

Тема реферата

1. Оксиды, классификация, физические и химические свойства, получение, применение.
2. Аллотропные модификации углерода. История открытия, получение, структура, свойства и применение.
3. Амфотерные гидроксиды, физические и химические свойства, получение, применение.
4. Амфотерные гидроксиды. Их свойства.
5. Амфотерные гидроксиды. Способы получения.
6. Амфотерные гидроксиды: классификация, химические свойства и способы получения.
7. Генетическая связь между основными классами неорганических соединений (простые вещества, оксиды, гидроксиды, соли).
8. Генетическая связь неорганических веществ.
9. Гидроксиды 1. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
10. Гидроксиды 2. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов
11. Гидроксиды. Сходство и различие свойств кислот, оснований, амфотерных гидроксидов.
12. Двойные и смешанные соли: определение, строение, химические свойства и получение.
13. Жесткость воды : виды, методы определения и устранения, влияние на организм человека.
14. Жесткость воды и методы ее устранения.
15. Кальцинированная сода: химические свойства, получение в промышленности, применение в мыловарении.
16. Кислотно-основные индикаторы.
17. Кислоты, классификация, физические и химические свойства, получение, применение.
18. Кислоты. Определение кислотности среды с помощью различных индикаторов. Сравнение силы кислот по кислотности среды
19. Кислоты: классификация, химические свойства, способы получения.
20. Кристаллогидраты: определение, способы получения. Получение и применение гипса и алебаstra.
21. Лабораторные методы идентификации различных газов.
22. Основания, классификация, физические и химические свойства, получение, применение.
23. Основные гидроксиды: классификация, химические свойства и способы получения.
24. Продукты взаимодействия азотной кислоты с металлами при различных условиях.
25. Серная кислота : история получения, строение, свойства, промышленное получение, применение.
26. Смешанные оксиды: определение, химические свойства (разобрать на конкретном примере).
Смешанные оксиды в качестве сырья для производства чистых металлов.
27. Соли: классификация, химические свойства и способы получения.
28. Сравнение силы кислот по кислотности среды.
29. Средние соли, физические и химические свойства, получение, применение.
30. Стекло: состав, физические свойства, виды и методы получения.
31. Термическое разложение солей азотной кислоты.