

## 方程式配平的方法

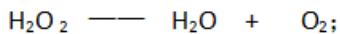
### 1. 最小公倍数法



加热氯酸钾和二氧化锰制氧气 \_\_\_\_\_;

红磷在空气中燃烧 \_\_\_\_\_;

### 2. 奇偶法



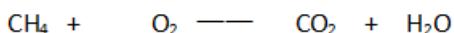
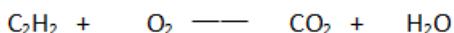
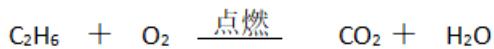
一氧化碳和氧气点燃生成二氧化碳：\_\_\_\_\_;

### 3. 观察法



铜在氧气中加热 \_\_\_\_\_;

### 4. 定一法



### 5. 设未知数法





## 6. 有根先配根，无根配氢氧

①硫酸铜和氢氧化钠反应: \_\_\_\_\_

②硫酸铁和氢氧化钠反应生成氢氧化铁和硫酸钠  
\_\_\_\_\_

作业:

1. 化学在交通“节能减排”中发挥重要作用.

(1) 液化天然气 (LNG) 是我市正在推广的公交车燃料, 它具有燃烧效率高、污染小的优点. 写出天然气主要成分完全燃烧的化学方程式: \_\_\_\_\_.

(2) 汽车尾气中 NO 与 CO 在催化剂的作用下, 反应生成 CO<sub>2</sub> 和一种无污染的单质气体. 写出该反应的化学方程式: \_\_\_\_\_.

(3) 氢化镁 (MgH<sub>2</sub>) 固体与水反应生成氢氧化镁和氢气, 可为氢动力汽车提供能源. 写出该反应的化学方程式: \_\_\_\_\_.