

初中化学知识归纳：重要离子的检验 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022__E5_88_9D_E4_B8_AD_E5_8C_96_E5_c64_95717.htm 酸碱盐在水溶液中能

发生电离，电离产生的离子将反映出它们的性质，酸碱盐的鉴别与推断依赖构成它们的离子。重要离子的鉴别与推断无疑是中考考察的热点。初中范围内，这里包含的重要离子有

： H^+ 、 Ba^{2+} 、 Ag^+ 、 NH_4^+ 、 Ca^{2+} 、 Cu^{2+} 、 Fe^{3+} 、 OH^- 、 SO_4^{2-} 、 Cl^- 、 CO_3^{2-} 等。在这里，我们要对初中重要离子的检验来做一次分析与总结，让大家在理解离子检验基本思想的基础上，熟悉离子检验的各种题型，提高相关的解题能力。总体思路 首先我们来看一下物质检验（包括离子检验）的定义：物质的检验是指根据物质具有的不同的特性，利用这种特性上的差异，选择适当的试剂、采用一定的方法，将物质区分或鉴定，要求反应灵敏、现象明显、操作简便、结论清晰可靠。鉴定：指根据物质的某一特性，用化学方法来确定其中的成分。鉴别：指利用物质的特性，用物理或化学方法将若干种区分开来的操作。推断：指根据已经进行的检验步骤，反应现象和物质的性质，分析推断被检验的是什么物质，并判断什么物质可能存在、一定不存在。 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