

[复习大纲]掌握25条必要知识点 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/104/2021_2022__5B_E5_A4_8D_E4_B9_A0_E5_A4_A7_c65_104359.htm

复习备考的总体思想：注重学科内综合。而所谓的理科综合能力测试，实际上就是某一学科内的综合，学科间综合难度应该不会很大，而且一般学生都能够解决。

一、掌握必要知识点 落实每一个知识点，通过学生的自学，解决知识的覆盖面，尽管高考试题考查的不是所有知识点，但常见的知识点是常考不衰，而且该考的知识点都考到位了。高考以能力立意进行命题，但是能力的考查，必须结合具体的知识点和技能点进行，因此掌握必要的知识和技能是前提条件。以下是高考常见的考点：

- 1)阿伏加德罗常数；
- 2)氧化还原反应；
- 3)离子反应、离子方程式；
- 4)溶液、离子浓度及其转变；
- 5)“位—构性”，即元素在周期表中的位置、原子结构和性质，核外电子排布，电子式10电子；
- 6)化学键、晶体类型及性质、特点；
- 7)代表物质的重要性质元素及其化合物；
- 8)化学反应速率、化学平衡要求巧解；
- 9)阴、阳离子的鉴定、鉴别涉及实验评估，物质的除杂、净化、分离、确认；
- 10)盐类水解离子浓度关系(包括大小比较)；
- 11)离子共存；
- 12)溶液的pH及其计算；
- 13)电化学：原电池、电解池；
- 14)有机化学思想：官能团化学、官能团的确定、同分异构、同系物；
- 15)有机物燃烧规律；
- 16)十大反应类型有机合成；
- 17)有机聚合体和单体的相互反馈及简单计算；
- 18)实验仪器的洗涤；
- 19)实验装置(仪器组装)、基本操作；
- 20)药品的存放；
- 21)原子量(相对原子质量)、分子量(相对分子质量)、化合价的计算；
- 22)化学计算注意单位

和解题规范；23)混合物的计算；24)化学史、环境保护、煤、石油、化工；25)信息、新情景题的模仿思想。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