化学方程式

1. 红磷、白磷在氧气中燃烧

2. 硫在氧气中燃烧

3. 铁在氧气中燃烧

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

$$2H_2 + O_2$$
点燃 $2H_2O$

7. 电解水

$$2H_2O$$
^{通电} $2H_2$ ↑+ O_2 ↑

8. 镁条燃烧

9. 碳在氧气中燃烧(充分)

$$C + O_2$$
点燃 CO_2

10. 碳在氧气中燃烧(不充分)

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