**2016年高三化学复习备考总结**

深圳实验学校高中部化学组 江宏生

在刚刚过去的2016年高考中，通过对考后的试题分析发现我们今年的高三化学备考是有效的，准备是充分的，其中化学四个大题中，有三个大题是我们在第二轮复习训练过类似的，所以考后学生反映很好，现在就今年的高三备考工作总结。

**一、一轮复习打好基础，适当延伸**

通过对历年的高考试题的研究我们都可以发现，高考题选择题部分可以说是教材基础知识的一个延伸，一般不会出教材上的基本内容，那没什么可考的，而是在基本内容的基础之上，进行 一些延伸，考点都见过，有的也有可能练习过多次，属于比较简单的题目。而大题，相对要灵活一些，在教材上是找不到答案的，那么是不是就是超纲了呢，我认为不是。通过对每个题的分析你可以发现，其实大题的每个小题，每个填空，也都是基础知识，大多数练习过，它的新，主要是利用所学知识来解决现实生产中的问题。我们在备考的时候，那就要考虑从哪些方面进行准备。一是基础知识，对常考知识要做到熟练掌握，二是对教材上没有的知识，在备考中就应该有所准备，对常考的物质，要适当延伸，做到见过，甚至是练过。

高中化学基本内容主要包括：基本概念（摩尔、气体摩尔体积，电解质溶液、阿伏加德罗常数、氧化还原反应）；基本理论（化学反应速率、化学平衡、电离平衡、沉淀溶解平衡、化学平衡常数—浓度平衡常数、压强平衡常数、物质的量平衡常数、等效平衡、化学平衡的有关计算、电化学、热化学）；基本计算（电解质溶液、化学平衡的有关计算、产率、转化率、质量百分含量、氧化还原反应的多步计算、酸碱中和滴定）；元素化合物（碱金属、镁铝铁铜、铬锰锌铅镍钴、碳族、氮族、氧族、卤族）；有机化学；化学实验。

1、打好基础

订一本好的复习书为本，结合考纲认真复习每个考点，做到没有遗漏，为进一步提高打好基础。

①基本概念（摩尔、气体摩尔体积，电解质溶液、阿伏加德罗常数、氧化还原反应）

摩尔：所有学生都会，最基本的概念，考试不会专门出题；

气体摩尔体积：必考考点，主要考查阿伏加德罗定律及其推论；

电解质溶液：必考考点，难度较大，试题一般出在选择题，主要考查三个守恒、离子浓度大小比较、离子议程试正误的判断、离子共存问题、相关图像问题；

阿伏加德罗常数：必考考点，中等难度，所有的小计算都有可能会在这里出现，4个选项4个不同方向；

氧化还原反应：必考考点，中等难度，考题形式为写未知的化学反应方程式及离子方程。

②基本理论

化学反应速率：必考考点，简单难度，在大题中一定用到；

化学平衡：必考考点，中等难度，常考平衡条件的选择，平衡的移动方向，等效平衡，相关计算；

化学平衡常数—浓度平衡常数、压强平衡常数、物质的量平衡常数：必考考点，中等难度，大题中计算，填一空，要求计算结果；

电离平衡：必考考点，难度较大，一般在电解质溶液的选择题中出现；

沉淀溶解平衡：必考考点，简单难度，出现在大题中，一般利用Ksp计算，一空或两空；

电化学：必考考点，中等难度，选择题或大题中一两个空，主要考查离子移动方向、电极方程、电极区PH值的变化、电极质量变化的计算；

热化学：必考考点，简单难度，考点为盖斯定律与键能、燃烧热结合出题。

③基本计算

电解质溶液、化学平衡的有关计算、产率、转化率、质量百分含量、氧化还原反应的多步计算、酸碱中和滴定：必考考点，中等难度，一般出现在大题中，实验题，理论题，工艺流程题各一处计算。

④元素化合物）

碱金属、镁铝铁铜、铬锰锌铅镍钴：必考考点，中等难度，一般出题在大题中，主要以工艺流程题的形式出现，尤其是铁铜、铬锰锌铅镍钴，最常出现内容；

碳族：必考考点，简单难度，金刚石、石墨（烯），CO2CO碳酸及碳酸盐常考；

氮族：必考考点，中等难度，主要考查复杂的氧化物、硝酸盐及亚硝酸盐；

氧族、常考考点，中等难度，常考点，金属硫化物，硫酸盐等难溶物的Ksp问题；

卤族：必考考点，中等难度，强氧化性、各种盐，大题中出现，今年就出现大题。

⑤有机化学；

选做题，15分，对我们的学生来说一般做为必得题目

考点为：简单命名，反应类型，分子式书写，结构简式的推断，化学方程式的书写，同分异构体数目的推断，符合条件的物质的结构简式，合成路线的设计。

⑥化学实验

必考考点，中等难度，大题中出现，一般考查内容有：仪器的连接、仪器名称、气密性的检验、反应条件的选择、物质的分离、提纯、检验、尾气处理、仪器的改装、基本方程式的书写、产率的计算、实验方案的改进。

2、适当延伸

这主要体现在元素合物知识及有机化学部分，对于卤族，金属元素，常见的有机化学合成方法，都进行加深，一般出现在大题的工艺流程题中，所以在一轮复习的时候如果能把相关知识延伸到位，那么在后边的二轮复习的时候就不会感觉陌生。

卤族：教材没有出现的氯的含氧酸盐的各种形式，性质，涉及的化学反应；

氮族：亚硝酸及亚硝酸盐的性质，复杂的氧化物的性质；

金属元素：过渡元素中的Fe Co Ni Cu Zn Mn 等几种常见元素的氧化物、氢氧化物、含氧酸盐的性质；

有机化学：比较常见的碳链的增长（缩短）方法，如人名反应等。

**二、二轮复习注重基础、精选试题、提高难度**

二轮复习主要以专题的形式，有针对性的进行专练习，主要包括选择题专练、电解质溶液、阿伏加德罗常数、氧化还原反应，化学与生活、化学与技术，化学实验专练，反应原理题专练，工艺流程题专练、有机化学大题专练。我们还要关注化学与新的技术、新材料等。

一般来说我们手头上都有一本复习资料，但是通过使用发现，都不能很好的满足需要，或是针对性不强，试题不好等一些问题，所以在二轮复习中一定要亲自找题，改编试题，把考点体现在试题中，出题要有目的性、系统性，不出无效题，少出不常考题，提高时间利用率，针对考点，各个击破。

**三、三轮复习精选套题，加强练习**

三轮复习的时候，离高考已经不远，手头上的题目非常多，各地考题都到了，但是针对我们的学生，有些题目是不合适的，所以我们一定要重新组题，原则上一般不用外来成套题目，可以多套题目重新进行组合，让学生复习高效，针对性强。

一面之词，一方言论，难免有疏漏不当之处还请批评指正。