

永昌四中高二化学上册期末考试同步考试检测

1. 选择题

下列说法不正确的是()

- A.任何反应都伴有能量的变化
- B.化学反应中的能量变化可表现为热量的变化
- C.反应物的总能量低于生成物的总能量时, 发生吸热反应
- D.反应物的总能量高于生成物的总能量时, 发生吸热反应

2. 选择题

某酸溶液中 $c(H^+) = 0.1 \text{ mol} \cdot L^{-1}$, 则该溶液的物质的量浓度

- A. 一定等于 $0.1 \text{ mol} \cdot L^{-1}$
- B. 一定大于 $0.1 \text{ mol} \cdot L^{-1}$
- C. 一定小于 $0.1 \text{ mol} \cdot L^{-1}$
- D. 无法确定

3. 选择题

下列溶液中导电性最强的是 ()

- A. 1L 0.1 mol/L 醋酸
- B. 1L 0.1 mol/L 硫酸
- C. $0.5 \text{ L } 0.1 \text{ mol/L}$ 盐酸
- D. $2 \text{ L } 0.1 \text{ mol/L}$ 的磷酸

4. 选择题

下列溶液一定呈中性的是 ()

- A. 使石蕊试液呈紫色的溶液
- B. $c(H^+) = c(OH^-) = 10^{-6} \text{ mol/L}$ 溶液
- C. $pH = 7$ 的溶液
- D. 酸与碱恰好完全反应生成正盐的溶液

5. 选择题

下列方程式书写正确的是 ()

- A. HCO_3^- 在水溶液中的电离方程式: $HCO_3^- + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + CO_3^{2-}$
- B. H_2SO_3 的电离方程式 $H_2SO_3 \rightleftharpoons 2H^+ + SO_3^{2-}$
- C. CO_3^{2-} 的水解方程式: $CO_3^{2-} + 2H_2O \rightleftharpoons H_2CO_3 + 2OH^-$
- D. $CaCO_3$ 的电离方程式: $CaCO_3 \rightleftharpoons Ca^{2+} + CO_3^{2-}$

6. 选择题

为了配制 NH_4^+ 浓度与 Cl^- 的浓度比为1:1的溶液, 可在 NH_4Cl 溶液中加入: ①适量 HCl ②适量 $NaCl$ ③适量的氨水 ④适量的 $NaOH$, 正确的是

- A. ①②
- B. ④
- C. ③④
- D. ③

7. 选择题

下列事实一定能说明 HF 是弱酸的是 ()

- ①常温下 NaF 溶液的 pH 大于7;
 - ②用 HF 溶液做导电性实验, 灯泡很暗;
 - ③ HF 与 $NaCl$ 不能发生反应;
 - ④常温下 0.1 mol/L 的 HF 溶液的 pH 为2.3
 - ⑤ HF 能与 Na_2CO_3 溶液反应, 产生 CO_2 气体
 - ⑥ HF 与水能以任意比混溶
 - ⑦ 1 mol/L 的 HF 水溶液能使紫色石蕊试液变红
- A. ①④
 - B. ②③⑤
 - C. ③④⑥
 - D. ①②⑦

8. 选择题