

昆明市 2020~2021 学年高二期末质量检测

化学参考答案及评分标准

一、选择题（共 14 小题，每小题 3 分，共 42 分）

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

二、非选择题（共 58 分）

(一) 必考题: 共 46 分

15. (6 分)

- (1) ^{14}C (1 分) Br (1 分)
 (2) $>$ (1 分) 黄 (1 分)
 (3) $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$ (2 分)

16. (6 分)

- (1) 酸雨 (1 分) 品红 (合理答案均给分) (1 分)
- (2) $\text{H}:\ddot{\underset{\text{H}}{\text{N}}}:\text{H}$ (2 分) $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$ (2 分)

17. (10 分)

- (1) 提供水蒸汽 (1 分)
- (2) $3\text{Fe}+4\text{H}_2\text{O}(\text{g})\xrightarrow{\text{高温}}\text{Fe}_3\text{O}_4+4\text{H}_2$ (2 分)
- (3) ① $\text{Fe}_3\text{O}_4+8\text{HCl}=\text{FeCl}_2+2\text{FeCl}_3+4\text{H}_2\text{O}$ (2 分)
- ②将 Fe^{2+} 氧化成 Fe^{3+} (1 分)
- ③ $2\text{Fe}^{3+}+\text{Fe}=3\text{Fe}^{2+}$ (2 分)
- ④溶于水后产生 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体 (1 分) 更差 (1 分)

18. (12 分)

- (1) $-91 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ (2 分) b (1 分)
 (2) BD (2 分)
 (3) K_1/K_2 (2 分)
 (4) I. C (1 分)
 II. $>$ (2 分) 17 (2 分)

19. (12 分)

(1) 正 (1 分)

(2) 坩埚 (1 分) $\text{Ag}_2\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Ag} + \text{SO}_2$ (2 分) $4a^3$ (2 分)

(3) ① 水浴加热 (1 分) 过滤 (1 分)

② 432 (2 分)

③ $4\text{Ag} + 4\text{ClO}^- + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{AgCl} + 4\text{OH}^- + \text{O}_2\uparrow$ (2 分)

(二) 选考题: 共 12 分

20. (12 分)

(1) 离子 (1 分) $>$ (1 分)

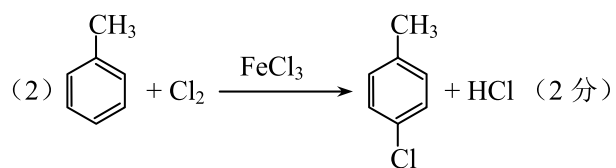
(2) $3d^6$ (2 分) 5 (1 分) sp^2 (1 分)

(3) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}_2 + 4\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^- + 4\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

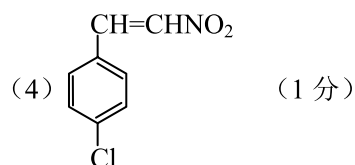
(4) 4 (1 分) $2z$ (1 分) $\frac{(23 \times 8 + 3 \times 4)}{a^3 \cdot N_A \times 10^{-30}}$ (2 分)

21. (12 分)

(1) 对氯甲苯或 4-氯甲苯 (1 分)



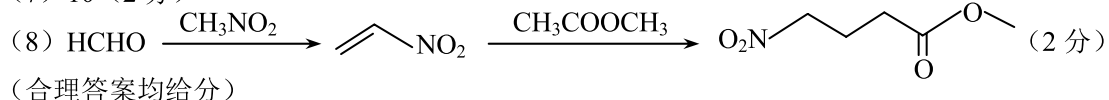
(3) 氧化反应 (1 分)



(5) 酯基、硝基 (2 分)

(6) 1 (1 分)

(7) 10 (2 分)



(合理答案均给分)