

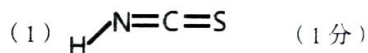
台州市 2022 学年 高二年级期末质量评估试题  
第二学期  
化学参考答案

一、选择题 (本大题共 16 小题, 每小题 3 分, 共 48 分。每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	D	A	B	D	C	A	B	A
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	B	A	C	D	B	D	A	B

二、非选择题 (本大题共 5 小题, 共 52 分)

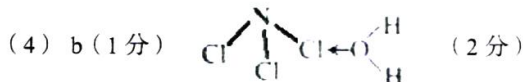
17. (10 分)



这种同分异构体可以形成分子间氢键, 大于范德华力, 所以沸点更高 (2 分)

(2)  $\text{sp}^2$  ① (各 1 分)

(3) 共价晶体 4 (各 1 分)



18. (10 分)

(1) S、N (2 分)  $\text{S}_4\text{N}_4$  (2 分)

(2)  $6\text{OH}^- + \text{S}_4\text{N}_4 + 3\text{H}_2\text{O} = 4\text{NH}_3 + \text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{SO}_3^{2-}$  (2 分)

(3)  $10\text{S} + 16\text{NH}_3 = \text{S}_4\text{N}_4 + 6(\text{NH}_4)_2\text{S}$  (2 分)

(4) 用洁净的铁丝蘸取 E 溶液, 置于酒精灯外焰上灼烧, 透过蓝色钴玻璃, 若观察到火焰呈紫色, 则说明有  $\text{K}^+$  (1 分); 向 E 溶液中加入石蕊溶液, 若溶液呈红色, 则说明溶液中有  $\text{H}^+$  (1 分)

19. (10 分)

(1) AD (1 分)

(2)  $\Delta H_1 + \Delta H_2$  (1 分)

(3)  $K = \frac{c([\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+})}{c^2(\text{NH}_4^+) \cdot c^2(\text{NH}_3)}$  (2 分) 加水稀释后,  $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{NH}_3$ 、 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$  浓度同时降低,  $Q > K$ , 平衡逆移。 (2 分)

(4) 前半段由于温度升高导致速率增大, 后半段由于浓度降低导致速率减小。 (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.zizs.com](http://www.zizs.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

浙考家长帮

