

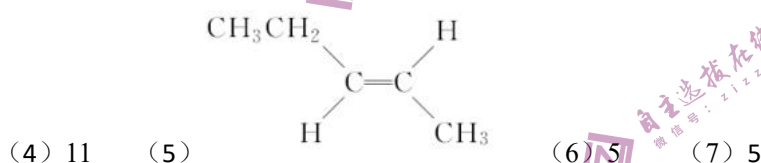
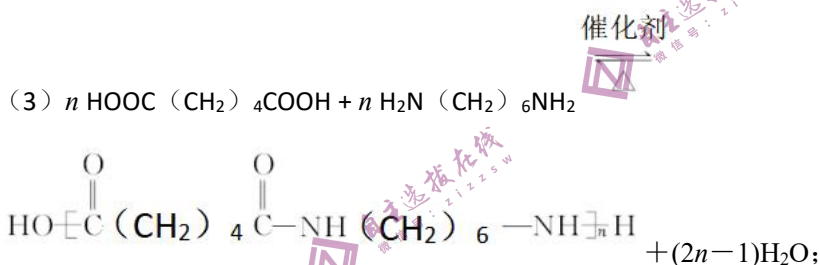
2022-2023 学年度新余市高二化学质量检测试卷参考答案

一、选择题(共 42 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7
答案	D	B	C	B	C	A	D
题号	8	9	10	11	12	13	14
答案	C	B	B	B	A	C	C

二、非选择题(共 58 分)

15. (14 分) (1) 对苯二甲酸 (2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[170^\circ\text{C}]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_2=\text{CH}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$



16. (14 分) (1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$ 或 $[\text{Ar}]3d^8 4s^2$; (2) sp^2 、 sp^3 ;

(3) 6 (1 分); 变大 (1 分); NH_3 形成配合物后, 孤电子对变成了成键电子对, 而成键电子对之间的排斥力小于孤电子对与成键电子对之间的排斥力;

(4) Mn^{2+} 的价电子排布式为 $3d^5$, 处于半充满的稳定状态, 而 Fe^{2+} 的价电子排布式为 $3d^6$,

易失去 1 个电子形成 $3d^5$ 的半充满稳定状态; (5) 6; $\frac{6 \times 59}{2\sqrt{3}a^2 c \times N_A} \times 10^{21}$ 或 $\frac{4 \times 59 \times 10^{21}}{\sqrt{3}a^2 c N_A}$

17. (16 分) (1) 恒压滴液漏斗; a

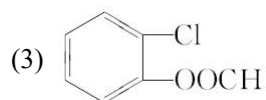
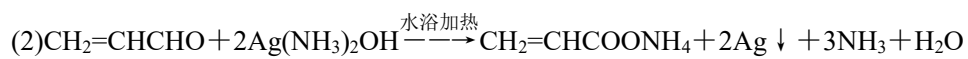
(2) 使反应混合物受热均匀, 同时便于控制反应的温度 (答对一点给 1 分);

(3) 苯和水; 除去残留的酸

(4) C (1 分); 作萃取剂 (1 分) (5) 82.7%

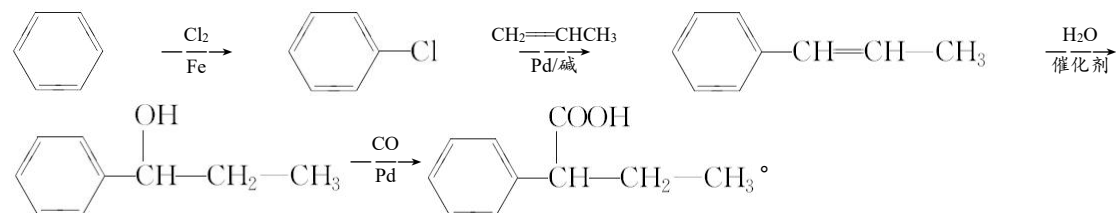
(6) 酸、碱都能催化酯的水解, 且碱的催化效率高于酸 (答对一点给 1 分);

18. (14 分) (1)碳碳双键、羧基； 取代反应



(4)稀硫酸等酸、氯化铁溶液（或浓溴水） (5) 22

(6)



 自主选拔在线
微信号: zzzzs w
 自主选拔在线
微信号: zzzzs w
 自主选拔在线
微信号: zzzzs w
 自主选拔在线
微信号: zzzzs w