

2009年高考化学第二轮复习策略与重点高考 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/526/2021_2022_2009_E5_B9_B4_E9_AB_98_c65_526246.htm

复习策略与重点化学第二轮复习要着重把握主干知识、重点知识和热点知识，主要有以下内容：阿伏伽德罗常数与阿伏伽德罗定律的相关知识，溶解度、溶液组成的表示方法及其基本计算，反应热和热化学方程式，氧化还原反应，原子结构基本知识，元素周期律和元素周期表，化学键与晶体结构基础知识，化学反应速率、化学平衡的涵义及勒沙特列原理，有关化学反应速率和化学平衡的基本计算，电离平衡与强弱电解质，水的离子积和溶液的pH值，盐类的水解，离子方程式书写，溶液中的离子共存问题，溶液中离子浓度大小比较，原电池的基本原理，氯、氧、硫、氮、磷、碳、硅、氢、钠、镁、铝、铁等元素的单质及化合物性质，有机物的同分异构体及其与分子组成间的关系，有机反应原理、有机物的相互转化关系及有机合成，生活、生产中的化学知识及化学史知识，化学实验基本操作、药品的保存，物质的制备，物质的鉴别提纯，综合实验，有关化学式、混合物组成的计算，根据化学方程式的计算及综合计算等。更多2009年高考信息请访问：百考试题·高考网 百考试题·高考论坛 百考试题·高考网校 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