

Экзаменационные вопросы по аналитической химии.

1. Аналитическая химия. Её задачи и значения.
2. Классификация методов качественного анализа. Химический метод анализа.
3. Физические и физико-химические методы анализа.
4. Методы анализа зависящие от количества вещества.
5. Сухой метод химического анализа.
6. Мокрый метод химического анализа.
7. Типы аналитических реакций.
8. Чувствительность реакции.
10. Аналитические реакции катиона  $K^+$ .
11. Аналитические реакции катиона  $Na^+$ .
12. Аналитические реакции  $NH_4^+$ .
13. Ионное произведение воды.
14. Водородный показатель раствора.
15. Буферные растворы.
16. Методы титрования.
17. Концентрация растворов.
18. Равновесие в гетерогенных системах.
19. Произведение растворимости.
20. Катионы II группы и их общая характеристика.
21. Аналитические реакции  $Ag^{2+}$ .
22. Окислительно-восстановительные потенциалы.
23. Аналитическая реакция  $Pb^{2+}$ .
24. Сущность метода нейтрализации.
25. Строение комплексных соединений.
26. Насыщенные и ненасыщенные растворы.
27. Устойчивость комплексных соединений.
28. Катионы III аналитической группы.
29. Условие для протекания реакции.
30. Реакции катиона  $Ba^{2+}$ .
31. Реакции катиона  $Ca^{2+}$ .
32. Типы окислительно-восстановительных реакций.
33. Окислительные-восстановительные реакции.
34. Заместительное титрование.
35. РЕАКЦИИ КАТИОН  $Al^{+3}$
36. АНАЛИТИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ КАТИОНА  $Cr^{+3}$
37. АНАЛИТИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ КАТИОНА  $Zn^{+2}$
38. АНАЛИТИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ КАТИОНА  $Sn^{+2}$
39. Характеристика катионов 6-ой аналитической группы.
40. Аналитические реакции катиона  $Cu^{2+}$ .
41. Аналитические реакции катиона  $Co^{2+}$ .
42. Аналитические реакции катиона  $Ni^{2+}$ .
43. Методы окисления — восстановления (оксидиметрия)

- 44.Перманганатометрия**
- 45. Сущность метода йодометрии.**
- 46.Хроматометрия**
- 47.Гравиметрический метод анализа**
- 48. Характеристика катионов 5-й группы.**
- 49. Аналитическиереакции катиона  $Fe^{3+}$ .**
- 50. Индикаторы методы нейтрализации**



