

酸、碱、盐十大知识点(3) PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/156/2021_2022__E9_85_B8_E3_80_81_E7_A2_B1_E3_c64_156061.htm

九、酸、碱、盐的特性

1、浓盐酸有挥发性、有刺激性气味、在空气中能形成酸雾。

2、浓硝酸有挥发性、有刺激性气味、在空气中能形成酸雾，有强氧化性。

3、浓硫酸无挥发性。粘稠的油状液体。

有很强的吸水性和脱水性，溶于水时能放出大量的热。有强氧化性。

4、氢氧化钙白色粉末、微溶于水。

5、氢氧化钠白色固体、易潮解，溶于水时放大量热。能与空气中的二氧化碳反应而变质。

6、硫酸铜白色粉末、溶于水后得蓝色溶液(从该溶液中析出的蓝色晶体为五水合硫酸铜 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)。

7、碳酸钠白色粉末，水溶液为碱性溶液(从溶液中析出的白色晶体为碳酸钠晶体 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)

8、氨水($\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$)属于碱的溶液

十、酸与碱的通性和盐的性质

1、酸的通性(1)酸溶液能使紫色的石蕊试液变红，不能使无色的酚酞试液变色。

(2)酸能与活泼金属反应生成盐和氢气

(3)酸能与碱性氧化物反应生成盐和水

(4)酸能与碱反应生成盐和水

(5)酸能与某些盐反应生成新的盐和新的酸

2、碱的通性(1)碱溶液能使紫色的石蕊试液变蓝，并能使无色的酚酞试液变红色

(2)碱能与酸性氧化物反应生成盐和水

(3)碱能与酸反应生成盐和水

(4)某些碱能与某些盐反应生成新的盐和新的碱

3、盐的性质(1)某些盐能与较活泼的金属反应生成新的盐和金属

(2)某些盐能与酸反应生成新的盐和新的酸

(3)某些盐能与某些碱反应生成新的盐和新的碱

(4)有些不同的盐之间能反应生成两种新的盐(完)

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问

