魔识 985 学堂周末理综课程第九次讲义——中考化学方

程式总结

- 一、 氧气的性质:
- 1. 镁在空气中燃烧:
- ★2. 铁在氧气中燃烧:
- 3. 铜在空气中受热:
- 4. 铝在空气中燃烧:
- ★5. 氢气中空气中燃烧:
- ★6. 红磷在空气中燃烧 (测定空气中氧气含量):
- 7. 硫粉在空气中燃烧:
- 8. 碳在氧气中充分燃烧:
- 9. 碳在氧气中不充分燃烧:
- 10. 一氧化碳在氧气中燃烧:
- 11. 玻义耳研究空气的成分实验
- ★12. 加热高锰酸钾制氧气:
- ★13. 氯酸钾和二氧化锰共热制取氧气:
- ★14. 过氧化氢在二氧化锰作催化剂条件下分解:
- 二、自然界中的水:
- ★15. 电解水 (探究水的组成实验):
- 16. 生石灰溶于水:

- 17. 二氧化碳可溶于水:
- 三、质量守恒定律:
- 18. 镁在空气中燃烧:
- ★19. 铁和硫酸铜溶液反应:
- ★20. 氢气还原氧化铜:

四、碳和碳的氧化物:

- 21. 碳在氧气中充分燃烧:
- ★22. 木炭还原氧化铜:
- 23. 焦炭还原氧化铁:
- 24. 煤炉的底层:
- 25. 煤炉的中层:
- 26. 煤炉的上部蓝色火焰的产生:
- ★27. 大理石与稀盐酸反应:
- 28. 碳酸不稳定而分解:
- 29. 二氧化碳可溶于水:
- ★30. 高温煅烧石灰石 (工业制 CO₂):
- ★31. 石灰水与二氧化碳反应 (检验二氧化碳):
- ★32. 一氧化碳还原氧化铜:
- ★33. 一氧化碳的可燃性:
- ★34. 碳酸钠与稀盐酸(灭火器的原理):

五、燃料及其利用:

★35. 甲烷在空气中燃烧:

- ★36. 酒精在空气中燃烧:
- ★37. 氢气中空气中燃烧:

六、金属

- 38. 镁在空气中燃烧:
- 39. 铁在氧气中燃烧:
- 40. 铜在空气中受热:
- 41. 铝在空气中形成氧化膜:
- ★42. 锌和稀硫酸 (实验室制取氢气):
- ★43. 铁和稀硫酸:
- 44. 镁和稀硫酸:
- 45. 铝和稀硫酸:
- 46. 锌和稀盐酸:
- 47. 铁和稀盐酸:
- 48. 镁和稀盐酸:
- 49. 铝和稀盐酸:
- ★50. 铁和硫酸铜溶液反应:
- 51. 锌和硫酸铜溶液反应:
- 52. 铜和硝酸汞溶液反应:
- ★53. 金属铁的治炼原理:

七、酸、碱、盐

- ★54. 氧化铁和稀盐酸反应:
- ★55. 氧化铁和稀硫酸反应:

- 56. 氧化铜和稀盐酸反应:
- 57. 氧化铜和稀硫酸反应:
- ★58. 盐酸和氢氧化钠反应:
- ★59. 盐酸和氢氧化钙反应:
- 60. 氢氧化铝药物治疗胃酸过多:
- 61. 硫酸和氢氧化钠反应:
- ★62. 大理石与稀盐酸反应 (实验室制 CO₂):
- ★63. 碳酸钠与稀盐酸反应:
- 64. 碳酸氢钠与稀盐酸反应:
- ★65. 硫酸和氯化钡溶液反应:
- ★66. 氢氧化钠暴露在空气中变质:
- 67. 氢氧化钠吸收二氧化硫气体:
- 68. 氢氧化钠吸收三氧化硫气体:
- ★69. 氢氧化钙放在空气中变质:
- 70. 氢氧化钙吸收二氧化硫:
- ★71. 铁和硫酸铜溶液 (波尔多液不能用铁桶装):
- ★72. 碳酸钠与稀盐酸 (检验 NaOH 变质):
- ★73. 碳酸氢钠与稀盐酸(小苏打治疗胃酸过多):
- ★74. 氢氧化钙与碳酸钠 (检验 NaOH 变质):
- ★75. 氯化钠和硝酸银 (区别食盐和蒸馏水):
- ★76. 硫酸钠和氯化钡: