

2020-2021 年度第一学期阶段检测

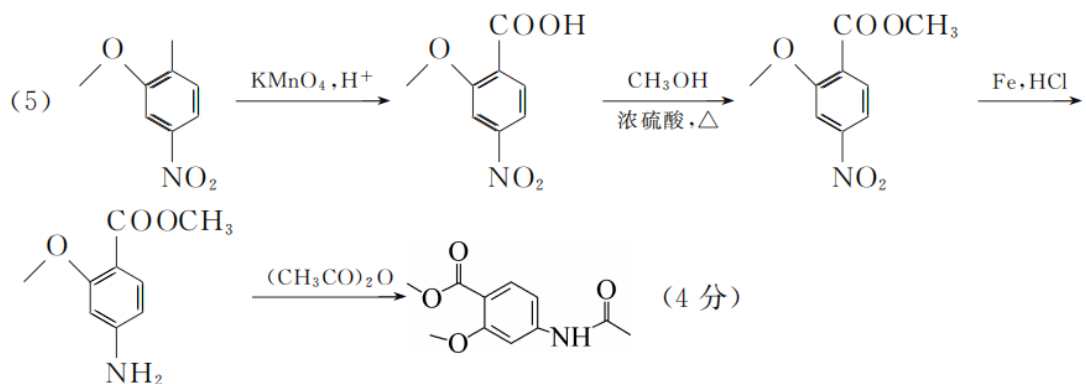
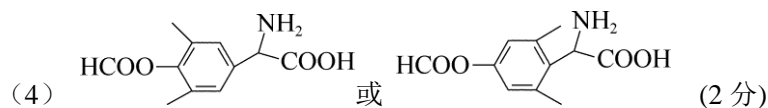
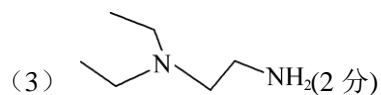
高三化学试题参考答案和评分标准

1-10: A、C、D、D、A、C、D、C、B、D (1-10 题每题 2 分)

11-15: B、B、AD、BC、BD (11-15 题每题 4 分, 部分正确得 2 分)

16. (1) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (2) 提供碱性溶液抑制 NaBO_2 水解
 (3) 醇 (4) $2\text{MgH}_2 + \text{NaBO}_2 \rightleftharpoons \text{NaBH}_4 + 2\text{MgO}$
 (5) 蒸馏 (6) $4\text{Cu}^{2+} + \text{BH}_4^- + 8\text{OH}^- \rightleftharpoons 4\text{Cu} + \text{BO}_2^- + 6\text{H}_2\text{O}$ (每空 2 分, 共 12 分)

17. (1) (酚)羟基(1 分) 酰胺基(1 分) (2) 取代反应(2 分)



18. (1) 防止污染环境或吸收多余的 ClO_2



(4) 趁热过滤, $38\sim 60^\circ\text{C}$ 的温水洗涤, 低于 60°C 干燥, 得到成品 (3 分)

(5) ①溶液由蓝色变为无色, 且半分钟内不变化 ② $\frac{22.625cV}{m}$ % ③偏高

19. (1) $E_a - 1366.8$

(2) ①温度升高化学反应速率加快，催化剂活性增加

②a 点反应达到平衡后，温度升高，化学反应向逆方向移动，转化率降低；a 点

反应达到平衡，催化剂不影响平衡转化率

(3) ①将 H_2S 转化为 HS^- (S^{2-})，部分 CO_2 转化为 HCO_3^- (CO_3^{2-})

② $H_2S + 4H_2O - 8e^- \rightleftharpoons 10H^+ + SO_4^{2-}$ (每空 2 分，共 10 分)

20. (1) ① $CaCO_3 + O_2 + V_2O_3 \rightleftharpoons Ca(VO_3)_2 + CO_2$ (2 分)

$Ca(VO_3)_2 + 4H^+ \rightleftharpoons 2VO_2^+ + Ca^{2+} + 2H_2O$ (2 分)

② $3d^3 4s^2$ (1 分)

(2) ①平面三角形(1 分) ②大于(1 分) 小于(1 分)

(3) $SiBr_4 > SiCl_4 > Si_2H_6 > SiH_4$ (2 分) 11: 1 (2 分)