

## 广东高考理综化学命题研究与备考对策

■张立云

### 一、广东高考理综化学试题的知识结构与命题研究

2004年广东省全面实施高中新课程,并自2010年开始,高考实施3+理综(文综)考试。化学学科试卷的模式发生了很大的变化,所占分值也由单科试卷的150分变为理科综合试卷中的100分。高中选修模块中的《物质结构与性质》不再考查,选修模块的《反应原理》、《有机化学基础》为必考内容。试题题型主要变化是将原来的不定项选择题改为双向选择题,降低了试题的难度;化学学科总题量的减少导致选择题的综合

性增强,非选择题将更加注重知识的综合应用。广东高考理综化学学科试题基本达到既体现为高校选拔具有学习潜能和创新精神的学生,又符合新课程改革的要求,对中学化学教学起了较好的导向作用。

#### 1. 广东高考理综化学试题的知识结构。

纵观近三年广东高考理综卷化学试题,基本遵循了化学学科《考试大纲的说明》(广东卷)的要求,从题型分布及分值的分布来看,满分为100分,其中7-12为单选题,22-23为双选题,30-33为填空题。详见下表。

2010-2012年广东高考理综化学试题考查知识点内容分布与附分值统计表

| 项目    | 题号 | 试题内容                                                                                                         | 分值 | 概念 | 理论 | 元素 | 有机 |
|-------|----|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----|----|----|----|----|
| 单项选择题 | 7  | 离子共存(2010年)                                                                                                  | 4  | 2  | 2  |    |    |
|       |    | 多糖、油脂、乙酸乙酯、蛋白质、乙酸、溴乙烷的性质、消去反应(2011年)                                                                         | 4  | 1  |    | 3  |    |
|       |    | 乙酸、淀粉、油脂和蛋白质以及电化学和新型复合材料的常识性内容(2012年)                                                                        | 4  | 2  |    | 2  |    |
|       | 8  | 阿伏加德罗常数,物质的量,物质的量浓度,铜和稀硝酸反应(2010年)                                                                           | 4  | 3  | 1  |    |    |
|       |    | 离子共存(2011年)                                                                                                  | 4  | 2  | 2  |    |    |
|       |    | 离子共存(2012年)                                                                                                  | 4  | 2  | 2  |    |    |
|       | 9  | 盖斯定律(2010年)                                                                                                  | 4  | 4  |    |    |    |
|       |    | 阿伏加德罗常数,物质的量,物质的量浓度,亚铁离子的性质(2011年)                                                                           | 4  | 3  | 1  |    |    |
|       |    | 苯和正己烷、 $\text{SO}_3^{2-}$ 和 $\text{SO}_3^{2-}$ 的鉴别,制备 $\text{NO}_2$ , $\text{Cl}_2$ 中除去 $\text{HCl}$ (2012年) | 4  |    |    | 1  | 3  |
|       | 10 | 元素周期表,元素周期律,原子结构(2010年)                                                                                      | 4  | 3  | 1  |    |    |
|       |    | 镁及其化合物的性质、实验基本操作:浓硫酸稀释、过滤、无水氯化镁制取(2011年)                                                                     | 4  | 1  | 2  |    | 1  |
|       |    | 氧化还原反应的判断和钠、铝、氮元素化合物性质(2012年)                                                                                | 4  | 2  | 2  |    |    |
|       | 11 | 加聚反应,蛋白质水解,有机氧化反应,石油裂解和油脂皂化(2010年)                                                                           | 4  |    |    | 4  |    |
|       |    | 溶液中存在的原子守恒、电荷守恒、水解平衡及其影响因素(2011年)                                                                            | 4  | 4  |    |    |    |
|       |    | 阿伏加德罗常数,物质的量,物质的量浓度,气体的摩尔体积,铁的性质以及 $\text{HCO}_3^-$ 的水解(2012年)                                               | 4  | 3  | 1  |    |    |
|       | 12 | 一元弱酸及其钠盐,离子浓度大小比较(2010年)                                                                                     | 4  | 4  |    |    |    |
|       |    | 原电池,电解池原理、电极反应(2011年)                                                                                        | 4  | 4  |    |    |    |
|       |    | $\text{SO}_2$ 、 $\text{SiO}_2$ 、浓硫酸、 $\text{Fe}^{3+}$ 性质及用途(2012年)                                           | 4  |    | 4  |    |    |