

化学试题参考答案

一、选择题(本大题共 25 小题, 每小题 2 分, 共 50 分)

1~5. AABBC。6~10. ADBBD。11~15. DACDC。16~20. DBACD。21~25. CBCCD。

二、非选择题(本大题共 6 小题, 共 50 分)

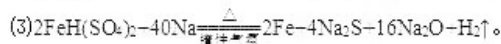
26. (4 分)(1)HCON(CH₃)₂ 分子间只有一般的分子间作用力, HCONH₂ 分子间存在氢键, 破坏一般的分子间作用力更容易, 所以沸点低。

(2)CF₄ 和 SiF₄ 都是分子晶体, 结构相似, 分子间作用力相差较小, 所以熔点相差较小; BF₃ 通过分子间作用力形成分子晶体, AlF₃ 通过离子键形成离子晶体, 破坏离子键需要能量多得多, 所以熔点相差较大。

$$\begin{array}{l} \text{计算过程: } 2[\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}] \sim \text{Al}_2\text{O}_3 \\ \frac{2(213+18x) \text{ g}}{7.50 \text{ g}} = \frac{102 \text{ g}}{1.02 \text{ g}} \\ \frac{2(213+18x)}{7.50} = \frac{102}{1.02} \\ x=9 \end{array}$$

27. (4 分)(1)9。(2)0.0100。

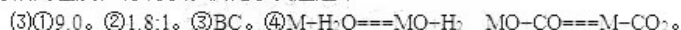
28. (10 分)(1)Fe、S、O、H。FeH(SO₄)₂。(2)FeCl₃、HCl、BaCl₂。Cl⁻ H₂O SCN⁻ OH⁻。



(4)用玻璃棒蘸取溶液 G, 点在红色石蕊试纸上, 若变蓝, 说明存在 OH⁻; 取少量溶液 G, 加入足量 H₂O₂, 用盐酸酸化, 再加入 BaCl₂ 溶液, 有白色沉淀, 说明有 S²⁻。

29. (10 分)(1)①a。②B。

(2)水蒸气与煤炭反应吸热, 氧气与煤炭反应放热, 交替通入空气和水蒸气有利于维持体系热量平衡, 保持较高温度, 有利于加快化学反应速率。

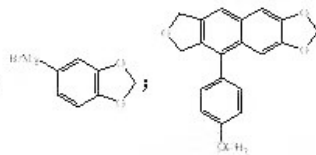


30. (10 分)(1)(CH₃COO)₂Mn。

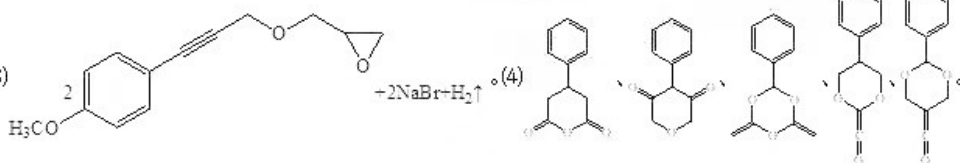
(2)步骤 I 脱去四水醋酸锰的结晶水并防止生成 MnCl₂; 步骤 II 加热回流促进反应生成 MnCl₂。

(3)BD。(4)①cdba。②防止可能产生的酸性气体进入抽气泵; 防止外部水气进入样品。(5)乙。

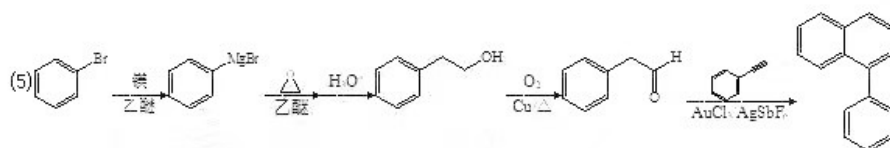
31. (12 分)(1)CD。(2)HC≡CCOOCH₃;



(3)



(5)



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