Набор тестовых вопросов для инженеров-химиков.

«Вопросы по теме периодическая таблица Д.И.Менделеева»

- 1. Ряд химических элементов периодической таблицы Д.И.Менделеева, который начинается с щелочного металла и заканчивается инертным газом.
- 2. Что является общим для элементов под групы II.
- 3. Что определяет номер периода в периодической таблице.
- 4. Металлические элементы.
- 5. Неметаллические элементы.

Вопросы по теме «Кислоты и основания»

- 6. Что называется кислотами.
- 7. Химическая формула кислот.
- 8. Одноосновные кислоты.
- 9. Двухосновные кислоты.
- 10. Многоосновные кислоты.
- 11. Получение кислородсодержащих кислот.
- 12. Кислородсодержащие кислоты.
- 13. Получение бескислородных кислот.
- 14. Бескислородные кислоты.
- 15. Способ получения кислоты без кислорода. Химическое уровнение.
- 16. Комбинированные методы реакции, получения кислородсодержащей и бескислородных кислот.
- 17. Кислоты с высоко содержанием кислорода.
- 18. Кислоты с низким содержанием кислорода.
- 19. Летучие кислотные соединения.
- 20. Неустойчивые кислоты.
- 21. Физико-химические свойства серной кислоты.
- 22. Правильные действия смешивания кислоты с водой.
- 23. Первый этап получения серной кислоты. С помощью химических равенств.
- 24. Этапы получения азотной кислоты.
- 25. Кислоты окислители.
- 26. Образование олеума.
- 27. Кислоты с максимальной степенью окисления.
- 28. Кислоты со степенью окисления ниже максимальной степени окисления.
- 29. Название кислоты, содержащей в своем составе кислотный остаток-дигидрофосфат.
- 30. Название кислоты, содержащей в своем составе кислотный остаток бикарбонат.
- 31. Название кислоты, содержащей по своему составу кислотный остаток-силикат.
- 32. Название кислоты, содержащей в своем составе кислотный остаток-фторид.
- 33. Название кислоты, содержащей в своем составе кислотный остаток хлорид.
- 34. Название кислоты, содержащей в своем составе бромистый кислотный остаток-бромид.
- 35. Название кислоты, содержащей в своем составе кислотный остаток-гидросульфит.
- 36. Название кислоты, содержащей в своем составе кислотный остаток-гидросульфат.
- 37. Название кислоты, содержащей в своем составе кислотный остаток-нитрит.
- 38. Название кислоты, содержащей в своем составе кислотный остаток азотную кислоту.
- 39. Из чего состоят основы?
- 40. Что входит в состав однокислотных оснований?
- 41. Что входит в состав многокислотных оснований?

- 42. Щелочные металлы.
- 43. Что входит в состав щелочно-земельным металлам?
- 44. Гидроксид натрия это ... ?
- **45**. Едкий натрий это... ?
- 46. Техническое название натрия.
- 47. Едкий калий-это ...?
- 48. Известь это ...?
- 49. Прозрачный раствор гидроксида кальция это?
- 50. Область применения гашеной извести.
- 51. Получение щелочей в лабораторных условиях.
- 52. Сходства оснований и основных оксидов.
- 53. Какая реакция называется реакцией нейтрализации?
- 54. Лакмусовая бумага в щелочной среде.
- 55. Лакмусовая бумага в кислой среде.
- 56. В щелочной среде метиловый краситель (метиловый оранжевый).
- 57. В кислой среде метиловый краситель (метиловый оранжевый).
- 58. Фенолфталеин в щелочной среде.
- 59. Фенолфталеин в кислой среде.
- 60. Нерастворимые основания при нагревании в результате химических процессов.
- 61. Наименование реакции по автору оснований с солями.
- 62. Продукты реакции щелочей и оксидов неметаллов.
- 63. Результат воздействия щелочи на кожу.
- 64. Как получают в лабораторных условиях нерастворимые в воде щелочи?
- 65. Получение аммиака в промышленности.
- 67. Что выделяется при нагревании нерастворимых оснований в воде?
- 68. Какие основания участвуют в реакциях нейтрализации?
- 69. Вещества, образующиеся в результате следующей реакции NH3 + HCl = ...?
- 70. Как получают щелочи в промышленности?
- 71. Амфотерные щелочные вещества.
- 72. Что относится к бескислородным основанием веществ.
- 73. Двухкислотные оксиды.
- 74. Из чего получают Аммиак?
- 75. Красящие индикаторы.

Вопросы по теме «Химические реакции»

- 76. Разделение реакций по тепловому эффекту.
- 77. Что такое экзотермическая реакция?
- 78. Что такое эндотермическая реакция?
- 79. Химические уравнения эндотермических реакций.
- 80. Что называется теплотой образования?
- 81. Что считается теплотой сгорания?
- 82. Термохимические реакции.
- 83. Виды реакции по признаку обратимости.
- 84. Необратимые реакции?
- 85. Обратимые реакции?

- 86. Что такое Кондуктометрия?
- 87. Где применяется кондуктометрическое титрование?
- 88. На чем основана Титриметрия?
- 89. Фотоэлектроколориметрический анализ.
- 90. Что позволяет Нефелометрия?
- 91. На что основана потенциометрия?
- 92. Потенциометрическое титрование это?
- 93. Хроматография это?
- 94. Методы спектрального анализа.
- 95. Турбидиметрия это?

Вопросы по теме «Буферные растворы в аналитической химии».

- 96. Из чего состоят буферные растворы?
- 97. Буферные растворы.
- 98. Как называется раствор, в котором вещество не может раствориться при определенной температуре?
- 99. Что входит в понятие "электролиз"?
- 100. Где происходить электролиз?