

九校联考化学试卷答案

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

15、(14分) (1)①作溶剂，使反应物充分混合 (2分)

②水浴加热(1分) 分水器中水不再增加(2分)

(2)① 平衡压强，检验固体产品是否堵塞导管(2分) 牛角管(1分)

② 防止D中液体倒吸入C中(2分) ③ 重结晶(2分) 65.2%(2分)

16、(14分) (1)Ca²⁺、Mn²⁺ (2分) (2)除去过量的碳酸钠，避免蒸发浓缩时析出碳酸锂(2分)

(3)Mg(OH)₂和盐酸反应可生成MgCl₂溶液，在HCl的气流中蒸发MgCl₂溶液得到无水MgCl₂ (2分)
(4)0.18 (2分) (5)减少碳酸锂在洗涤过程中的损失(2分)

加快过滤速度，减少温度降低后碳酸锂溶于冷水中的损失 (2分)

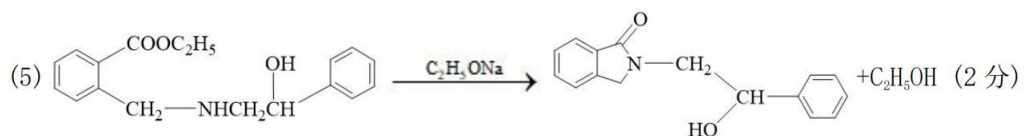
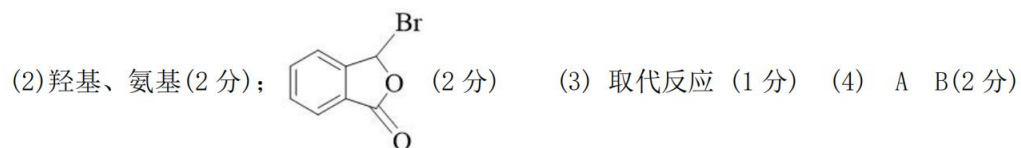
高温

(6) $2\text{Li}_2\text{CO}_3 + 4\text{CoCO}_3 + \text{O}_2 = 4\text{LiCoO}_2 + 6\text{CO}_2$ (2分)

17、(13分) (1)负极(1分) (2)-11(2分) (3) ①B(2分) ② 4.8×10^{-4} (2分)

(4) $\frac{K_a}{K_a(\text{FeCO}_3) \cdot K_a}$ (2分) (2分) (5) ①FeC₂O₄ (2分) ② $3\text{FeC}_2\text{O}_4 = \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{CO} + 2\text{CO}_2$ (2分)

18、(13分) (1)2-醛基苯甲酸或邻醛基苯甲酸 (2分)



(6) 6 种 (2 分)

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**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

自主选拔在线

