

**Вопросы итоговой контрольной по предмету Методика проведения химического эксперимента для студентов 4-курса направлению Химии**

1. Названия оксидов, их виды и получение. Физические и химические свойства.
2. Основания, их свойства и получение, использование.
3. Кислоты и их виды. Получение кислородсодержащих и бескислородных кислот.
4. Названия солей и их виды. Физические и химические свойства солей.
5. Определите количество вещества (моль) в 25 г  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .
6. Классификация оснований.
7. Эксперименты по получению оснований.
8. Соли и их виды.
9. Кислоты и их виды.
10. Найдите массу 2,24 л диоксида серы (IV) в нормальных условиях. Сколько это моль и молекул?
11. Оксиды. Получение. Химические эксперименты по их физическим и химическим свойствам.
12. Кислоты. Их виды, получение, химические эксперименты по свойствам.
13. Эксперименты по растворам и их растворимости.
14. Эксперименты по концентрациям растворов.
15. Найдите простейшую формулу соли, содержащей Na (42,07%), P (18,91%), O (39,02%).
16. Растворы и их растворимость.
17. Основания.
18. Кислоты.
19. Соли.
20. Сколько натрия гидрокарбоната нужно разложить, чтобы получить углекислый газ ( $\text{CO}_2$ ), полностью реагирующий с 25 г гидроксида кальция?
21. Соли.
22. Кислоты.
23. Растворы и их виды.
24. Основания.
25. Определите процент воды кристаллизации в медном купоросе.
26. Растворы и их виды.
27. Понятие оксидов и их виды.
28. Эксперименты по получению оксидов и исследованию их физических и химических свойств.
29. Проведение химических экспериментов для школьников 7, 8, 9 классов.
30. Определите количество вещества (моль) в 25 г  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .
31. Эксперименты по растворам.
32. Понятие оснований и их виды.
33. Понятие о солях.
34. Эксперименты по кислотам.
35. Найдите массу 2,24 л диоксида серы (IV) в нормальных условиях. Сколько это моль и молекул?
36. Растворы и их виды.
37. Оксиды.
38. Кислоты.
39. Основания.
40. Найдите простейшую формулу соли, содержащей Na (42,07%), P (18,91%), O (39,02%).
41. Оксиды. Их виды.
42. Соли. Их виды.
43. Растворы и их виды.
44. Проведение химических экспериментов по получению солей.
45. Сколько натрия гидрокарбоната нужно разложить, чтобы получить углекислый газ ( $\text{CO}_2$ ), полностью реагирующий с 25 г гидроксида кальция?
46. Соли.

47. Оксиды.
48. Кислоты.
49. Растворы и их виды.
50. Определите процент воды кристаллизации в медном купоросе.
51. Кислоты. Их виды. Получение. Физические и химические свойства.
52. Оксиды и их виды.
53. Растворы, их виды и эксперименты.
54. Соли. Классификация солей.
55. Определите количество вещества (моль) в 25 г  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .
56. Растворы и их виды.
57. Оксиды и их виды.
58. Основания: понятие и виды.
59. Химические эксперименты для школьников 7, 8, 9 классов.
60. Найдите массу 2,24 л диоксида серы (IV) в нормальных условиях. Сколько это моль и молекул?
61. Соли.
62. Кислоты.
63. Растворы и их виды.
64. Основания.
65. Найдите простейшую формулу соли, содержащей Na (42,07%), P (18,91%), O (39,02%).
66. Оксиды.
67. Соли.
68. Растворы и их виды.
69. Кислоты.
70. Сколько натрия гидрокарбоната нужно разложить, чтобы получить углекислый газ ( $\text{CO}_2$ ), полностью реагирующий с 25 г гидроксида кальция?
71. Растворы и растворимость.
72. Основания.
73. Кислоты.
74. Соли.
75. Определите процент воды кристаллизации в медном купоросе.
76. Основания.
77. Растворы и их виды.
78. Оксиды.
79. Кислоты.
80. Определите количество вещества (моль) в 25 г  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .
81. Оксиды.
82. Растворы.
83. Кислоты.
84. Эксперименты по спиртам.
85. Найдите массу 2,24 л диоксида серы (IV) в нормальных условиях. Сколько это моль и молекул?
86. Эксперименты по растворам.
87. Основания: понятие и их виды.
88. Понятие о солях.
89. Эксперименты по кислотам.
90. Найдите простейшую формулу соли, содержащей Na (42,07%), P (18,91%), O (39,02%).
91. Оксиды. Эксперименты по их физическим и химическим свойствам.
92. Получение кислот. Их физические и химические свойства.
93. Эксперименты по концентрации растворов.
94. Эксперименты по растворимости.
95. Сколько натрия гидрокарбоната нужно разложить, чтобы получить углекислый газ ( $\text{CO}_2$ ), полностью реагирующий с 25 г гидроксида кальция?
96. Соли и их виды.

97. Выражение формул солей.
98. Основные классы неорганических соединений.
99. Типы химических реакций и эксперименты.
100. Определите процент воды кристаллизации в медном купоросе.