

2022 学年第二学期浙江北斗星盟阶段性联考

高二化学试题卷参考答案与评分细则

一、选择题 (本大题共 16 小题, 每小题 3 分, 共 48 分。每个小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的, 不选、多选、错选均不得分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	C	C	D	C	B	A	B	D
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	C	C	C	D	C	A	B	B

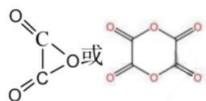
二、非选择题 (本大题共 5 小题, 共 52 分)

17. (10 分。除标明外, 每空 1 分)

- (1) X 射线衍射法;
- (2) sp^3 正四面体;
- (3) $4d^25s^2$;
- (4) 固体电解质;
- (5) 过低, NH_3 会转化为 NH_4^+ 而不易与磷酸基团中的 H^+ 反应; 过高, 磷酸基团中的 H^+ 被中和, 而不易与 NH_3 反应 (2 分);
- (6) 混合型晶体 $Zr(HPO_4)_2$ (2 分)。

18. (10 分)

- (1) C、O (2 分)



(2 分);

- (2) $C_2O_3 + CuO \xrightarrow{\Delta} 2CO_2 + Cu$ 或 $C_4O_6 + 2CuO \xrightarrow{\Delta} 4CO_2 + 2Cu$ (2 分);
- (3) $C_2O_3 + Ca(OH)_2 = CaC_2O_4 + H_2O$ 或 $C_4O_6 + 2Ca(OH)_2 = 2CaC_2O_4 + 2H_2O$ (2 分);
- (4) 用稀硝酸溶解白色固体, 如果溶液呈蓝色, 说明含 Cu 元素, 再取溶液加 $AgNO_3$ 溶液, 如果生成白色沉淀, 则含 Cl 元素 (2 分, 合理即可)。

19. (10 分)

- (1) $148 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (1 分);
- (2) CD (2 分);
- (3) ① $\frac{n^2}{m^2}$ (1 分); ② 不变 (1 分);
- (4) ABD (2 分, 选对 2 个给 1 分; 只选对 1 个不给分);
- (5) ① 升高温度, 复分解反应平衡右移, 丙烯产率增大; 后因温度过高, 产生副反应, 产率减小 (2 分);
- ② 反应物与催化剂接触时间太短, 反应不充分, 丙烯产率减小 (1 分);

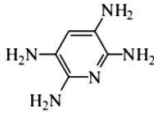
20. (10 分)

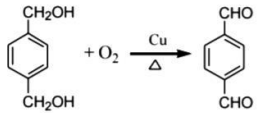
- (1) BC (2 分);
- (2) $CaCO_3$ (1 分);
- (3) $10^{-38.3}$ 或 $10^{-37.4}$ (2 分) 5.2—7.8 (1 分)
- (4) ① 不能, 因 HCl 易挥发 (2 分);
- ② dbaec (2 分)

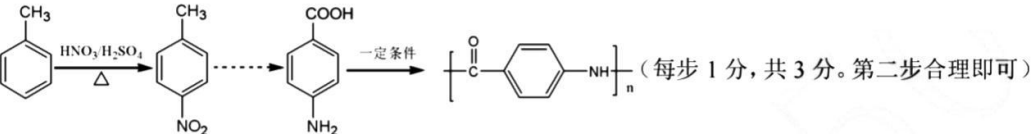
高二化学学科 参考答案 第1页(共2页)

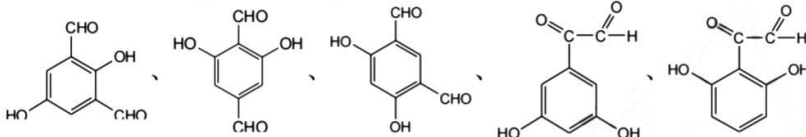
21. (12 分)

(1) 酰胺基、氨基 (1 分。全对才给分) ;

(2)  (1 分) ; (3) CD (2 分。漏选得 1 分, 错选不得分) ;

(4)  (2 分) ;

(5)  (每步 1 分, 共 3 分。第二步合理即可)

(6)  (合理即可, 共 3 分。

每正确写出 1 种给 1 分, 只看前 3 种)

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）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**浙江官方微信号: **zjgkjzb**。



微信搜一搜

Q 浙考家长帮

