

高一后半期开学测验卷化学题免费在线检测(2021-2022年内蒙古呼和浩特市和林格尔县第一中学)

1. 选择题

下列离子方程式正确的是()

- A. 铁和稀盐酸反应: $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\uparrow$
 B. NaHCO_3 溶液和少量的 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 溶液: $\text{Ca}^{2+} + \text{OH}^- + \text{HCO}_3^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
 C. 氯气通入水中: $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{ClO}^-$
 D. 硅酸钠溶液中通入足量 CO_2 : $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{CO}_2 = \text{H}_2\text{SiO}_3\downarrow + 2\text{HCO}_3^-$

2. 选择题

某溶液既能溶解 $\text{Al}(\text{OH})_3$,又能溶解 H_2SiO_3 ,在该溶液中可以大量共存的离子组是()

- A. K^+ 、 Na^+ 、 HCO_3^- 、 NO_3^-
 B. Na^+ 、 SO_4^{2-} 、 Cl^- 、 ClO^-
 C. H^+ 、 Mg^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^-
 D. Ag^+ 、 K^+ 、 NO_3^- 、 Na^+

3. 选择题

根据下列反应的化学方程式: ① $\text{I}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HI}$; ② $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$; ③ $2\text{FeCl}_3 + 2\text{HI} = 2\text{FeCl}_2 + 2\text{HCl} + \text{I}_2$ 判断有关物质的还原性强弱顺序是

- A. $\text{I}^- > \text{Fe}^{2+} > \text{Cl}^- > \text{SO}_2$ B. $\text{Cl}^- > \text{Fe}^{2+} > \text{SO}_2 > \text{I}^-$
 C. $\text{Fe}^{2+} > \text{I}^- > \text{Cl}^- > \text{SO}_2$ D. $\text{SO}_2 > \text{I}^- > \text{Fe}^{2+} > \text{Cl}^-$

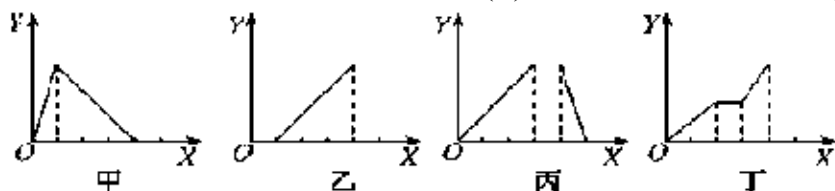
4. 选择题

下列与金属相关说法正确的是

- A. 金属原子失电子越多, 元素的金属性越强
 B. 可以通过最高价氧化物对应水化物的碱性强弱来判断元素金属性强弱
 C. 铁可以从所有强酸溶液中置换出氢气
 D. 活泼性强的金属都可以从溶液中置换出活泼性弱的金属

5. 选择题

下列实验过程中产生沉淀的物质的量(Y)与加入试剂的物质的量(X)之间的关系正确的是()



- A. 甲向 AlCl_3 溶液中逐滴加入 NaOH 溶液至过量且边滴边振荡
 B. 乙向 NaAlO_2 溶液中滴加稀盐酸至过量且边滴边振荡
 C. 丙向 $\text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2$ 溶液中逐滴加入 NaOH 溶液直至过量
 D. 丁向 NaOH 、 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、 NaAlO_2 的混合溶液中逐渐通入 CO_2 至过量

6. 选择题

等量的铁粉分别与足量的盐酸、水蒸气在一定的条件下充分反应, 则在相同的条件下, 产生氢