

2021-2022年高二下册期末考试化学在线测验完整版（吉林长春市榆树高级中学）

1. 选择题

体积相同、pH相同的HCl溶液和CH₃COOH溶液，与NaOH溶液中和时，两者消耗NaOH的物质的量（ ）

- A.无法比较 B.相同 C.中和HCl的多 D.中和CH₃COOH的多

2. 选择题

一定温度下，对可逆反应A(g)+2B(g) $\rightleftharpoons$ 3C(g)的下列叙述中，不能说明反应已达到平衡的是()

- A.C生成的速率与C分解的速率相等
B.单位时间内消耗amolA，同时生成3amolC
C.容器内的压强不再变化
D.混合气体的物质的量不再变化

3. 选择题

MOH强碱溶液和等体积、等浓度的HA弱酸溶液混合后，溶液中有关离子的浓度应满足的关系是()。

- A. $c(M^+) > c(OH^-) > c(A^-) > c(H^+)$ B. $c(M^+) > c(A^-) > c(H^+) > c(OH^-)$
C. $c(M^+) > c(A^-) > c(OH^-) > c(H^+)$ D. $c(M^+) > c(H^+) > c(A^-) > c(OH^-)$

4. 选择题

下列几种情况，对中和滴定结果无影响的是()

- A.滴定前标准液在零刻度以上
B.盛未知浓度溶液的锥形瓶里有少量蒸馏水
C.滴定管用蒸馏水冲洗后即注入标准液
D.滴定终点读数时，俯视滴定管的刻度(其他操作均正确)

5. 选择题

物质的量浓度相同的NaX、NaY和NaZ溶液，其pH依次为8、9、10，则HX、HY、HZ的酸性由强到弱的顺序是()

- A.HX、HZ、HY B.HX、HY、HZ
C.HZ、HY、HX D.HY、HZ、HX

6. 选择题

下列关于铜电极的叙述中不正确的是()

- A. 锌铜原电池中铜是正极 B. 在镀件上镀铜时可用金属铜作阳极
C. 用电解法精炼粗铜时粗铜作阳极 D. 用电解法精炼粗铜时纯铜作阳极

7. 选择题

下列各反应的化学方程式中，属于水解反应的是()

- A. $H_2O + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + OH^-$ B. $HCO_3^- + OH^- \rightleftharpoons H_2O + CO_3^{2-}$
C. $CO_2 + H_2O \rightleftharpoons H_2CO_3$ D. $CO_3^{2-} + H_2O \rightleftharpoons HCO_3^- + OH^-$

8. 选择题

有关化学反应的说法，正确的是