## 化学方程式

- 1. 红磷、白磷在氧气中燃烧
- 4P + 5O<sub>2</sub><u>点燃</u>2P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- 2. 硫在氧气中燃烧
- S + O<sub>2</sub><u>点燃</u>SO<sub>2</sub>
- 3. 铁在氧气中燃烧
- 3Fe + 2O<sub>2</sub><u>点燃</u>Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>
- 4. 高锰酸钾制氧气
- $2\mathsf{KMnO}_4 \underline{\underline{\Delta}} \mathsf{K}_2 \mathsf{MnO}_4 + \mathsf{MnO}_2 + \mathsf{O}_2 \uparrow$
- 5. 过氧化氢制氧气
- $2H_2O_2\frac{MnO_2}{2}2H_2O + O_2 \uparrow$
- 6. 氢气燃烧
- $2H_2 + O_2$ <u>点燃</u> $2H_2O$
- 7. 电解水
- 2H<sub>2</sub>O<u><sup>通电</sup></u>2H<sub>2</sub>↑+O<sub>2</sub>↑
- 8. 镁条燃烧
- $2Mg + O_2$ <u></u>点燃</u>2MgO
- 9. 碳在氧气中燃烧(充分)
- C + O<sub>2</sub><u>点燃</u>CO<sub>2</sub>
- 10. 碳在氧气中燃烧(不充分)
- 2C + O<sub>2</sub><u>点燃</u>2C*O*
- 11. 大理石(碳酸钙)制二氧化碳
- $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$
- 12. 水和二氧化碳反应
- $H_2O + CO_2 = H_2CO_3$
- 13. 碳酸分解
- $H_2CO_3 = H_2O + CO_2 \uparrow$
- 14. 澄清石灰水变浑浊
- $CO_2 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow +H_2O$
- 15. 一氧化碳燃烧
- 2CO + O<sub>2</sub><u>点燃</u>2CO<sub>2</sub>