

2020年普通高等学校招生全国统一考试（浙江卷）

化 学

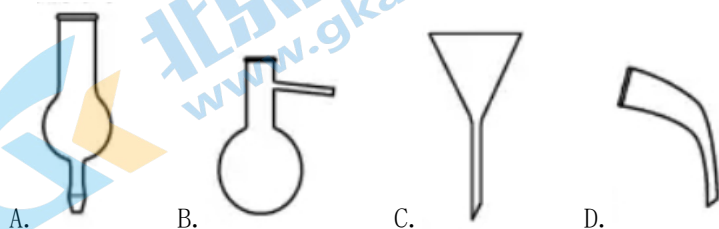
可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 Mg 24 Al 27 Si 28 S 32 Cl 35.5 K 39 Ca 40
Mn 55 Fe 56 Cu 64 Zn 65 Ag 108 I 127 Ba 137

一、选择题（本大题共 25 小题，每小题 2 分，共 50 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）

1. 水溶液呈酸性的是（ ）

- A. NaCl B. NaHSO₄ C. HCOONa D. NaHCO₃

2. 固液分离操作中，需要用到的仪器是（ ）



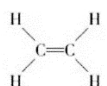
3. 下列物质在熔融状态下不导电的是（ ）



- A. NaOH B. CaCl₂ C. HCl D. K₂SO₄

4. 下列物质对应的组成不正确的是（ ）

- A. 干冰：CO₂ B. 熟石灰：CaSO₄·2H₂O
C. 胆矾：CuSO₄·5H₂O D. 小苏打：NaHCO₃

5. 下列表示不正确的是（ ）

- A. 乙烯的结构式： B. 甲酸甲酯的结构简式：C₂H₄O₂

- C. 2-甲基丁烷的键线式： D. 甲基的电子式：

6. 下列说法不正确的是（ ）

- A. 天然气是不可再生能源
B. 用水煤气可合成液态碳氢化合物和含氧有机物
C. 煤的液化属于物理变化
D. 火棉是含氮量高的硝化纤维

7. 下列说法正确的是（ ）

- A. ^{35}Cl 和 ^{37}Cl 是两种不同的元素 B. 单晶硅和石英互为同素异形体
C. HCOOH 和 HOCH_2CHO 互为同系物 D. H 与 Na 在元素周期表中处于同一主族

8. 下列说法不正确的是 ()

- A. Cl^- 会破坏铝表面的氧化膜
B. NaHCO_3 的热稳定性比 Na_2CO_3 强
C. KMnO_4 具有氧化性, 其稀溶液可用于消毒
D. 钢铁在潮湿空气中生锈主要是发生了电化学腐蚀

9. 下列说法不正确的是 ()

- A. 高压钠灯可用于道路照明
B. SiO_2 可用来制造光导纤维
C. 工业上可采用高温冶炼黄铜矿的方法获得粗铜
D. BaCO_3 不溶于水, 可用作医疗上检查肠胃的钡餐

10. 反应 $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl}(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ 中, 氧化产物与还原产物的物质的量之比是 ()

- A. 1:2 B. 1:1 C. 2:1 D. 4:1

11. 下列有关实验说法不正确的是 ()

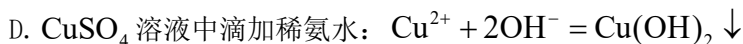
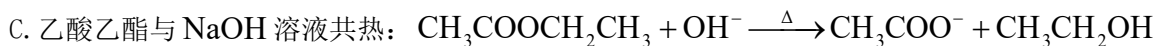
- A. 萃取 Br_2 时, 向盛有溴水的分液漏斗中加入 CCl_4 , 振荡、静置分层后, 打开旋塞, 先将水层放出
B. 做焰色反应前, 铂丝用稀盐酸清洗并灼烧至火焰呈无色
C. 乙醇、苯等有机溶剂易被引燃, 使用时须远离明火, 用毕立即塞紧瓶塞
D. 可用 AgNO_3 溶液和稀 HNO_3 区分 NaCl 、 NaNO_2 和 NaNO_3

12. 下列说法正确的是 ()

- A. Na_2O 在空气中加热可得固体 Na_2O_2
B. Mg 加入到过量 FeCl_3 溶液中可得 Fe
C. FeS_2 在沸腾炉中与 O_2 反应主要生成 SO_3
D. H_2O_2 溶液中加入少量 MnO_2 粉末生成 H_2 和 O_2

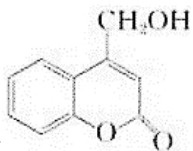
13. 能正确表示下列反应的离子方程式是 ()

- A. $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$ 溶液与少量 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液反应: $\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4 \downarrow$
B. 电解 MgCl_2 水溶液: $2\text{Cl}^- + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{OH}^- + \text{Cl}_2 \uparrow + \text{H}_2 \uparrow$



14. 下列说法不正确的是 ()

- A. 相同条件下等质量的甲烷、汽油、氢气完全燃烧，放出的热量依次增加
- B. 油脂在碱性条件下水解生成的高级脂肪酸盐是肥皂的主要成分
- C. 根据纤维在火焰上燃烧产生的气味，可以鉴别蚕丝与棉花
- D. 淀粉、纤维素、蛋白质都属于高分子化合物



15. 有关  的说法正确的是 ()

- A. 可以与氢气发生加成反应
- B. 不会使溴水褪色
- C. 只含二种官能团
- D. 1 mol 该物质与足量 NaOH 溶液反应，最多可消耗 1 mol NaOH

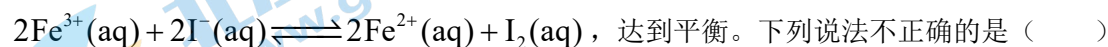
16. X、Y、Z、M、Q 五种短周期元素，原子序数依次增大。Y 元素的最高正价为 +4 价，Y 元素与 Z、M 元素相邻，且与 M 元素同主族；化合物 Z_2X_4 的电子总数为 18 个；Q 元素的原子最外层电子数比次外层少一个电子。下列说法不正确的是 ()

- A. 原子半径： $\text{Z} < \text{Y} < \text{M}$
- B. 最高价氧化物对应水化物的酸性： $\text{Z} > \text{Y} > \text{M}$
- C. $\text{X}_2\text{Z} - \text{ZX}_2$ 易溶于水，其水溶液呈碱性
- D. X、Z 和 Q 三种元素形成的化合物一定是共价化合物

17. 下列说法不正确的是 ()

- A. $2.0 \times 10^{-7} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的盐酸中 $c(\text{H}^+) = 2.0 \times 10^{-7} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- B. 将 KCl 溶液从常温加热至 80°C ，溶液的 pH 变小但仍保持中性
- C. 常温下，NaCN 溶液呈碱性，说明 HCN 是弱电解质
- D. 常温下，pH 为 3 的醋酸溶液中加入醋酸钠固体，溶液 pH 增大

18. $5 \text{ mL } 0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ KI}$ 溶液与 $1 \text{ mL } 0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ FeCl}_3$ 溶液发生反应：



- A. 加入苯，振荡，平衡正向移动
- B. 经苯 2 次萃取分离后，在水溶液中加入 KSCN，溶液呈血红色，表明该化学反应存在限度
- C. 加入 FeSO_4 固体，平衡逆向移动

D. 该反应的平衡常数 $K = \frac{c^2(\text{Fe}^{2+})}{c^2(\text{Fe}^{3+}) \times c^2(\text{I}^-)}$

19. N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是 ()

- A. $4\text{MnO}_4^- + 5\text{HCHO} + 12\text{H}^+ = 4\text{Mn}^{2+} + 5\text{CO}_2 \uparrow + 11\text{H}_2\text{O}$, $1\text{mol}[4\text{MnO}_4^- + 5\text{HCHO}]$ 完全反应转移的电子数为 $20N_A$
- B. 用电解粗铜的方法精炼铜, 当电路中通过的电子数为 N_A 时, 阳极应有 32gCu 转化为 Cu^{2+}
- C. 常温下, $\text{pH} = 9$ 的 CH_3COONa 溶液中, 水电离出的 H^+ 数为 $10^{-5}N_A$
- D. 1L 浓度为 $0.100\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 Na_2CO_3 溶液中, 阴离子数为 $0.100N_A$

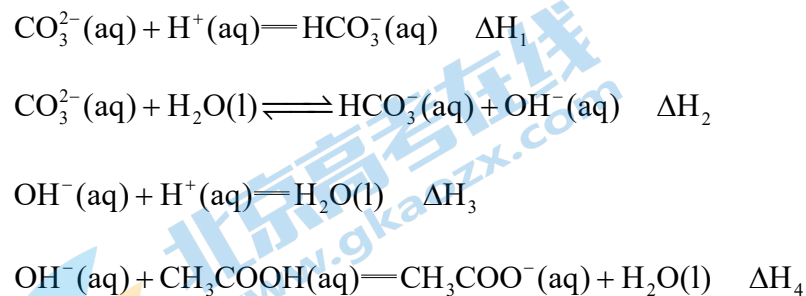
20. 一定条件下: $2\text{NO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \quad \Delta H < 0$ 。在测定 NO_2 的相对分子质量时, 下列条件中, 测定结果误差最小的是 ()

- A. 温度 0°C 、压强 50kPa B. 温度 130°C 、压强 300kPa
- C. 温度 25°C 、压强 100kPa D. 温度 130°C 、压强 50kPa

21. 电解高浓度 RCOONa (羧酸钠) 的 NaOH 溶液, 在阳极 RCOO^- 放电可得到 $\text{R}-\text{R}$ (烷烃)。下列说法不正确的是 ()

- A. 电解总反应方程式: $2\text{RCOONa} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} \text{R}-\text{R} + 2\text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2 \uparrow + 2\text{NaOH}$
- B. RCOO^- 在阳极放电, 发生氧化反应
- C. 阴极的电极反应: $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = 2\text{OH}^- + \text{H}_2 \uparrow$
- D. 电解 CH_3COONa 、 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COONa}$ 和 NaOH 混合溶液可得到乙烷、丙烷和丁烷

22. 关于下列 ΔH 的判断正确的是 ()



- A. $\Delta H_1 < 0$ $\Delta H_2 < 0$ B. $\Delta H_1 < \Delta H_2$ C. $\Delta H_3 < 0$ $\Delta H_4 > 0$ D. $\Delta H_3 > \Delta H_4$

23. 常温下, 用 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 氨水滴定 10mL 浓度均为 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 HCl 和 CH_3COOH 的混合液, 下列说法不正确的是 ()

- A. 在氨水滴定前, HCl 和 CH_3COOH 的混合液中 $c(\text{Cl}^-) > c(\text{CH}_3\text{COO}^-)$
- B. 当滴入氨水 10mL 时, $c(\text{NH}_4^+) + c(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}) = c(\text{CH}_3\text{COO}^-) + c(\text{CH}_3\text{COOH})$
- C. 当滴入氨水 20mL 时, $c(\text{CH}_3\text{COOH}) + c(\text{H}^+) = c(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}) + c(\text{OH}^-)$
- D. 当溶液呈中性时, 氨水滴入量大于 20mL, $c(\text{NH}_4^+) < c(\text{Cl}^-)$

24. Ca_3SiO_5 是硅酸盐水泥的重要成分之一, 其相关性质的说法不正确的是 ()

- A. 可发生反应: $\text{Ca}_3\text{SiO}_5 + 4\text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{\Delta} \text{CaSiO}_3 + 2\text{CaCl}_2 + 4\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- B. 具有吸水性, 需要密封保存
- C. 能与 SO_2 , 反应生成新盐
- D. 与足量盐酸作用, 所得固体产物主要为 SiO_2

25. 黄色固体 X, 可能含有漂白粉、 FeSO_4 、 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 、 CuCl_2 、 KI 之中的几种或全部。将 X 与足量的水作用, 得到深棕色固体混合物 Y 和无色碱性溶液 Z。下列结论合理的是 ()

- A. X 中含 KI , 可能含有 CuCl_2
- B. X 中含有漂白粉和 FeSO_4
- C. X 中含有 CuCl_2 , Y 中含有 $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- D. 用 H_2SO_4 酸化溶液 Z, 若有黄绿色气体放出, 说明 X 中含有 CuCl_2

二、非选择题 (本大题共 6 小题, 共 50 分)

26. (4 分)

- (1) 气态氢化物热稳定性 HF 大于 HCl 的主要原因是_____。
- (2) CaCN_2 是离子化合物, 各原子均满足 8 电子稳定结构, CaCN_2 的电子式是_____。
- (3) 常温下, 在水中的溶解度乙醇大于氯乙烷, 原因是_____。

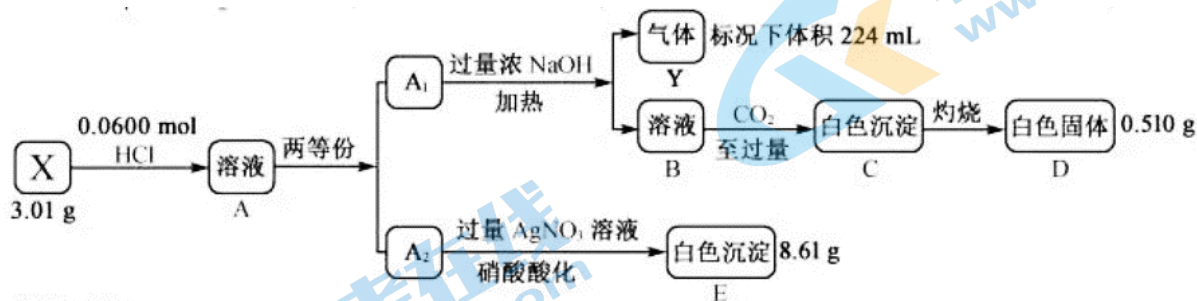
27. (4 分) 100 mL $0.200 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{CuSO}_4$ 溶液与 1.95g 锌粉在量热计中充分反应。测得反应前温度为 20.1°C , 反应后最高温度为 30.1°C 。

已知: 反应前后, 溶液的比热容均近似为 $4.18 \text{ J} \cdot \text{g}^{-1} \cdot ^\circ\text{C}^{-1}$ 、溶液的密度均近似为 $1.00 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$, 忽略溶液体积、质量变化和金属吸收的热量。请计算:

- (1) 反应放出的热量 $Q =$ _____ J。
- (2) 反应 $\text{Zn}(\text{s}) + \text{CuSO}_4(\text{aq}) = \text{ZnSO}_4(\text{aq}) + \text{Cu}(\text{s})$ 的 $\Delta H =$ _____ $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (列式计算)。

28. (10分)

I. 化合物X由四种短周期元素组成,加热X,可产生使湿润的红色石蕊试纸变蓝的气体Y,Y为纯净物。取3.01gX,用含HCl 0.0600 mol的盐酸完全溶解得溶液A,将溶液A分成A₁和A₂两等份,完成如下实验(白色沉淀C可溶于NaOH溶液):



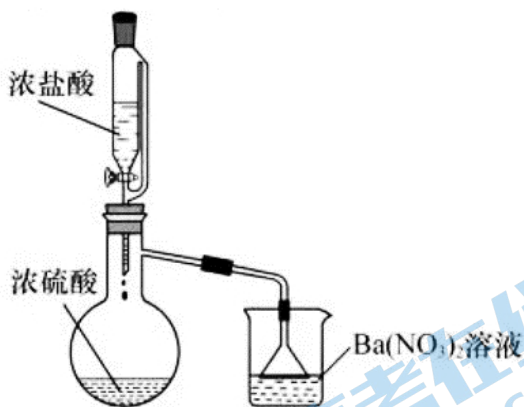
请回答:

- 组成X的四种元素是N、H和_____ (填元素符号),X的化学式是_____。
- 溶液B通入过量CO₂得到白色沉淀C的离子方程式是_____。
- 写出一个化合反应(用化学方程式或离子方程式表示)_____。

要求同时满足:

- ①其中一种反应物的组成元素必须是X中除N、H外的两种元素;
- ②反应原理与“HCl + NH₃ = NH₄Cl”相同。

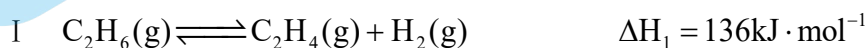
II. 某兴趣小组为验证浓硫酸的性质进行实验,如图。实验中观察到的现象有:锥形瓶内有白雾,烧杯中出现白色沉淀。请回答:

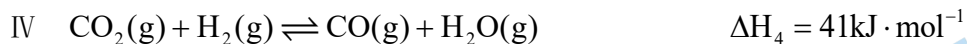
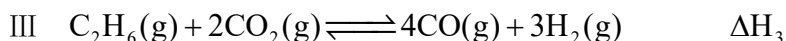
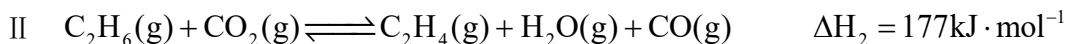


- (1) 将浓硫酸和浓盐酸混合可产生HCl气体的原因是_____。
- (2) 烧杯中出现白色沉淀的原因是_____。

29. (10分) 研究CO₂氧化C₂H₆制C₂H₄对资源综合利用有重要意义。

相关的主要化学反应有:





已知：298K时，相关物质的相对能量（如图1）。

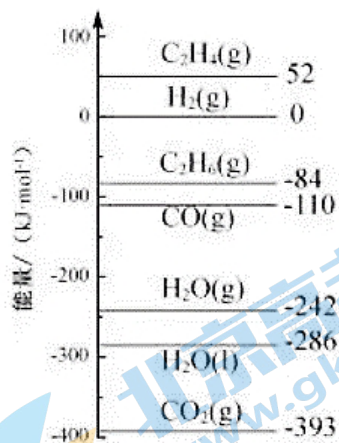
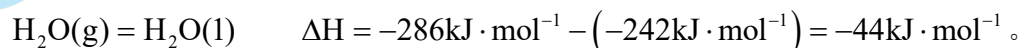


图 1

可根据相关物质的相对能量计算反应或变化的 ΔH （ ΔH 随温度变化可忽略）。例如：



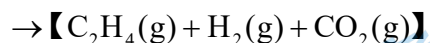
请回答：

(1) ①根据相关物质的相对能量计算 $\Delta H_3 = \underline{\hspace{2cm}} \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。

②下列描述正确的是_____

- A. 升高温度反应 I 的平衡常数增大
- B. 加压有利于反应 I、II 的平衡正向移动
- C. 反应 III 有助于乙烷脱氢，有利于乙烯生成
- D. 恒温恒压下通水蒸气，反应 IV 的平衡逆向移动

③有研究表明，在催化剂存在下，反应 II 分两步进行，过程如下：**【C₂H₆(g) + CO₂(g)】**



$\rightarrow \text{【C}_2\text{H}_4(\text{g}) + \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})\text{】}$ ，且第二步速率较慢（反应活化能为 $210\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ）。根据相关物质的相对能量，画出反应 II 分两步进行的“能量-反应过程图”，起点从**【C₂H₆(g) + CO₂(g)】**的能量 $-477\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ，开始（如图 2）。

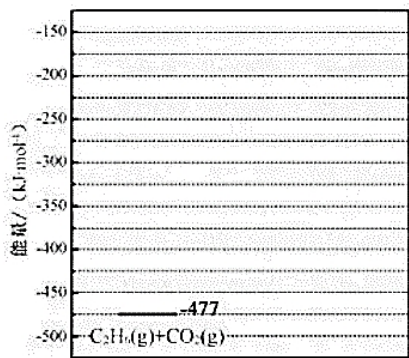


图 2

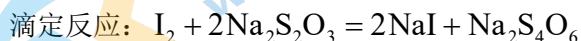
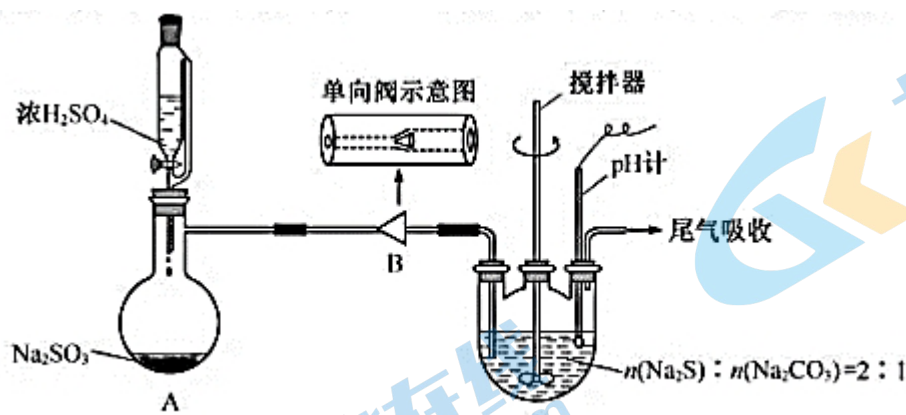
(2)① CO_2 和 C_2H_6 按物质的量 1:1 投料, 在 923K 和保持总压恒定的条件下, 研究催化剂 X 对“ CO_2 氧化 C_2H_6 制 C_2H_4 ”的影响, 所得实验数据如下表:

催化剂	转化率 $\text{C}_2\text{H}_6 / \%$	转化率 $\text{CO}_2 / \%$	产率 $\text{C}_2\text{H}_4 / \%$
催化剂 X	19.0	37.6	3.3

结合具体反应分析, 在催化剂 X 作用下, CO_2 氧化 C_2H_6 的主要产物是_____, 判断依据是_____。

②采用选择性膜技术(可选择性地让某气体通过而离开体系)可提高 C_2H_4 的选择性(生成 C_2H_4 的物质的量与消耗 C_2H_6 的物质的量之比)。在 773K, 乙烷平衡转化率为 9.1%, 保持温度和其他实验条件不变, 采用选择性膜技术, 乙烷转化率可提高到 11.0%。结合具体反应说明乙烷转化率增大的原因是_____。

30. (10 分) 硫代硫酸钠在纺织业等领域有广泛应用。某兴趣小组用下图装置制备 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 。



已知: $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 易溶于水, 难溶于乙醇, 50°C 开始失结晶水。

实验步骤:

I. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 制备：装置 A 制备的 SO_2 经过单向阀通入装置 C 中的混合溶液，加热、搅拌，至溶液 pH 约为 7 时，停止通入 SO_2 气体，得产品混合溶液。

II. 产品分离提纯：产品混合溶液经蒸发浓缩、冷却结晶、过滤洗涤、干燥，得到 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 产品。

III. 产品纯度测定：以淀粉作指示剂，用 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 产品配制的溶液滴定碘标准溶液至滴定终点，计算 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 含量。

请回答：

(1) 步骤 I 单向阀的作用是_____；装置 C 中的反应混合溶液 pH 过高或过低将导致产率降低，原因是_____。

(2) 步骤 II 下列说法正确的是_____。

- A. 快速蒸发溶液中水分，可得较大晶体颗粒
- B. 蒸发浓缩至溶液表面出现晶膜时，停止加热
- C. 冷却结晶后的固液混合物中加入乙醇可提高产率
- D. 可选用冷的 Na_2CO_3 溶液作洗涤剂

(3) 步骤 III

① 滴定前，有关滴定管的正确操作为（选出正确操作并按序排列）：

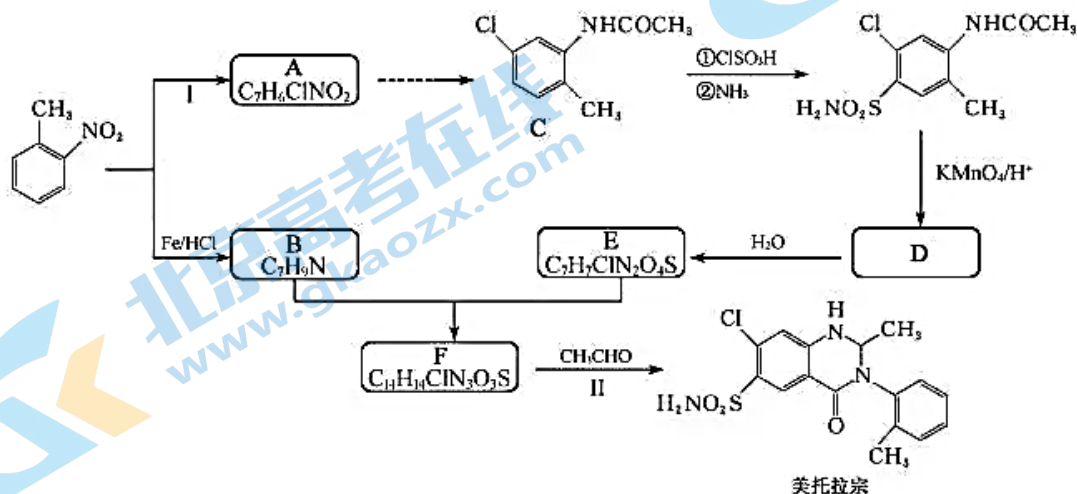
检漏 → 蒸馏水洗涤 → () → () → () → () → () → 开始滴定。

- A. 烘干
- B. 装入滴定液至零刻度以上
- C. 调整滴定液液面至零刻度或零刻度以下
- D. 用洗耳球吹出润洗液
- E. 排除气泡
- F. 用滴定液润洗 2 至 3 次
- G. 记录起始读数

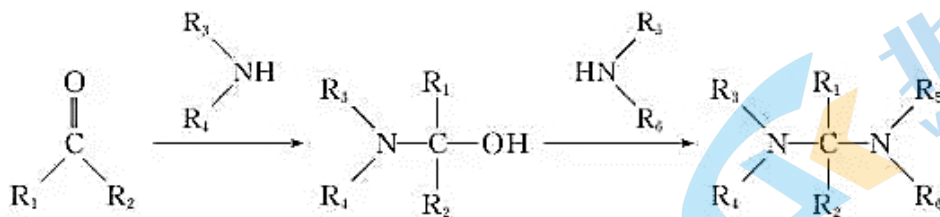
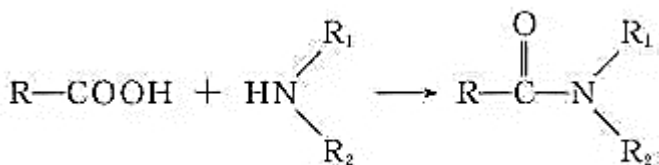
② 装标准碘溶液的碘量瓶（带瓶塞的锥形瓶）在滴定前应盖上瓶塞，目的是_____。

③ 滴定法测得产品中 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 含量为 100.5%，则 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 产品中可能混有的物质是_____。

31. (12 分) 某研究小组以邻硝基甲苯为起始原料，按下列路线合成利尿药美托拉宗。



已知：



请回答：

(1) 下列说法正确的是_____。

A. 反应 I 的试剂和条件是 Cl_2 和光照 B. 化合物 C 能发生水解反应

C. 反应 II 涉及到加成反应、取代反应 D. 美托拉宗的分子式是 $C_{16}H_{14}ClN_3O_3S$

(2) 写出化合物 D 的结构简式_____。

(3) 写出 $B+E \rightarrow F$ 的化学方程式_____。

(4) 设计以 A 和乙烯为原料合成 C 的路线（用流程图表示，无机试剂任选）_____。

(5) 写出化合物 A 同时符合下列条件的同分异构体的结构简式_____。

^1H-NMR 谱和 IR 谱检测表明：①分子中共有 4 种氢原子，其中环上的有 2 种；②有碳氧双键，无氮氧键和 $-CHO$ 。

2020 年普通高等学校招生全国统一考试（浙江卷）化学

参考答案

一、选择题（本大题共 25 小题，每小题 2 分，共 50 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	C	C	B	B	C	D	B	D	B
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
A	A	C	A	A	D	A	D	A	D
21	22	23	24	25					
A	B	D	D	C					

二、非选择题（本大题共 6 小题，共 50 分）

26. (4 分) (1) 原子半径 $F < Cl$ ，键能 $F-H > Cl-H$ (2) $Ca^{2+} \left[\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{N}}::\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{C}}::\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{N}} \right]^{2-}$

(3) 乙醇与水之间形成氢键而氯乙烷没有

27. (4 分) (1) 4.18×10^3 (2) $-\frac{4.18 \times 10^3 / 1000}{0.100 \times 0.200} = -209$

28. (10 分)

I. (1) Al 、 Cl $AlCl_3NH_3$ (2) $AlO_2^- + CO_2 + 2H_2O = Al(OH)_3 \downarrow + HCO_3^-$

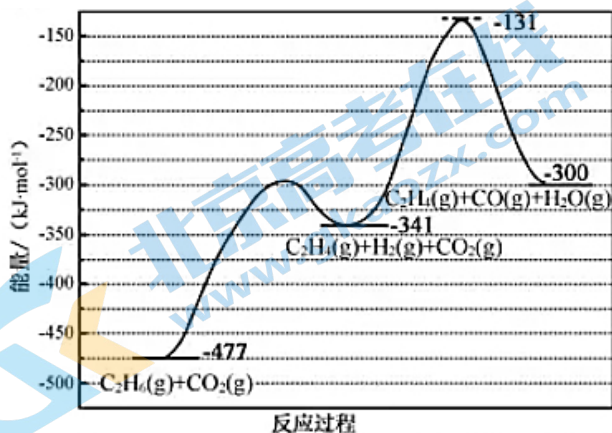
(3) $AlCl_3 + Cl^- = AlCl_4^-$ 或 $AlCl_3 + NH_3 = AlCl_3NH_3$

II. (1) 吸水或放热导致 HCl 挥发

(2) HCl 气体会将 H_2SO_4 带出，与 $Ba(NO_3)_2$ 作用生成 $BaSO_4$

29. (10 分) (1) ①430 ②AD

③



(2) ① CO C_2H_4 的产率低，说明催化剂 X 有利于提高反应 III 速率

②选择性膜吸附 C_2H_4 ，促进反应 II 平衡正向移动

30. (10分) (1) 防止倒吸

pH 过高， Na_2CO_3 、 Na_2S 反应不充分；pH 过低，导致 $Na_2S_2O_3$ 转化为 S 和 SO_2

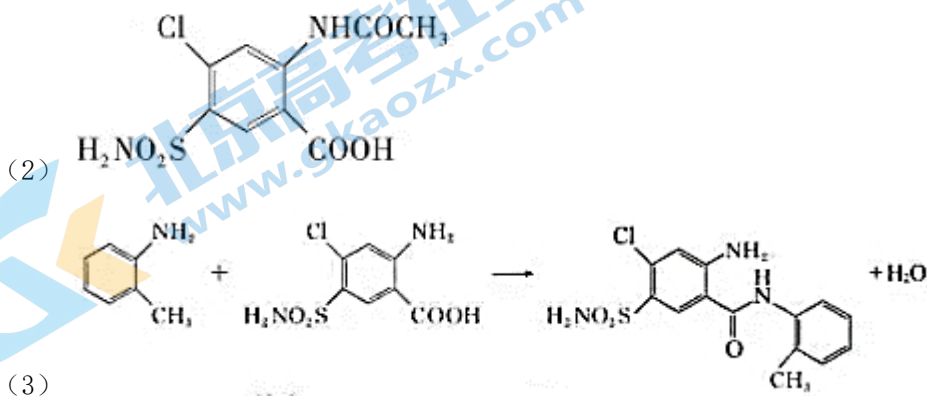
(2) BC

(3) ①F、B、E、C、C ②防止碘挥发损失

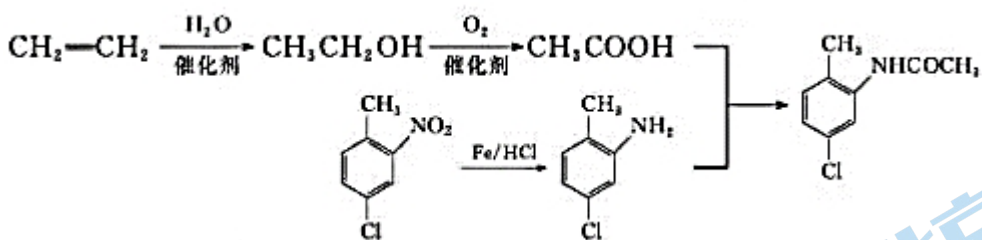
③ Na_2SO_3 ；失去部分结晶水的 $Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$

31. (12分)

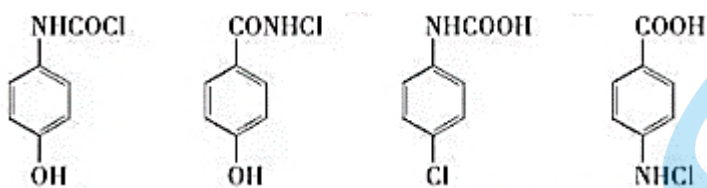
(1) BC



(4)



(5)



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