

2010执业药师考试药学专业基础知识(一)复习要点(6) PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/646/2021_2022_2010_E6_89_A7_E4_B8_9A_c23_646806.htm

§ 2. 酸碱滴定法 定义：利用酸和碱在水溶液中的中和反应进行滴定的分析方法 一、基本原理 (一)强酸强碱的滴定 NaOH(0.1000mol/L)

HCL(0.1000mol/L, 20.00mL) 例：按药典规定，精密标定的滴定液(如盐酸及其浓度) 正确表示为 A. 盐酸滴定

液(0.152mol/L) B. 盐酸滴定液(0.1524mol/L) C. 盐酸滴定

液(0.152M/L) D. 0.1524M/L盐酸滴定液 E. 0.152mol/L盐酸滴定

液 1.滴定过程中pH值的变化 (1)滴定前: $V_b = 0$ ：溶液组成为HCl，则 $[H^+] = CHCl = 0.1000 \text{ mol/L}$ $pH = 1.00$ (2)滴定开始

到sp前， $V_b \ll V_a$ ：溶液组成为：HAc +

NaAc 缓冲体系 SP前0.1%时，已加入NaOH 19.98mL

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