

执业医师三基训练复习题生化 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/16/2021_2022__E6_89_A7_E4_B8_9A_E5_8C_BB_E5_c22_16347.htm

1、体液是一种缓冲溶液，它的缓冲作用是：A A.维持PH值不变 B.增加阴阳离子的浓度 C.增强人体的抵抗能力 D.扩大PH的范围

2、下列哪组物质不能组成缓冲液：B A.醋酸和醋酸钠 B.盐酸和氯化钠 C.碳酸和碳酸氢钠 D.氨水和氯化铵

3、作为缓冲对的是 A A.醋酸 - 醋酸钠 B.盐酸 - 醋酸钠 C.盐酸 - 氯化钠 D.氢氧化钠 - 氯化钠

4、缓冲溶液的一个例子是：C A.氢氧化钠和氯化钠 B.氨水和醋酸钠 C.醋酸和醋酸钠 D.醋酸和氯化铵

5、下列离子既能水解又能电离的是：C A. NO_3^- B. NH_4^+ C. HCO_3^- D. HCOO^-

6、设弱酸HA的电离度为 α ，0.1mol/L 溶液中的氢离子的浓度是：B A. α mol/L B.0.1 α mol/L C.0.01 α mol/L D.0.001 α mol/L

7、下列关于酸碱的叙述中，正确的是：B A.盐酸和氨水等体积混和的水溶液显中性 B.某弱酸的水溶液浓度越小，该酸的电离度越大 C.磷酸比盐酸的酸性强 D.因为氨分子不含氢氧根，所以不是碱

8、同离子效应使弱电解质电离度 C A.增大 B.不变 C.减小 D.在酸性溶液中增大

9、在0.1mol/L的氨水中加入固体氯化铵后溶液的氢离子浓度 A A.增大 B.减小 C.不变 D.先减小后增大

10、100毫升0.6mol/L的盐酸加到等体积的0.4mol/L的氢氧化钠溶液中，所得的PH值是 C A.0.2 B.0.7 C.1.0 D.2.0

11、相同浓度的下列溶液按其PH值由小到大排列的是：D A.氢氧化钠、盐酸、醋酸钠、氯化钠、氯化铵 B.氢氧化钠、醋酸钠、氯化钠、氯化铵、盐酸 C.盐酸、醋酸钠、氯化铵、氯化钠、氢氧化钠 D.盐酸、氯化铵、氯

化钠、醋酸钠、氢氧化钠 12、血清清蛋白的 $PI=4.66$ ，血浆 $PH=7.4$ ，清蛋白在血浆中存在状态为：B A.正离子 B.负离子 C.兼性离子 D.不解离 13、100毫升 0.6mol/L 的氢氧化钠溶液加入等体积的 0.4mol/L 的盐酸溶液，所得到的溶液的 PH 值为：C A.11.0 B.12.0 C.13.0 D.12.7 14、蛋白质在等电点条件下，其中的氨基与羧基 C A.全部不解离 B.解离数相等 C.氨基解离 $>$ 羧基解离数 D.氨基解离 15、以醋酸纤维素薄膜为支持物进行血清蛋白电泳，使用 $PH8.6$ 巴比妥缓冲液，各种蛋白质的荷电状态是 A A.清蛋白和球蛋白都带负电荷 B.清蛋白带负电荷，球蛋白带正电荷 C.清蛋白和 α_1 -球蛋白带负电荷，其他蛋白带正电荷 D.清蛋白、 α_1 、 α_2 -球蛋白带负电荷人，其他蛋白带正电荷 转贴于：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