

高三教学质量检测(一)化学试题参考答案及评分标准 2022.11

一、本大题共 10 小题,每小题 2 分,共 20 分。在每小题列出的四个选项中,只有一项符合题目要求。

1. A 2. B 3. C 4. D 5. C 6. C 7. C 8. C 9. D 10. D

二、选择题:本题共 5 小题,每小题 4 分,共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题意,都选对得 4 分,选对但不全的得 2 分,有选错的得 0 分

11. AB 12. BC 13. AC 14. BC 15. B

三、非选择题,本题共 5 个小题,共 60 分。

16. (12 分) (1) K^{+1} 、 Fe^{+6} 、 O^{-2} (1 分) 三颈烧瓶 (1 分)

(2) ① ② (1 分)

$3KClO + 2Fe(NO_3)_3 + 10KOH = 2K_2FeO_4 + 6KNO_3 + 3KCl + 5H_2O$ (2 分)

(3) 将装置 C 中的三颈烧瓶放在冰水浴中 (1 分)

使氨气与碱液充分混合反应,同时及时散热,防止副反应发生 (2 分)

(4) 反应时间为 50—60min 时,反应温度为 5—10℃ (2 分)

(5) 将滤液置于冰水浴中,向滤液中加入饱和 KOH 溶液 (2 分)

17. (10 分) (1) 热值高、无污染 (2 分) (2) 1.22 (1 分)

(3) ①. C/Z-250, 240℃ (1 分)

②. 低于 240℃,温度升高和催化剂活性增大都使速率加快,造成转化率增大;高于 240℃,温度升高使反应速率增大的程度与催化剂活性降低使反应速率减慢的程度相当,造成转化率变化不大 (2 分)

(4) 326.8℃、4 (2 分) 81 (2 分)

18. (12 分) (1) 通过溶液颜色变化判断丙中 NaOH 完全转化为 NaHSO₃ (2 分) 防倒吸 (1 分) (2) 品红溶液褪色 (2 分)

(3) 假设 2 (1 分) $2Cu^{2+} + HSO_3^- + H_2O = 2Cu^+ + SO_4^{2-} + 3H^+$ (2 分)

(4) ①乙中电流表指针偏转大,乙中右侧烧杯产生白色沉淀,乙中左侧烧杯产生无色刺激性气味的气体(任写两条) (2 分)

②乙实验中加入 NaCl,溶液生成 CuCl, Cu⁺浓度降低,其他离子浓度不变,乙实验的电势差 E 增大,反应进行程度增大 (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](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**。

