

# 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. 氢气在空气中燃烧：
4. 红磷在空气中燃烧（测定空气中氧气含量）：
5. 硫粉在空气中燃烧：
6. 碳在氧气中充分燃烧：
7. 碳在氧气中不充分燃烧：
8. 一氧化碳在氧气中燃烧：
9. 玻义耳研究空气的成分实验：
10. 加热高锰酸钾制氧气：
11. 氯酸钾和二氧化锰共热制取氧气：
12. 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：

13. 电解水（探究水的组成实验）：
14. 生石灰溶于水：
15. 二氧化碳可溶于水：
16. 氢气还原氧化铜：

### 三、碳和碳的氧化物：

17. 碳在氧气中充分燃烧：
18. 木炭还原氧化铜：
19. 焦炭还原氧化铁：
20. 大理石与稀盐酸反应：
21. 碳酸不稳定而分解：
22. 高温煅烧石灰石（工业制  $\text{CO}_2$ ）：
23. 石灰水与二氧化碳反应（检验二氧化碳）：
24. 一氧化碳还原氧化铜：
25. 一氧化碳的可燃性：
26. 碳酸钠与稀盐酸（灭火器的原理）：

### 四、燃料及其利用：

27. 甲烷在空气中燃烧：
28. 酒精在空气中燃烧：