

## 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. 氢气在空气中燃烧：

★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  $\text{CO}_2$ ):

★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. 氢气在空气中燃烧:

## 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. 金属铁的冶炼原理:

## 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  $\text{CO}_2$ ):

★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  $\text{NaOH}$  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  $\text{NaOH}$  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: