

2006年度名师初中化学教学辅导之七 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_95653.htm 第7单元 燃烧及其利用一、燃烧和灭火1、燃烧的条件：（缺一不可）（1）可燃物（2）氧气（或空气）（3）温度达到着火点2、灭火的原理：（只要消除燃烧条件的任意一个即可）（1）消除可燃物（2）隔绝氧气（或空气）（3）降温到着火点以下3、影响燃烧现象的因素：可燃物的性质、氧气的浓度、与氧气的接触面积使燃料充分燃烧的两个条件：（1）要有足够多的空气（2）燃料与空气有足够大的接触面积。4、爆炸：可燃物在有限的空间内急速燃烧，气体体积迅速膨胀而引起爆炸。一切可燃性气体、可燃性液体的蒸气、可燃性粉尘与空气（或氧气）的混合物遇火种均有可能发生爆炸。二、燃料和能量1、三大化石燃料：煤、石油、天然气（混合物、均为不可再生能源）（1）煤：“工业的粮食”（主要含碳元素）；煤燃烧排放的污染物： SO_2 、 NO_2 （引起酸雨）、 CO 、烟尘等（2）石油：“工业的血液”（主要含碳、氢元素）；汽车尾气中污染物： CO 、未燃烧的碳氢化合物、氮的氧化物、含铅化合物和烟尘（3）天然气是气体矿物燃料（主要成分：甲烷），是较清洁的能源。2、两种绿色能源：沼气、乙醇（1）沼气的主要成分：甲烷甲烷的化学式： CH_4 （最简单的有机物，相对分子质量最小的有机物）物理性质：无色、无味的气体，密度比空气小，极难溶于水。化学性质：可燃性 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ （发出蓝色火焰）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