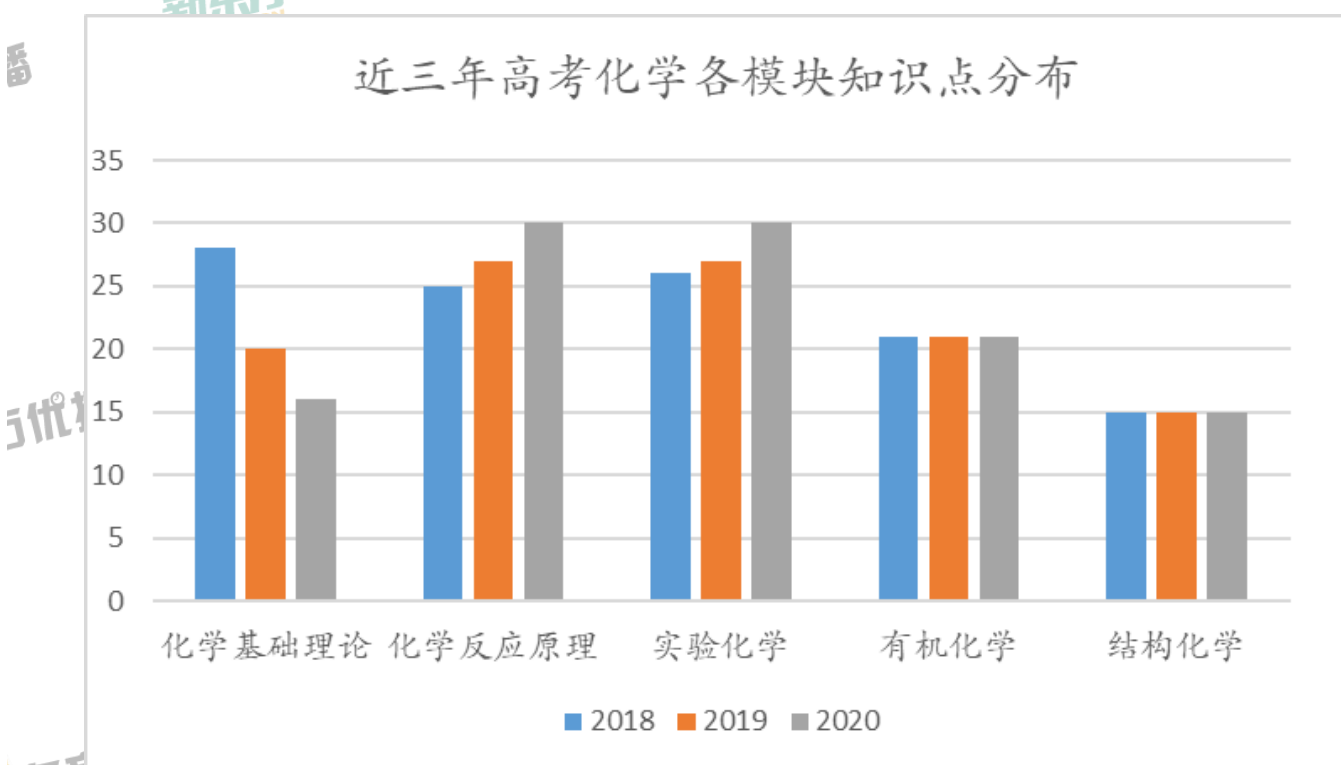


## 2020 年高考全国丙卷化学试卷整体评析

2020 年全国 III 卷高考化学试卷，与往年 7 道选择和 5 道大题（选做 2 选 1）的出题形式相同，整体比较稳定，试题难度变化不大，难度系数维持 0.7 左右。同时稳中有变，变中出新，加大了对分析、解决、探究能力等科学素养的考查，以及中国传统文化、社会时政热点和科技前沿的考查。

## 一、 考试内容：



从卷面看，各模块的考查特点如下：

- 1.化学基础理论：近 2 年对于基础理论知识的考查占比有所下降，这部分内容整体考查难度不大，侧重考查对知识的识记和操作能力，难度不大，考点主要集中在元素化合物和离子反应。
- 2.化学反应原理：分值一直在逐年增加，重难点的考查基本不变。侧重考查对知识的理解、识别和迁移能力，难度较大，考点集中在化学平衡和水溶液中的离子平衡。
- 3.实验化学：分值一直在逐年增加，侧重考查对知识的迁移和综合应用能力，难度中等，考点主要集中在探究性实验。

4.有机化学：分值较为稳定，1道选择和1道推断大题，主要考查对知识的识记、识别能力，考点主要集中在官能团的性质，整体分布均匀。

5.结构化学：分值较为稳定，1道大题，主要考查对知识的识记、操作能力，难度中等，考点分布均匀。

## 二、考点统计：

题号	题型	考查内容	能力要求
7	选择	化学与生活	了解常见元素化合物在生活中的用途
8	选择	有机化学	掌握常见官能团的性质
9	选择	阿伏伽德罗常数的概念	运用阿伏伽德罗常数进行简单计算
10	选择	化学实验	了解化学实验的常见现象
11	选择	离子反应	掌握如何正确书写离子方程式
12	选择	电化学	运用电化学的知识分析新型电池
13	选择	元素周期律	掌握元素周期律的实质和应用
26	大题（必做）	化学实验；氯及其化合物；氧化还原反应	掌握氯及其化合物的性质以及化学实验的基本方法
27	大题（必做）	工艺流程	熟练运用各类化学用语以及工艺术语

28	大题（必做）	化学反应原理	熟练掌握化学平衡的相关计算
35	大题（选做）	结构化学	熟练掌握结构化学的相关内容解决问题
36	大题（选做）	有机化学	熟练掌握有机物官能团的性质以及有机合成

### 三、整体趋势

根据 2020 年发布的《中国高考评价体系》，明确高考试核心功能为“立德树人、服务选才、引导教学”，以“核心价值、学科素养、关键能力、必备知识”为考查内容，考查方向以“基础性、综合性、应用性、创新性”为主。今年的试题按照《体系》要求，试卷整体的内容更加贴近生活，同时也更加贴近事实，在对于学生的能力考查上，综合性和创新型是今年考试的重点考查内容，许多试题都需要联系两个或多个知识点的熟练运用，才能完成答题，所以提升学生的综合素质是近几年高考的一个整体趋势，如何将所学的知识运用到实际是出题方向。

### 四、结合热点，创新题型

试题联系了二氧化碳催化加氢合成乙烯等科技前沿和社会热点，这些背景材料都是生物医药及材料化学研究的前沿热点，也包括今年重大社会事件“新冠疫情”相关的内容，不难发现试卷整体内容会更趋向于靠近生活，联系生活。

### 五、延续传统，发扬文化

试题中延续了 2019 年传统文化内容，但对解题影响不大，考查了学生快速提取有效信息的能力。例如：选择题第 7 题考查了中国古代《千里江山图》相关内容，不仅

仅延续的 2019 年的传统文化内容，同时也考查了学生对于提取信息的能力。

## 六、综合演练，发散思维

试卷中 26 题，探究制备  $\text{KClO}_3$  和  $\text{NaClO}$ ，综合了氯及其化合物与氧化还原两部分知识，并结合了化学实验对学生进行综合性的考查，运用了氧化还原反应和氯及其化合物的性质等分析方法，考生需在准确记忆基础知识的前提下，对两种方法进行综合利用才可完成解题。试题基础性和综合性很强，对于学生的学科综合能力有较高要求。

整体试卷，选择以考查基础为主，综合性、开放性稍有加强，化学基础扎实，选出正确答案不难。大题考查基础+能力，若考生有扎实的学科知识作为基础并且有快速提取有效信息的能力，加上高中三年逐渐培养起来的化学学科思想，相信完成主观题部分也会很顺利。