

2006年度名师初中化学教学辅导之一 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/155/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E5_BA_A6_c64_155910.htm 第1单元 走进化学世界1、化学是研究物质的组成、结构、性质以及变化规律的基础科学。2、我国劳动人民商代会制造青铜器，春秋战国时会炼铁、炼钢。3、绿色化学-----环境友好化学(化合反应符合绿色化学反应)①四特点P6(原料、条件、零排放、产品) ②核心：利用化学原理从源头消除污染4、蜡烛燃烧实验(描述现象时不可出现产物名称) (1) 火焰：焰心、内焰(最明亮)、外焰(温度最高) (2) 比较各火焰层温度：用一火柴梗平放入火焰中。现象：两端先碳化；结论：外焰温度最高 (3) 检验产物 H_2O ：用干冷烧杯罩火焰上方，烧杯内有水雾 CO_2 ：取下烧杯，倒入澄清石灰水，振荡，变浑浊 (4) 熄灭后：有白烟(为石蜡蒸气)，点燃白烟，蜡烛复燃 5、吸入空气与呼出气体的比较结论：与吸入空气相比，呼出气体中 O_2 的量减少， CO_2 和 H_2O 的量增多(吸入空气与呼出气体成分是不同的) 6、学习化学的重要途径科学探究一般步骤：提出问题→猜想与假设→设计实验→实验验证→记录与结论→反思与评价化学学习的特点：关注物质的性质、变化、变化过程及其现象； 7、化学实验(化学是一门以实验为基础的科学) 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