

ВОПРОСЫ ПО ХИМИЧЕСКИЙ РАСЧЁТ

1. Количественный анализ
1. Гравиметрический анализ
2. Кислотно-основное титрование
3. Ионная сила, активность, коэффициент активности
4. Комплексометрическое титрование
5. Расчет константы гидролиза и степени гидролиза солей
6. Расчеты чувствительности аналитических реакций (открывающий минимум, предел разбавления)
7. Фотометрический анализ
8. Гравиметрия, расчёт массовой доли
9. Кондуктометрический анализ
10. Потенциометрический анализ
11. Электролиз.
12. Кулонометрический анализ
13. Альдегиды и кетоны
14. Карбоновые кислоты
15. Белки
16. Углеводы
17. Водород
18. Получение и свойства водорода
19. Гологены
20. Общая характеристика гологенов, химические свойства гологенов.
21. Элементы группы кислорода
22. Элементы группы кислорода их свойства и получения.
23. Элементы группы азота
24. Общая характеристика и строение элементов V A группы, получения и свойства азота.
25. Углерод и кремний
26. Общая характеристика и строение элементов IV A группы, получения и свойства углерода и кремния.
27. Элементы третьей группы
28. металлы III A группы, получения и химические свойства алюминия.
29. Металлы
30. Получение и применение металлов. Сплавы
31. Насыщенные углеводороды
32. Алканы их строение, получения и свойства.
33. Этиленовые углеводороды
34. Алкены их строение, получения и свойства.
35. Напишите структурную формулу этилена, 1,3-бутадиена и бензола
36. Диеновые углеводороды
37. Диеновые углеводороды, получение и свойства диенов
38. Ацетиленовые углеводороды

39. Ацетиленовые углеводороды, получение и свойства ацетилена
40. Ароматические углеводороды
41. Ароматические углеводороды, получение и свойства бензола
42. Спирты
43. Одноатомные спирты, получение и свойства этанола
44. Многоатомные спирты
45. Получение и свойства этиленгликоля и глицерина
46. Циклические углеводороды
47. Циклоалканы, получение и свойства циклоалканов
48. Вычислите массу цинка, вступившего в реакцию с избытком раствора серной кислоты, если выделилось 67,2 л водорода (при н.у.).
49. Вычислите массу алюминия, которую нужно растворить в соляной кислоте, чтобы получить водород объемом 2,24 л (н.у.).
50. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в схемах реакций алюминия с концентрированными азотной и серной кислотами при нагревании:

51.

52. Приведите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

53.

54. Какая масса железа вступила в реакцию с разбавленной серной кислотой, если в результате реакции выделилось 100,8 л водорода (н.у.)?
55. Какой объем хлора потребуется для получения трихлорметана из 11,2 литров метана?
56. Напишите молекулярную формулу циклогексана.
57. Составьте уравнения реакции с помощью которых можно осуществить следующие превращения: $C_2H_5OH \rightarrow C_2H_4 \rightarrow C_2H_5Cl \rightarrow C_2H_5OH$
58. Каковы области применения метанола и этанола?
59. Напишите структурную формулу этилена, 1,3-бутадиена и бензола
60. Какой объем хлора потребуется для получения трихлорметана из 11,2 литров метана?
61. Напишите молекулярную формулу бензола.
62. Напишите молекулярную формулу толуола.
63. Напишите структурную формулу сульфат алюминия.
64. Напишите структурную формулу фосфорной кислоты.
65. Напишите молекулярную формулу нитробензола.
66. Напишите структурную формулу сульфат железа (III).

67. Напишите структурную формулу калия перманганата.

68. Активность, коэффициент активности

69. Спирты

70. Одноатомные спирты, получение и свойства этанола