



# 高三化学

本试卷满分 100 分, 考试用时 75 分钟。

## 注意事项:

1. 答题前, 考生务必将自己的姓名、考生号、考场号、座位号填写在答题卡上。
2. 回答选择题时, 选出每小题答案后, 用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动, 用橡皮擦干净后, 再选涂其他答案标号。回答非选择题时, 将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。

3. 考试结束后, 将本试卷和答题卡一并交回。

4. 本试卷主要考试内容: 高考全部内容。

5. 可能用到的相对原子质量: H 1 Li 7 N 14 O 16 Cl 35.5 Cr 52 Cu 64

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; 在每小题只给出的四个选项中, 只有一项是符合题目要求的。

1. 2022 年春晚上, 《只此青绿》惊艳了许多观众, 生动还原了北宋名画——《千里江山图》。画中的青色来自蓝铜矿颜料  $[\text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot 2\text{CuCO}_3]$ , 下列有关蓝铜矿颜料的说法合理的是

- A. 可表示为  $3\text{CuO} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$                       B. 可溶于氢氧化钠  
C. 不稳定, 受热易分解                              D. 属于复盐

2. 下列关于含氧物质的化学用语正确的是

- A. 中子数为 10 的氧原子:  $^{10}\text{O}$   
B. 甲醛( $\text{HCHO}$ )的空间结构: 平面三角形  
C.  $\text{H}_2\text{O}$  分子中 O 的杂化方式:  $\text{sp}^2$  杂化  
D. 次氯酸的结构式:  $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$

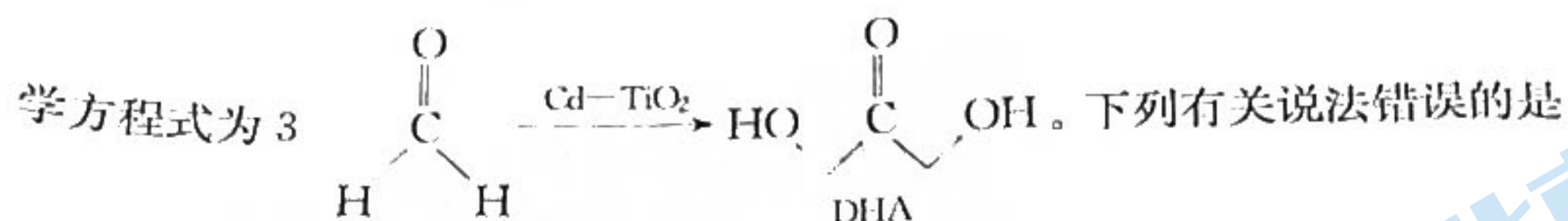
3. 化学创造美好生活。下列对生产活动的知识解读错误的是

选项	生产活动	知识解读
A	用干冰进行人工降雨	干冰升华吸热
B	用生石灰作食品干燥剂	生石灰吸水, 易与水反应
C	向葡萄酒中通入少量 $\text{SO}_2$ 进行防腐, 起到保质作用	$\text{SO}_2$ 具有氧化性
D	利用氢氟酸刻蚀石英制作艺术品	氢氟酸可与 $\text{SiO}_2$ 反应

4. 下列铁及其化合物的性质与用途具有对应关系的是

- A.  $\text{K}_2\text{FeO}_4$  具有强氧化性, 可用于杀菌消毒      B.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  能与酸反应, 可用作红色涂料  
C.  $\text{FeCl}_3$  易溶于水, 可用于制备氯化铁胶体      D. Fe 具有导电性, 可用于制作铁锅

5. 国际学术期刊《科学》发表了我国科学家在实验室里首次实现以二氧化碳为原料经过 11 步反应人工合成淀粉的论文,合成效率是传统农业生产淀粉效率的 8.5 倍左右,其中第 3 步反应的化学方程式为



- 下列有关说法错误的是
- A. 淀粉属于糖类
  - B. 镉(Cd)与钛(Ti)均属于过渡金属元素
  - C. DHA 与果糖互为同系物
  - D. 上述反应属于加成反应

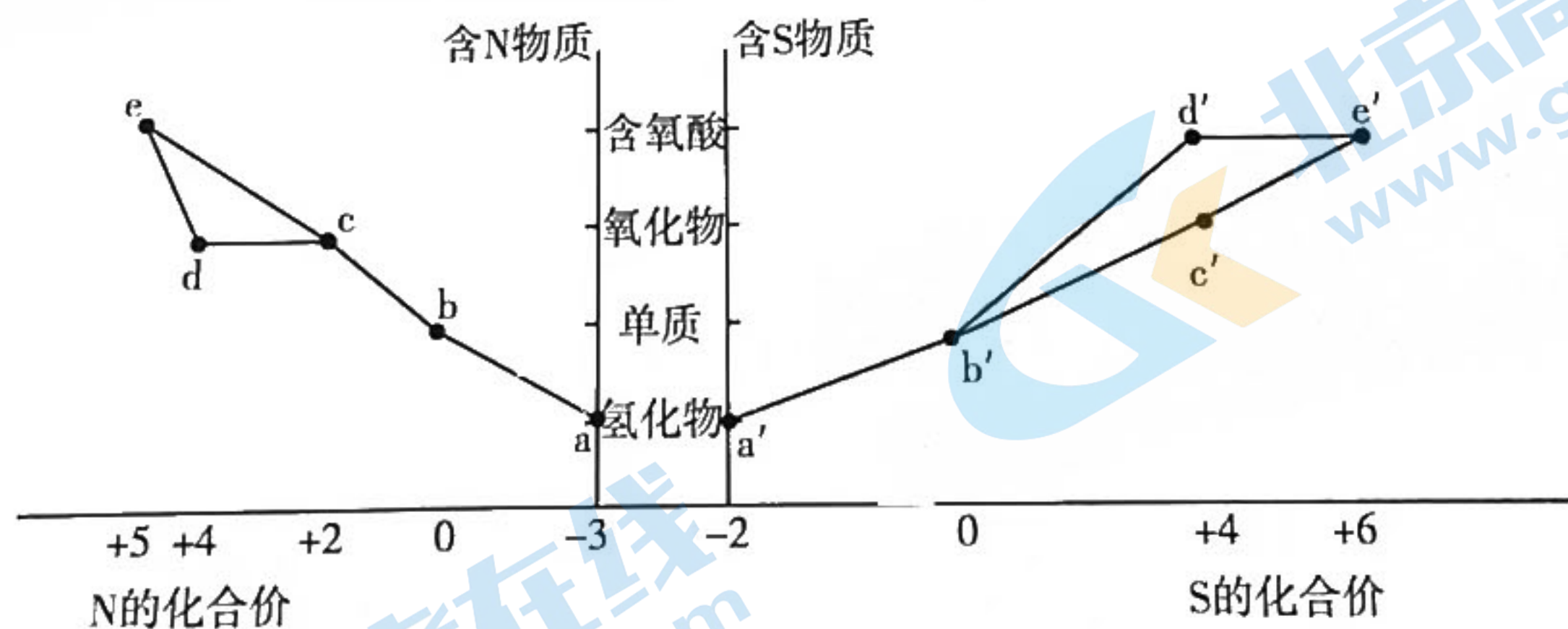
6. 劳动成就梦想。下列劳动项目与化学知识不相符的是

选项	劳动项目	化学知识
A	饮食卫生:高温蒸煮,给碗筷消毒	高温能使蛋白质变性
B	自主探究:植物油可使酸性高锰酸钾溶液褪色	植物油中含有碳碳双键,能被酸性高锰酸钾氧化
C	家务劳动:用食醋清洗水壶内的水垢	醋酸的酸性比碳酸强
D	工厂参观:燃煤时,加入生石灰	增大煤与空气的接触面积,从而提高煤的燃烧效率

7. 金属镁能溶于氯化铵溶液,其反应为  $\text{Mg} + 2\text{NH}_4\text{Cl} = \text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2 \uparrow$ 。已知:  $N_A$  表示阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

- A. 1 mol  $\text{NH}_3$  和 1 mol  $\text{NH}_4^+$  所含电子数均为  $10N_A$
- B. 0.1 mol · L<sup>-1</sup>  $\text{MgCl}_2$  溶液中含有的  $\text{Cl}^-$  的总数为  $0.2N_A$
- C. 上述反应中生成 3.36 L 气体时,转移的电子数为  $0.2N_A$
- D. 14 g  $\text{N}_2$  和足量的氢气在催化剂作用下合成氨,生成的分子总数为  $N_A$

8. 部分含 N 及 S 物质的分类与相应化合价之间的关系如图所示,下列推断合理的是



- A. 在催化剂的作用下, a 可将 c、d 氧化为 b
- B. 用玻璃棒分别蘸取浓的 a 溶液和浓的 e 溶液,玻璃棒靠近时有白烟产生
- C. a 分别溶于 d' 的溶液和 e' 的溶液所得的盐溶液均显碱性
- D. 常温下, Fe 能溶于浓的 e 溶液,不能溶于浓的 e' 溶液

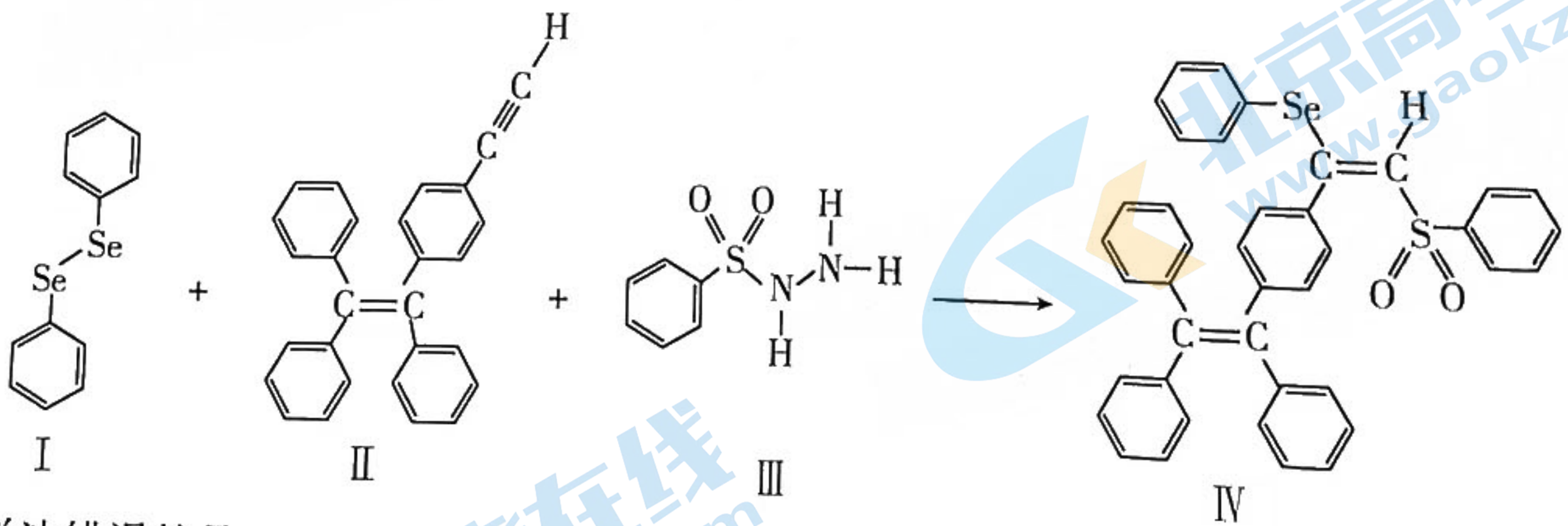
9. 对比类推法是一种常用的化学学习方法。下列离子方程式书写正确且类推合理的是

选项	已知	类推
A	将锌片投入硫酸铜溶液中： $Zn + Cu^{2+} \rightleftharpoons Zn^{2+} + Cu$	将钠投入硫酸铜溶液中： $2Na + Cu^{2+} \rightleftharpoons 2Na^{+} + Cu$
B	氧化铝溶解在稀硝酸中： $Al_2O_3 + 6H^{+} \rightleftharpoons 2Al^{3+} + 3H_2O$	氧化亚铁溶解在稀硝酸中： $FeO + 2H^{+} \rightleftharpoons Fe^{2+} + H_2O$
C	用惰性电极电解硫酸钠溶液： $2H_2O \xrightarrow{\text{通电}} 2H_2 \uparrow + O_2 \uparrow$	用惰性电极电解硝酸钾溶液： $2H_2O \xrightarrow{\text{通电}} 2H_2 \uparrow + O_2 \uparrow$
D	向 $FeCl_3$ 溶液中加入过量的 $Na_2S$ ： $2Fe^{3+} + 3S^{2-} \rightleftharpoons 2FeS \downarrow + S \downarrow$	向 $FeCl_3$ 溶液中通入过量的 $H_2S$ ： $2Fe^{3+} + 3H_2S \rightleftharpoons 2FeS \downarrow + S \downarrow + 6H^{+}$

10. 利用下列装置(夹持装置略)进行实验,不能达到实验目的的是

A	B	C	D
制备氢氧化亚铁沉淀	比较 $KMnO_4$ 、 $Cl_2$ 、 $S$ 的氧化性	制备无水 $MgCl_2$	用 $CCl_4$ 萃取碘水中的碘并分液

11. 硒(Se)是人体必需的微量元素之一,含硒化合物在材料和药物领域具有重要应用。一种含 Se 的新型 AIE 分子(IV)的合成路线如图:



下列说法错误的是

- A. N 原子的基态电子轨道表示式为  $\begin{array}{|c|c|c|} \hline 1s & 2s & 2p \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\uparrow\uparrow \\ \hline \end{array}$
- B. 0.1 mol I 中共含 2.5 mol  $\sigma$  键
- C. II 中碳原子的杂化轨道类型为  $sp^2$ 、 $sp$
- D. III 中 N、O、S 的电负性： $O > S > N$

12. 现有四种短周期原子序数依次增大的主族元素 A、B、C、D, A 的一种单质被称为“足球分子”, B 的原子半径在短周期中最大, C 元素的原子最外层电子数是最内层的 3 倍。下列说法正确的是

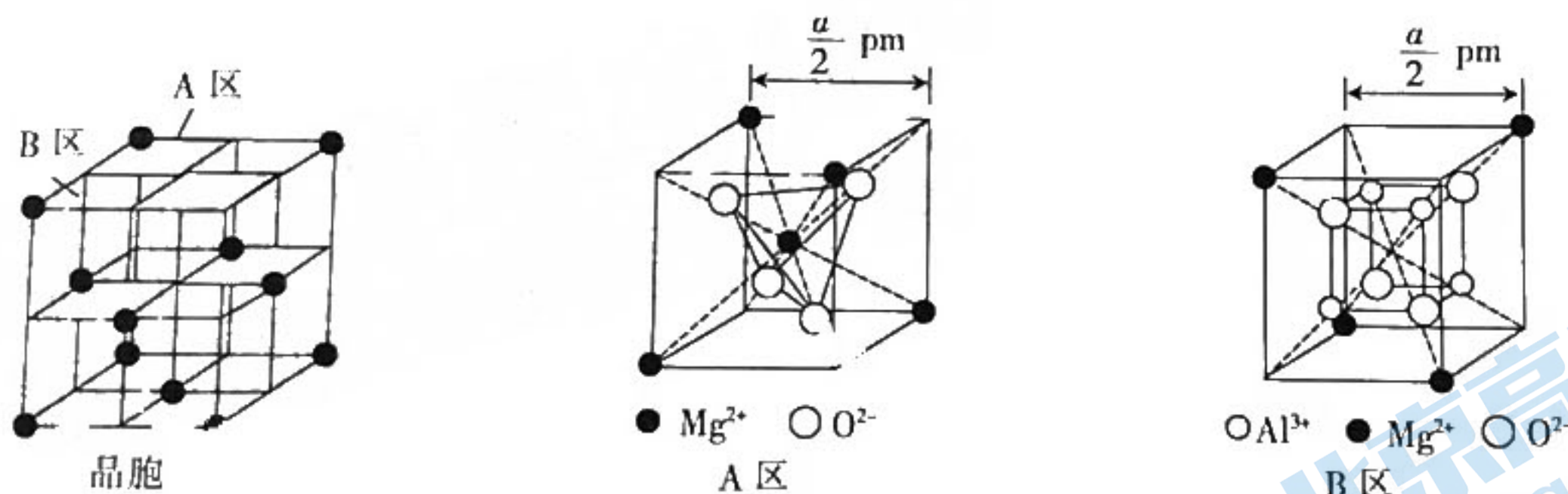
- A. 简单离子半径:  $D > C > B$
- B. 上述四种元素分别与氧元素形成的氧化物均至少有两种
- C. 最简单氢化物的稳定性:  $C > D > A$
- D. 氧化物对应水化物的酸性:  $D > C > A$

13. 我国科学家以 LiI 为催化剂, 通过改变盐的浓度调节锂-氧气电池放电效率, 模拟装置如图所示。下列说法错误的是



- A. 放电时, a 电极为负极
- B. 放电时, 电流由 b 极经用电器流向 a 极
- C. 充电时, 阳极上的电极反应式为  $\text{Li}_2\text{O}_2 - 2\text{e}^- = 2\text{Li}^+ + \text{O}_2 \uparrow$
- D. 充电时, a 极净增 14 g 时电路中转移 1 mol 电子

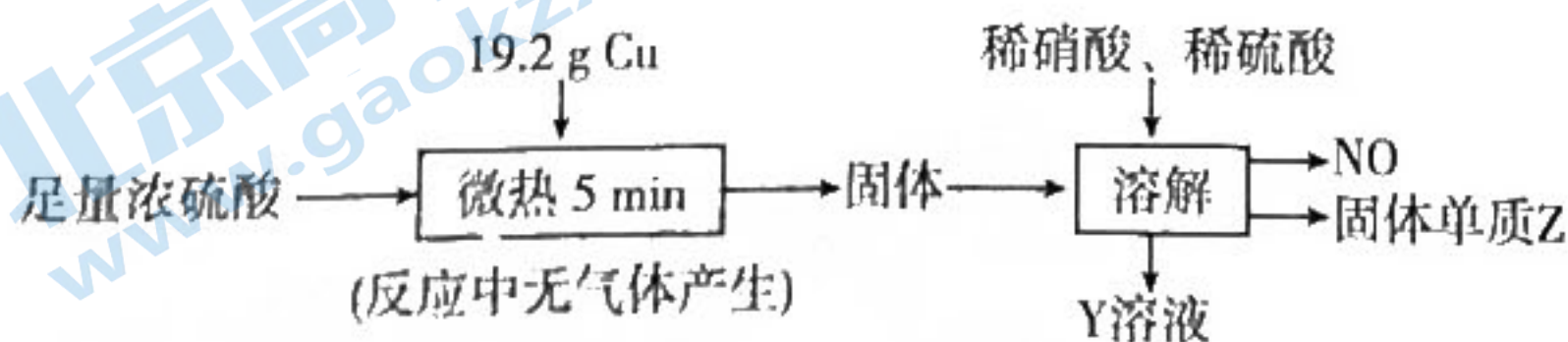
14. 某镁铝尖晶石的晶胞由立方体 A 区和 B 区组成, 其结构如图所示。



若 A 区和 B 区中  $\text{O}^{2-}$  与距离最近的顶点间的距离均为体对角线的  $\frac{1}{4}$ , 则下列说法错误的是

- A. 该晶胞的体积为  $a^3 \times 10^{-30} \text{ cm}^3$
- B. 与  $\text{Al}^{3+}$  距离最近的  $\text{O}^{2-}$  的数目为 3
- C.  $\text{O}^{\cdot}$  和  $\text{O}^{2-}$  之间的最短距离为  $\frac{\sqrt{2}a}{4} \text{ pm}$
- D. 该物质的化学式为  $\text{MgAl}_2\text{O}_4$

15. 实验室中利用洁净的铜片和浓硫酸进行如图实验, 经检测, 所得固体中含有  $\text{Cu}_2\text{S}$  和白色物质 X, 下列说法错误的是



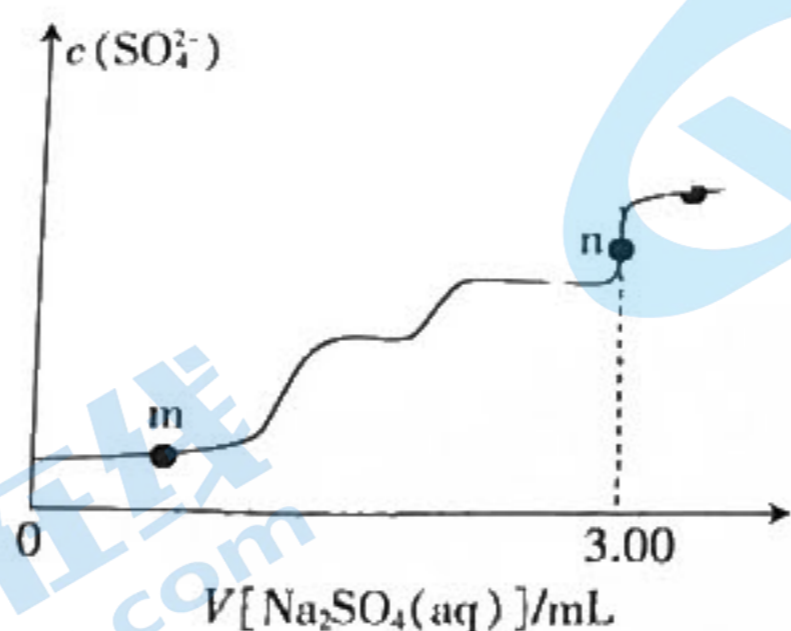
- A. 白色物质 X 为  $\text{CuSO}_4$
- B. 微热 5 min 待 Cu 反应结束后, 转移电子的物质的量为 0.48 mol

C. 放出的 NO 在标准状况下的体积为 0.896 L

D. 向 Y 溶液中逐滴加入过量的氨水, 先产生蓝色沉淀, 后沉淀溶解

16. 298 K 时, 用  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{Na}_2\text{SO}_4$  溶液滴定 10 mL 由浓度相等的  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  和  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  组成的混合溶液, 通过电位滴定法获得  $c(\text{SO}_4^{2-})$  与  $V[\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq})]$  的关系曲线如图所示。下列说法错误的是

已知: ①常温下,  $K_{\text{sp}}(\text{BaSO}_4) = 1 \times 10^{-10}$ ,  $K_{\text{sp}}(\text{PbSO}_4) = 1 \times 10^{-8}$ ; ②加入 3 mL  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  溶液时,  $\text{Ca}^{2+}$ 、 $\text{Pb}^{2+}$  均已沉淀完全。



A. m 点对应的溶液中:  $c(\text{Ba}^{2+}) < c(\text{Pb}^{2+})$

B. 原混合液中  $c(\text{Pb}^{2+}) = 0.01 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

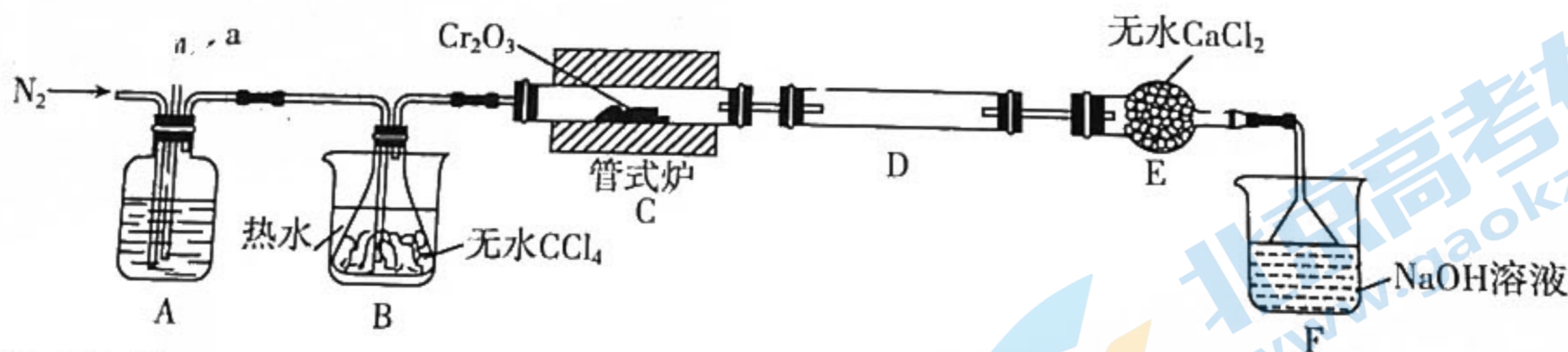
C. 当  $\text{Pb}^{2+}$  开始沉淀时,  $c(\text{Ba}^{2+}) = 1.0 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

D. p 点时, 溶液中有 3 种硫酸盐

二、非选择题: 本题共 4 小题, 共 56 分。

17. (14 分) 三氯化铬( $\text{CrCl}_3$ ) 是常用的媒染剂和催化剂, 易潮解, 易升华, 高温下易被氧气氧化。

实验室制取  $\text{CrCl}_3$  的装置如图所示:



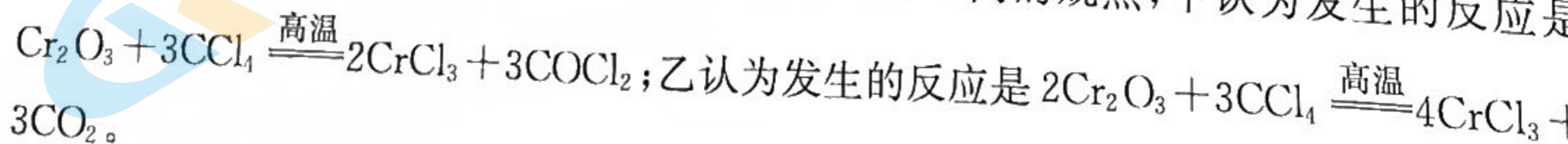
已知: 碱性条件下,  $\text{H}_2\text{O}_2$  可将  $\text{Cr}^{3+}$  氧化为  $\text{CrO}_4^{2-}$  (黄色); 酸性条件下,  $\text{H}_2\text{O}_2$  可将  $\text{CrO}_4^{2-}$  (橙色) 还原为  $\text{Cr}^{3+}$  (绿色)。

回答下列问题:

(1) 基态 Cr 原子的核外电子排布式为 \_\_\_\_\_。

(2) 装置 B 中热水的作用是 \_\_\_\_\_, 实验进行一段时间后, 发现导管 a 中的液面在不断上升, 出现该现象的可能原因是 \_\_\_\_\_, 改进的措施是 \_\_\_\_\_。

(3) 对于装置 C 中发生的反应, 甲、乙分别提出了两种不同的观点, 甲认为发生的反应是



I. 查阅资料知,  $\text{COCl}_2$  (俗称光气) 有毒, 遇潮湿的空气马上生成两种酸性气体, 该反应的化学方程式

II. 设计实验验证装置 C 中发生的反应: 反应结束后, 静置, 待装置 D 中溶液分层后, 取适量上层溶液于试管中, \_\_\_\_\_, 证明甲的观点正确。

(4) 测定某样品中  $\text{CrCl}_3$  的质量分数的实验步骤如下:

I. 取 5.0 g 该样品, 在强碱性条件下, 加入过量 30%  $\text{H}_2\text{O}_2$  溶液, 小火加热使  $\text{CrCl}_3$  完全转化为  $\text{CrO}_4^{2-}$ , 再继续加热一段时间。

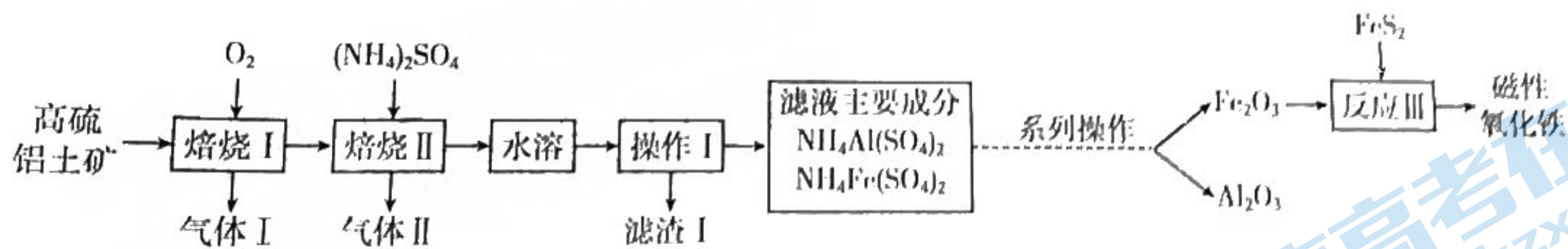
II. 冷却后, 滴入适量的稀硫酸和浓磷酸(浓磷酸的作用是防止指示剂提前变色), 使  $\text{CrO}_4^{2-}$  转化为  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ , 再加适量的蒸馏水将溶液稀释至 100 mL。

III. 取 25.00 mL 溶液, 加入适量浓  $\text{H}_2\text{SO}_4$  混合均匀, 滴入的 3 滴试亚铁灵作指示剂, 用新配制的  $1.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$  标准溶液滴定, 溶液由黄色经蓝绿色变为红褐色即为终点, 重复 2~3 次, 平均消耗  $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$  标准溶液 21.00 mL (滴定中  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  被  $\text{Fe}^{2+}$  还原为  $\text{Cr}^{3+}$ )。

① 步骤 I 中完全转化时发生反应的离子方程式为 \_\_\_\_\_

② 该样品中  $\text{CrCl}_3$  的质量分数为 \_\_\_\_\_

18. (14 分) 磁性氧化铁因其特殊的超顺磁性, 在巨磁电阻、磁性液体和磁记录、软磁、水磁、磁致冷、巨磁阻抗材料以及磁光器件、磁探测器等方面具有广阔的应用前景。以高硫铝土矿(主要含  $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{Fe}_2\text{O}_3$ 、 $\text{SiO}_2$  和少量的  $\text{FeS}_2$  等)为原料提取氧化铝和磁性氧化铁的流程如下:

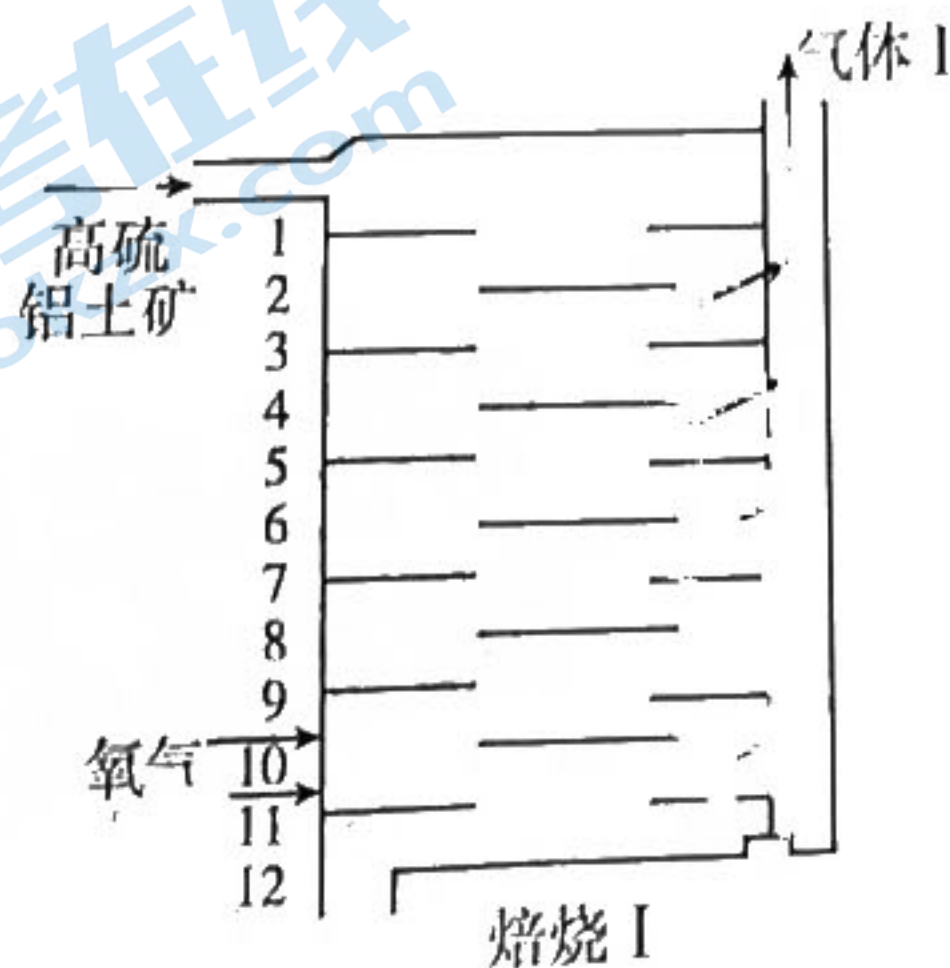


(1) 磁性氧化铁的化学式为  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ; 写出滤渣 I 中主要成分的一种用途: \_\_\_\_\_

(2) 操作 I 在实验中要用到的玻璃仪器有 \_\_\_\_\_

(3) 焙烧 I 中,  $\text{FeS}_2$  发生反应的化学方程式为 \_\_\_\_\_

(4) 焙烧 I 的过程中采用如图所示的“多层逆流焙烧”, “多层逆流焙烧”的优点是 \_\_\_\_\_ (任答一点)。

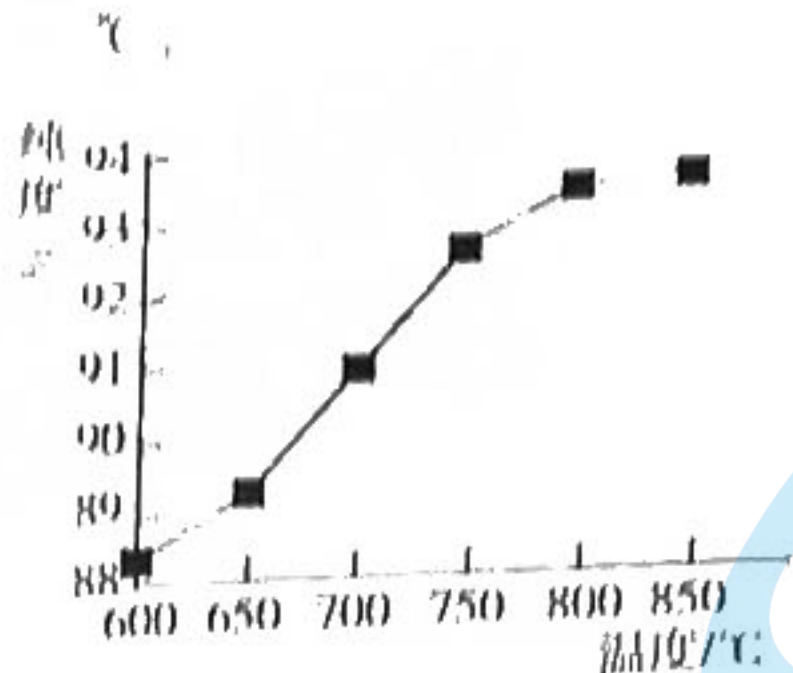


(5) 焙烧Ⅱ中氧化铝参与反应的化学方程式为

(6) 反应Ⅲ中加入  $\text{FeS}_2$  的目的是作

(填“氧化剂”或“还原剂”)。反应Ⅲ的焙烧温度

对磁性氧化铁的纯度有很大影响。已知温度对磁性氧化铁纯度的影响如图所示, 则焙烧时, 温度最好控制在



(7) 滤液经过一系列操作可获得  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , 请简述这一系列操作的具体过程:

19. (11分) 将二氧化碳转化为高附加值碳基燃料有利于实现碳中和。

已知: ①  $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H_1 = +41 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ;

②  $\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H_2$ ;

③  $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{CH}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \quad \Delta H_3 = +246 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。

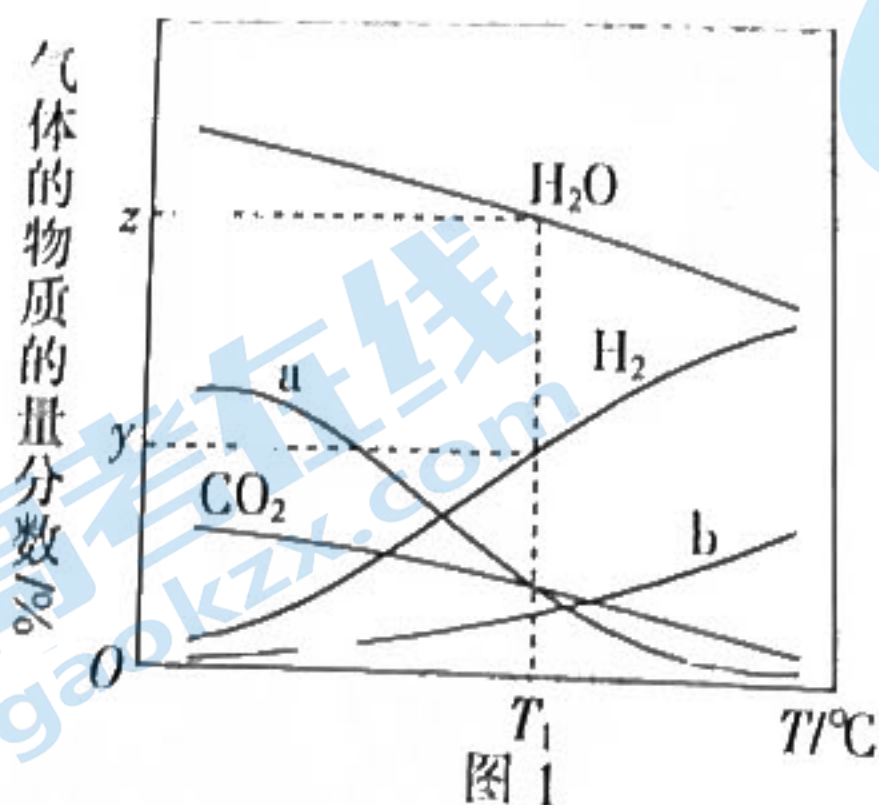
(1) 相关化学键的键能数据如表所示。

化学键	H—H	C—O( $\text{CO}_2$ )	H—O	C—H
键能/ $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$	436	802	463	$x$

则  $\Delta H_2 =$   $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ,  $x =$   $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。

(2) 某温度下, 将 1 mol  $\text{CO}_2(\text{g})$  和 2 mol  $\text{H}_2(\text{g})$  充入容积可变的密闭容器中发生反应(设仅发生反应①和反应②), 保持体系压强为  $p_0$ , 反应起始时气体总体积为  $V \text{ L}$ , 平衡体系中  $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 、 $\text{H}_2(\text{g})$  的物质的量分数分别为 40%、20%, 则此时  $\text{CO}(\text{g})$  的平衡分压为  $\text{p}_0 \cdot \frac{1}{3}$ ,  $\text{CO}_2$  的浓度为  $\frac{1}{3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 。

(3) 将 1 mol  $\text{CO}_2(\text{g})$  和 2 mol  $\text{H}_2(\text{g})$  充入容积可变的密闭容器中发生上述三个反应, 保持体系压强为  $p_0'$ , 平衡体系中各气体组分的物质的量分数随温度的变化情况如图 1 所示。



① 曲线 a 代表平衡体系中  $\text{CO}_2$  (填化学式) 的物质的量分数随温度的变化情况, 该物质的量分数随着温度升高而减小的原因为: 该反应为放热反应, 升高温度, 平衡逆向移动,  $\text{CO}_2$  的物质的量分数减小。

②  $T_1$  °C 时, 反应②的压强平衡常数  $K_p =$  \_\_\_\_\_ (用含  $y, z, p_0$  的代数式表示)。  
 (4) 在催化剂表面  $\text{CO}_2$  与  $\text{H}_2$  反应的部分历程如图 2 所示, 吸附在催化剂表面的物种用“·”标注, Ts 表示过渡态。该反应的决速步骤对应的化学方程式为 \_\_\_\_\_。

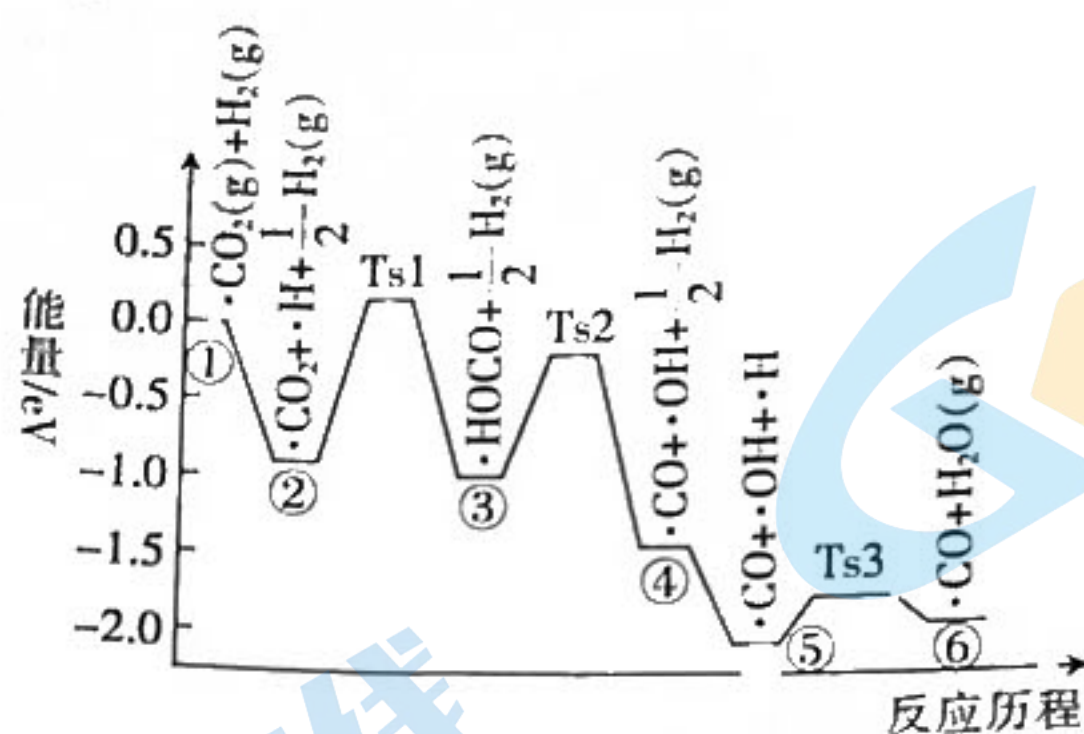
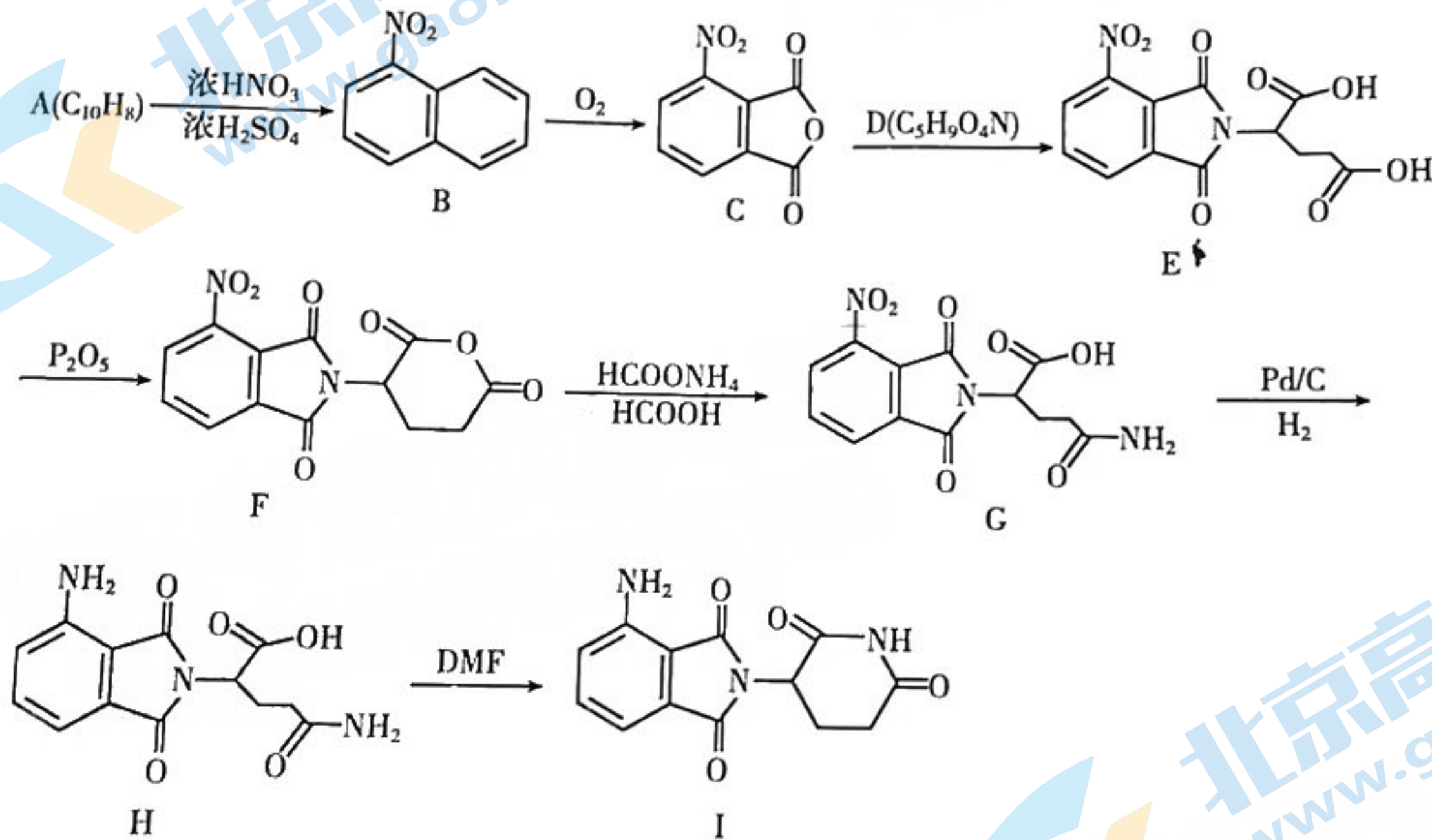


图 2

0. (14 分) 泊马度胺(I)可抑制单核细胞促炎性细胞因子的生成、诱导肿瘤细胞凋亡, 在各类恶性肿瘤、免疫性疾病的治疗中受到广泛关注。其合成路线如下(部分条件已省略):



回答下列问题:

(1) A 的名称是 \_\_\_\_\_。

(2) D 的结构简式为 \_\_\_\_\_, 其官能团的名称为 \_\_\_\_\_。

(3) 写出 C → E 的化学方程式: \_\_\_\_\_。

(4) 满足下列条件的 I 的同分异构体有 \_\_\_\_\_ 种(不考虑立体异构), 其中核磁共振氢谱图显示峰面积之比为 4 : 2 : 2 : 2 : 1 的结构简式为 \_\_\_\_\_。

① 除苯环外不含其他的环;

② 结构中有三种官能团, 分别为  $-\text{CN}$ 、 $-\text{NH}_2$ 、 $-\text{CHO}$ ;

③ 苯环上有 5 个取代基, 其中 4 个取代基相同。

(5) 根据上述合成路线和已学知识, 设计以邻二甲苯为原料合成 C 的路线。(无机试剂任选)



# 高三化学参考答案

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

17. (1)  $[\text{Ar}]3d^5 4s^1$  (或  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$ , 2分)

(2) 加快  $\text{CCl}_4$  的挥发(1分); 导管有堵塞(1分); 将装置 C、D 之间的导管改成粗导管(2分)

(3)  $\text{COCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + 2\text{HCl}$  (2分); 滴加足量的硝酸使溶液呈酸性, 再滴加  $\text{AgNO}_3$  溶液, 有白色沉淀生成(2分)

(4) ①  $2\text{Cr}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}_2 + 10\text{OH}^- \rightleftharpoons 2\text{CrO}_4^{2-} + 8\text{H}_2\text{O}$  (2分)

② 88.76% (2分)

18. (1)  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  (1分); 制光导纤维(或其他合理答案, 1分)

(2) 漏斗、烧杯、玻璃棒(2分)

(3)  $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \xrightarrow{\text{焙烧}} 8\text{SO}_2 + 2\text{Fe}_2\text{O}_3$  (2分)

(4) 增大接触面积, 使反应充分(2分)

(5)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 4(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\text{焙烧}} 2\text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2 + 6\text{NH}_3 \uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(6) 还原剂(1分); 800(1分)

(7) 在滤液中加入过量的  $\text{NaOH}$  溶液, 过滤, 再向滤液中通入足量的  $\text{CO}_2$  气体, 过滤、洗涤、干燥、灼烧(2分)

19. (1) -164(2分); 415(2分)

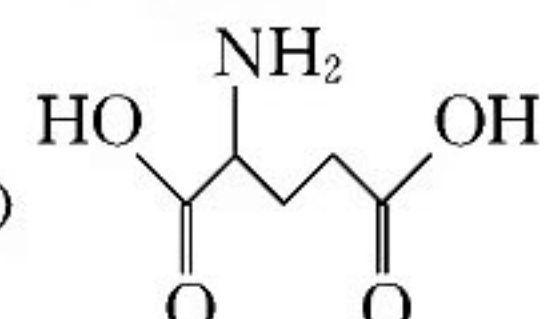
(2)  $0.2p_0$  (2分);  $\frac{3}{10V}$  (2分)

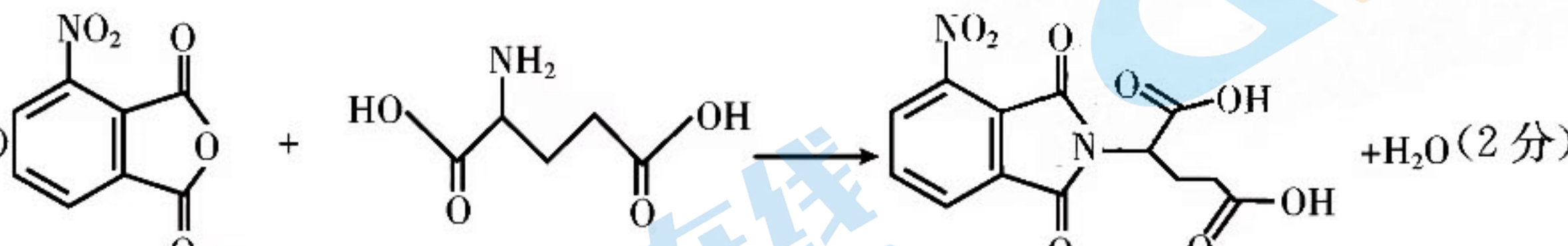
(3) ①  $\text{CH}_4$  (1分); 反应②的  $\Delta H < 0$ , 反应③的  $\Delta H > 0$ , 升高温度反应②平衡左移, 反应③平衡右移,  $\text{CH}_4$  的物质的量分数减小(2分)

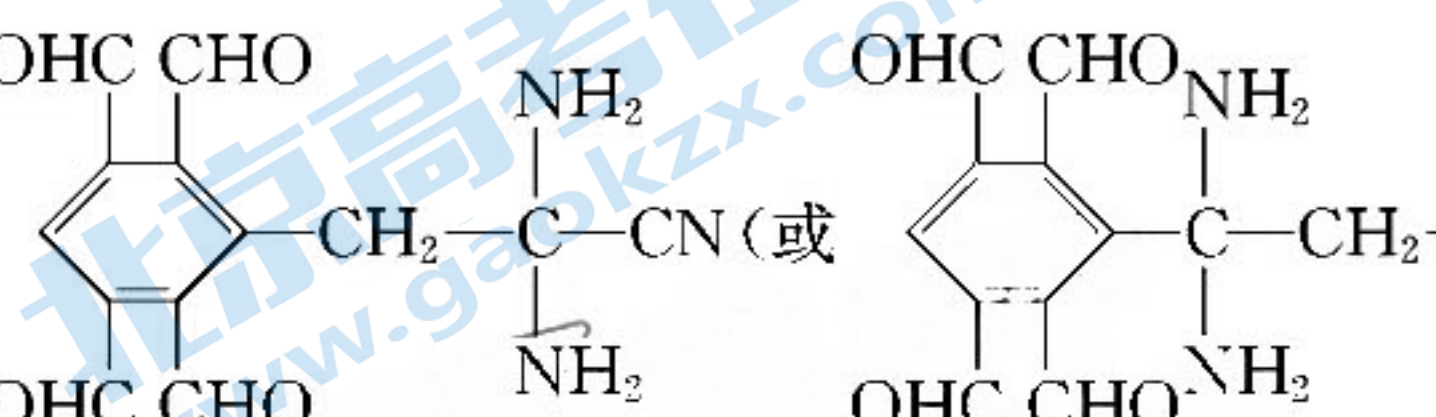
②  $\frac{z^2}{y^4 \cdot (p_0')^2}$  (2分)

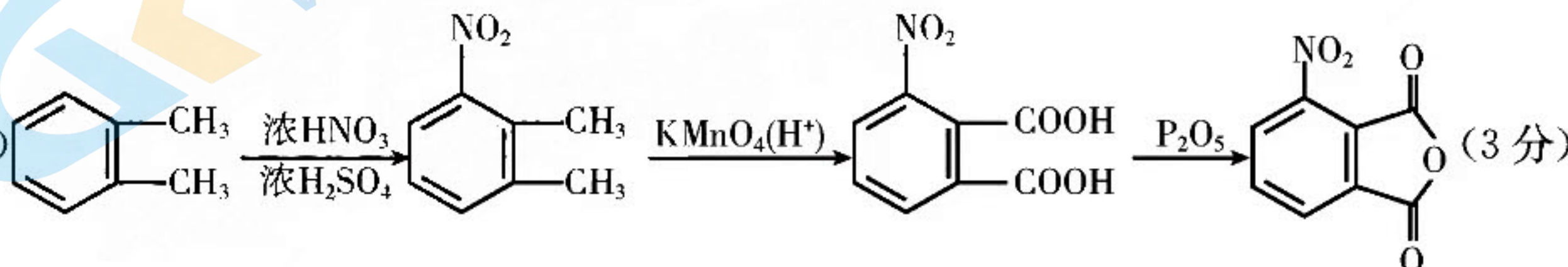
(4)  $\cdot\text{CO}_2 + \cdot\text{H} + \frac{1}{2}\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \cdot\text{HOCO} + \frac{1}{2}\text{H}_2(\text{g})$  或  $\cdot\text{CO}_2 + \cdot\text{H} \rightleftharpoons \cdot\text{HOCO}$  (1分)

20. (1) 萘(1分)

(2)  (2分); 羧基、氨基(2分)

(3)  +  $\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(4) 15(2分);  (2分)

(5)  (3分)

关注北京高考在线官方微信: 北京高考资讯(微信号:bjgkzx), 获取更多试题资料及排名分析信息。

## 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