

2017 中考化学试卷解析

一、 近三年考纲题型及分数比较

近三年化学考纲题型及分数				
题型	题数	2015	2016	2017
选择题	10	15	15	15
化学实验	1	10	10	8
物质之间的转化	1	8	8	8
化学计算	1	7	7	9

二、 近三年考试内容及难易程度比较

内容	年份		
	2015	2016	2017
基本概念和原理	10	10	10
元素及其化合物	11	11	11
化学实验	12	12	10
化学计算	7	7	9
难易程度	2015	2016	2017
容易题	15	28	28
中等难度题	15	8	8
较难题	10	4	4

三、 近三年化学考点对比

近3年深圳中考化学知识点一览表				
题型	题号	2015 年	2016 年	2017 年
		知识点考察	知识点考察	知识点考察
选择题	1	合理使用 化肥、农药 对保护环境的重要意义； 一氧化碳 的物理性质； 水 资源的污染与防治；几种常见的与化学有关的 图标	化学变化 ，酒精挥发， 酿酒 ，活性炭，水	化学符号 及其周围数字的意义
	2	化学符号 及其周围数字的意义	元素的概念和区分	干冰 的用途； 空气 污染物； 明矾 净水；废旧电池分类回收
	3	液体药品的 取用 ； 浓硫酸 的性质及浓硫酸的稀释； 蒸发与蒸馏 操作；溶液的 酸碱度 测定	量筒 读数，托 盘天平 称量，试管 加热 ， 倒液体	震荡试管反应；固体的溶解； 检验酸碱性 ； 检验气密性
	4	酸、碱、盐 的鉴别； 溶液 的概念、组成及其特点； 分子 的定义与分子的特性； 化学变化 和物理变化的判别	化学符号 及其周围数字的意义	电解水 ； PH 试纸 的使用； 溶液 性质； 硫燃烧 现象
	5	金属 的化学性质；生铁和钢	微粒观点及 模型图 的应用； 单质和化合物 的判别；有关元素化合价的计算；化学反应的实质	原子结构 示意图； 元素周期表 内符号、数字的意义
	6	微粒观点及 模型图 的应用； 单质和化合物 的判别；有关元素化合价的计算；化学反应的实质	元素质量， 分子 组成， 有机物 ，空气组成	有机物 ；元素质量比计算；分子组成（ 相对分子质量 应用）；化学式内数字意义
	7	固体 溶解度 曲线及其作用； 饱和溶液 和不饱和溶液相互转变的方法	除铁锈 ， 灭火 ， 防止铁生锈 ， 复合肥	微粒观点及 模型图 的应用； 单质和化合物 的判别；有关元素化合价的计算；化学反应的实质

	8	物质的相互转化和制备；酸的化学性质；碱的化学性质	化合价的计算，溶液的稀释，电解水，质量守恒	过滤操作；除杂（CO ₂ /CO）；物质溶解过程吸热、放热；燃烧条件
	9	元素质量比的计算；过滤的原理、方法及其应用；溶质的质量分数；盐的化学性质	一氧化碳的性质，金属氧化物的还原反应，尾气的处理，金属的物理性质	固体溶解度曲线及其作用；饱和溶液和不饱和溶液相互转变的方法
	10	金属锈蚀的条件及其防护；空气组成的测定；盐的化学性质；燃烧与燃烧的条件	固体溶解度曲线及其作用；饱和溶液和不饱和溶液相互转变的方法	硫酸的化学性质；硫酸常见的反应方程式
推断题	11	物质的鉴别、推断；盐的化学性质；反应类型的判定；书写化学方程式、文字表达式	酸碱盐的转化，物质的鉴别、推断；反应类型的判定；书写化学方程式	盐与碱的转化（碳酸钠与碳酸钙的转化）；书写化学方程式；氢气还原金属氧化物；金属活动性顺序判断
实验题	12	常用气体的发生装置和收集装置与选取方法；实验室制取氧气的反应原理；二氧化碳的实验室制法；二氧化碳的化学性质；书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	氧气的制取装置；氧气的收集方法；制取氧气的操作步骤和注意点；文字表达式，装置与药品的选择	二氧化碳的制取；氨气的制取；碳酸氢钠的制取；书写化学方程式；装置的选择、连接顺序；化肥
计算题	13	根据化学方程式的计算；有关溶质质量分数的简单计算（图像类）	金属与酸的反应，质量分数的计算（图像类）	金属的腐蚀与保护；合金的概念；高炉炼铁（赤铁矿）根据化学反应方程式的计算（图像类）

四、 试卷点评

几年中考化学对知识点的考察与中考考试说明基本吻合。化学试卷在命题方面依然延续了往年的风格，命题人很注重基础知识点的考查，并且今年加大了综合能力的考察。

选择题方面与去年的模式基本相似，注重基础知识的考察。考察的内容也基本详细，侧重点在上册知识的化学基本理论部分以及下册的溶液和酸碱盐部分。

推断题的内容更加贴近生活，主要考察内容为碳酸钙及碳酸钠之间的转化。

实验题中主要考察的也是课本中基础的实验同时有所拓展，在题意的理解能力方面考查增大，对所学知识的灵活运用要求较高。

计算题的分值较去年增加，除了常规的步骤书写和审题细致度的考查外，增加了一些综合知识的考查。近三年的计算题都主要是以图像题模式出现。

五、 2018 年中考备考建议

1. 刚开始学习时养成记笔记及错题的习惯。
2. 初三学生刚开始学习化学时，要把基础知识打扎实，在复习过程中也主要以教材为基础，并且多关注中考常考知识点进行重点复习。
3. 初三上册书中主要是以基础为主，对于基本概念的理解和掌握在第一次学习过程中要注意细节的理解。主要的重难点是从微观世界开始的，学生在学习过程中要注意理解基础概念，并且在练习中积累。
4. 对于下册书的内容不仅要注意基本概念的理解，还需要重点学习知识的应用，在这部分要加大练习的强度，并且配合专题来进行巩固知识点，近距离接触中考大题。
5. 在中考中重难点知识主要是酸碱盐，学生在学习过程中要注意对只是细节的把握以及积累。
6. 初中化学中考中主要是注重基础的考察，所以在学习过程中要注意细节的积累，并且针对性安排练习巩固知识点。
7. 平时练习中要养成细心认真的习惯，多注意细节，在中考中细节决定成败。
8. 分题型小建议

【选择题】

这次中考化学选择题比较着重于实验这部分的内容，分别出了一道实验操作题以及实验设计题，加上 2018 年要考手动实验操作，其目的是要培养孩子的实验严谨思维。建议孩子在 2018 年的学习中多注意书本上试验操作细节。

化学用语、溶解度曲线图、原子模型是必考的题目，在 2018 年中考也会毫无疑问地出现，这些板块的知识必需要掌握熟练。

选择题最后一表格题是综合体现出酸碱盐等物质之间的反应类型。这需要 2018 年的考生把酸碱盐之间反应掌握在心。

【推断题】

推断题是中规中矩的流程图题，预估 2018 年的推断题也会将是流程图题，结合 2016、2017 年推断题，结合给出物质写出陌生的化学方程式这类型值得重视，难度不高，但是要注意化学方程式的书写规则、配平的方法、沉淀气体符号的添加等。在此处又出现了实验的小设计题型，虽然实验题大题少了 2 分，但是其考查的实验知识占比并没有减少，所以 2018 年的考生须多注意实验设计这方面的题型。

【实验题】

实验题还是制取气体相关的题型，2018 年考生多注意制取气体的发生装置、干燥装置、收集装置等注意事项以及物质的用途需要识记。

【计算题】

计算题比往年多了 2 分，主要体现在多了几个小问，把原本放在选择题的化学物理变化题型放在计算题中，基本算是送分题，计算题还是图像题，预估 2018 年出图像题的概率很大，2018 年的考生多注意图像题。

六、 2018 年新初三复习建议

暑假	建议：预习化学上册内容，对化学学习有初步的了解认识。
秋季	建议：同步学校内容，为化学学习打下坚实基础，同时攻克化学中重难点，为四大直升考做准备
寒假	建议：针对性的学习溶液及酸碱盐知识，这部分为化学全部内容的重难点，也是中考化学的必考知识，需要多花时间去学习。
春季	建议：首先系统复习上册书知识点。在一模考试前争取能够进行一轮复习。并且之后进行专题复习，主攻中考重难点，并且针对训练中考大题——推断、计算、实验。二模后注重综合能力的培养，提高做题正确率。多练中考真题和模拟题。考前注意复习做过的错题。针对薄弱项在进行巩固练习。