

Кимиёи физикӣ ва коллоидӣ

1. Равандҳои термодинамикӣ
2. Системаи термодинамикӣ
3. Муъити атроф
4. Остонаи коагулятсия
5. Энергияи дохилӣ
6. Қонуни сифри термодинамика
7. Кор
8. Гармӣ
9. Қонуни якуми термодинамика ва ифодаи математикии он
10. Асари гармии изохорӣ,
11. Асари гармии изобарӣ
12. Робитаи байни асари гармии изохорӣ ва изобарӣ
13. Фишори осмосии маълулуҳои коллоидӣ
14. Ҳодисаи Тиндал
15. Қонуни Гесс
16. Ифодаи қонуни Гесс барои ҳисоб намудани асари гармии реаксияи химияви
17. Пайвастаҳои калонмолекула ва таснифи онҳо
- 18.** Муодилаи Клапейрон барои раванди гудозиш,
- 19.** Муодилаи Клапейрон барои раванди табхир
- 20.** Муодилаи Клапейрон барои раванди бухоршавӣ
21. Ҳисоб намудани гармии реаксияи химияви тавассути гармии стандартӣ ҳосилшавӣ
22. Ҳисоб намудани гармии реаксияи химияви тавассути гармии стандартӣ сузиш
23. Вобастагии асари гармии реаксияи химияви аз ҷароғат
24. Гармии стандартӣ реаксияи химияви
25. Гармии стандартӣ ҳосилшавӣ
26. Гармии стандартӣ сузиш
27. Назарияи пайдоиши лаъиши потенциал дар сарҳади металл-маълул
28. Қонуни сеюми термодинамика
29. Потенсиали изобарӣ - изотермӣ (Энергияи Гиббс)
30. Коагулятсия ва омилҳои, ки коагулятсияро ба вуҷуд меорад
31. Занҷирҳои беинтиқоли элементҳои галванӣ.
32. Потенсиали изохорӣ – изотермӣ (Энергияи Гельмгольц)
33. Робитаи потенсиали изобарӣ – изотермӣ аз қори аъзамӣ
34. Робитаи потенсиали изохорӣ - изотермӣ аз қори аъзамӣ
35. Ҳосил намудани маълули коллоидӣ тавассути тариқаи дисперсионӣ
36. Тариқаҳои тоза намудани маълулуҳои коллоидӣ
37. Муодилаи Гиббс – Гелмгольс
38. Қонуни таъсири массаҳо
39. Ҳодисаҳои электрокинетикӣ
40. Тариқаҳои конденсатсионии ҳосил намудани маълулуҳои коллоидӣ
41. Муодилаи изотермаи реаксияи химияви
42. Энергияи стандартӣ Гиббс
43. Энергияи стандартӣ Гелмгольс
44. Таъсири электролитҳои гуногун ба сохти қабати дучандаи барқӣ
- 45.** Электрофорез
- 46.** Электроосмос

47. Муодилаи изобараи реаксияи химияви
48. Муодилаи изохораи реаксияи химияви
49. Сохти заррачаҳои коллоидии зольҳои лиофобӣ
50. Сохти қабати дучандаи барқии зольҳои лиофобӣ
51. Муъити атроф ва ҳолати система
52. Мувозинат ва собитаҳои мувозинати кимиёи
53. Тарикаҳои ҳисоби ΔG_{298} таомуль
54. Потенциалҳои қабати дучандаи барқӣ
55. Истифодаи қоидаи фазаи Гиббс ба системаҳои яккомпонента
56. Қонуни Раул
- 57.** Назарияи сохти қабати дучандаи барқӣ
58. Таъсири электролитҳои гуногун ба потенциали электрокинетикӣ
59. Балансавии ғаррати лӯшиши маълуль
60. Моддаҳои сатҳан ғаъол ва ноғаъол
61. Муодилаи Кирхгофф
62. Фаза ва муъити дисперсионӣ
63. Диаграммаи ҳисоби ду мода зимни ҳосилшавии пайвасти устувори кимиёӣ
- 64.** Ҳодисаи аз нав заряднокшавии заррачаҳои коллоидӣ
- 65.** Майлқуниҳои мусбӣ ва манфӣ аз қонуни Раул
66. Эбуллиоскопия
67. Криоскопия
68. Назарияи электролитҳои қавӣ ва қувваи ионии маълул
69. Устувори агрегативии системаҳои коллоидӣ
70. . Эмулсия
71. Ҳисоб намудани рН-и маълули буферии асетат
72. Аэрозоль
73. Суспензия
74. Қоидаи Шулсе ва Гардӣ
75. Хока
76. Собитаи диссоциатсияи об
77. Мувозинат дар маълули электролитҳои заиф
78. Ҷаъолият ва зарби ғаъолият
79. Элементҳои галвании кимиёӣ
80. Интиқоли барқии ҳос ва вобастагии он аз омилҳои гуногун.
81. Ҳосили зарби ионии об
82. Ҳосил намудани маълули коллоидӣ тавассути тарикаи дисперсионӣ
83. Тарикаҳои тоза намудани маълулҳои коллоидӣ
84. Ҳисоб намудани рН маълули кислота ва асосҳо
85. Маълули буферӣ
86. Механизми таъсири системаҳои буферӣ дар мисоли омехтаи буфери аммиак
87. Пептизатсия
88. Механизми таъсири системаҳои буферӣ дар мисоли омехтаи буфери атсетат
- 89.** Ҳисоб намудани рН маълулҳои буфери аммиакӣ
- 90.** Системаҳои микрогетерогенӣ
91. Ҷунҷоиши буфер
92. Интиқоли барқии маълул
93. Седиментатсия
94. Диффузия
95. Нишондиҳандаи гидрогенӣ
96. Интиқоли барқии муодилӣ (эквивалентӣ) ва вобастагии он аз омилҳои гуногун
97. Устувори седиментатсионӣ

98. Хосияти оптикии системаҳои дисперсі
99. Электрод ва потенциали электроді
100. Системаҳои дисперсі
101. Муњити дисперсионі
102. Хосияти молекулярі-кинетикии системаҳои коллоиді
103. Занљирњои боинтиќоли елементи галвані
104. Осмос ва фишори осмосі
105. Таснифи системаҳои дисперсі
106. Фазаи дисперсионі
107. Таснифи системаҳои дисперсі тавассути андозаи заррачаҳои фазаи дисперсионі
108. Истифодаи ќоидаи фазаи Гиббс ба системаҳои яккомпонента
109. Истифодаи ќоидаи фазаи Гиббс ба системаҳои дукомпонента
110. Ќувваи електроњаракатдињандаи занљири электрохимийі
111. Њаракати Броуні
112. Электроди гидrogenии стандарті
113. Электродњои баргарданда ва таснифи онњо
114. Таркиби системаҳои буфері
115. Таснифи системаҳои дисперси тавассути њолати агрегатии фаза ва муњити дисперсионі
116. Даври нимтаќсимшавии реаксияи тартиби сифр
117. Тарикаҳои муайян намудани тартиби реаксияњо
118. Изотермаи кашиши сатњии моењо
119. Равандњои сорбсионі
120. Энергияи стандартии Гиббс ва Гелмголд
121. Таснифи система тавассути адади фаза,
122. Таснифи система тавассути адади компонента
123. Таснифи система тавассути адади дараљаи озоди система
124. Сурњат ва собитаи сурњати реаксияи химиявї
125. Молекулярнокии реаксияи химиявї
126. Тартиби реаксияи химиявї
127. Вобастагии сурњати реаксияи химиявї аз њарорат
128. Муодилаи кинетикаи реаксияи тартиби як
129. Назарияи адсорбсияи мономолекулярїи Ленгмюр
130. Назарияи адсорбсияи полимолекулярїи Поляњї
131. Изотермаи адсорбсияи Гиббс
132. Муайян намудани тартиби реаксия тавассути даври нимтаќсимшавї
133. Назарияи адсорбсионии Поляњї
134. Назарияи адсорбсионии БЭТ
135. Мувозинати седиментатсионі – диффузионі дар системаҳои дисперсі
136. Гармии изохорї, изобарї ва робитаи байни онњо
137. Ќоидаи фазаи Гиббс
138. Моддаҳои сатњан фањол
- 139.** Электродњои оксиду барќароршавї
140. Системаи термодинамикї
141. Диаграммаи њолати об
142. Моддаҳои сатњан нофањол
143. Изотермаи адсорбсияи Фрейндлих
144. Энергияи дохилї
145. Диаграммаи системаи дукомпонента
146. Адсорбсияи физикавї ва химиявї

147. Сорбсия.
148. Адсорбсия.
149. Абсорбсия.
150. Хемосорбсия.
151. Десорбсия.
152. Энталпия
153. Мувозинати фазавӣ
154. Њифозати маводи доруӣ
155. Қоидаи Дюкло ва Траубе
156. Гармии стандартии реаксияи кимиёӣ
157. Диаграммаи гудозиш бо як эвтектика
158. Тарикаи дифференсиалии муайян намудани тартиби реаксия
159. Паъншавии нури рӯшноӣ дар маълули коллоидӣ
160. Гармии стандартии ӯсилшавӣ
161. Диаграммаи гудозиш бо ӯсилшавии пайвасти кимиёӣ
162. Сохти заррачаи коллоидии йодиди нуқра
163. Ӯсил кардани системаи коллоидӣ тавассути тарикаи конденсатсияи кимиёӣ
164. Электродҳои муқоисавӣ
165. Коагулятсия ва омилҳои, ки коагулятсияро ба вуҷуд меоранд
166. Потенсиали электрокинетикӣ
167. Сабабҳои номувофиқии тартиб ва молекулярноки
168. Пептизатсияи адсорбсионӣ
169. Сохти заррачаи коллоидии $Fe(OH)_3$
170. Сохти заррачаи коллоидии $AgBr$ дар барзиёдии KBr
171. Сохти заррачаи коллоидии $AgCl$ дар барзиёдии $AgNO_3$
172. Сохти заррачаи коллоидии AgI дар барзиёдии $AgNO_3$
173. Сохти заррачаи коллоидии AgI дар барзиёдии KI
174. Сохти заррачаи коллоидии $BaSO_4$ дар барзиёдии $BaCl_2$
175. Сохти заррачаи коллоидии MnO_2
176. Сохти заррачаи коллоидии $BaSO_4$ дар барзиёдии K_2SO_4
177. Сохти заррачаи коллоидии Тилло
178. Маълули идеалӣ ва реалӣ
179. Ноқилҳои чинси як ва ду
180. Мувозинати кимиёӣ
181. Қоидаи Фашанг дар диаграммаи системаи дукомпонента
182. Ӯсил кардани системаи коллоидӣ тавассути тарикаи дисперсионии физико кимиёӣ
183. Тоza кардани маълули коллоидӣ тавассути тарикаи электродиализ
184. Компонента ва адади дараҷаи озоди система
185. Омилҳои интенсивӣ ва экстенсивӣ
186. Ӯсил кардани маълули коллоидӣ тавассути тарикаи диссольтсионӣ
187. Ӯсил кардани маълули коллоидӣ тавассути тарикаи
188. иваз кардани ӯлқунанда
189. Устувории эмулсия
190. Гел
191. Ӯулом
192. Синерезис
193. Системаи қушода
194. Системаи баста

- 195. Системаи оиќ
- 196. Системаи гомогени
- 197. Системаи гетерогени
- 198. Энтропия
- 199. Коалесценсия
- 200. Устувории кинетики

Мудири кафедраи
кимиёи фарматсевтӣ ва захршиносӣ,
д.и.к.

Раҷабов У.Р.