

## 2022 年湖北省七市(州)高三年级 3 月联合统一调研测试 化学参考答案及评分标准

一、选择题:本题共 15 小题,每小题 3 分,共 45 分。

1. C 2. D 3. D 4. B 5. B 6. C 7. A 8. C 9. A 10. D 11. B 12. A 13. D 14. B 15. C

16. (14 分)(1) 将钼精矿粉碎、适当增加空气的量和在沸腾炉中进行反应等(1 分)

(2)  $\text{Na}^+ [\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:]^-$  (1 分)

(3)  $\text{MoO}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{\text{焙烧}} \text{Na}_2\text{MoO}_4 + \text{CO}_2 \uparrow$  (2 分, 反应条件 1 分, 化学式错误和未配平 0 分)

(4) 漏斗、玻璃棒(各 1 分, 共 2 分) 蒸发浓缩、冷却结晶(各 1 分, 共 2 分)

(5)  $\text{MoS}_2 + 6\text{OH}^- + 9\text{ClO}^- \longrightarrow \text{MoO}_4^{2-} + 2\text{SO}_4^{2-} + 9\text{Cl}^- + 3\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

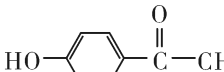
(6)  $(\text{NH}_4)_4\text{Mo}_8\text{O}_{26}$  (2 分)

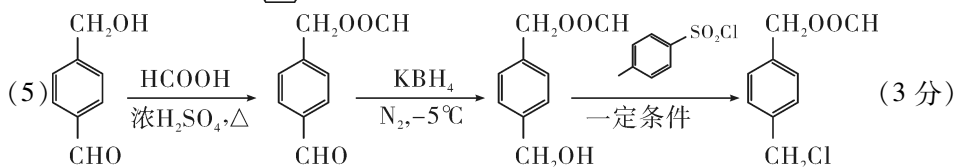
(7)  $4 \times 10^{-3}$  (2 分)

17. (13 分)(1) 羧基、羟基(各 1 分, 共 2 分)



(3) 取代反应(各 1 分)

(4) 13 (2 分)  (2 分) 对羟基苯乙醛(4-羟基苯乙醛, 1 分)



(每步 1 分, 无条件不得分, 或其他合理答案)

18. (共 14 分)(1) 蒸馏烧瓶; 平衡气压, 使液体顺利滴下(各 1 分, 共 2 分)

(2)  $2\text{MnO}_4^- + 10\text{Cl}^- + 16\text{H}^+ \longrightarrow 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{Cl}_2 \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$  (2 分); cdab, ba(各 1 分)

(3) 吸收  $\text{SO}_2$ 、 $\text{Cl}_2$ , 防止污染空气; 同时防止水蒸气进入使磺酰氯水解;(2 分, 两个要点各 1 分)

(4) 因为制备  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  的反应为放热反应,  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  沸点低, 温度过高易气化且易分解。(2 分)

(5) AC(2 分, 各 1 分, 有错误无分)

(6) 59.3% (2 分)

19. (14 分)(1) +206.1(2 分)

(2) ①CD(2 分, 各 1 分多选无分) ②33.3(2 分)

(3) 反应 I 的  $\Delta H_1 < 0$ , 反应 II 的  $\Delta H_2 > 0$ , (得 1 分)  $600^\circ\text{C}$  之后, 温度升高, 反应 II 向右移动, 二氧化碳减少的量比反应 I 向左移动二氧化碳增加的量多(得 1 分)(共 2 分)

(4) ①0.1 ②1.25 /p ③不变(各 2 分)