

2008年高考改革分析理科基础化学复习指导高考 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_2008_E5_B9_B4_E9_AB_98_c65_526311.htm

一、背景分析

1. 高考改革的立足点

2007以前的高考方案存在两大问题：一是相同“X科”考生的这门成绩不等值，却统一排队形成总分，因而出现了学习能力相对较强的理科学生上不了线，学习能力相对较弱的文科学生却能上线的偏差；二是“大综合”科目的考试，既没有完全达到考查学生综合能力的目的，也没有起到应有的选拔功能。

2. 对2007年高考文科基础与理科基础设置的解读

从2007年开始，各科文化课成绩和术科成绩分别用原始分呈现，文化课总分用4科文化课卷面原始分累加，即每位考生的文化课总分由“3文科基础或3理科基础”组成。按照《新方案》规定：文科类的考生只能报11个学科门类，理科的考生的考生可以报考16个学科门类，物理和化学考生可以报考除体育和艺术外的所有学科门类18个。文科基础、理科基础是广东今年实施高考新方案后出现的全新部分，也是今年高考广东省的指定选考科目，其设置目的是发挥高考对中学课程开设的指引作用，检查考生掌握相关的人文科学知识和基本的自然科学知识的程度。这两个科目的考试范围是相关学科的共同必修内容，反映对合格高中毕业生的基本水平要求但各科的分值权重不一样。实施《新方案》后，文科基础和理科基础虽然包含物理、化学、生物、政治、历史、地理6门学科，广东省考试中心曾就《2007年普通高等学校招生全国统一考试学科考试大纲的说明（广东卷）》（以下简称《考试说明》）进行解读，明确了2007年高考“3文科基础/理

科基础X科”的新方案。其中，新增加的文科基础（化学占7道题）、理科基础部分均由75道题（其中理、化、生各18道题，其余三科各7题）组成，题型全部采用四选一的单项选择题，体现降低难度为高中学生“减负”的指导思想。

3. 文科基础和理科基础考查的内容与难度

文科基础和理科基础考查的是各科必修模块的内容，只考学生“应知应会”的基础知识。只采用选择题的目的在于降低考试难度，减轻学生的负担。考查的要求和题目的类型，确定了考试的内容以分科知识为主，注重各学科内的知识综合，不涉及学科间知识的综合和综合能力的考查。考试性质定位为水平考试，主要目的不是为了体现选拔功能，而是为了保证高中新课程各学科必修模块的完整开设，有利于推进新课程实验。

二、2007年高考综合化学简要分析

今年的广东省高考综合化学试题很好地体现了化学学科的特点，同时体现化学科学与STSE（科学、技术、社会、环境）的联系。具体体现为：

1. 理科基础

（1）试题选取素材广泛，以双基、重要化学原理、化学实验为主题的试题比例较大，共有11题，重点考查化学学科的核心内容，有利于引导综合科目的复习与备考。

（2）选材新，将化学与医药、能源、资源、材料、环境、工业生产等学科、领域相结合作背景，共7题，以解决实际化学问题作思路设问，将化学与生活应用紧密结合。因此，试卷的题目情境比较新颖，对于广大考生具有很好的公平性。试卷中题目的设计具有很好的导向性，在知识点的分布、试题的难易度和化学与生活相结合等方面进行布局，对化学综合科的复习中采取什么样的策略与方法、考生应在复习中如何把握重要的知识点都有重要的借鉴意义。

（1）知识点分布广泛，要求

考生掌握化学学科的重要原理、基础知识。例如：考查知识点具有典型性，如化学反应原理、重要有机物的性质、化学实验的基本操作等都是中学化学的核心内容。2007年高考化学理科基础共18题，考查的知识点有：胶体与丁达尔现象、物理变化与化学变化、纯净物与混合物、单质与化合物、同位素、质子数（中子数、电子数）、阿伏加德罗常 N_A 、离子键和共价键、元素周期律与元素周期表、原电池、离子方程式、化学反应速率等，此外还有Al及其化合物的性质、化学实验中的萃取、除杂、 SO_4^{2-} 的鉴别、蛋白质的颜色反应和重要有机物的相关性质。（2）试题难度适中，试卷紧扣课程标准和考试大纲，着重考查了考生对科学探究的过程与方法的掌握、信息获取及分析处理和应用能力，以及对基础知识与基本技能的理解和灵活应用能力。（3）将学科知识与热点内容结合起来，防止读死书的现象。比如改善空气质量的方法、污水处理方法、合金与材料、海水与资源、绿色化学与原子经济等都要求学生重视化学知识在生活中的运用能力。

2. 文科基础 将学科知识与生活实际结合起来，着重考查的知识点具有典型性，如化学反应原理、有机物的结构和性质等都是中学化学的核心内容。请细看高考文科基础的7道题，共有6题是将生活应该与化学知识和化学原理相结合的。另外一题是化学实验与元素化合物的知识。考查了 CO_2 、 Fe^{3+} 的检验和物质的分离提纯(NaOH中的少量 Na_2SO_4)及物质的溶解性($CaCl_2$ 和 $NaCl$)。在67题还有 $NaHSO_4$ 溶液的酸碱性与其所属物质类别(盐类)。由此可见，对于文科考生来说，一定要将所学的化学知识与日常生活实际相结合，才是最理想的备考战略。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