

2006年度名师初中化学教学辅导之五 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/95/2021\\_2022\\_2006\\_E5\\_B9\\_B4\\_E5\\_BA\\_A6\\_c64\\_95652.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E5_BA_A6_c64_95652.htm) 第五单元《化学方程式》知识点

一、质量守恒定律:1、内容：参加化学反应的各物质的质量总和，等于反应后生成的各物质的质量总和。说明：质量守恒定律只适用于化学变化，不适用于物理变化；不参加反应的物质质量及不是生成物的物质质量不能计入“总和”中；要考虑空气中的物质是否参加反应或物质（如气体）有无遗漏。2、微观解释：在化学反应前后，原子的种类、数目、质量均保持不变（原子的“三不变”）。3、化学反应前后（1）一定不变 宏观：反应物生成物总质量不变；元素种类不变 微观：原子的种类、数目、质量不变（2）一定改变 宏观：物质的种类一定变 微观：分子种类一定变（3）可能改变：分子总数可能变二、化学方程式1、遵循原则：以客观事实为依据 遵守质量守恒定律2、书写：（注意：a、配平 b、条件 c、箭号）3、含义以 $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$ 为例 宏观意义：表明反应物、生成物、反应条件 氢气和氧气在点燃的条件下生成水 微观意义：表示反应物和生成物之间分子每2个氢分子与1个氧分子化合生成2（或原子）个数比 个水分子（对气体而言，分子个数比等于体积之比） 各物质间质量比（系数×相对分子质量之比）每4份质量的氢气与32份质量的氧气完全化合生成36份质量的水 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 [www.100test.com](http://www.100test.com)