

Саволҳои имтиҳонӣ аз фанни Химияи умумӣ

1. Муқаддима. Назарияҳои аввалини химия
2. Тавсифи системаҳои дисперсӣ ва коллоиди. Методи ҳосилкунӣ ва тозагии системаҳои дисперсӣ ва коллоидӣ
3. Ҳиссаи массаи фосфор дар таркиби дигидрофосфати калсий 18,6 %-ро ташкил медиҳад, ҳиссаи массаи дигидрофосфати калсийро дар таркиби нурӣ муайян намоед.
4. Қонунҳои асосии химия
5. Нақши биологӣ ва истифодабарии ғайриметаллҳо
6. Маҳлулҳои Na_2CO_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ва KNO_3 -ро омехтанд. Миқдори ионҳои то ба реаксия дохил шавандаро муайян намоед.
7. Назарияҳои сохти атом. Моделҳои сохти атом
8. Тавсифи умумии p-элементҳо ва истифодабарии онҳо
9. Дар маҳлули 0,005 молярии ишқори NaOH консентратсияи $[\text{H}^+]$ ва pH муайян карда шавад.
10. Ададҳои квантии атом. Сохти қабатҳои электронии атомҳо
11. Элементҳои зергурӯҳи иловагии гурӯҳи ҳаштум
12. Ҳангоми аз рӯи зинаи дуҷум гидролиз шудани 12,1 гр нитрати оҳани (III) чанд гр намак ҳосил мешавад?
13. Тавсифи умумии бандҳои химиявӣ. Аҳамияти банд дар пайвастагиҳои химиявӣ
14. Тавсифи умумии d-элементҳо ва истифодабарии онҳо
15. Консентратсияи молярии маҳлули 14,7% и KOH -ро ки $\rho=1,135\text{г/мл}$ баробар аст, муайян кунед.
16. Моддаҳои аморфӣ ва кристалӣ. Навъҳои панҷараҳои кристаллӣ
17. Нақши биологӣ ва истифодабарии металлҳо
18. Чи қадар мағинӣро мумкин аст ҳосил кардан аз 1 т карналлите, ки 5 % ғашӣ дорад.
19. Таърифи моддаҳои ғайриорганикӣ
20. Элементҳои зергурӯҳи иловагии гурӯҳи сеюм
21. Зичии омехтаи O_2 ва O_3 нисбат ба (CH_4) ба 2,5 баробар аст. Чанд дарсад %-и ҳаҷми омехтаро O_2 ташкил медиҳад.
22. Нақши биологӣ ва истифодабарии моддаҳои ғайриорганикӣ
23. Хосияти химиявӣ ва физикавии металлҳо
24. Ба 130 гр BaO ба миқдори изофа кислотаи сулфати (H_2SO_4) концентрониде таъсир намуданд, ки дар натиҷа 5,6 л O_3 (ш.м) ҳосил шуд. Баромади маҳсулот нисбат ба ҳисоби назаряви чанд %-ро ташкил медиҳад?
25. Тавсифи пайвастагиҳои комплексӣ
26. Тавсифи коррозияи металлҳо
27. Барои сӯзонидани 120г S, ки 8,6% ғашӣ дорад, чанд литр ҳавои 20% O_2 дошта, сарф мешавад?
28. Изомерия ва номгузории пайвастагиҳои комплексӣ
29. Металлҳо. Сабабҳои пайдоиши коррозияи металлҳо ва муҳофизати металлҳо аз коррозия
30. Ҳангоми ба 10°C баланд кардани t° суръати реаксия 4 маротиба меафзояд. Дар 20°C он ба 0,5 мол/ л.с баробар аст, суръати ин реаксияро дар 40°C муайян кунед. Қ:8

31. Методҳои физико-химиявии таҳқиқ намудани пайвастиҳои комплекси. Хосиятҳои пайвастиҳои комплекси дар маҳлулҳо
32. Электролиз ва қонунҳои он
33. Аз 960 гр маъдани ки 90%-и онро минерали халкозин Cu_2S ташкил медиҳад, чанд гр кислотаи H_2SO_4 - 86 % ҳосил карда мешавад?
34. Таъсири реаксияҳои химиявӣ. Эфекти гармии реаксияҳо
35. Элементҳои гальванӣ ва қувваи электроҳаракатдиҳанда (ҚЭХ)
36. 100 гр нитрити алюминийро тафсониданд ва пас аз муддати вақти он ба 93,6 гр баробар шуд. Ҳаҷми нитрогени ҳосилшуда ва ҳиссаи массаи намаки таъзия шударо ҳисоб кунед.
37. Таъсири таъсири асосӣ дар бораи термохимия. Қонунҳои асосии термохимия
38. Таъсири таъсири тартиб додани муодилаҳои РОБ
39. Агар барномаи маҳсулот, нисбати ҳисоби назаряви 96%-ро ташкил диҳад аз 24т аммиак чанд тона маҳлули 62%-и кислотаи HNO_3 ҳосил карда мешавад.
40. Кинетикаи химиявӣ ва мувозинати химиявӣ
41. Қонуни якум ва дуҷуми Фарадей
42. Ҳангоми тафсонидани AgNO_3 40л O_2 (ш.м) хориҷ шуд. Дар ин реаксия чанд грамм нуқраи холис ҳосил мешавад?
43. Суръати реаксияҳои химиявӣ ва мувозинати химиявӣ
44. Таъсири умумии адсорбсия
45. Барои аз $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ҳосил кардани фосфор, рег (SiO_2) ва кокс, карбонро истифода мебаранд. Агар дар ин реаксия 100гр SiO_2 сарф шуда бошад, чанд гр фосфор ҳосил мешавад.
46. Элементҳои зергурӯҳи асосии гурӯҳи ҳафтум
47. Маҳлулҳо. Ҳолати агрегатии модда (гази, моеъ, сахт, плазма)
48. 46,5г фосфоро сузонданд, маҳсули реаксияро дар об ҳал намуданд. Барои нейтрализатсияи кислотаи ҳосилшуда чанд гр маҳлули 60%-и NaOH сарф мешавад?
49. Элементҳои зергурӯҳи асосии гурӯҳи панҷум ва шашум
50. Омилҳои, ки ба суръати реаксияҳои химиявӣ таъсир мерасонанд
51. Ба замини кишт 280 кг хокистари рустаниро ки 78%-и онро поташ ташкил медиҳад илова намуданд, рустанӣ чанд кг-и онро ба сифати ғизо қабул мекунад?
52. Реаксияҳои баргарданда ва барнагарданда. Принсипи Ле-Шателее
53. Таъсири маҳлулҳо аз рӯи зарра ва миқдори моддаи ҳалшаванда
54. Ба замини кишт 460кг селитраи калсий $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ илова намуданд рустанӣ чанд кг-и онро ба сифати ғизо қабул мекунад?
55. Усулҳои истифода кардани концентратсияи маҳлулҳо
56. Қонунҳои термодинамика. Энталпия ва энтропия
57. 496кг моноаммофос ($\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$)-дигидрофосфати аммоний чанд килограм моддаҳои ғизои дорад?
58. Механизми ҳалшавии моддаҳои бандҳои химиявии гуногундошта
59. Осмос ва фишори осмосӣ
60. 86л омехтаҳои CO ва CO_2 –ро аз таркиби маҳлули $\text{Ba}(\text{OH})_2$ гузарониданд, ки дар натиҷа 591г таҳшин ҳосил шуд, чанд дарсади омехтара CO ташкил медиҳад.
61. Мафъумҳои асосии химия. Муайян намудани формулаҳои химиявӣ
62. Яҳкунӣ ва ҷӯшиши маҳлулҳо
63. Зичии омехтаи CO ва CO_2 нисбат ба гидроген ба 18 баробар аст. Ҳиссаи ҳаҷми CO_2 -ро дар омехта бо ҳисоби дарсад (%) муайян кунед.
64. Назарияи диссоциатсияи электролитӣ. Электролитҳо
65. Таъсири умумии коррозияи металлҳо

66. Барои сӯзонидани 26г ангишт, ки 12% ғаш дорад, чанд литр ҳаво (д.ш.м) ки 20% онро O_2 ташкил медиҳад сарф мешавад.
67. Усулҳои ҳосил кардан ва истифодабарии металлҳо
68. Элементҳои зергурӯҳи иловагии гурӯҳи якум
69. 6гр доломитро саҳт тафсонидан ки дар натиҷа 1,429л CO_2 (д.ш.м) ҳосил шуд. Чанд дар сади доломитро $MgCO_3$ ташкил медиҳад?
70. Усулҳои баробар намудани (РОБ), электронӣ ва ионию–электронӣ
71. Электролизи ғудохта ва маҳлул
72. Ҳангоми тафсонидани $BaCO_3$ массаи он 22г камшуд. Дар реаксия чанд грамм сарф шудани $BaCO_3$ -ро муаян кунед.
73. Потенсиали химиявӣ. Муодилаҳои изотермӣ, изобарӣ
74. Намудҳои системаҳои дисперсӣ ва коллоидӣ
75. 460г маҳлули оби $NaCl$ -ро электролиз намуданд дар натиҷа 4,48л H_2 (д. ш. м) хориҷ шуд, ҳиссаи массаи $NaCl$ -ро дар маҳлули аввала (бо ҳисоби %) муаян кунед.
76. Элементҳои зергурӯҳи асосии гурӯҳи сеюм ва чоруми системаи даврӣ
77. Таъсири оксидкунандаҳо ва барқароркунандаҳо
78. 5,46г хулаи Al ва Cu -ро дар кислотаи нитрати концентрониди пурра ҳал намуданд, ки дар натиҷа 24,06г омехтаи намакҳо ҳосил шуд, ҳиссаи массаи Al -ро дар хула ба ҳисоби % муаян кунед?
79. Элементҳои зергурӯҳи иловагии гурӯҳи ҳафтум
80. Дараҷа ва константаи гидролиз.
81. Ҳангоми дар маҳлули кислотаи HCl ҳал намудани 1,95гр хулаи Al ва Mg - 2,24л, гидроген (ш.м) ҳосил шуд, ҳиссаи массаи Mg -ро дар хӯла (ба ҳисоби %) муаян кунед.
82. Нишондиҳандаи гидрогенӣ ва индикаторҳо
83. Диссоциатсияи кислотаҳо, асосҳо ва намакҳо. Дараҷаи диссоциатсия
84. Ба 20гр омехтаи хокаи Mg ва Cu бо миқдори изофаи маҳлули HCl таъсир намуданд, ки дар натиҷа 13,44л гидроген (ш.м) хориҷ шуд. Ҳиссаи массаи мисро бо % муаян кунед?
85. Электролитҳо (қавӣ ва заиф) ва ғайри электролитҳо. Константаи диссоциатсия ва қонуни серобкунии Оствалд
86. Бандҳои ковалентӣ (қутбнок ва беқутб), гидрогенӣ ва металлӣ
87. Таркиби хӯлаи 28% Cu , 48% Mg ва аз Al таркиб ёфтаст, ҳисоб кунед ки 1200г ин навъи хӯла чанд мол Al дорад. φ : 13,3 мол Алюминий
88. Моҳияти протон, нейтрон, электрон. Изотоп ва реаксияҳои ядрӣ
89. Алоқаи химия бо фанҳои табиатшиносӣ ва тиб
90. Маҳлулро, ки 820 гр сульфати мис дошт, электролиз намуданд. Дар катод чанд гр мис барқарор мешавад?
91. Усулҳои ҳосил кардан ва истифодабарии металлҳо
92. Элементҳои зергурӯҳи иловагии гурӯҳи якум
93. 6гр доломитро саҳт тафсонидан ки дар натиҷа 1,429л CO_2 (д.ш.м) ҳосил шуд. Чанд дар сади доломитро $MgCO_3$ ташкил медиҳад?
94. Усулҳои баробар намудани (РОБ), электронӣ ва ионию–электронӣ
95. Электролизи ғудохта ва маҳлул
96. Ҳангоми тафсонидани $BaCO_3$ массаи он 22г камшуд. Дар реаксия чанд грамм сарф шудани $BaCO_3$ -ро муаян кунед.
97. Методҳои физико химиявӣ таҳқиқ намудани пайвастиҳои комплексӣ. Ҳосиятҳои пайвастиҳои комплексӣ дар маҳлулҳо
98. Электролиз ва қонунҳои он
99. Аз 960 гр маъдане ки 90%-и онро минерали халкозин Cu_2S ташкил медиҳад, чанд гр кислотаи H_2SO_4 - 86 % ҳосил карда мешавад?

- 100.Таснифи реаксияҳои химиявӣ. Эффеќти гармии реаксияҳо
- 101.Элементҳои галванӣ ва қувваи электроҳаракатдиҳанда (ҚЭҲ)
- 102.100 гр нитрити алюминийро тафсониданд ва пас аз муддати вазни он ба 93,6 гр баробар шуд. Ҳаҷми нитрогени ҳосилшуда ва ҳиссаи массаи намаки таҷзия шударо ҳисоб кунед.
- 103.Тасаввуроти асосӣ дар бораи термохимия. Қонунҳои асосии термохимия
- 104.Тасниф ва тартиб додани муодилаҳои РОБ
- 105.Агар баромади маҳсулот, нисбати ҳисоби назаряви 96%-ро ташкил диҳад аз 24т аммиак чанд тона маҳлули 62%-и кислотаи HNO_3 ҳосил карда мешавад.
- 106.Кинетикаи химиявӣ ва мувозинати химиявӣ
- 107.Қонуни якум ва дуюми Фарадей
- 108.Ҳангоми тафсонидани AgNO_3 40л O_2 (ш.м) хориҷ шуд. Дар ин реаксия чанд грамм нукраи холис ҳосил мешавад?
- 109.Суръати реаксияҳои химиявӣ ва мувозинати химиявӣ
- 110.Тавсифи умумии адсорбсия
- 111.Барои аз $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ҳосил кардани фосфор, рег (SiO_2) ва кокс, карбонро истифода мебаранд. Агар дар ин реаксия 100гр SiO_2 сарф шуда бошад, чанд гр фосфор ҳосил мешавад.
- 112.Элементҳои зергурӯҳи асосии гурӯҳи ҳафтум
- 113.Маҳлулҳо. Ҳолати агрегатии модда (гази, моеъ, сахт, плазма)
- 114.46,5г фосфоро сузонданд, маҳсули реаксияро дар об ҳал намуданд. Барои нейтрализатсияи кислотаи ҳосилшуда чанд гр маҳлули 60%-и NaOH сарф мешавад?
- 115.Элементҳои зергурӯҳи асосии гурӯҳи панҷум ва шашум
- 116.Омилҳои ки ба суръати реаксияҳои химиявӣ таъсир мерасонанд
- 117.Ба замини кишт 280 кг хокистари рустаниро ки 78%-и онро поташ ташкил медиҳад илова намуданд, рустани чанд кг-и онро ба сифати ғизо қабул мекунад?
- 118.Реаксияҳои баргарданда ва барнагарданда. Принципи Ле-Шателее
- 119.Таснифи маҳлулҳо аз рӯи зарра ва миқдори моддаи ҳалшаванда
- 120.Ба замини кишт 460кг селитраи калсий $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ илова намуданд рустани чанд кг-и онро ба сифати ғизо қабул мекунад?