1а 2б 3в 4г	1а 2б 3г 4в	1а 2г 3б 4в	1б 2в 3б 4г
417. Олтингургурт ионлари хоссалари: 1. S ⁺⁶ , 2. S ⁺⁴ , 3. SO, 4. S ⁻² а. Фақат оксидловчи б. Фақат қайтарувчи в. Ҳам оксидловчи, ҳам қайтарувчи	1а 2в 3в 4б	1б 2б 3в 4а	1а 2б 3в 4а	1в 2а 3а 4б

418. Реакция тезлигига таъсир этувчи омиллар: 1. Концентрация, 2. Босим, 3. Ҳарорат а. реакция тезлигига тўғри пропорционал б. фақат газ моддалар концентрацияси ўзгаради в. Ҳар 100С да реакция тезлиги 2-4 марта ўзгаради	1а 2б 3в	1в 2б 3в	1а 2в 3а	1б 2б 3в
419. Система турлари: 1. Очик системалар, 2. Ёпиқ системалар, 3. Изоляцияланган системалар а. Система ва ташки муҳит энергия билан ҳам модда билан ҳам узаро алмашмайди б. Бунда система билан ташки муҳит ўртасида ўзаро модда ва энергия алмашиш имконияти бўлади в. Система билан ташки муҳит ўртасида ўзаро фақат энергия алмашиш мумкин	1б 2в 3а	1а 2в 3б	1а 2б 3в	1в 2а 3б
420. Сорбция жараёнини мослаштиринг: 1. Адсорбция, 2. Абсорбция, 3. Хемосорбция а. Бирор бир моддани бошқа бир модда сиртида ютилиши б. Газсимон модданинг қаттиқ ёки суяқ агрегат ҳолатдаги бирон модданинг бутун ҳажми бўйлаб ютилиши в. Валент кучлари ҳисобига борадиган адсорбция жараёни	А. 1а 2б 3в	Б. 1в 2б 3в	В. 1а 2в 3а	Г. 1б 2б 3в
421. Темир ионларини ҳоссалари: 1. Fe+3 иони, 2. Fe+2, Fe+6 3. K3[Fe(CN)6] а. Сарик кон K3[Fe(CN)6] тузи билан тўқ кўк рангли чўкма беради, кучли қайтарувчи б. K4[Fe(CN)6] эритмаси билан «берлин лазури» дейиладиган тўқ кўк чўкма ҳосил қилади, оксидловчи ҳоссага эга в. Кучли оксидловчи ва кислотали ҳоссага эга.	А. 1б 2а 3в	Б. 1а 2а 3бв	В. 1бв 2а 3б	Г. 1а 2б 3в
422. Термодинамик жараёнлар: 1. Изотермик, 2. Изобарик, 3. Изохорик а. ўзгармас босимда борадиган жараён б. ўзгармас ҳароратда борадиган жараён в. ўзгармас ҳажмда борадиган жараён	1б 2а 3в*	1а 2в 3б	1а 2б 3в	1б 2б 3а
423. Термодинамикада энг кўп ишлатиладиган функциялар: 1. U, 2. H, 3. S, а. Энтальпия, б. Энтропия, в. Ички энергия	1в 2а 3б	1а 2в 3б	1б 2в 3а	1а 2в 3б
424. Титриметрик анализ усуллари: 1. Нейтраллаш, 2. Оксидометрия, 3. Чўктириш а. Йодометрия, б. Аргентометрия, в. Ацидометрия	1в 2а 3б	1в 2б 3в	1а 2в 3в	1б 2б 3в
425. Титриметрик анализда ишлатиладиган идишлар: 1. Бюретка, 2. Пипетка, 3. Ўлчов колбаси, 4. Штатив а. Титрлаш учун, б. стандарт эритма тайёрлаш учун в. Бюреткани маҳкамлаш учун, г. Номалум эритмадан аниқ ҳажмда олиш учун	А. 1а 2г 3б 4в*	Б. 1в 2г 3а 4б	В. 1б 2а 3б 4в	Г. 1г 2б 3в 4а
426. Қуйидаги комплекс бирикмалар турларини аниқланг: . Na3[Co(NO2)6] 2. [Fg(NH3)2]Cl 3. [Pt(NH3)Cl2] . Нейтрал б. Анионли в. Катионли	1б2в3а	1а2в3б	1а2б3в	1в2б3а
427. Электрод турлари: 1. Солиштириш, 2. Аниқлаш, 3. Ион селектив а. ташки омил таъсирида потенциал қийматини ўзгартирилмайдиган электродлар б. Ташки муҳит компонентлари таъсирида ўз потенциал қийматини ўзгартира оладиган электродлар в. потенциал қийматини фақат маълум бир ион турларининг концентрациясига қараб ўзгартиради	1а 2б 3в	1в 2б 3в	1а 2в 3а	1б 2б 3в
428. Элементларни характериини белгиланг: 1. Кальций, магний 2. Азот, фосфор 3. Марганец, рух а. s- элемент, металл б. s- элемент, металлмас в. p- элемент, металлмас г. d- элемент, металл	1а 2в 3б	1б 2а 3г	1а 2в 3г	1б 2б 3в
429. Элементларни характериини белгиланг: 1. Натрий, калий, 2. Кислород, хлор, 3. Темир, мисс а. S- элемент, металлмас, б. S- элемент, метал, в. P- элемент, металлмас	1а 2в 3б	1б 2а 3в	1б 2б 3в	1в 2а 3б
430. Элементларни ҳоссалари: 1. Темир, 2. Алюминий, 3. Натрий а. Сув билан шиддатли реакцияга киришиб ишқор ва водород газини ҳосил қилади б. p – элемент, амфотер ҳоссага эга в. d – элемент, тез коррозияга учрайди	1в 2б 3а	1а 2а 3б	1в 2а 3б	1б 2б 3а
431. Элементларни ҳоссаларини белгиланг: 1.Нарий 2.алюминий 3.Темир а. s-элемент, сув билан шиддатли реакцияга киришади б. p- элемент, амфотер ҳоссага эга	1а2б3в	1в2б3а	1а2в3б	1б2а3в

в. d- элемент, осон коррозияланади				
432. Элементларни хоссаларини белгиланг: 1. O 2. Cu 3. Au а. Макробиоген р- элемент б. Микробиоген d- элемент в. Ультрамикробиоген d- элемент	1a2б3в	1a2в3б	1б2a3в	1в2б3a
433. Эритмадаги адсорбция жараёни: 1. Аддетив, 2. Антогонистик, 4. Синергистик а. эритма компонентларидан бири бошқасининг сорбция хусусиятини кескин камайтириши б. эритма компонентларининг адсорбцияси уларнинг сорбция хусусияти билан белгиланиши в. эритма компонентларидан бири бошқасининг хусусиятини кескин ошириши	1б 2a 3в	1a 2в 3б	1a 2б 3в	1б 2б 3a
434. Эритмалар осмотик босим кийматиға кўра: 1. изотоник 2. гипертоник 3. гипотоник эритмалар бўлади а. Стандарт килиб олинган эритма осмотик босимиға тенг осмотик босимли эритмалар б. Осмотик босими стандартникидан юқори бўлган в. Осмотик босими стандартникидан кам бўлган эритмалар	1a 2б 3в	1в 2б 3в	1a 2в 3a	1б 2б 3в
435. Эритмаларни водород кўрсаткичи: 1. Нейтрал эритмаларда, 2. Кислотали эритмаларда, 3. Ишқор эритмаларида а. pH=7, б. pH>7, в. pH<7,	1a 2в 3б	1a 2б 3в	1б 2б 3a	1в 2в 3б
436. Эритмаларни осмотик босими бўйича ажратинг: 1. Гипертоник 2. Гипотоник 3. Изотоник а. NaCl ни 0,5 % ли эритмаси б. NaCl ни 0,9 % ли эритмаси в. NaCl ни 5 % ли эритмаси	1в2a3б	1a2б3в	1б2a3в	1в2б3a
437. Атомларни охириги қаватдаги электронлар сони камайиб бориш тартибини белгиланг:	S	Cr	Fe	P
438. Атомларни радиуслари камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	C	N	O	F
439. Атомларни радиуслари ортиб бориш тартибида жойлаштиринг:	C	N	O	F
440. Атомларни ток электронлари сони камайиб бориш тартибини белгиланг:	O	Cr	Fe	Cu
441. Атомларни ток электронлари сони ортиб бориш тартибини белгиланг:	O	Cr	Fe	Cu
442. Атомларни электронлар сони камайиб бориши тартибини кўрсатинг:	S	Al	Fe	O
443. Атомларни электронлар сони ортиб бориши тартибини кўрсатинг:				
444. Бирикмаларни диссоциаланиш даражаси камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	HCl	H3PO4	H2CO3	H2O
445. Бирикмалардаги кимёвий боғланишлар сони камайиб бориш тартибини белгиланг:	KOH	HNO2	H2SO4	K2CO3
446. Бирикмалардаги кимёвий боғланишлар сони камайиб бориш тартибини белгиланг:	KCN	H2O2	H2SO4	NaOH
447. Бирикмалардаги кимёвий боғланишлар сони ортиб бориш тартибини белгиланг:	KCN	H2O3	H2SO5	NaOH
448. Бирикмалардаги хлорнинг оксидланиш даражаси камайиб бориши тартибида жойлаштиринг:	KClO4	KClO3	KCl	KClO2
449. Бирикмалардаги марганецни оксидланиш даражаси ортиб бориши тартибида жойлаштиринг:	KMnO4	K2 MnO4	MnSO4	MnO2
450. Бирикмалардаги хлорни оксидланиш даражаси ортиб бориши тартибида жойлаштиринг:	H Cl O	H Cl O2	H Cl O3	H Cl O4
451. Бирикмалардаги олтингургуртни оксидланиш даражаси камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	H2SO4	Na2SO3	S	H2S
452. Бирикмалардаги олтингургуртни оксидланиш даражаси ортиб бориш тартибида жойлаштиринг:	H2SO5	Na2SO4	S	H2S
453. Бирикмалардаги хром атомини оксидланиш даражаларини камайиб бориш тартибини кўрсатинг	CrO	Cr	Cr2O3	K2Cr2O7

454. Бирикмалардаги хром атомини оксидланиш даражаларини ортиб бош тартибини кўрсатинг:	CrO	Cr	Cr2O3	K2Cr2O7
455. Бирикмаларни диссоциаланиш даражаси ортиб бориш тартибида жойлаштиринг:	HCl	H3PO4	H2CO3	H2O
456. Бирикмаларни диссоциацияланиш даражаси камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	H3PO4	H2S	HNO3	H2O
457. Атомларни электронлар сони ортиб бориши тартибини кўрсатинг:	S	Al	Fe	O
458. Атомларни ионланиш энергияси камайиб бориш тартибини кўрсатинг:	Na	K	Li	Cs
459. Атомларни ионланиш энергияси ортиб бориш тартибини кўрсатинг:	Na	K	Li	Cs
460. Атомларни охириги каватдаги электронлар сони камайиб бориш тартибини белгиланг:	S	Cr	Fe	P
461. Атомларни радиуслари камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	C	N	O	F
462. Атомларни радиуслари ортиб бориш тартибида жойлаштиринг:	C	N	O	F
463. Атомларни ток электронлари сони камайиб бориш тартибини белгиланг:	O	Cr	Fe	Cu
464. Атомларни ток электронлари сони ортиб бориш тартибини белгиланг:	O	Cr	Fe	Cu
465. Атомларни электронлар сони камайиб бориши тартибини кўрсатинг:	S	Al	Fe	O
466. Комплекс бирикмаларни марказий атомини оксидланиш даражасини ортиб бориши тартибида жойлаштиринг:	K3[Fe(CN)6]	[Ag(NH3)2]Cl	[Pt(NH3)4Cl2]Cl2	[Cu(NH3)4](OH)2
467. Кристалгидратлардаги сувни микдори (%) камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	CuSO4 · 5H2O	FeSO4 · 7H2O		Na2 CO3 · 10H2O
468. Кристалгидратлардаги сувни микдори (%) ортиб бориш тартибида жойлаштиринг:	CuSO4 · 5H2O	FeSO4 · 7H2O	Na2 CO3 · 10H2O	
469. Қуйида моддаларни 1М ли сувли эритмаларидаги рН кийматини ортиб бориш тартибида жойлаштиринг:	Na2CO3	HCl	NaCl	H2SO4
470. Қуйидаги молекулалар таркибидаги Cr нинг оксидланиш даражаси ортиб бориши тартибини белгиланг:	Cr	CrO3	CrO	Cr2O3
471. Қуйидаги атом ёки ионлар таркибидаги ток электронлар сони камайиб бориши тартибида жойлаштиринг:	Cr	Mn+2	Fe+2	Co
472. Қуйидаги биологик суюкликларни уртача рН киймати ортиб бориш тартибида жойлаштиринг:	Сўлак	Сийдик	Қон зардоби	Ошқозон шираси
473. Қуйидаги бирикмаларда азотни масса улуши ортиб бориши тартибида жойлаштиринг:	N2O5	HNO3	NaNO3	NO
474. Қуйидаги бирикмаларда калийни масса улуши камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	KNO2	K2O2	KNO3	K2O
475. Қуйидаги заррачалардаги жами электронлар сони камайиб бориш тартибини белгиланг:	C	N	O-2	S-2
476. Қуйидаги заррачалардаги жами электронлар сони ортиб бориш тартибини белгиланг:	C	N	O-2	S-2
477. Қуйидаги ион ёки молекулалар тартибидаги протон ва нейтронлар йиғиндиси ортиб бориши тартибини белгиланг:	CO2	NH4+	H2O	CD 4
478. Қуйидаги моддалардан 0,1 молдан эритилганда ионлар сони камайиб бориши тартибини белгиланг:	NaNO3	Na3BO3	CaCl2	Fe2(SO4)3
479. Қуйидаги моддалардан 1 молдан эритилганда анионлар сони камайиб бориши тартибини белгиланг:	NH4NO2	Na2SO4	Al2(SO4)3	Ca3(PO4)2
480. Қуйидаги моддалардан 1 молдан эритилганда анионлар сони ортиб бориши тартибини белгиланг:	NH4NO2	Na2SO4	Al2(SO4)3	Ca3(PO4)2
481. Қуйидаги моддалардан 1 молдан эритилганда ионлар сони камайиб бориши тартибини белгиланг:	K2CO3	Al2(SO4)3	KNO2	Na3PO4

482. Куйидаги моддалардан 1 молдан эритилганда ионлар сони ортиб бориши тартибини белгиланг:	Na ₃ PO ₄	NH ₄ NO ₂	Al ₂ (SO ₄) ₃	Na ₂ SO ₄
483. Куйидаги моддаларни 0,1 молярли эритмаларини осмотик босими камайиб бориши тартибини белгиланг:	Fe(NO ₃) ₃	KCl	Mg(NO ₃) ₂	Al ₂ (SO ₄) ₃
484. Куйидаги моддаларни 0,1 молярли эритмаларини осмотик босими камайиб бориши тартибини белгиланг:	NaCl	CaCl ₂	AlCl ₃	Al ₂ (SO ₄) ₃
485. Куйидаги моддаларни 0,1 молярли эритмаларини осмотик босими ортиб бориши тартибини белгиланг:	NaCl	CaCl ₂	AlCl ₃	Al ₂ (SO ₄) ₃
486. Куйидаги моддаларни 1М ли сувни эритмаларидаги рН кийматини камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	H ₂ SO ₄	Na ₂ CO ₃	NaCl	HCl
487. Куйидаги молекулалар тартибидаги хлорни оксидланиш даражаси камайиб бориши тартибини белгиланг:	HClO ₄	HClO ₂	HClO ₃	HClO
488. Куйидаги оксидларда кислородни масса улиши камайиб бориш тартибида белгиланг:	MgO	CaO	FeO	ZnO
489. Куйидаги эритмаларни осмотик босими камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	1% KCl	1,5% KCl	5% KCl	0,5% KCl
490. Куйидаги эритмаларни осмотик босими камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	0,5 молярли KCl эритмаси	1 молярли KCl эритмаси	0,1 молярли KCl эритмаси	0,01 молярли KCl эритмаси
491. Куйидаги эритмаларни осмотик босими камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	1% ли Na ₂ SO ₄ эритмаси	1% ли KCl эритмаси	1% ли Al ₂ (CO ₃) ₃ эритмаси	1% ли Cr(NO ₃) ₃ эритмаси
492. Куйидаги эритмаларни осмотик босими камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	2 молярли K ₂ CO ₃ эритмаси	0,01 молярли K ₂ CO ₃ эритмаси	1 молярли K ₂ CO ₃ эритмаси	0,1 молярли K ₂ CO ₃ эритмаси
493. Куйидаги эритмаларни осмотик босими камайиб бориш тартибида жойлаштиринг:	5% ли NaCl эритмаси	5% ли глюкоза эритмаси	5% ли CaCl ₂ эритмаси	5% ли Na ₂ SO ₄ эритмаси
494. Куйидаги эритмаларни осмотик босими ортиб бориш тартибида жойлаштиринг:	5% ли NaCl эритмаси	5% ли глюкоза эритмаси	5% ли CaCl ₂ эритмаси	5% ли Na ₂ SO ₄ эритмаси
495. Нейтронлар сони ортиб бориш тартибини кўрсатинг:	B	F	Na	Al
496. Оксидлар таркибидаги металлларни масса улиши камайиб бориш тартибини кўрсатинг:	CaO	MgO	FeO	CuO
497. Элементларни ектроманфийлиги камайиб бориш тартибида жойлаштиринг	Cl	N	C	O
498. Элементларни металллик хоссалари ортиб бориш тартибини белгиланг:	Sr	Ca	Ba	Mg
499. Элементларни металллик хоссалари ортиб бориш тартибини белгиланг	Fe	Cu	Mg	Au
500. Элементларни металмаслик хоссалари камайиб бориш тартибини кўрсатинг:	S	C	O	N
501. Элементларни металмаслик хоссалари ортиб бориш тартибини кўрсатинг:	S	C	O	N
502. Эритмалардаги эриган модда массалари камайиб бориш тартибида белгиланг:	500 гр 10%	200 гр 5%	400 гр 15%	
503. Эритмалардаги эриган модда массалари ортиб бориш тартибида белгиланг	200 гр 5%	500 гр 10%	400 гр 15%	
504. Эритмалардаги эриган модда миқдори (моль) камайиб бориш тартибини белгиланг:	100 мл 1М	200 мл 0,6 М	500 мл 0,1М	
505. Эритмалардаги эриган модда миқдори (моль) ортиб бориш тартибини белгиланг:	100 мл 1М	200 мл 0,6 М	500 мл 0,1М	
506. Атомларни ионланиш энергияси камайиб бориш тартибини кўрсатинг:	Na	K,	Li,	Cs
507. Атомларни ионланиш энергияси ортиб бориш тартибини кўрсатинг:	Na	K,	Li,	Cs
508. 2 та биогеи d элементларни аниқланг:	K	N	Co	Fe
509. 2 та биогеи p элементларни аниқланг:	K	N	S	Fe
510. 2 та биогеи s элементларни аниқланг:	Na	Fe	Ca	Hg
511. 2 та нооргангеи d элементларни белгиланг:	Ag	Sn	Bi	Hg
512. 2 та нооргангеи p элементларни белгиланг:	Al	Fe	Ca	Pb
513. 3 та биогеи – макроэлементларни кўрсатинг:	O	C	H	Hg

514. d- элементларни 3 тасини кўрсатинг:	Mn	Fe	Al	Cu
515. d-элементларни 3 тасини кўрсатинг:	Fe	Co	Ni	Pb
516. d-элементларга таълуқли бўлмаган 2та элементларни топинг:	натрий	марганец	кальций	мис
517. Fe ³⁺ ионини қандай реагентлар билан аниқлаш мумкин бўлган 2та жавобни топинг:	KCN	NH ₄ SCN	K ₄ [Fe(CN) ₆]	KI
518. Fe ²⁺ ионига 3 та сифат ва аналитик реакцияларни топинг:	K ₃ [Fe(CN) ₆] Билан	(NH ₄) ₂ S Билан	NaOH ёки KOH	K ₄ [Fe(CN) ₆]
519. Fe ³⁺ иони билан сифат ва аналитик реакцияга кириша оладиган 3 та бирикмани топинг:	(NH ₄) ₂ S	NaOH ёки KOH	K ёки NH ₄ CNS	K ₃ [Fe(CN) ₆]
520. FeS ₂ + O ₂ = Fe ₂ O ₃ + SO ₂ реакцияда оксидланадиган 2 та элементларни топинг:	Fe	Б. S	В. O ₂	Г. Барчаси
521. Mn – бирикмаларидан ҳам оксидловчи ҳам қайтарувчиларни 3 та бирикмани топинг:	Mn ₂ O ₃	MnO ₂	K ₂ MnO ₄	KMnO ₄
522. Mn(+7) ионларининг мухитга кўра қайтарилиш махсулотларининг 3 та тўғри жавобни кўрсатинг:	кислотали мухитда - Mn(+2)	ишкорий мухитда - Mn(+6)	нейтрал мухитда - Mn(+4)	кислотали мухитда - Mn(+4)
523. NH ₄ OH + HCl реакция учун қайси индикатор қўллаш мумкин бўлган 2 та жавобни топинг:	Метилзарғалдоғи	Йод эритмаси	Фенолфталеин	Метилкизил
524. NH ₄ OH эритмасини H ₂ SO ₄ билан титрлашда қандай индикатор фойдаланиш мумкин бўлган 2 та тўғри жавобни топинг:	фенолфталеин	тимолфталеин	метил қизили	метил зарғалдоғи
525. NaOH + HCl реакция учун қайси индикаторни қўллаш мумкин бўлмаган 2 та тўғри жавобни топинг:	метилзарғалдоғи	йод эритмаси	фенолфталеин	крахмал
526. NaOH + CH ₃ COOH реакция учун қайси индикатор қўллаш мумкин бўлмаган 2 та тўғри жавобни топинг:	метилзарғалдоғи	йод эритмаси	фенолфталеин	эриохром қора Т
527. NaOH + CH ₃ COOH реакция учун қайси индикатор қўллаш мумкин бўлган 2 та жавобни топинг:	эриохром қора Т	метилзарғалдоғ	фенолфталеин	тимофталеин
528. 2 та s – элементларни кўрсатинг:	K	Fe	Al	Ba
529. 2 та s – элементларни кўрсатинг:	K	Ca	Fe	Ag
530. s-элементларга таълуқли бўлмаган 2 та элементларни кўрсатинг:	молибден	калий	рух	литий
531. Адсорбция миқдорига таъсир этувчи омиллар қаторига таълуқли бўлмаган 2 та тўғри жавобни кўрсатинг:	эритма ранги	эритма ҳажми	эритувчи табиати	харорат
532. Адсорбция миқдорини баҳолашда Гиббс тенгласида қуйидаги 2 та омиллар ҳисобга олинмайди:	сирт фаоллиги	сирт катталиги	концентрация	дисперслик даражаси
533. Алкалиметрия усулида индикатор сифатида ишлатилмайдиган 2 та моддани кўрсатинг:	фенолфталеин	метил-кизил	крахмал	калий перманганат
534. Аммиакли буфер системани таърифни берувчи 2 та тўғри жавобни кўрсатинг:	таркиби: NH ₄ OH + NH ₄ Cl	физиологик буфер	кислотали буфер система	организмда мавжуд эмас
535. Аммиакли буфер эритманинг буфер таъсири механизмини тушинтириб берувчи 2 та жавобни кўрсатинг:	HCl кушилганда мувозанат чапга силжийди	NaOH кушилганда мувозанат чапга силжийди	HCl кушилганда HCl + NH ₄ OH = NH ₄ Cl + H ₂ O жараёни содир булади	NaOH кушилганда NaOH + NH ₄ Cl = NaCl + NH ₄ OH жараёни содир булади
536. Аммоний гидроксид эритмасини хлорид кислота билан титрлашни акс эттирувчи 3 та жавобни кўрсатинг:	ишчи эритма – HCl	эквивалент нуктади pH мухити-кислотали	метилоранж индикатори ишлатилади	эритма ранги кўк рангга утади
537. 2 та анионли комплексларни кўрсатинг:	[Ag(NH ₃) ₂]Cl	[Cu(NH ₃) ₄](OH) ₂	K ₄ [Fe(CN) ₆]	K ₂ [HgY ₄]
538. 3 та анионли комплексларни кўрсатинг:	K ₂ [Pt(C ₂ O ₄) ₂]	[Ag(NH ₃) ₄]Cl ₃	K ₂ [ZnF ₆]	K ₂ [PtCl ₆]
539. Ацетатли буфер системани ташкил этувчи моддалар қаторига кирмайдиган 2 та жавобни кўрсатинг:	карбонат кислота	натрий ацетат	сирка кислота	хлорид кислота
540. Ацетатли буфер эритмани таърифловчи 2 та жавобни кўрсатинг:	таркиби: CH ₃ COOH + (CH ₃ COO) ₂ Ca	асосли буфер эритма	таркиби: CH ₃ COOH + CH ₃ COONa	кислотали буфер эритма
541. Ацетатли буфер эритманинг буфер таъсири механизмини тушинтирувчи 2 та жавобни кўрсатинг:	HCl кушилганда мувозанат чапга силжийди	NaOH қўшилганда мувозанат чапга силжийди	NaOH қўшилганда CH ₃ COOH+NaOH=CH ₃ COONa+N ₂ O	HCl кушилганда CH ₃ COONa + HCl = CH ₃ COOH + NaCl
542. Ацидиметрия усулида ишчи эритма сифатида ишлатиладиган реагентлар қаторига таълуқли бўлмаган 2 та жавобни кўрсатинг:	хлорид кислота	натрий хлорид	мис гидроксид	сулфат кислота
543. Бидентантли лигандларни 2та тўғри жавобни кўрсатинг:	аланин	глицин	NO ₂	аммиак

544. Бикарбонат буфер системанинг компонентларини 2 та жавобни тўғри кўрсатинг:	Na_2CO_3	H_2CO_3	NaOH	NaHCO_3
545. Бикарбонатли буфер системанинг таъсир этиш механизмини тушинтириб берувчи 2 та жавобни кўрсатинг:	HCl кушилганда мувозанат силжийди	HCl кушилганда $\text{HCl} + \text{NaHCO}_3 = \text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ жараёни содир булади	NaOH кушилганда мувозанат силжийди	NaOH кушилганда $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 = \text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ жараёни содир булади
546. Бикарбонатли буфер эритмани таърифловчи 2 та жавобни кўрсатинг:	таркиби: H_2CO_3 + NaHCO_3	таркиби: $\text{NaHCO}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3$	коннинг асосий буфери	ишкорий буфер хисобланади
547. Биоген элементларни белгиланг: 3 та жавобни топинг	Zn	Co	Fe	As
548. Бир дентантли лигандларни аниқланг: 2 та жавобни топинг	аланин	глицин	NO_2	аммиак
549. Биринчи тур ўтказгичлар бўла олмайдиган моддалар: 3 та жавобни топинг	тузлар	кислоталар	асослар	Металлар
550. Буфер бўлмаган эритмаларни кўрсатинг: 2 та жавобни топинг	$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_4\text{OH}$	$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{H}_2\text{O}$
551. Буфер сизимини хисоблашда инobatга олинмайдиган катталиклар: 2 та жавобни кўрсатинг	кислота ёки асос нормаллиги	эритманинг электр ўтказувчанлиги	кислота ёки асос ҳажми	кислота ёки асоснинг диссоциацияланиш константаси
552. Буфер сизимини таърифловчи 2 та жавобни кўрсатинг	буфер эритманинг pH киймати узгариши чегарасини кўрсатади	100 мл буфер эритма учун хисобланади. 1 литр буфер эритма учун хисобланади	буфер эритманинг pH нини ўзгартирмасдан кушаладиган кислота ва асос микдорининг чегарасини кўрсатади	1 литр буфер эритма хисобланади
553. Буфер таъсири механизмини таърифловчи 2 та жавобни кўрсатинг	H^+ ва OH^- ионларини узаро боғланиши билан тушинтирилади	организмда кислота ва асосларнинг парчаланиш кобилиятидир	механизми кучлироқ электролит ўрнига кучсизроқ электролит хосил булиши билан тушинтирилади	бу - системанинг pH узгаришига каршилик кўрсатиш кобилиятидир
554. Буфер эритмалар таркибини таърифловчи 2 та жавобни кўрсатинг:	иккита кучсиз кислотадан иборат	кучсиз кислотанинг икки хил нордон туздан иборат булиши мумкин	кучсиз асос ва кучсиз кислотадан иборат	кучсиз асос ва унинг кучли кислота билан хосил килган туздан иборат
555. Буфер эритмаларининг 3 тасини кўрсатинг	аммиакли	фосфатли	ацетатли	Формиатли
556. Буфер эритмаларни кўрсатинг: 2 та жавобни топинг	$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_4\text{OH}$	$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{H}_2\text{O}$
557. $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$ заррачада қайси ионлар адсорбцияланади? 2 та жавобни кўрсатинг:	Ca^{2+}	Ba^{2+}	K^+	PO_4^{3-}
558. Вактинча қаттиқлик қандай йўқотилади? 2 та жавобни топинг	сувни қайнатиш	Na_2CO_3 қўшиш	$\text{Ca}(\text{OH})_2$ қўшиш	Na_2R қўшиш
559. Газларни суюқликда эришини қамайтирувчи 2 та омилни кўрсатинг	харорат пасайиши	харорат ортиши	босим ортиши	босим пасайиши
560. Газларни суюқликда эрувчанлиги қандай 2 омилга боғлиқлигини кўрсатинг	газнинг табиати	босим	электростатик тортишув кучларига	дисперслик даражасига
561. Газнинг сувда эрувчанлиги қайси ҳолларда кўпаяди? 2 та жавобни топинг	босим қамаяди	босим ошганда	температура қамайганда	температура ошганда
562. Гесс қонунининг маъносини тугри акс эттирувчи 3 та жавобни кўрсатинг	реакциянинг иссиқлик эффекти бошланғич моддаларнинг тури ва ҳолатига боғлиқ	реакциянинг иссиқлик эффекти махсулот моддаларнинг тури ва ҳолатига боғлиқ	реакциянинг иссиқлик эффекти оралик ҳолатларга ва бошланғич моддаларнинг махсулотларга утиш йулига боғлиқ эмас	реакциянинг иссиқлик эффекти оралик ҳолатларга боғлиқ
563. Гесс қонунига биноан кимёвий реакциянинг иссиқлик самарадорлиги боғлиқ бўлмайдиган ҳолатлар – бу: 2 та жавобни кўрсатинг	моддаларнинг агрегат ҳолати	дастлабки моддаларнинг табиати	бошланғич ҳолатдан охириги ҳолатга ўтиш йўли	реакция борадиган босқичлар сони
564. Гиббс энергияси (ΔG) тугри кўрсатилган 3 та жавобни кўрсатинг	$\Delta G < 0$ - жараён уз-узидан боради	$\Delta G = 0$ - термодинамик мувозанат	$\Delta G > 0$ - жараён уз-узидан бормайди	$\Delta G > 0$ - жараён уз-узидан боради
565. Гидрокарбонатли буфер системани ташкил этувчи моддалар каторига қирмайди: 3 та жавобни кўрсатинг	калий гидроксид	карбонат кислота	натрий карбонат	калий карбонат
566. Гидрофил сирт хисобланмайди: 3 та жавобни кўрсатинг	парафин	кўмир	силикагель	мум
567. Гипертоник эритмани 2 та жавобини кўрсатинг:	05% NaCl	1% NaCl	086% NaCl	10% NaCl
568. Дағал-дисперс системалар каторига қирмайдиган 3 та тўғри жавобни кўрсатинг:	суспензия	ош тузи эритмаси	шакар эритмаси	оксил эритмаси
569. Дисперс системалар турланишида қуйидаги омиллар хисобга	эрувчанлик	дисперс фазанинг дисперслик даражаси	агрегат ҳолати	дисперс фазанинг аморфлик даражаси

олинмайди: 2 та жавобни курсатинг				
570. Дисперс системаларининг таркиби ва хоссаларини ақс эттирувчи 3 та жавобни курсатинг.	дисперс системада бир модданинг заррачалари бошка модда заррачаларининг мухитида текис таксимланади	майдаланган (дисперсланган) модда дисперс фаза дейилади	майдаланган заррачалар таксимланган дисперс мухит дейилади	дисперс системада иккита фаза бир биридан ажратиш сатхи билан булинган булади
571. Дисперс системаларнинг таркибий қисмларини агрегат ҳолати бўйича таснифи туғри курсатилган 3 та жавобни курсатинг.	суюқлик суюқликда – эмульсия	суюқлик газда - туман булут	суюқлик каттик моддада – гел	суюқлик суюқликда - суспензия
572. Диссоциацияланиш даражасига боғлиқ бўлмаган 3 та омиларни кўрсатинг.	металлнинг табиати	эритувчининг табиати	ташқи босим	эритманинг ҳажми
573. Диссоциацияланиш даражасига таъсир этмайдиган 2 та катталикларни кўрсатинг.	харорат	электролит концентрацияси	ташқи босим	идиш доимийси
574. Ёпик системаларга 3 та мисол курсатинг	совутгич	термостат	иссик металл булаг	баллондаги газ
575. Ер пустлогиди энг куп таркалган 3 та элементни топинг.	Si	O	Al	Ca
576. Изотоник эритмалар қаторига қирмайди 2 та тўғри жавобни курсатинг.	NaCl – 0.85 %	KCl – 0.9%	глюкозанинг 4.5 – 5%	CaCl ₂ - 0.85%
577. Изотоник гипотоник ва гипертоник эритмалар таърифи туғри курсатилган 3 та жавобни курсатинг	гипертоник эритманинг осмотик босими стандартниқидан юқорирок булади	гипотоник эритманинг осмотик босими стандартниқидан пастрок булади	гипотоник эритманинг осмотик босими стандартниқидек булади	изотоник эритманинг осмотик босими стандартниқидан билан тенг булади
578. Иккинчи тур ўтказгич бўла олмайдиган моддалар: 3 та жавобни курсатинг.	HCl эритмаси	мис сими	графит	платина пластинкаси
579. Индикаторларга таъриф берувчи 3 та жавобни курсатинг	кучсиз органик кислота еки асос	pHга қараб ранг узгартиради	бир еки икки рангли булади	кучли органик кислота еки асос
580. Индикаторларнинг pH утиш интервали туғри курсатилган 3 та жавобни танланг	фенолфталеин - 8-10	метилоранж - 31-44	метилкзил - 44-62	фенолфталеин - 31-44
581. Ички комплекс бирикмалар гуруҳига қирган моддаларда комплекс ҳосил қилувчи атом вазифасини бажармайдиган элементлар: 3 та жавобни курсатинг.	темир	кислород	кремний	азот
582. Ички комплекс бирикмалар қаторига қирмайдиган бирикмалар:	мис глицерати	қизил қон тузи	сарик қон тузи	трилон Б
583. Ички комплекс бирикмаларнинг 3 тасини курсатинг	мис глицерати	кургошин этилендиаминтераацетат	мис этиленгликолят	нитрат
584. Ичкикомплекс бирикмалар турига қирувчи 3 та бирикмани курсатинг.	хлорофилл	гемоглобин	мис (II) глицерат	симоб тўрт йодид
585. Катионли комплекс бирикмалар қаторига қирмайдиган 3та моддаларни кўрсатинг.	K ₃ [AlF ₆]	K ₂ [PtCl ₄]	[Co(NH ₃) ₆]Cl ₃	Na ₃ [Fe(CN) ₆]
586. Қелтирган эритмадан қайси бирларининг осмотик босими энг катта қийматга эга бўлган 3 та тўғри жавобни курсатинг.	0.2 M NaNO ₃	0.1 M NaNO ₃	1 M NaNO ₃	1 M KNO ₃
587. Кессон касаллигини тушинтириб берувчи 2 та жавобни курсатинг	организмни юқори босимли мухитдан кескин нормал босимли мухитга утганида кузатилади	организмда оксидланиш жараёнлари жадаллашиб кетиши сабаби билан руй беради	организмда қайтарилиш жараёни жадаллашиб	қонда азот купайиб кетиши билан боғлиқ
588. Кимёвий реакциянинг иссиқлик самарадорлигини калориметр ёрдамида аниқлашда ҳисобга олинмайдиган катталиклар:	реакцион аралашманинг массаси	энтропия	гибс энергияси	хароратнинг ўзгариши
589. Кимёвий термодинамикада қуйдаги иборалар тўғри ҳисобланмайди: 3 та жавобни топинг	экзотермик реакцияда иссиқлик ютилади	эндотермик реакцияда иссиқлик ютилади	эндотермик реакцияда иссиқлик ажралади	экзотермик реакцияда маҳсулотлар ички энергиясининг йиғиндисидан бошланғич моддалар ички энергиясининг йиғиндисидан каттарок бўлад
590. Кислота-асос титрлаш усулининг қандай хиллари мавжуд? 2 та жавобни топинг.	алкалиметрия	комплексометрия	перманганатометрия	ацидиметрия
591. Кислотали буфер эритмаларни кўрсатинг: 3та жавобни топинг	оксилли	ацетатли	бикарбонатли	аммиакли
592. Коагуланишда қуйдаги ҳодисалар кузатилмайдиган 2 та жавобни	концентрация ўзгариши	лойқаланиш	харорат ўзгариши	ранг ўзгариши

кўрсатинг:				
593. Коагулланишга олиб келувчи 3 та омилни курсатинг	узок вақт диализ қилиш	харорат узғариши	механик таъсир	электрролtdлар таъсири
594. Коллоид системаларни коагулланишга сабабчи бўлмайди: 2 та жавобини кўрсатинг:	эритмани тиндирилиши	хароратни кескин ўзғариши	механик таъсир	эритмани очиқ ҳавода туриши
595. Коллоид системаларни олиш усуллари қаторига кирмайди: 2 та жавобини кўрсатинг:	пептизация усули	коагуляция усули	конденсация усули	диализ усули
596. Коллоид системаларни тозалаш усуллари қаторига кирмайди: 2 та жавобини кўрсатинг:	пептизация	коагуллаш	Диализ	Электродиализ
597. Коллоид эритмалар олинишининг 3 та дисперсион усулини курсатинг	хавонча еки коллоид тегиримонда механик майдалаш	ультратовуш ердамида майдалаш	пептизация - гелдан золга утказиш	Эритиш
598. Коллоид эритмаларни тозалашнинг 3 та усулини курсатинг	иализ	электродиализ	ультрафилтрация	кайта чуқтириш
599. Коллоид-дисперс системалар қаторига кирмайди:	суспензия	эмульсия	оксил эритмаси	аэрозоллар
600. Коллоид-дисперс системаларни чин эритмалардан ажратиш турувчи 3 та хоссасини курсатинг	нурни тарқатиш	ультрафилтрларда филтрлаш	вақт утиши билан эскириши	ранг ўзғариши
601. Коллоидларни химоялаш учун қуйидаги моддалар қўлланмайди: 2 та жавобини кўрсатинг:	кислота эритмаси	асос эритмаси	желатин эритмаси	юкори молекуляр моддалар
602. Кольрауш қонунига биноан чексиз суюлтиргандаги моляр электр ўтказувчанлик қиймати боғлиқ бўлган катталиклар қаторига кирмайди: 3 та жавобини кўрсатинг:	катионлар ҳаракатчанлиги	электр юритувчи куч	қаршилиқ	солиштирма электр ўтказувчанлик
603. Комплекс бирикмалар учун қўлланмайдиган мувозанат константалари: 3 та жавобни топинг:	барқарорлик константаси	диссоциация константаси	криоскопия константаси	эбулиоскопия константаси
604. Комплекс бирикмаларга таъриф бўла олмайдиған иборалар: 3 та жавобни топинг:	бир неча металлни координациялашда ҳосил бўлган мажмуа	металлларни мурақаб анион билан ҳосил қилган бирикмалари	лигандлар билан ўралган марказий атомдан иборат бўлган кристалл панжарасида мураккаб комплекс ион сақлайдиган моддалар	марказий атом билан боғланган бир дентантли лигандларнинг умумий йиғиндиси
605. Комплекс бирикмаларнинг 3 та тузилиш қисмини курсатинг	ички сфера	ташки сфера	комплекс ҳосил қилувчи атом	гранула
606. Комплекс ионнинг зарядига қура комплекс бирикмаларнинг 3 турини курсатинг	катионли	анионли	нейтрал	икки зарядли
607. Комплексларни биология ва тиббиётдаги аҳамиятини акс эттирувчи 3 та тугри жавобни курсатинг	комплекс бирикма кўринишдаги доривор моддалар	хелата терапия усули билан организмда захарловчи моддаларни комплексларга боғлаш	организмдаги қупчилик мураккаб бирикмалар (гемоглобинцианкобал амин ва бошка) комплекс ҳолда булади	доривор моддаларнинг эритувчилари сифатида
608. Комплекснинг ички сферасини таърифини берувчи 3 та тугри жавобни курсатинг	таркибига марказий атом қиради	таркибига лигандлар қиради	заряди ҳам манфий ҳам мусбат ҳам зарасиз бўлиши мумкин	таркибига иккита бир хил зарядли заррачалар қиради
609. Комплекснинг ташки сферасини таърифловчи 3 та тугри жавобни курсатинг	катион булиши мумкин	анион булиши мумкин	металл иони булиши мумкин	фақат мусбат зарядли булиши мумкин
610. Комплексометрияга қўлланмайдиган моддалар: 2 та тугри жавобни курсатинг	натрий карбонат	трилон Б	эриохром қора Т	калий алюминийли ачқиқтош
611. Кондуктометриқ титрлаш жараёнида мавжуд бўлмаган босқичлар:	занжирнинг ЭЮК ўлчанади	ишчи эритма қуйилгач ўтказгич қаршилиги ўлчанади	эритмадаги потенциаллар айирмаси ўлчанади	эритмани моляр эквивалент концентрацияси хисобланади
612. Кондуктометриқ титрлашнинг 3 та афзалликларини курсатинг	рангли ва лойка эритмаларда концентрацияларни аниқлашга имконият беради	Соддалиги	оксидловчи ва кайтарувчилар муҳитида концентрацияларни аниқлашга имконият беради	биологик суюқликларда концентрацияларни аниқлашга имконият беради
613. Қоннинг водород кўрсаткичини доимий ушлаб турадиган буфер системалар қаторини аниқланг:	Бикарбонатли	Фосфатли	Аммиакли	Гемоглобинли
614. Кучли кислотани кучли асос билан кондуктометриқ усул билан титрлаш эгри чизигини тушинтириб берувчи 2	эгри чизик аниқ синишга эга булиши керак	эквивалент нуктадан кейин ҳаракатчан гидроксид ионлари	эгри чизикда эквивалент нуктада электрутказувчанлик	4) металл ионларининг сони қамайганлиги хисобига эгри чизик

та жавобни топинг:		пайдо булиши хисобига эгри чизик кескин юкорига караб йуналади	секин аста узгаради	секин аста пастга караб йуналади
615. Кучсиз кислотани кучли асос билан кондуктометрик титрлаш эгри чизигини тузунтириш учун тўғри келмайдиган фикрлар: 2 та жавобни топинг:	эквивалент нуктада электр ўтказувчанлик қиймати маълум ораликларда ўзгармай қолади	эквивалент нуктагача кучсиз электролит ўрнига кучли электролит туз ҳосил бўлиши хисобига электр ўтказувчанлик аста ортиб боради	металл ионлари камайизи хисобига титрлаш эгри чизиги пастга йўналади	
616. Кучсиз кислотани кучли асос билан титрлашда кондуктометрик эгри чизигини тушинтириб берувчи 3 та тўғри жавобни курсатинг	эквивалент нуктагача кучсиз сирка кислотани урнига кучли электролит –	туз ҳосил булиши хисобига электротказувчанлик секин аста ортиб боради	эквивалент нуктадан кейин ҳаракатчан гироксид ионлари пайдо булиши хисобига эгри чизик кескин юкорига караб йуналади	металл ионлари камайиши хисобига эгри чизик секин аста пастга йуналади эквивалент нуктада эгри чизик аниқ синишга эга булади
617. Кучсиз электролитларнинг диссоциация даражаси ва константасини кондуктометрик усул билан аниқлашда бажариладиган жараёнлар қаторига кирмайдиган 2 та тўғри жавобни кўрсатинг:	ЭЮК ни ўлчаш	қаршилиқни ўлчаш	солиштирма электр ўтказувчанликни хисоблаш	потенциални хисоблаш
618. Қайси моддалар сирт актив модда хисобланади? 3 та жавобни топинг:	Мой	Кислота	Керосин	Ёғ
619. Қайси моддалар сирт ноактив модда хисобланади? 2 та жавобни кўрсатинг:	Спирт	Кислота-	Туз	Ишкор
620. Қайтарилиш жараёнига таълуқли бўлмаган 3 та жавбни кўрсатинг:	Гидрогенлаш	электрон қабул қилиш	водородни бериш	ацеталланиш
621. Оксидловчиларни кўрсатинг? 2 та жавобни топинг	KMnO ₄	KNO ₂	K ₂ Cr ₂ O ₇	КОН
622. Қон буфер системалари қаторига кирмайдиган буфер системалар: 2 та тўғри жавобни курсатинг	Гемоглобинли	ацетатли	Оксигемоглобинли	аммиакли
623. Қонга нисбатан гипотоник эритмаларни 3та жавобни кўрсатинг?	05% NaCl	15% CaCl ₂	01% CaCl ₂	01% NaCl
624. Қуйидаги иборалар ичида термодинамиканинг иккинчи қонунидан келиб чиқадиган ҳулосалар қаторига кирмайдиганлари: 2та жавобни топинг	иссиқлик совуқ жисмдан иссиқ жисмга ўта олмайди	газ модда катта ҳажмли идишдан кичик ҳажмли идишга диффузияланмайди	қайтмас жараёнлар энтальпиянинг ортиши билан боради	қайтмас жараёнлар энтропиянинг камайиши билан боради
625. Қуйидаги моддалардан гидрофоб группаларни кўрсатинг:3 та жавобни топинг	-COOH	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	-CH ₃	CH ₃ -CH ₂ -
626. Макроэлементлар қаторига кирмайдиган элементлар:	алюминий	темир	Кислород	Углерод
627. Микроэлементлар қаторига кирмайдиган 2 та элементларни кўрсатинг:	рух	Кобальт	кислород	олтингугурт
628. Мицелланинг 3 та таркибий қисimini курсатинг	гранула	қарши ионлар диффузион қавати	потенциал белгилувчи ионлар	кинетик қават
629. Мицелланинг тузилиш қисмлари қаторига кирмайдиган 2 та жавбни кўрсатинг:	адсорбцион қават	ядро	ташқи сфера	ички сфера
630. Мицелланинг тузилиш қисмлари қаторига кирмайдиган 2 та жавбни кўрсатинг:	лигандлар	потенциал белгилувчи ионлар	ички сфера	гранула
631. Молекуляр-ион дисперс системалар қаторига кирмайдиган 2 та жаворбни кўрсатинг:	оксил эритмаси	ош тузи эритмаси	глюкоза эритмаси	суспензия
632. Мураккаб редокс-системаларга 3 та мисол курсатинг	Cu ⁺ /Cu ²⁺	хинон-гидрохинон	Cr ³⁺ /Cr ₂ O ₇ ²⁻	Mn ²⁺ /MnO ⁴⁺
633. Натрийнинг тиббиётда ишлатилмайдиган 2 та бирикмаларини кўрсатинг:	NaH	NaCl	NaH ₂ PO ₄	NaBr
634. Нейтралланиш усулида ишлатиш мумкин булган 3 та ишчи эритмаларни танланг?	хлорид кислота	сульфат кислота	калий гидроксид	сирка кислота
635. Нейтралланиш усулида кулланадиган 3 та индикаторни курсатинг?	лакмус	метилоранж	метил кизил	бриллиант-яшил
636. Нейтраллаш усули асосланган реакциялар қаторига кирмайдиган 3 та жавбни кўрсатинг:	нейтралланиш реакцияси	оксидланиш - қайтарилиш реакцияси	кислота ва асос ҳосил бўлиш реакцияси	комплекс ҳосил бўлиш реакцияси
637. Нейтраллаш усули билан концентрациясини аниқлаб бўлмайдиган 3 та моддаларни кўрсатинг:	калий перманганат	NaCl	NaOH	K ₂ Cr ₂ O ₇
638. Нейтралланиш усулининг турлари қаторига таълуқли бўлмаган 3 та жавобни кўрсатинг:	алкаиметрия	аргентометрия	комплексометрия	оксидиметрия

639. Нернст тенгласида ҳисобга олинмайдиган 2 та катталикларни кўрсатинг:	металл ионларининг концентрацияси	металл табиати	ўтказгичнинг қаршилиги	металлнинг электр ўтказувчанлиги
640. Одам организмда мавжуд бўлган 2 та буфер эритмани кўрсатинг	ацетатли	аммиакли	бикарбонатли	фосфатли
641. Одам организмнинг буфер системалари қаторига кирмайдиган 2 та жавобни топинг:	фосфатли	ацетатли	бикарбонатли	аммиакли
642. Одам танасининг 3 та асосий элементини (огирлик ҳисобига) топинг	O	C	H	Na
643. Оксидиметрия усулининг 3 та турини кўрсатинг	перманганометрия	хроматометрия	иодометрия	алкалиметрия
644. Оксидиметрия усуллари қаторига кирмайдиган 2 та жавобни топинг:	перманганометрия	хроматометрия	алкалиметрия	кондуктометрия
645. Оксидланиш жараёнига таълуқли бўлмаган 2 та жавобни топинг:	этерификация	электрон бериш	кислородни бириктириб олиш	ацеталланиш
646. Оксидланиш-кайтарилиш реакцияларига тўғри таъриф берилган 3-та жавобни кўрсатинг:	молекулалараро реакцияда оксидловчи ва кайтарувчи турли молекулаларда сакланади	ичкимолекуляр реакцияларда оксидловчи ва кайтарувчи бир молекуланинг узида булади	диспропорцияланиш реакциясида бир элементнинг узи ҳам оксидланади ва ҳам кайтарилади	молекулалараро реакцияда бир элементнинг узи ҳам оксидловчи ва ҳам кайтарувчи булади
647. Оксидланиш-кайтарилиш реакцияларининг 3 турини кўрсатинг:	атомлар еки молекулалараро	ички молекуляр	диспропорцияланиш	алмашиниш
648. Оксидланиш-кайтарилиш реакция турларига таълуқли эмас:	атомлараро	атом ва молекулалараро	этерификация	Нейтралланиш
649. Оксилли буфер системани таърифловчи 2 та жавобни кўрсатинг	таркиби: $PtCOOH + PtCOONa$	таркиби: $AcCOOH + AcCOONa$	буфер таъсири жуда кичик	организмнинг барча хужайра ва туқималарида pH ни доимий саклаб туради
650. Организмда учрайдиган 2 та редокс-системаларни танланг	мис(I) хлорид - мис(II) хлорид	хинон – гидрохинон	калий гексаацианоферрат (II) - калий гексаацианоферрат (III)	цистеин – цистин
651. Организмдаги плазмолиз ходисасининг таърифига тўғри келадиган 2 та тўғри жавобларни кўрсатинг	конга гипертоник эритма куйилганда кузатилади	хужайра ичидаги осмотик босим ташқаридагидан кичик бўлиб қолади	хужайранинг ёрилиши кузатилади	сув молекулалари эритмадан хужайра ичига йуналади
652. Организмдаги гемолиз ходисаси таърифига тегишли бўлган 2 та тўғри жавобни кўрсатинг	конга гипертоник эритма куйилганда кузатилади	хужайра ичидаги осмотик босим хужайра ташқаридагидан пастроқ булади	хужайранинг ёрилиши кузатилади	хужайра ичидаги осмотик босим хужайра ташқаридагидан юқорироқ булади
653. Осмоснинг таърифини берувчи 2 та жавобни кўрсатинг	эритма ва эритувчи уртасида ярим ўтказгич мембрана мавжудлигида кузатилади	идиш деворларига курсатиладиган осмотик босим дейилади	хар қандай фазалар чегарасида кузатилади	бу - эритма ва эритувчи уртасида кузатиладиган икки ёқлама диффузия ходисаси
654. Осмотик босим қиймати қандай 2 та омилга боғлиқ эканлигини кўрсатинг	идиш катталигига	эритма ҳажмига	эритувчи миқдорига	хароратга
655. Осмотик босимнинг қийматига таъсир этмайдиган 2 та омилларни кўрсатинг:	эриган модданиннг концентрацияси	харорат	катализатор миқдори	мембранадан эриган моддаларнинг ўтиш тезлиги
656. Очик системаларга 3 та мисол кўрсатинг:	одам организми	очик идишда кайнаётган суюқлик	қандайдир бир системада екилгининг ениши	совитгич
657. Ўз тузи эритмасига туширилганда юзаси манфий зарядланган металллар қаторига кирмайдиган 2 та жавобни кўрсатинг:	мис	темир	кумуш	рух
658. Ўз тузи эритмасига туширилганда юзаси мусбат зарядланган металллар қаторига кирмайдиган 2 та жавобни кўрсатинг:	мис	темир	кумуш	рух
659. Ўз тузининг эритмасида юзаси мусбат зарядланадиган 2 та металлни кўрсатинг	мисс	никель	иридий	алюминий
660. Потенциометрияда солиштириш электродлари қаторига кирмайдиган 2 та электродларни кўрсатинг:	кумуш хлоридли	Каломели	шиша	хингидрон
661. Потенциометрияда аниқловчи электродлар қаторига кирмайдиган 2 та электродларни кўрсатинг:	кумуш хлоридли	водород	Шиша	хингидрон
662. Рауль қонуни ва унинг ҳулосаларига таълуқли бўлмаган 2 та фикрларни кўрсатинг:	эритма устида эритувчининг буг босими пасаяди	эритувчига нисбатан эритманиннг қайнаш харорати ортади	эритувчига нисбатан эритманиннг қайнаш харорати пасаяди*	эритувчига нисбатан эритманиннг музлаш харорати ортади
663. Раульнинг криоскопия қонуни бўйича эритманиннг қайнаш хароратини ортиши	эритувчи ҳажми	модданиннг эквивалент миқдори	эритувчи массаси	эриган модданиннг ҳажми

кийматини хисоблаб топиш учун керак бўлмаган 3 та катталикларни кўрсатинг:				
664. Редокс потенциалларни ўлчашда қўлланадиган электродлар қаторига кирмайдиган 2 та электродларни кўрсатинг:	платина	рух	никел	Иридий
665. р-Элементларга таълуқли бўлмаган 2 та элементларни кўрсатинг:	молибден	углерод	мис	азот
666. $C_6H_{12}O_6$ (глюкоза) эритмасини осмотик босими қайси формула билан аникланадиган 2 та жавобни кўрсатинг:	$P(\text{осм}) = nCRT/Y$	$P(\text{осм}) = icRT$	$P(\text{осм}) = imRT/Y$	$P(\text{осм}) = cRT$
667. Сарик кон тузи таркибига кирмайдиган 2 та заррачаларни кўрсатинг:	кумуш	калий	кислород	углерод
668. Сирт ходисалари қаторига кирмайди:	катализ	адсорбция	диализ	хемосорбция
669. Сирт энергияси боғлиқ бўлган омиллар қаторига кирмайди:	сирт юзасининг катталиги	босим	электродит табиати	сирт таранглик коэффициенти
670. Сорбция ходисалари кузатилмайдиган фазалар чегараси:	каттик-газ	каттик-каттик	суюқлик-суюқлик	газ-газ
671. Сув каттиклигининг 3 турини курсатинг	Вактинча	Доимий	Умумий	кислотали
672. Сувга нисбатан сирт нофаол моддалар қаторига таълуқли бўлмаган 2 та жавобни кўрсатинг:	спиртлар	хлорид кислота эритмаси	совун эритмаси	сульфат кислота эритмаси
673. Сувга нисбатан сирт фаол моддалар қаторига таълуқли бўлмаган 2 та жавобни кўрсатинг:	спиртлар	кетонлар	ош тузи эритмаси	калий сульфат эритмаси
674. Сувнинг вактинча каттиклигини таърифловчи 3 та тугри жавобни курсатинг	кальций бикарбонатнинг мавжудлиги	магний бикарбонатнинг мавжудлиги	сувни кайнатиш билан йукотилади	магний хлориднинг мавжудлиги
675. Сувнинг доимий каттиклигини таърифловчи 3 та жавобни курсатинг	кальций ва магний хлоридларининг мавжудлиги	натрий карбонат кушиш билан йукотилади	кальций ва магнийларнинг сульфатлари мавжудлиги	кальций карбонатнинг мавжудлиги
676. Сувнинг доимий каттиклигини белгиловчи бирикмалар қаторига кирмайдиган 2 та жавобни кўрсатинг:	кальций ва магнийнинг хлоридлари	кальций ва магнийнинг гидрокарбонатлари	кальций ва магнийнинг оксидлари	кальций ва магнийнинг сульфатлари
677. Сувнинг каттиклигини йўқотиш усуллари қаторига кирмайди кирмайдиган 2 та жавобни кўрсатинг:	сувни музлатиш	сувни кайнатиш	сувга Na_2CO_3 қўшиш	сувга $BaCO_3$ қўшиш
678. Сувнинг умумий каттиклигини таърифловчи 3 та тугри жавоб курсатинг	бир литр сувда сақланувчи Са ва Mg тузларининг эквивалент миқдори (ммоль) билан белгиланади	сувда кальций ва магний бикарбонатлари мавжуд булади	сувда кальций ва магний хлоридлари мавжуд булади	сувда кальций ва магний нитратлари мавжуд булади
679. Сувнинг умумий каттиклигини аниқлашда ишлатилмайдиган 3 та катталикларни кўрсатинг:	эриохром қора хажми	трилон Б нинг хажми	сувнинг массаси	индикатор массаси
680. Тахлил қилинаётган эритма концентрациясини хисоблаш учун қандай 3-та улчам маълум бўлиши керак?	ишчи эритма концентрацияси	ишчи эритма хажми	тахлил қилинаётган эритма хажми	индикатор концентрацияси
681. Термодинамик жараёнларнинг 3 тури ва уларнинг таърифи тугри берилган жавобларни курсатинг	изотермик - доимий хароратда	изобар - доимий босимда	изохор - доимий хажмда	изотермик - узгарувчан хароратда
682. Термодинамик жараённинг йўналишини белгиловчи омиллар қаторига кирмайдиган 2 та жавобни кўрсатинг:	харорат	энтропия	энтальпия	босим
683. Термодинамик системалар ва уларнинг таърифи тугри берилган 3 жавобни курсатинг	очик - ҳам масса ҳам энергия билан алмашинади	епик - факат энергия билан алмашинади	ажратилган - масса билан ҳам энергия билан ҳам алмашинмайди	очик - факат масса билан алмашинади
684. Термодинамика асосларини урганишда ишлатиладиган 3 та асосий тушунчаларни курсатинг	термодинамик система	термодинамик жераён	термокимевий жараён	очик - факат масса билан алмашинади
685. Термодинамиканинг 2-чи қонунини таърифловчи 3 та тугри жавобни курсатинг	иссиклик уз-узидан совук жасмдан иссик жисмга утмайди	термодинамик системада энергиянинг маълум қисми иш содир қилиш учун сарфлансамаълум қисми иссиклик холида сарфланади	иссиклик бошка турдаги энергияга тулик утмайдибошка турдаги энергия эса иссиклик энергияга утади	иссиклик совук жисмдан иссик жисмга утиши мумкин
686. Термодинамиканинг биринчи қонуни учун қуйидаги таърифлар тўғри хисобланмайдиган 2 та жавобни кўрсатинг:	иссиклик совук жисмдан иссик жимга ўтмайди	системага берилган иссиклик ички энергия орғиши ҳамда фойдали иш бажариш	энергия йўқ бўлмайди ва йўқдан бор бўлмайди фақат бир туридан иккинчи	изобар жараёнда системанинг умумий энергияси фақат ички энергиянинг

		учун сарфланади	турига эквивалент микдорда ўтади	ўзгаришига тенг бўлади
687. Титрлаш асосида етган реакция турига кура хажмий тахлилнинг 3-та усулини курсатинг?	нейтралланиш	оксидиметрия	комплексометрия	аргентометрия
688. Фазалар чегарасида ҳосил бўлувчи потенциаллар ва уларга берилган нотўғри 2 та жавобни кўрсатинг:	мембрана потенциали → хужайра мембраналари чегарасида	мембрана потенциали → металл ва биологик сууюклик чегарасида	электрокимёвий потенциал → металл ва металл тузининг эритмаси чегарасида	электрокимёвий потенциал → эритма-эритма чегарасида
689. Фақат қайтарувчи бўла оладиган моддалар каторига кирмайди 2 та жавобни кўрсатинг:	H ₂ S	NH ₃	SO ₂	KClO ₂
690. Фақат қайтарувчиларни кўрсатинг: 3та жавобни топинг	H ₂ S	NH ₃	Fe	O ₂
691. Фақат оксидловчи бўла оладиган моддалар каторига кирмайдиган 2 та жавобни кўрсатинг:	KMnO ₄	MnO ₂	KClO ₄	KClO ₂
692. Фақат оксидловчиларни кўрсатинг: 3та жавобни топинг	HNO ₃	KMnO ₄	K ₂ CrO ₄	HNO ₂
693. Фосфат буфер системани таърифловчи 2 та жавобни курсатинг	таркиби: Na ₂ HPO ₄ + NaH ₂ PO ₄	таркиби: Na ₃ PO ₄ + Na ₂ HPO ₄	тукима ичидаги физиологик буфер	NaOH кушилганда NaOH + NaH ₂ PO ₄ = Na ₂ HPO ₄ + H ₂ O жараени содир булади
694. Фосфатли буфер системани ташкил этувчи моддалар каторига кирмайди:	калий фосфат	натрий дигидрофосфат	натрий фосфат	фосфат кислота
695. Фосфатли буфер системасининг таъсир этиш механизмини тушинтириб берувчи 2 та жавобни курсатинг	HCl кушилганда мувозанат силжийди	HCl кушилганда HCl + Na ₂ HPO ₄ = NaCl + NaH ₂ PO ₄ жараени содир булади	NaOH кушилганда NaOH + NaH ₂ PO ₄ = Na ₂ HPO ₄ + H ₂ O жараени содир булади	NaOH кушилганда мувозанат унга силжийди
696. Хроматография натижалари куйидаги омилларга боғлиқ бўлмайди:	ташки босим	моддалар ҳажми	адсорбент каватининг калинлиги	адсорбент табиати
697. Ҳам оксидловчи ҳам қайтарувчи бўла оладиган моддаларни кўрсатинг:3 та жавобни топинг	H ₂ O ₂	K NO ₂	K ₂ Cr ₂ O ₇	K ₂ SO ₃
698. Шульце-Гарди қондасига биноан коагулланиш куйидаги омилларга боғлиқ бўлмаган 3 та жавобни кўрсатинг:	коагулланишга олиб келувчи электролит иони зарядининг ишораси	коллоид эритманинг концентрацияси	харорат	коагулланиш ўтаётган идишнинг катта-кичиклиги
699. Эквивалент нукта тушунчасига тугри таъриф берадиган 3 та жавобни танланг	бу титрлашнинг охириги нуктаси	бу нуктада реакцияга киришувчи моддалар эквивалент микдорда бирикади	бу титрлашнинг эквивалентлик конунига мос келган холати	бу нуктада реагентларнинг сарфланган хажмлари тенг булади
700. Электролит эритмасидаги ионларнинг харакати тезлигига боғлиқ бўлмаган омиллар:	эритма ҳажми	ионлар табиати	ион заряди	харорат
701. Эритмалар концентрацияси ифодаланишининг 2 турини курсатинг	эквивалентларда	граммларда	фоизли	моляр
702. Эритмаларни таърифловчи 3 та тугри жавобни курсатинг	гомаген система	икки ва ундан куп таркибий кисмлардан иборат	таркибий кисмлари кимевий бирикмайди	таркибий кисмларининг узаро бирикиши натижасида ҳосил булади
703. Эритмаларнинг 2 та агрегат холатини курсатинг	газсимон	аралашган	гетероген	сууюк
704. Эритмаларнинг коллигатив хоссалари каторига кирмайди:	моляр концентрация	осмотик босим	диссоциация константаси	қайнаш хароратини кўтарилиши
705. Эритмаларнинг моляр концентрациясини ҳисоблашда куйидаги катталиклар ҳисобга олинмайди: 3та жавобни топинг	эритма ҳажми	эритувчи ҳажми	харорат	модданинг моль микдори
706. Эритмаларнинг моляр концентрациясини ҳисоблашда куйидаги катталиклар ҳисобга олинмайди: 3та жавобни топинг	эритма массаси	босим	харорат	модданинг моль микдори
707. Эритмаларнинг моляр эквивалент концентрациясини ҳисоблашда куйидаги катталиклар ҳисобга олинмайди: 2та жавобни топинг	модданинг эквивалент микдори	эритманинг массаси	эриган модданинг ҳажми	эритманинг ҳажми
708. Эрувчанлик купайтмаси кийматига кура эритмаларнинг 3 турини курсатинг	туйинган	туйинмаган	ута туйинган	концентрланган
709. Эритманинг моляр концентрацияси кандай омилга боғликлигини курсатинг	эритманинг ҳажми	харорат	эриган модда массаси	эритманинг массаси
710. CaCO ₃ таркибидаги CaCO элементларни масса улушларини 3 та жавобини кўрсатинг:	0,4	0,12	0,25	0,48

711. p-элементларни 3 та жавобини курсатинг:	K	C	Al	N
712. Полидентантли лигандларни кўрсатинг: 2та жавобни топинг	глицин	аланин	ЭДТА	комплексон 3
713. Осмотик босимнинг катталиги қандай параметрларга боғлиқ? 2 та жавобни топинг	Абсолют температурага	Идиш параметрларига	Эритроцитнинг микдорига	Эритманинг моляр концентрациясига
714. Олтингургуртни фақат оксидловчи ҳоссабини берадиган бирикмаларини кўрсатинг: 2 та жавобни топинг	H ₂ SO ₄	SO ₄	H ₂ SO ₃	H ₂ S
715. Олтингургурт бирикмаларда қандай валентларга эга бўлади? 3та жавобни топинг	II	IV	VI	III
716. Оксил ва аминокислоталар таркибига кирувчи элементлар: 3 та жавобни топинг	H	Hg	N	C
717. Ноорганоген элементларни кўрсатинг.	Al	Cu	O	Hg
718. Ноорганоген элементларни белгиланг: 3та жавобни топинг	Pb	Hg	As	Zn
719. Микроэлементларни аниқланг 3 та жавобни топинг	Ni	Si	Zn	Ca
720. s- элементларни кўрсатинг:	K	Ba	Mn	Ca
721. NH ₄ OH + HNO ₃ реакция учун қайси индикатор қўллаш мумкин?	метилзарғалдоғи	йод эритмаси	фенолфталеин	метилкизил
722. NaOH + HNO ₃ реакция учун қайси индикатор қўллаш мумкин эмас?	метилзарғалдоғи	йод эритмаси	фенолфталеин	метилкизил
723. Адсорбентларни аниқланг:	KCl	BaSO ₄	CaCO ₃	Cu(OH) ₂
724. Адсорбентларни кўрсатинг:	C (фаол).	CaO.	CO ₂ .	Ca (OH) 2
725. Айрозол келтирилган жавобни кўрсатинг:	сув	туман	ош тузи эритмаси	чанг
726. Анионли комплексларни кўрсатинг:	K ₂ [Pt(C ₂ O ₄) ₂]	[Ag(NH ₃) ₄]Cl ₃	K ₂ [ZnF ₆]	K ₂ [PtCl ₆]
727. Биоген элементларни кўрсатинг	Cu	O	Hg	Fe
728. Буфер сизими қандай омилларга боғлиқ?	компонентларнинг нисбатига	босимга	кучсиз кислота ёки асоснинг диссоциация константасига	компонентларнинг концентрациясига
729. Буфер системаларнинг рН қандай омилларга боғлиқ?	компонентларнинг нисбатига	температурага	босимга	кучсиз кислота ёки асоснинг диссоциация константасига
730. Вактинча қаттиқлик қандай йўқотилади?	Сувни қайнатиш	Na ₂ CO ₃ қўшиш	Ca(OH) ₂ қўшиш	Na ₂ R қўшиш
731. Газнинг сувда эрувчанлиги қайси ҳолларда кўпаяди?	температура камайганда	босим ошганда	температура ошганда	эритмада электролит булмаганда
732. Гипертоник эритмани:	1% NaCl	10% NaCl	15% NaCl	5% NaCl
733. Гипотоник эритмаларни кўрсатинг:	0,5% NaCl	0,26% NaCl	5% NaCl	0,25% NaCl
734. Гомеостаз дегани бу:	рН қийматини	концентрацияни	кон босимини	температурани
735. Грануланнинг таркибий қисмлари: 2 та жавобини кўрсатинг:	ядро	адсорбцион қават	диффузион қават	мицелла
736. Икки хил рангли индикаторни курсатинг:	метилзарғалдоғ	фенолфталеин	метилкизил	лакмус
737. Катионли комплексларни курсатинг:	[Ag(NH ₃) ₄]Cl ₃	K ₂ [ZnF ₆]	[Pt(NH ₃) ₆]Cl ₄	[Cu(NH ₃) ₄]Cl ₂
738. Келтирилган эритмадан қайси бирларининг осмотик босими энг катта қийматга эга?	1 M NaNO ₃	1 M KNO ₃	0,2 M KCl	1 M KCl
739. Кислота-асос титрлаш усулининг қандай хиллари мавжуд?	алкалиметрия	комплексометрия	перманганатометрия	ацидиметрия
740. Коллоид заррача ўлчамини кўрсатинг:	10-7 – 10-9m;	10-4 – 10-7m;	10-9m;	1 – 100 mmk;
741. Комплекс бирикмаларни кўрсатинг?	KAl(SO ₄) ₂	[Ag(NH ₃) ₂]Cl,	[Cu(NH ₃) ₄]Cl	K ₂ [HgJ ₄],
742. Коннинг водород кўрсаткичини доимий ушлаб турадиган буфер системалар каторини аниқланг:	бикарбонатли	фосфатли	аммиакли	гемоглобинли
743. Қайси моддалар сирт актив модда ҳисобланади?	спирт	туз	ёғ	керосин
744. Қайси моддалар сирт ноактив модда ҳисобланади?	кислота	туз	ёғ	ишкор
745. Қайси титрлашда эквивалент нукта рН<7 да бўлади?	NH ₄ OH+HCl	NH ₄ OH+H ₂ SO ₄	KOH+HNO ₂	NH ₄ OH+ HNO ₃
746. Қайси титрлашда эквивалент нукта рН>7 да бўлади?	NaOH+H ₂ S	HCOOH+NaOH	NH ₄ OH+H ₂ SO ₄	KOH+HNO ₂
747. Қайси тузларнинг эритмасининг рН қиймати энг кичик?	NH ₄ NO ₃	NH ₄ Cl	KNO ₂	(NH ₄) ₂ SO ₄

748. Қайси тузларнинг эритмасининг рН киймати энг кичик?3 та жавобни топинг	NH ₄ NO ₃	KNO ₃	NH ₄ Cl	(NH ₄) ₂ SO ₄
749. Қайтарувчиларни кўрсатинг?	K ₂ S	K ₂ Cr ₂ O ₇	NH ₃	металлар
750. Қандай тузлар сувнинг вақтинча қаттиқлигига сабаб бўлади?	Ca(HCO ₃) ₂	CaSO ₄	Mg(HCO ₃) ₂	CaCl ₂
751. Қандай тузлар сувнинг доимий қаттиқлигига сабаб бўлади?	CaSO ₄	CaCl ₂	MgCl ₂	Mg (NO ₃) ₂
752. Қонга нисбатан гипатоник булган 2 та эритмани курсатинг	0,5% Na Cl	2% Ca Cl ₂	0,9% Na Cl	0,1% Na Cl
753. Қуйидаги ҳолатлар қандай эритмаларга характерли? V эриш > V кристалланиш, V эриш =V кристалланиш, V эриш <V кристалланиш	туйинган	туйинмаган	ўтатуйинган	H ₂ SO ₄
754. Қуйидаги келтирилган 0,1M эритмалардан қайси бирини осмотик босими энг юқори:	NaOH	K ₂ CO ₃	K ₂ SO ₄	H ₂ SO ₄
755. Қуйидаги келтирилган 0,1M эритмалардан қайси бирини осмотик босими энг юқори:	K ₂ CO ₃	K ₂ SO ₄	KNO ₃	H ₂ SO ₄
756. Қуйидаги моддалардан гидрофоб группаларни кўрсатинг:	.-CH ₃	CH ₃ -CH ₂ -	-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	.-CH ₂ -COOH
757. Қуйидаги моддаларни қайси бири антидот?	пенициламин	пенициллин	этилендиаминтетрасир ка кислотанинг икки натрийли тузи	
758. Қуйидаги 0 ксидланиш-қайтарилиш реакциясида қайси элементларнинг оксидланиш даражаси ортади? 3As ₂ S ₃ + 28HNO ₃ + 4H ₂ O → 6H ₃ AsO ₄ + 9H ₂ SO ₄ + 28NO	N	S	As	H
759. Лиганд табиатига кура комплекс бирикмаларнинг 4 турини курсатинг	аммиакатлар	аквакомплекслар	ацидокомплекслар	гидроксокомплекслар
760. Лигандларни таърифловчи:	нейтрал заррача булиши мумкин	кислота колдиги булиши мумкин	гидроксид иони булиши мумкин	металл атоми булиши мумкин
761. Макроэлементларни аниқланг:	K	Ca	Pb	Na
762. Макроэлементларни аниқланг:	K	Si	Na	Ca
763. Микроэлементларни аниқланг:	Si	Zn	Ni	Na
764. Мицелланинг таркибий қисмлари:	ядро	адсорбцион қават	диффузион қават	мицелла
765. Ноорганоген элементларни кўрсатинг.	Al	Hg	Fe	As
766. Оксидиметрия усулининг қандай хиллари мавжуд?	алкалиметрия	комплексометрия	перманганатометрия	
767. Оксидланиш-қайтарилиш реакция турлари:	Молекулалараро	нейтралланиш	ички молекуляр	диспропорцияланиш
768. Оксидловчиларни кўрсатинг?	KMnO ₄	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH	HNO ₃
769. Оксидловчиларни кўрсатинг?	KMnO ₄	KNO ₂	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH
770. Оксидловчиларни кўрсатинг?	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH	K ₂ SO ₃	HNO ₅
771. Оксидловчиларни кўрсатинг?	KMnO ₄	KNO ₂	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH
772. Оксидловчиларни кўрсатинг?	KMnO ₄	KNO ₂	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH
773. Оксидловчиларни кўрсатинг?	KMnO ₄	KNO ₂	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH
774. Оксидловчиларни кўрсатинг?	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH	K ₂ SO ₃	HNO ₉
775. Оксидловчиларни кўрсатинг? 1. 2. 3.4.	KMnO ₄	KNO ₂	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH
776. Оксидловчиларни кўрсатинг?	KNO ₂	K ₂ Cr ₂ O ₇	KOH	K ₂ SO ₃
777. d- элементларни кўрсатинг:	Fe	Si	Mn	Ca