

Набор тестовых вопросов по профессии
отдела технического контроля (ОТК).

1. Химические формулы кислотных оксидов.
2. Химические реакции, представляющие собой нерастворимое свойство в воде.
3. Виды химических веществ. Простое и сложные вещества.
4. Воздействию Fe на CuSO_4 , можно получить ...?
5. Сколько атомов содержится в 12 граммах углерода?
6. Химические формулы с оксидными основаниями.
7. Определение кислот.
8. Химические формулы с кислородсодержащими кислотами.
9. Определение солей.
10. Какова степень окисления алюминия в соединении AlCl_3 ?
11. Высшая степень окисления фосфора?
12. Сколько граммов в 5 молях CuO ?
13. Химические приборы и инструменты.
14. На сколько частей делится пламя и его самая горячая часть?
15. Что называется химическим соединением?
16. Количество и вид агрегатных состояний веществ.
17. Виды элементов, которые встречаются в газообразном состоянии?
18. Из чего состоит молекула?
19. Состав воздуха.
20. Периодическая система химических элементов. Название элементов. Количество периодов и рядов, а также виды элементов в периодической таблице.
21. Как называется смесь с разным составом и свойствам?
22. Определите относительную молекулярную массу карбоната кальция (CaCO_3).
23. Что такое валентность. Виды валентности элементов.
24. Устройство и принцип работы компьютерной техники. Виды программ.
25. Что изучает химия?
26. Физико и химические свойства воды.
27. Из чего состоит раствор?
28. Определите массовую долю кислорода в известняке CaCO_3 .
29. Какие явления наблюдаются в растворе?
30. Определите массовую долю кислорода в серной кислоте H_2SO_4
31. Какие бывают разновидности раствора?
32. Сколько воды и соли нужно для приготовления 10 % раствора массой 300 грамм?
33. Физико и химические свойства серы.
34. Физико и химические свойства кислорода?
35. Атомы в результате химических реакций ...
36. Химические соединения – это?
37. Правило хранения металлического натрия.
38. Степень окисления кислорода в перекиси водорода?
39. Правила техники безопасности при работе электроприборами.
40. Какое исходное сырье для аммиачной селитры?
41. Что образуется в реакции нейтрализации?
42. Как называется металл периодической таблицы, находящийся в жидком состоянии?
43. Какой элемент периодической таблицы используется при изготовлении спичек?
44. Что такое ненасыщенный раствор?
45. Что такое экзотермическая реакция?
46. Закон Авогадро.
47. Химические формулы неметаллов.

48. Когда реакция необратима?
49. Химические реакции с обратимой и необратимыми процессами.
50. Химические реакции с обменом элементов.
51. Формула негашеной извести.
52. Показатель нейтральной среды.
53. Химические реакции с разложением.
54. Атомная масса серы.
55. Единица измерения давления
56. Как называются сложные вещества, при диссоциации которых качество катиона дается только иону водорода?
57. Рассчитать количество молей 49 g серной кислоты?
58. При воздействии каких индикаторов кислотный раствор окрашивается или окрашивает в красный цвет?
59. Сколько dm^3 в литре?
60. Чему равен 1 kgf/cm^2 в mm Hg ?
61. Какова молекулярная масса вещества, молярная концентрация равная $0,1 \text{ mol}$ которого равна 4 g ?
62. Молярная концентрация – это?
63. Какой молярной концентрации раствор с 80 g растворенного NaOH ?
64. Как разделить смесь спирта и воды?
65. Укажите первый используемый метод разделения смеси сахара с песком?
66. Кто ввел в науку понятие химического элемента?
67. Единица измерения температуры
68. Единица измерения уровня
69. Единица измерения расхода
70. Единица измерения длины
71. Летучие водородные соединения.
72. Атомная масса золота (Au)
73. Температура кипения воды
74. Что такое молекулярная масса. Молярная масса фосфорной кислоты
75. Формула пищевой соды
76. Что называется давлением
77. Единица измерения напряжения
78. Температура кристаллизации воды
79. Единица измерения силы электрического тока