

★启用前注意保密

2022年广东省普通高中学业水平选择考模拟测试(一)

化学参考答案

一、选择题：本题共16小题，共44分。第1~10小题，每小题2分；第11~16小题，每小题4分。

序号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	B	B	C	D	A	C	A	D
序号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	C	B	A	C	B	D	D	B

二、非选择题：共56分。第17~19题为必考题，第20~21题为选考题。

(一) 必考题：共42分。

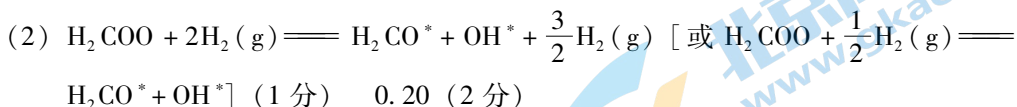
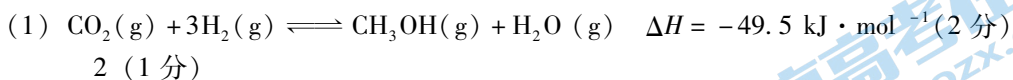
17. (14分)

- (1) 蒸发皿 (1分) 在 HCl 气氛中加热 (1分)
- (2)  $\text{Cu}^{2+} + [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + \text{H}^+ + \text{Cl}^- + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Cu}_2(\text{OH})_3\text{Cl} \downarrow + 4\text{NH}_4^+$  (2分，若有其他配平方式且物质正确也得分)
- (3)  $\text{Cu}^{2+} + \text{e}^- + \text{Cl}^- \rightleftharpoons \text{CuCl} \downarrow$  (2分，不写“↓”也给分)
- (4) 降低  $\text{CuCl}_2$  溶液的浓度 (1分) 加入盐酸 (或加酸、增大溶液的酸性等，合理即可) (1分)
- (5) ①稀硫酸 (或稀盐酸、硫酸、盐酸) (2分)  
②溶液变蓝，有气泡冒出，试管口有红棕色气体生成 (2分)  
③ $\text{Cu}^+$  与  $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{Cl}^-$  形成的络合离子也可能与稀硝酸发生氧化还原反应，产生与猜想 2 相同的实验现象，因此猜想 2 不一定成立 (2分)

18. (14分)

- (1)  $\text{TiO}_2$  (1分)
- (2)  $2\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分，写对物质得1分，配平得1分)
- (3)  $3 \leq \text{pH} < 5$  (2分)  $\text{KSCN}$  (1分)
- (4)  $\frac{a^3 b^3}{c}$  (2分，其他表示形式正确也得分) 草酸用量过多时，草酸铈沉淀会转化为可溶性络合物，故铈的沉淀率下降 (2分)
- (5)  $\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$  (2分)  
 $2\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{Sc}_2\text{O}_3 + 12\text{CO}_2$  [2分，写  $\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Sc}_2\text{O}_3 + 3\text{CO}_2 \uparrow + 3\text{CO} \uparrow$  给1分]

19. (14分)



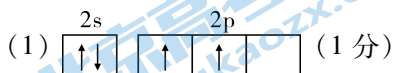
(3) i. BD (2分)

ii. 80 (2分)  $2.5 \times 10^{-6}$  (2分)

iii. 反应①为放热反应,且正反应是气体体积减小的反应,  $M$ 点相对于  $N$ 点,温度更低,压强更大,有利于反应①平衡正向移动,  $\varphi(\text{CH}_3\text{OH})$ 增大 (2分)

(二) 选考题: 共14分。

20. (14分)



(2) 5 (1分) 平面三角形 (1分)  $\text{SO}_3$  (或  $\text{BF}_3$ 等,合理即可) (1分)

(3)  $\text{sp}^2$ ,  $\text{sp}^3$  (2分,各1分) N (1分) < (1分)

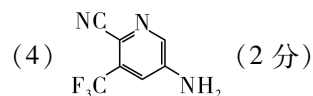
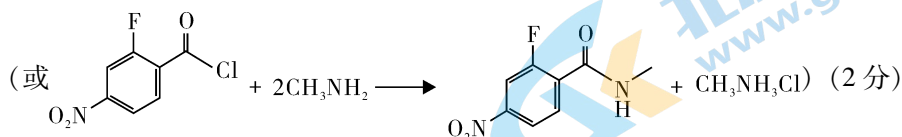
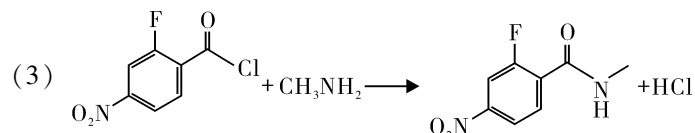
(4) ①a (1分) ② $\text{SiC}_2\text{N}_4$  (2分)

(5)  $\frac{4\pi N_A \rho (a^3 + b^3 + 3c^3)}{639 \times 10^{30}} \times 100\%$  (3分)

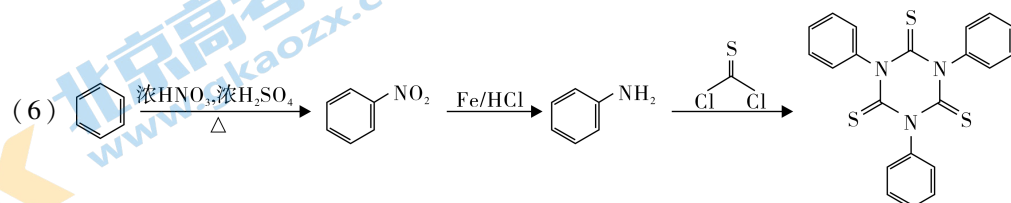
21. (14分)

(1) 取代反应 (1分) 还原反应 (1分)

(2) 硝基、羧基 (2分,各1分)



(5) 16 (2分)  $\text{O}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2\text{F}$  (或  $\text{F}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2\text{NO}_2$ ) (1分)



(3分,每步1分)

化学模拟测试 (一) 参考答案 第2页 (共2页)

## 关于我们

北京高考在线创办于 2014 年，隶属于北京太星网络科技有限公司，是北京地区极具影响力的中学升学服务平台。主营业务涵盖：北京新高考、高中生涯规划、志愿填报、强基计划、综合评价招生和学科竞赛等。

北京高考在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户 40W+，网站年度流量数千万量级。用户群体立足于北京，辐射全国 31 省市。

北京高考在线平台一直秉承 “精益求精、专业严谨” 的建设理念，不断探索 “K12 教育+互联网+大数据” 的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供新鲜的高考资讯、专业的高考政策解读、科学的升学规划等，为广大高校、中学和教科研单位提供 “衔接和桥梁纽带” 作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和北京近百所中学达成合作关系，累计举办线上线下升学公益讲座数百场，帮助数十万考生顺利通过考入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力

未来，北京高考在线平台将立足于北京新高考改革，基于对北京高考政策研究及北京高校资源优势，更好的服务全国高中家长和学生。



微信搜一搜

北京高考资讯

官方微信公众号: bjkzx

官方网站: [www.gaokzx.com](http://www.gaokzx.com)

咨询热线: 010-5751 5980

微信客服: gaokzx2018