

2022北京高一上学期人教版(2019)高中化学期中考试

1.

下列说法正确的是 ()

- A. 没有单质参加的化合反应也可能是氧化还原反应
- B. 凡有单质生成的化学反应一定是氧化还原反应
- C. 阳离子只能得电子被还原, 阴离子只能失电子被氧化
- D. 氧化剂本身被还原, 生成氧化产物

2.

在强酸性无色透明溶液中, 下列各组离子能大量共存的是 ()。

- A. Fe^{3+} 、 K^{+} 、 Cl^{-} 、 NO_3^{-}
- B. Ag^{+} 、 Na^{+} 、 NO_3^{-} 、 Cl^{-}
- C. Zn^{2+} 、 Al^{3+} 、 SO_4^{2-} 、 Cl^{-}
- D. Ba^{2+} 、 NH_4^{+} 、 Cl^{-} 、 HCO_3^{-}

3.

常温下, 在溶液中可以发生反应: $\text{X} + 2\text{Y}^{3+} = 2\text{Y}^{2+} + \text{X}^{2+}$, 对下列叙述的判断正确的是

- ①X被氧化 ②X是氧化剂 ③X具有还原性 ④ Y^{2+} 是氧化产物 ⑤ Y^{2+} 具有还原性
- ⑥ Y^{3+} 的氧化性比 X^{2+} 的氧化性强

- A. ①③⑤⑥
- B. ①③④
- C. ②④⑥
- D. ②⑤

4.

下列离子方程式正确的是 ()

- A. 稀硝酸与氢氧化钾溶液反应: $\text{H}^{+} + \text{OH}^{-} = \text{H}_2\text{O}$
- B. 铝与稀盐酸反应: $\text{Al} + 2\text{H}^{+} = \text{Al}^{3+} + \text{H}_2\uparrow$
- C. 三氯化铁溶液与氢氧化钠溶液反应: $\text{FeCl}_3 + 3\text{OH}^{-} = 3\text{Cl}^{-} + \text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow$
- D. 足量二氧化碳与澄清石灰水反应: $\text{CO}_2 + 2\text{OH}^{-} = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

5.