

泉州市2022届高中毕业班质量监测 (一)

化学试卷评分细则

总说明:

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用, 考生若写出其他正确答案, 可参照本说明给分。

2. 化学方程式(包括离子方程式、电极反应式等)中的化学式、离子符号写错, 不得分; 化学式、离子符号书写正确, 但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写(或写错)等化学用语书写规范错误的, 每个化学方程式累计扣1分。

3. 化学专用名词书写错误均不得分。

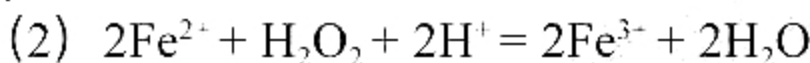
1~10 D A B C D B C C B A

(每小题4分)

11. (13分)

(1) 升高温度 适当增大稀硫酸浓度 粉碎固体, 增大接触面积 搅拌 (各1分, 共2分)

(说明: 答对一个得1分, 其他合理答案均给分)

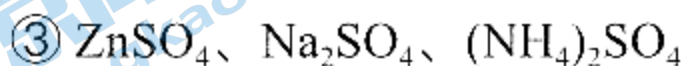
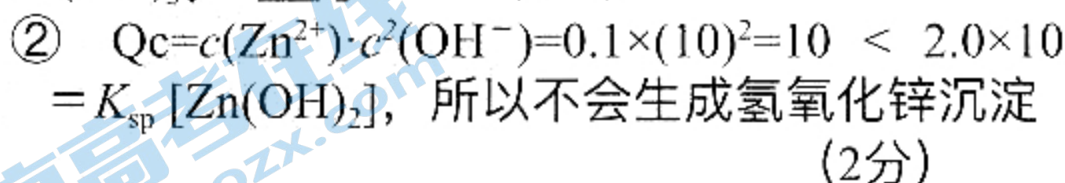
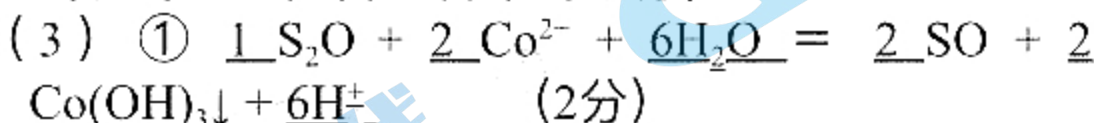


(2分)

防止双氧水的分解

(2分)

(说明: 其他合理答案均给分)



(2分)

(说明: 答对其中一个得1分, 两个得2分)

(4) 小于

(1分)

12. (14分)

(1) 水浴加热

(1分)
12. (14分)

(1) 水浴加热

(1分)

圆底烧瓶

(1

分)

增大接触面积, 加快反应速率

(1分)

(说明: 只答“增大接触面积”或“使反应充分进行”等合理答案也给分)

(2) $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$

(2分)

(3) 无色气体变为红棕色

(2分)

(4) $\text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{O}_2 = \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$

(2分)

(说明: “=”写成“→”, 多写反应条件不扣分)

(5) 蒸发浓缩, 冷却结晶

(2分)

(说明: 答“降温结晶”或“冷却结晶”也给分, 只答“结晶”不给分)

(6) ①酸式

(1分)

②0.04

(2分)

13. (13分)

(1) $\text{C}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) = \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \quad \Delta H = +131.3 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

(2分)

(2) BC

(2分)

(说明: 答对其中一个得1分, 错选不得分)

(3) ① <

(1分)

② $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{min}^{-1}$

(2分)

16

(2

分)

③ 提高 H_2 的比例, 使反应 $\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{g})$ 向正反应方向移动, 提高 CO 的平衡转化率, 且该影响因素大于温度对平衡的影响

(2分)

(说明: 只答 H_2 对平衡的影响得1分)

(4) $\text{CO}_2 + 6\text{H}_2 = \text{CH}_3\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$

(2分)

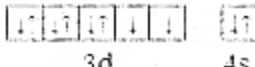
分)

③ 提高 H_2 的比例, 使反应 $CO(g)+2H_2(g) \rightleftharpoons CH_3OH(g)$ 向正反应反向移动, 提高 CO 的平衡转化率, 且该影响因素大于温度对平衡的影响 (2分)

(说明: 只答 H_2 对平衡的影响得1分)

(4) $CO_2 + 6H^+ + 6e^- = CH_3OH + H_2O$ (2分)

14. (10分)

(1)  (1分)

(2) ① sp^2 杂化、 sp^3 杂化 (各1分, 共2分)

$O > N > C > H$ (1分)

② c (1分)

(3) ① < (1分)

② 根据价层电子对互斥理论, BF_3 中心原子 B 采用 sp^2 杂化, 空间构型为平面三角形, 键角 120° , NF_3 中心原子 N 采用 sp^3 杂化, 空间构型为三角锥形, 键角小于 120° 。 (2分)

(说明: 只要提到 BF_3 和 NF_3 中心原子的杂化方式不同即给分)

(4) MgB_2 (1分)

12

分)

15. (10分)

(1) 碳碳双键 醛基 (各1分, 共2分)

(说明: 答对其中一个得1分)

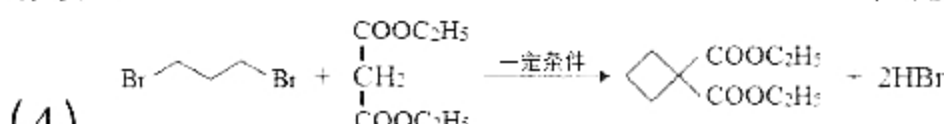
加成反应

(1分)

(2)  (2分)

溴丙烷

(3) 1, 3 - 二 (1分)



(说明: 一定条件没写不扣分, 没有配平得1分)

O>N>C>H

(1分)

② c

分)

(3) ① <

(1分)

② 根据价层电子对互斥理论， BF_3 中心原子B采用 sp^2 杂化，空间构型为平面三角形，键角 120° ， NF_3 中心原子N采用 sp^3 杂化，空间构型为三角锥形，键角小于 120° 。(2分)

(说明：只要提到 BF_3 和 NF_3 中心原子的杂化方式不同即给分)

(4) MgB_2

(1分)

12

分)

(1

15. (10分)

(1) 碳碳双键 醛基

(各1分，共2分)

(说明：答对其中一个得1分)

加成反应

(1分)

(2) $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$

(2分)

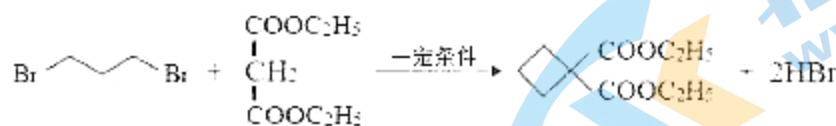
溴丙烷

(3) 1, 3-二

(1分)

(4)

(2分)



(说明：“一定条件”没写不扣分，没有配平得1分)

(5)

分)



(2