

湖北省部分重点中学 2024 届高三第二次联考

化学答案

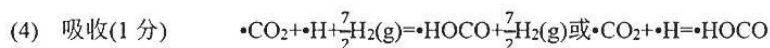
一、选择题(每小题 3 分, 共 45 分)

BDBCA CABBC ABDD

16. (13 分)(除标记外每空 2 分)

(1) -48 (1 分) A (1 分) (2) $\alpha(\text{CH}_4) = \frac{100(n-m)}{m}\%$ $K_p = \frac{4(n-m)^2}{2m-n}$

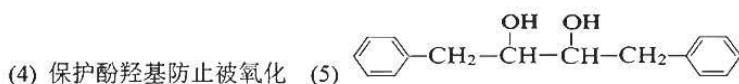
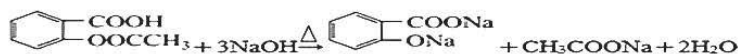
(3) 低温时主要发生反应 II, 升温, CO_2 转化率减小; 而高温时主要发生反应 I, 升温 CO_2 转化率增大, 所以 CO_2 平衡转化率随温度先下降后升高 增大压强、选择对反应 II 催化活性更高的催化剂(写出一种即可)



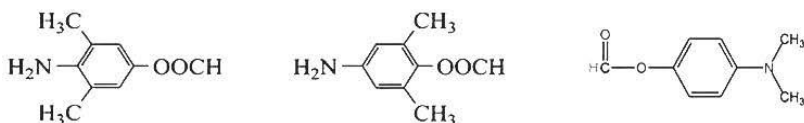
17. (14 分)(除标记外每空 2 分)

(1) 氨基 (1 分) 2-甲基苯酚 (2 分) (2) 取代反应 (1 分) 还原反应(1 分)

(3)



(6)(每个 1 分共 3 分)



18. (15 分)(除标记外每空 2 分)

(1) H_2O_2 易分解, 防止温度过高, 造成 H_2O_2 大量分解 (1 分)

反应生成的 Cu^{2+} 对 H_2O_2 分解有催化作用

硫酸过量, 确保铜粉反应完全, 且过量的硫酸能抑制硫酸铜水解

(2) B (1 分)

(3) 不能 (1分) 因为 I⁻ 在酸性条件下也易被氧气氧化, $4I^{-} + O_2 + 4H^{+} = 2I_2 + 2H_2O$, 所以不能证明过氧化氢过量 (答案合理都给分)

(4) $Cu(OH)_2 + 4NH_3 \cdot H_2O = [Cu(NH_3)_4]^{2+} + 2OH^{-} + 4H_2O$ (写成 NH_3 也可以)

(5) 温度计、直行冷凝管 将氨气转化为 NH_4^{+} , 减少蒸馏时氨气挥发逸出

19. (13分) (除标记外每空2分)

(1) 第四周期 VIIB 族 (1分) 将 Fe^{2+} 氧化为 Fe^{3+} , 便于形成 $Fe(OH)_3$ 沉淀而除去

(2) $MnCO_3 + H_2SO_4 = MnSO_4 + CO_2 \uparrow + H_2O$

(3) 5 BaSO₄、NiS

(4) $LiMn_2O_4 - xe^{-} = Li_{1-x}Mn_2O_4 + xLi^{+}$ 28

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址：www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。

