

宣城市 2022—2023 学年度第二学期期末调研测试

高二化学参考答案

一、选择题(每小题 3 分,共 42 分)

题 号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
答 案	B	D	C	B	C	D	C	A	C	D	C	A	C	B

二、非选择题(本题共 4 小题,共 58 分)

15. (12 分,每空 2 分)

(1)球形冷凝管

(2)催化剂 FeBr_3 遇水发生水解,失去催化活性或者催化剂 FeBr_3 溶解于水,不易与有机相接触,无法催化。

(3) AgNO_3 (其它合理答案亦可)

(4)① 可溶性的 FeBr_3 、 HBr

② $\text{Br}_2 + 2\text{OH}^- = \text{BrO}^- + \text{Br}^- + \text{H}_2\text{O}$ 或 $2\text{Br}_2 + 6\text{OH}^- = \text{BrO}_3^- + 5\text{Br}^- + 3\text{H}_2\text{O}$

⑤ 蒸馏

16. (15 分,除特别标注外,每空 2 分)

(1)① 抑制 Fe 元素的浸出,提高 Nd 元素的浸出率(答出一点给 1 分)

② 温度升高,盐酸因挥发浓度下降,导致铁、钕浸出率降低

(2)钕离子可与草酸生成可溶性配合物

$2\text{Nd}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Nd}_2\text{O}_3 + 12\text{CO}_2 + 20\text{H}_2\text{O}$

(3)2.8 $2\text{Nd}^{3+} + 6\text{HCO}_3^- = \text{Nd}_2(\text{CO}_3)_3 \downarrow + 3\text{CO}_2 \uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$

(4) $2\text{Cl}^- - 2\text{e}^- = \text{Cl}_2 \uparrow$ Nd^{3+} (1 分)

17. (16 分,每空 2 分)

(1) $1s^2 2s^2 2p^2$ 3

(2) sp^3 O、H(漏写得 1 分)

(3)12 1:20

(4)AC(漏选得 1 分)

(5) $2N_A$

18. (15 分,除特别标注外,每空 2 分)

(1): $\ddot{\text{O}}::\text{C}::\ddot{\text{O}}:$

(2) $+329 K_1 \times K_2^{-2}$

(3) Fe_3O_4

(4)① $<$ $>$ ② 9.6×10^4 n(1 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](http://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