

酸、碱、盐十大知识点(2) 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__E9_85_B8_E3_80_81_E7_A2_B1_E3_c64_95707.htm

六、溶液的酸碱性与酸碱度的测定

1、指示剂溶液的酸碱性紫色的石蕊试液遇酸性溶液变红；遇碱性溶液变蓝 无色的酚酞试液只遇碱溶液变红
注：不溶性碱与指示剂无作用碱性溶液不一定是碱的溶液(特例：碳酸钠的水溶液显碱性)

2、pH值溶液的酸碱度pH>7溶液为酸性(越小酸性越强)pH=7溶液为中性pH

七、离子的检验

Cl⁻(在溶液中)在被测溶液中加入硝酸银溶液,如果生成不溶于硝酸的白色沉淀，则原被测液中含氯离子。

SO₄²⁻(在溶液中)在被测溶液中加入氯化钡(或硝酸钡、或氢氧化钡)溶液，如果生成不溶于硝酸(或盐酸)的白色沉淀，则原被测液中含硫酸根离子。

CO₃²⁻(1)(固体或溶液)在被测物质中加入稀酸溶液，如果产生能使澄清石灰水变浑浊的气体，则原被测物质中含碳酸根离子。

(2)(在溶液中)在被测溶液中加入氯化钡或硝酸银溶液，如果产生能溶于硝酸的白色沉淀，且同时生成能使澄清的石灰水变浑浊的气体，则原被测溶液中含碳酸根离子。

注：1、在鉴别Cl⁻和SO₄²⁻时，用氯化钡溶液，不要用硝酸银溶液，这是因为硫酸银为微溶性物质，使鉴别现象不明显。

2、在一未知溶液中加入氯化钡溶液，若产生不溶于硝酸的白色沉淀，则原被测液中可能含银离子也可能含硫酸根离子。

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