

2015~2016 学年度上学期期末考试高二年级化学学科试卷

答案: (八中)

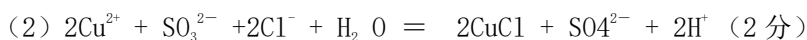
1 D 2 D3 C4 C5 B ,6 B7 A8 B9 B10 D, 11 D12 D13 C14 A15 D,16 D17 D18 C19 B20B

21 (12 分) (1) $2\text{NO}(\text{g}) + 2\text{CO}(\text{g}) = \text{N}_2(\text{g}) + 2\text{CO}_2(\text{g}) \Delta H = -746.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

(2) I① CE (答对一个 1 分, 全对 2 分) ② ADEF (答对 2 个以上 1 分, 全对 2 分, 错选不给分) II $(2-a)av/2(1-a)^2$ (2 分单位可以不写)

$$(3) \quad \textcircled{1} \text{O}_2 + \text{CO}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{CO}_3^{2-} \quad (2 \text{ 分}) \quad \textcircled{2} \quad \frac{71m}{161(m+9a)} \quad (2 \text{ 分})$$

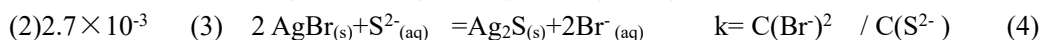
22 (11 分) (1) 温度低溶解速度慢, 温度过高铵盐分解 (2 分) 在酸性环境中氧化性 (2 分)



(3) 硫酸 (1 分) (4) 醇洗有利于加快去除 CuCl 表面水分, 防止其水解氧化。 (2 分)

$$(5) \quad \frac{0.597ab}{m} \times 100\% \quad (2 \text{ 分})$$

23. (10 分每空 2 分) (1) $\text{Ag}_2\text{CrO}_4 > \text{AgCl} > \text{AgBr} > \text{AgI} > \text{Ag}_2\text{S}$



D

24. (17 分)

(1) 3-甲基-2-戊烯 (2 分)

