

执业药师《药物分析》辅导：强酸强碱的滴定 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/17/2021\\_2022\\_\\_E6\\_89\\_A7\\_E4\\_B8\\_9A\\_E8\\_8D\\_AF\\_E5\\_c23\\_17789.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/17/2021_2022__E6_89_A7_E4_B8_9A_E8_8D_AF_E5_c23_17789.htm)

基本反应： $H^+ + OH^- = H_2O$  几个基本术语 1.化学计量点（等当点）：当滴入的标准溶液的物质质量与待测定组分的物质质量恰好符合化学反应的计量关系时，称化学计量点（等当点）。 2.滴定终点：在滴定过程中，指示剂正好发生颜色变化的转变点，称滴定终点。 3.滴定误差：由于指示剂的变色点不恰好在化学计量点而引起的误差为滴定误差。学教育网原创。 4.滴定分析：通过“滴定”来实现的，根据所用标准溶液的浓度和体积计算出待测物质含量的，这种分析方法称为滴定分析法，这一过程称为滴定分析。 5.滴定突跃：选择指示剂的依据 范围：与溶液浓度相关 常用指示剂：酚酞、甲基红、甲基橙 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](http://www.100test.com)