

2022黑龙江高二上学期人教版(2019)高中化学月考试卷

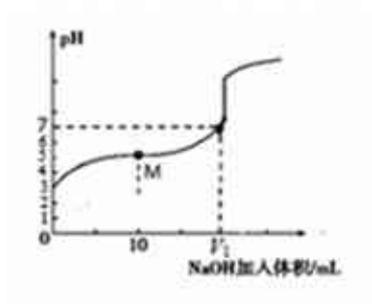
1. \_\_\_\_\_

水稀释0.1mol/L氨水时，溶液中随着水量的增加而减小的是（ ）

- A.氨水的电离程度                      B. $c(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O})/c(\text{OH}^-)$   
 C. $c(\text{H}^+)$ 和 $c(\text{OH}^-)$ 的乘积              D. $\text{OH}^-$ 的物质的量

2. \_\_\_\_\_

5°C时，用0.1 mol·L<sup>-1</sup> NaOH溶液滴定20 mL 0.1 mol·L<sup>-1</sup> HX溶液，溶液的pH随加入NaOH溶液体积变化如图。下列说法不正确的是（ ）



- A. HX为弱酸  
 B.  $V_1 < 20$   
 C. M点溶液中离子浓度由大到小的顺序为： $c(\text{X}^-) > c(\text{Na}^+) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$   
 D. 二者等体积混合时， $c(\text{Na}^+) = c(\text{X}^-) + c(\text{OH}^-)$

3. \_\_\_\_\_

下列各离子方程式中，属于水解反应且正确的是（ ）

- A. $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{CO}_3^{2-}$                       B. $\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{H}^+$   
 C. $\text{S}^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S} + 2\text{OH}^-$                       D. $\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$

4. \_\_\_\_\_

关于浓度均为0.1mol·L<sup>-1</sup>的三种溶液：①氨水 ②盐酸③氯化铵溶液，下列说法错误的是（ ）

- A. 溶液的pH: ①>③>②  
 B. 水电离出的 ( $\text{H}^+$ ): ③>②>①