

ХИМИЧЕСКИХ РАСЧЁТ

1. Растворимость купон
2. Электролиты решение между обмен реакции молекулярные -ионные уравнения
3. Ионное соединение воды . Водород указатель
4. Соли гидролиз
5. Вода твердость и его/её смягчить методы
6. Коллоид частицы структура
7. Зал коагуляция
8. Окислительно-восстановительные реакции реакция уравнения сочинять
9. Константа OQR , EXK и ориентация
10. процессах OQ возвращающийся и окислитель эквивалент определение
11. Гальванический элементы
12. Металлы коррозия и из него защита
13. Электролиз законы
14. Сложный соединения структура , классификация и номенклатура
15. Сложный соединения быть взятым и характеристики
16. При массе 4,4 г в оксида углерода (IV) сколько? количество (моль) вещества есть ?
17. Вес 13,5 г из алюминия чайная ложка из дерева сколько грамм · -атом организация А так ли это ?
18. 88 г оксида углерода (IV) взять для сколько молей угля горение нуждаться ?
19. Содержит $6,02 \times 10^{21}$ атомов водорода. атом был барий гидроксид масса считать .
20. Содержит $1,2 \times 10^{22}$ атомов кислорода. атомы был алюминий окись Найдите массу .
21. Содержит $3,01 \times 10^{23}$ атомов кислорода. атом был алюминий гидроксид масса сколько грамм Так ли это будет ?
22. Сколько молей метана содержится в $1,6 \times 10^{22}$ кусок водород атомы есть ?
23. 3×10^{24} кусок кислород атомы пойманый озон сколько грамм Так ли это будет ?
24. Сколько грамм гелий молекулы количество 4,5 г в воде молекулы к числу равный Так ли это будет ?
25. $6,02 \times 10^{21}$ кислород молекула вещество количество считать .
26. В $3,01 \times 10^{22}$ молекулах метана водород атомы Найдите массу .
27. Кальций карбонат как в массе (г) на 32 г метана равный углерод атомы есть ?
28. $1,5 \cdot$ г атомарного железа окисляется до FeO урожай из-за того, что масса сколько на грамм увеличивается ?
29. 157,5 г нитрата в кислоте сколько грамм · молекулы вещество Так ли это будет ?
30. 0,015 моль натрия гидроксид сколько грамм к массе иметь ?
31. 10 г кальция карбонат в соли сколько молей кальция карбонат есть ?
32. Сколько молей $\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$ содержится · в $10\text{H}_2\text{O}$? водород атом есть ?
33. в 1,5 моль Cl_2 и 3 моль NO_2 кислород атомов Найдите отношение .
34. Объем составляет 1 л. содержание воды ($r = 1g/\text{мл}$) молекулы число сколько ?
35. Содержит $1,5 \times 10^{23}$ атомов кислорода. атом был магний гидроксид масса определять .
36. 3 моля оксида серы (IV) и 3 моля карбоната в кислоте атомы число Найдите отношение ?
37. 0,25 моль NO_2 и 0,5 моль Fe(OH)_3 в атомы число Найдите отношение .
38. 52,2 г бария нитрат азот атомов число сколько ?
39. При массе 8,4 г неон Найдите объем (л).
40. Водород с оксид углерода (II) Смесь - 7,5 литров массы гореть требуется для кислород Найдите размер .
41. Молекула Какова масса (г) ? был газа Плотность составляет приблизительно 2,05 г/мл. Так ли это будет ?
42. Человек выделяет 44 г SO_2 в час . отдельный Этот газ как Занимает какой объем (л и т. д.) ?

43. в стандартных условиях 1 литр газа имеет массу 1,25 г. имеет если так , то это молярный масса сколько? Так ли это будет ?
44. Даный в смеси гелий и кислород - из тома равный если так , то это в воздух относительно плотность определять .
45. 2,8 литра (эквивалент) хлора в газообразном состоянии сколько кусок хлор атом Так ли это будет ?
46. Водород в 3,65 граммах бромида сколько молекула есть ?
47. Полтора моля аммиак уйти - уйти водород атомы число считать .
48. В Н.ш. 2,8 л этилена атомы водорода - из число сколько ?
49. Содержит $6,02 \cdot 10^{21}$ водород атом был бериллий гидроксид масса сколько ?
50. $6,02 \cdot 10^{23}$ кислорода Как устроены атомы (например)? в объеме (л) озона Так ли это будет ?
51. Сколько грамм неон молекулы номер 4,5 грамма в воде молекулы к числу равный Так ли это будет ?
52. Содержит $2,4 \cdot 10^{24}$ кусок водород атом был пропан Каков размер (например) ? литр Так ли это будет ?
53. нормальных условиях — 5 литров воздуха. молекулы число сколько ?
54. Монета весом 5 г содержит 34% меди . Если , то атомы металлической меди в нем Найдите число .
55. Массой 9,8 г ортофосфат кислота в содержании водород атомы число сколько? Так ли это будет ?
56. 5 марганца атома абсолютный масса сколько граммы ?
57. Три атома меди ($r = 8,96 \text{ г/} \text{cm}^3$) и газа пять к молекуле как объем (m^3 и т. д.) правильный Приедет ?
58. Простой вещество Если плотность составляет 1,43 г/мл (в кубических метрах) , то это один атома масса Сколько это будет в граммах (г) ?
59. 12,25 г фосфата кислота в композиции сколько? водород атом что есть определять .
60. 5,6 л (приблизительно) триметилметана в композиции сколько водород атом есть ?
61. В воде молекулы Количество молей меди в 0,5 моль атомы к числу равный быть для сколько грамм вода взять нуждаться ?
62. Натрий гидроксид один 24 молекулы воды на молекулу молекула верно если это произойдет , в решении щелочь масса делиться Рассчитайте .
63. 8 г водорода при горении урожай был вода молекулы число считать .
64. $2,0 \cdot 10^{-6}$ кг серы при сгорании урожай SO_2 быть молекулы число считать .
65. 2,3 г натрия кислород с урожай делал в перекиси атомы число -
66. Масса 615 г магний сульфат в кристаллическом гидрате соль молекулы вода молекулы Если соотношение равно 1:7 , то кислород атомы Найдите число .
67. 8 г водорода с 8 г кислорода смешанный при сгорании урожай был воды Найдите массу .
68. Содержит 16 г сульфата меди(II). был 4,8 грамма железных опилок на раствор было помещено в . В этом Какое количество (г) меди было отделено? Выявится ли это ?
69. 0,56 г железных опилок с 0,325 г серы порошки между в реакции сколько граммов сульфида железа урожай Будет ли это так ? Увеличение оставшийся вещества начальная к смеси относительно масса делиться как Так ли это будет ?
70. $1505 \cdot 10^{24}$ вода молекулы масса (г) и $6,02 \cdot 10^{22}$ воды молекулы Рассчитайте количество (моль) .
71. Мужчина 72 % тела кислород организация если весит 70 кг в теле кислорода атомы число и количество сколько? равный Так ли это будет ?
72. 5 г содержит 24% никеля. металл Если так , то металл атомы число считать ?
73. Море воды один 50 миллиардов за каплю закрывать золото атомы . Море 30 капель воды Принимая массу 1 г , море воды один за тонну золота Рассчитайте массу (г) .

74. 2 моля воды сколько мл этила При добавлении спирта ($r = 0,78\text{г}/\text{мл}$) урожай был молекул спирта в растворе число В 2 раза больше, чем у воды. меньше Так ли это будет ?
75. 5 г NH_3 в азот атомов 5 г аммония сульфат азот атомов из числа сколько времена много ?
76. $\phi(\text{O}_2) = 0,2$] требуется для сжигания 28 литров смеси оксида углерода и водорода, плотность которой составляет 6,2 относительно водорода ?
77. Оксид углерода с водород смесь к водороду относительно 28 литров воды с плотностью 6,2 гореть для сколько литр Необходимый кислород ?
78. Водород с оксид углерода (II) 32 литра смеси - масса гореть требуется для кислород размер count - lang.
79. Рассчитайте молярную массу смеси газов, содержащей 30 объемов кислорода, 20 объемов азота и 50 объемов гелия.
80. В терминах массы Состав: 32,6 % оксида углерода , 36,2 % аргона и 31,2 % азота. организация найденный смесь средний крот - куляр масса Каков состав смеси ? частей объемный акции считать .
81. Композиция объем 40 % карбоната ангидрид , 30% азота и 30% аргона состоит из газы смесь средний молекулярный масса сколько? Так ли это будет ?
82. 5,6 литров водорода с 6,72 л хлора смешанный - смешанный взаимный после того, как был затронут затем реакция продукт в 95,4 мл воды растворен . Первоначально - в смеси . как газ множество в количестве что это было и урожай был решение процент Найдите концентрацию .
83. Водород хлористый урожай быть Если выход составляет 100% , то 365 г водорода хлористый взять для сколько литр (и т. д.) хлора и водород нуждаться Так ли это будет ?
84. В воздухе 20% содержание азота водород с реагировать если он войдет , $4,5 \text{ м}^3$ аммиак взять для необходимый был Сколько азота (N) содержится в образце? объем (m^3) в воздухе Что будет ? [$\phi(\text{N}_2)=0.78$]
85. сколько литров (например) водорода необходимо для получения 110 литров аммиака согласно реакции $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$?
86. Какой объем какого газа остался непрореагировавшим после взрыва смеси из 14 мл водорода и 12 мл кислорода?
87. 39,2 мл водорода в 112 мл кислорода топливо - ди. В этом сколько грамм вода урожай будет и который газ избыток взятый ?
88. Состав : $\text{CO} + 4\text{CO}_2$ (например) газы 0,856 л смеси масса считать ?
89. Количество составило 3,5 моля. кислород к массе равный в количестве азот размер из кислорода сколько за литр разница Так ли это ?
90. Состав реакции : $2\text{CO} + \text{CO}_2 + 4\text{H}_2 + 3\text{N}_2 = 32,06 \text{ л}$ негорючего газа в газовой смеси газ если , то смесь общий Рассчитайте массу (г) (например).
91. Аммоний при 300°C карбонат горячий - от жара урожай был газы смешанная машина этот при температуре средний молекулярный Рассчитайте массу (г/моль) .
92. Водород сульфид относительно с плотностью 1,294 и 1,353 газов молекулярный масса вычислить их их имена определять .
93. нитрат меди(II) тепловое фрагмент - фрагмент урожай был газы смесь средний молекулярный Рассчитайте массу (г/моль) .
94. Азот и из водорода состоит из в смеси азот объемный Если процентное содержание составляет 10,5% , то 25 г — это в смеси водород Рассчитайте массу (г).
95. 34 г водорода и из кислорода состоит из в смеси кислорода Рассчитайте массу (г) смеси . объем водорода - мозг Доля составляет 68% .
96. 75 г водорода и из кислорода состоит из в смеси водород Рассчитайте массу (г) смеси . кислорода объемный Доля составляет 20% .
97. для заполнения двух колб равного объема, одной толуолом, а другой водой , использовать $25,3 \cdot 10^{22}$ молекул толуола и $15,05 \cdot 10^{23}$ молекул воды, то вычислите плотность толуола (г/мл).

98. Для заполнения двух колб одинакового объема, одной муравьиной кислотой, а другой водой , потребовалось $10,05 \cdot 10^{23}$ молекул кислоты и $21,07 \cdot 10^{23}$ молекул воды . Рассчитайте плотность кислоты (г/мл).

99. для заполнения двух колб равного объема, одной бензолом, а другой водой , используется $5,54 \cdot 10^{23}$ молекул бензола и $27,09 \cdot 10^{23}$ молекул воды, рассчитайте плотность бензола (г/мл).

100. При пропускании 2,5 л (эквивалент) смеси N₂ и O₂ через раствор йодида калия было выделено 11,43 г кристаллического вещества. Смесь – в азот объемный Рассчитайте процентное значение (%).