

Вопросы по общей химии

1. Введения. Начальные теории химии
2. Описание дисперсных и коллоидных систем. Способ получения и очистки дисперсных и коллоидных систем
3. Массовая доля фосфора в составе дигидрофосфата кальция в минерале составляет 18,6%. определите массовую долю дигидрофосфата кальция в составе минерала. О: 70,2
4. Основные законы химии
5. Биологическая роль и использование неметаллов
6. Растворы Na_2CO_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ и KNO_3 смешали. Определите количество ионов в реакции стороне исходных веществ. О: 2
7. Теории строения атома. Модели атомной структуры
8. Общее описание p-элементов и их использование
9. 3. Определите среду и концентрацию $[\text{H}^+]$ в щелочи NaOH , молярной массой 0,005. О: $2,0 \cdot 10^{-12}$ мол, 11,7
10. Квантовые числа атома. Строение электронных слоев атомов
11. 2. Дополнительные элементы подгруппы восьмой группы
12. При гидролизе Нитрата железа(3) массой 12,1 во втором стадии сколько граммов соли образуется? О: 7,6
13. Общая характеристика химических связей. Значение связей в химических соединениях
14. Общее описание d-элементов и их использование
15. Определите молярную концентрацию 14,7% раствора KOH если $\rho = 1,135$ г/мл? О: KOH 3М
16. 1. Аморфные и кристаллические вещества. Типы кристаллических слитков
17. Биологическая роль и использование металлов
18. Сколько магния может быть получено из 1 т карналлита, содержащего 5% примеси?
19. Классификация неорганических веществ
20. Дополнительные элементы подгруппы третьей группы
21. Плотность смеси O_2 и O_3 относительно (CH_4) равняется 2,5. Определите процентную долю O_2 в этой смеси? О: 50%
22. Биологическая роль и использование неорганических веществ
23. Химические и физические свойства металлов
24. В 130 г BaO добавили с избытком концентрированную серную кислоту (H_2SO_4), что в результате выделилось 5,6 л O_2 (н.у). Определите процентную долю продукта реакции. О: 97,6%
25. Описание комплексных соединений
26. Описание коррозии металлов
27. Чтобы сжечь 120 г серы с примесями 8,6% сколько литров 20%-го кислорода понадобится?
28. Изомерия и названия комплексных соединений
29. Металлы. Причины коррозии металлов и защита металлов от коррозии
30. При увеличении температуры на 10 градусов скорость химической реакции увеличилась 4 раза. При 20°C будет 0,5 мол/л. Определите скорость реакции при 40°C О: 8
31. Физико-химические методы исследования комплексных соединений. Свойства комплексных соединений в растворах
32. Электролиз и его законы
33. 960 г рудника которого 90% составляет минерал халкозин Cu_2S , сколько грамм серной кислоты H_2SO_4 - 86% образуется? О: 615,3 г H_2SO_4
34. Классификация химических реакций. Тепловые эффекты реакций
35. Гальванические и электродвижущие элементы (ЭДС)
36. При сгорании нитрита алюминия массой 100 г через определенное время его масса уменьшилась на 93,6 г. Определите объем азота и массовую долю соли. О: 2,24 л N_2 , 6,4%
37. Основные понятия о термодинамике. Основные законы термодинамики
38. Классификация и составление уравнений ОВР
39. Если продукт реакции теоретически равняется 96%. Из 24 т аммиака сколько тонн образуется 62% азотная кислота HNO_3 . О: 137,7 т
40. Химическая кинетика и химическое равновесие

41. Первый и второй законы Фарадея
42. При нагревании AgNO_3 40л O_2 (н.у) выделилось. Сколько грммов серебра образуется в результате реакции. О:385.7г
43. Скорость химических реакций и химическое равновесие
44. Общее описание адсорбции
45. Чтобы из $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ получить (SiO_2) и кокс, используется углерод. Если в этой реакции использовалось 100гр SiO_2 , сколько гр фосфора образовался? О:34.4г
46. Элементы главной подгруппы седьмой группы
47. Растворы . Агрегатное состояние вещества (газ, жидкость, твердое тело, плазма)
48. Сожгли 46,5 гр фосфора и потом его растворили в воде. сколько граммов 60%ного NaOH понадобился чтобы нейтрализовать полученную кислоту О:900
49. Элементы главной подгруппы пятой и шестой групп
50. Факторы, влияющие на скорость химических реакций
51. 280 кг зола которого 78% составляет поташ использовали для земли, сколько кг золы используют растения? Ц:148.8
52. Обратимые и необратимые реакции. Принципы Ле Шателье
53. Классификация растворов по размеру частиц и количеству растворенного вещества
54. Для пашенной земли использовали 460 кг селитры кальция. Сколько кг селитры будет использовать растения? О:78,5
55. Способы выражения концентрации растворов
56. Законы термодинамики. Энтальпия и энтропия
57. В 496 кг моно аммофоса ($\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$) сколько кг питательных веществ имеет? О:366,6
58. Механизм растворения веществ разной химической связи
59. Осмос и осмотическое давление
60. 86л смеси CO и CO_2 пропустили через раствор $\text{Ba}(\text{OH})_2$ что в результате образовалась 591г , осадок. Сколько процентов CO содержится в смеси. О:21,9%
61. Основные понятия химии. Определение химических формул
62. Замораживание и кипение растворов
63. Плотность смеси оксид углерода (2) и оксид углерода(4) по водороду составляет 18. определите объёмную долю оксида углерода (4) в смеси % О:50%
64. Теория электролитической диссоциации. Электролиты
65. Общее описание коррозии металлов
66. При сгорании 26 г угля которая 12% составляет смесь, сколько литров воздуха которая состоит из 20% кислорода понадобится при (н.у) что составляет. О:213,5
67. Способы получения и использования металлов
68. Дополнительные элементы подгруппы первой группы
69. 6гр твердого доломита нагревали что в результате образовался углекислый газ объемом 1,429л определите процентную долю MgCO_2 . О:33,33%
70. Равновесный (ОВР), электронный и ионно-электронный методы
71. Электролиз расплава и раствора
72. При нагревании BaCO_3 его масса на 22г уменьшилась. Сколько грамм карбонатаария использовалось в реакции. О:98,5г
73. Химический потенциал. Изотермические уравнения, изобарические
74. Типы дисперсных и коллоидных систем
75. 460г раствор хлорида натрия подвергли электролизу что в результате выделилось 4,48 л H_2
76. (н. у). определите массовую долю хлорида натрия первоначальном растворе. О: 5,1%
77. Элементы главной подгруппы третьей и четвертой группы
78. Описание окислителей и восстановителей
79. 5,46 гр смеси алюминия и меди растворили в концентрированной азотной кислоте что в результате образовалось 24,06гр смесь солей. Определите массовую долю алюминия в минерале? О:29,7% Алюминий
80. Дополнительные элементы подгруппы седьмой группы
81. Степень и константа гидролиза. Сольволиз
82. При растворении 1,95 гр алюминия и магния в соляной кислоте, выделилось 2,24л водорода при (н.у), определите массовую долю магния. О:30,8%
83. Водородные индикаторы и индикаторы
84. Диссоциация кислот, оснований и солей. Степень диссоциации

85. При растворении 20г магния и меди с избытком и реагировании с соляной кислотой что в результате выделилось 13,44л водорода при (н.у). Определите массовую долю в процентах? О:28% мед
86. Электролиты (сильные и слабые) и неэлектролиты. Диссертация Константа и закон ирригации Оствальда
87. Ковалентные (полярные и неполярные), водородные и металлические связи
88. Неизвестное вещество содержащий 28%Cu, 48% Mg и из Al.определите сколько моль образует алюминия из 1200г.
89. Сущность протона, нейтрона, электрона. Изотопы и ядерные реакции
90. Связь химии с естественными науками и медициной
91. Раствор массой 820 г сульфата алюминия подвергли электролизу в катоде сколько грамм алюминия образовалось? О:328%
92. Способы получения и использования металлов
93. Дополнительные элементы подгруппы первой группы
94. 6г твердого доломита нагревали что в результате образовался углекислый газ объемом 1,429л определите процентную долю $MgCO_2$. О:33,33%
95. Равновесный (ОВР), электронный и ионно-электронный методы
96. Электролиз расплава и раствора
97. При нагревании $BaCO_3$ его масса на 22г уменьшилась. Сколько грамм карбоната бария использовалось в реакции. О:98,5г
98. Физико-химические методы исследования комплексных соединений. Свойства комплексных соединений в растворах
99. Электролиз и его законы
100. 960 г рудника которого 90% составляет минерал халкозин Cu_2S , сколько грамм серной кислоты H_2SO_4 - 86 % образуется? О: 615,3г H_2SO_4
101. Классификация химических реакций. Тепловые эффекты реакций
102. Гальванические и электродвижущие элементы (ЭДС)
103. При сгорании нитрита алюминия массой 100 г через определенное время его масса уменьшилось на 93,6 г.Определите объем азота и массовую долю соли. О:2.24л N_2 , 6.4%
104. Основные понятия о термохимии. Основные законы термохимии
105. Классификация и составление уравнений ОВР
106. Если продукт реакции теоретически равняется 96% . Из 24т аммиака сколько тон образуется 62% азотная кислота HNO_3 . О:137.7т
107. Химическая кинетика и химическое равновесие
108. Первый и второй законы Фарадея
109. При нагревании $AgNO_3$ 40л O_2 (н.у) выделилось. Сколько грамм серебра образуется в результате реакции. О:385.7г
110. Скорость химических реакций и химическое равновесие
111. Общее описание адсорбции
112. Чтобы из $Ca_3(PO_4)_2$ получить (SiO_2) и кокс, используется углерод. Если в этой реакции использовалось 100г SiO_2 , сколько г фосфора образовался? О:34.4г
113. Элементы главной подгруппы седьмой группы
114. Растворы . Агрегатное состояние вещества (газ, жидкость, твердое тело, плазма)
115. Сожгли 46,5 г фосфора и потом его растворили в воде. сколько грамм 60%ного NaOH понадобился чтобы нейтрализовать полученную кислоту О:900
116. Элементы главной подгруппы пятой и шестой групп
117. Факторы, влияющие на скорость химических реакций
118. 280 кг зола которого 78% составляет поташ использовали для земли, сколько кг золы используют растения? Ч:148.8
119. Обратимые и необратимые реакции. Принципы Ле Шателье
120. Классификация растворов по размеру частиц и количеству растворенного вещества
120. Для пашенной земли использовали 460 кг селитры кальция. Сколько кг селитры будет использовать растения? О:78,5