

2007高考60天冲刺名师大讲堂化学专场 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/185/2021\\_2022\\_2007\\_E9\\_AB\\_98\\_E8\\_80\\_83\\_c65\\_185508.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/185/2021_2022_2007_E9_AB_98_E8_80_83_c65_185508.htm)

主讲教师：高鹏 学大教育化学教师，毕业于河北师范大学，曾获北京二十一中青年骨干教师称号，授予高级中学化学教师资格称称号。高老师擅长设计生动有趣、心意盎然的情景引入新课，授课方式灵活多样，注重学生思维品质及自然能力的培养。高考命题遵循的原则，在考察化学知识和技能的同时着重对考生运用知识和技能、分析解决问题的能力进行考察，加强对考生实践能力和创新精神的考察。2007年高考化学命题基本趋势：回归课本难度稳定 下面我就2006年高考理科综合化学试题的主要特点来分析一下引出2007年高考化学命题的基本趋势。2006年高考理综考试化学试题主要特点：第一，回归课本，突出对主干知识的考察。所有的试题考察内容全部是中学化学的核心知识、重点知识，题目都不偏、不怪，涉及的基本概念和基本理念、常见元素和化合物、有机化学基础、化学实验等五部分的全部内容，题型相对稳定，稳中有变。第二，试题总体与2005年相近，难度略有下降。第一卷都不回避常规题的考察，比如说阿弗加得罗的常数等等，特别是重视对化学用语的考察，北京卷对化学用语的考察很常见。第三，重视课本上可再生的实验。如上所述高考化学的命题基本趋势是：第一，试题难度总体上保持基本稳定，题型保持基本不变，学科的弱点知识年年必考。化学实验仍将是考察的重点，而且今年特别强调了化学要多考察三个试题能力，一个是识别和绘制典型实验仪器及实验装置的能力，第二，分析和处理

实验数据的能力，第三，评价实验方案的能力。试题仍然会关注社会热点，联系生活实际，及化学发展的前沿。07高考化学复习方略 既然试题的命题基本原则我们掌握了，以及趋势我们知道了，下面谈一下07年高考的复习策略是什么呢？高三化学的复习主要按照化学的知识结构着力揭示知识间的内在联系和规律性，紧密联系实际，培养应用知识解决实际问题的能力。第一，运用规律，编织网络。我觉得这一点非常重要，大家作为21世纪的考生肯定大多数人对计算机，尤其是城市的学生，对于计算机方面比较熟练，计算机管理一个文件的时候当然你说你把你的文件存的满桌面、满电脑都是，当然最找一个文件的时候极为烦恼。如果分门别类的按文件夹的形式储存起来，找的时候就非常容易找了。对于知识也是一样，知识你分门别类的编织网络的，一个网络就相当于计算机的一个文件夹，这个时候你应用和使用起来就比较熟练，迅速识别的能力也应该是非常好的。编织知识网络四大规律 这些规律因为不同的学生实际能力和掌握知识能力不同，所以我这里只说一些大致的规律。运用规律编织网络。第一，元素周期律，运用元素周期率把握金属和非金属的全局。这个元素周期律里面比如说氧化期的元素，还原期的非金属元素，氧化还原期的非金属元素，氮元素、硫元素、硒元素、碘元素。第二，还有运用金属活动循序把握金属的全局，活泼的金属组，中活泼的金属组，不活泼的金属组，铂金比较少见。第三，抓住元素的知识与理论的结合点，发挥理论的指导作用。这里的理论指导作用我们学习的时候课本教材按的顺序分成教材的章节，你学习的时候把这些章节综合起来从以下几个方面学习这些编织一个新的网络，就是

物质结构网络，把这些教材上的章节横向的联系起来。物质结构、化学平衡、氧化还原反映理论、电解质溶液理论，横向的把这些元素化合物知识联合起来。第四，抓住元素及化合物的知识主线，建立知识体系。非金属元素学习的时候按照这个方式学习，单质往左边可以研究气态氢化物的性质，往右边研究氧化物，氧化物对应的水化物，相应的含氧酸的盐。我举个例子，比如氮族，也是我们化合物里面比较难处理得化合物了，氮族气态庆贺无里边就是氨气，氧气这边有一氧化碳、二氧化碳，对于的水化物就是硝酸，硝酸对应的含氧酸盐等等，你熟悉一下它的性质。金属知识的主线按照单质氧化物、氧化物对应的水化物，以及相应的盐。比如说碱金属，对应的氧化物有氧化钠、过氧化钠等等，铝是作为明显的两性金属，它对应的氧化物有氧化铝、氢氧化铝、硫酸铝，别忘了对应碱质的偏氯酸钠。有机物的知识路线，以前都是以乙烯为中心辐射出一大片来，这里以乙烯或者乙炔为中心都可以向四周辐射。我们假设以乙炔为中心辐射出来的，乙炔加氢变乙烯，再加氢变乙烷，乙炔加水成为乙醛，醛往氧化那边说就变成乙酸，一般的跟乙醇水解成质。构建有机物的知识网络主要是以乙炔为中心，乙炔如果往右去我们可以看到是变成苯，苯然后鲁带，然后水解成醇，准可以发生水解成酚，之后可以变成质。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)