

# 2020年天津市普通高中学业水平等级性考试

## 化 学

本试卷分为第I卷（选择题）和第II卷（非选择题）两部分，共100分，考试用时60分钟。  
第I卷1至4页，第II卷5至8页。

答卷前，考生务必将自己的姓名、考生号、考场号和座位号填写在答题卡上，并在规定位置粘贴考试用条形码。答卷时，考生务必将答案涂写在答题卡上，答在试卷上的无效。考试结束后，将本试卷和答题卡一并交回。

祝各位考生考试顺利！

### 第 I 卷

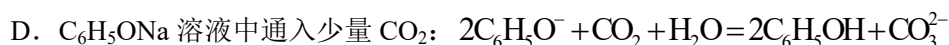
#### 注意事项：

1. 每题选出答案后，用铅笔将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。
2. 本卷共12题，每题3分，共36分。在每题给出的四个选项中，只有一项是最符合题目要求的。



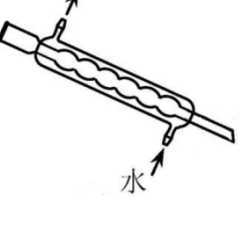
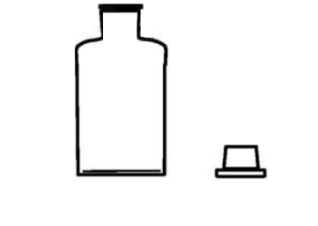
#### 以下数据可供解题时参考：

相对原子质量：H 1 O 16 S 32 Co 59 Cu 64 Zn 65 Ba 137

1. 在全国众志成城抗击新冠病毒期间，使用的“84消毒液”的主要有效成分是  
A. NaOH            B. NaCl            C. NaClO            D. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
2. 晋朝葛洪的《肘后备急方》中记载：“青蒿一握，以水二升渍，绞取汁，尽服之……”，受此启发为人类做出巨大贡献的科学家是  
A. 屠呦呦            B. 钟南山            C. 侯德榜            D. 张青莲
3. 下列说法错误的是  
A. 淀粉和纤维素均可水解产生葡萄糖  
B. 油脂的水解反应可用于生产甘油  
C. 氨基酸是组成蛋白质的基本结构单元  
D. 淀粉、纤维素和油脂均是天然高分子
4. 下列离子方程式书写正确的是  
A. CaCO<sub>3</sub>与稀硝酸反应： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$   
B. FeSO<sub>4</sub>溶液与溴水反应： $2\text{Fe}^{2+} + \text{Br}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Br}^-$   
C. NaOH溶液与过量H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>溶液反应： $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 2\text{OH}^- = \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$



5. 下列实验仪器或装置的选择正确的是

			
配制 50.00 mL $0.1000 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 溶液	除去 $\text{Cl}_2$ 中的 $\text{HCl}$	蒸馏用冷凝管	盛装 $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ 溶液的试剂瓶
A	B	C	D

6. 检验下列物质所选用的试剂正确的是

	待检验物质	所用试剂
A	海水中的碘元素	淀粉溶液
B	$\text{SO}_2$ 气体	澄清石灰水
C	溶液中的 $\text{Cu}^{2+}$	氨水
D	溶液中的 $\text{NH}_4^+$	$\text{NaOH}$ 溶液, 湿润的蓝色石蕊试纸

7. 常温下, 下列有关电解质溶液的说法错误的是

A. 相同浓度的  $\text{HCOONa}$  和  $\text{NaF}$  两溶液, 前者的 pH 较大, 则  $K_a(\text{HCOOH}) > K_a(\text{HF})$

B. 相同浓度的  $\text{CH}_3\text{COOH}$  和  $\text{CH}_3\text{COONa}$  两溶液等体积混合后 pH 约为 4.7, 则溶液中  $c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{Na}^+) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$

C.  $\text{FeS}$  溶于稀硫酸, 而  $\text{CuS}$  不溶于稀硫酸, 则  $K_{sp}(\text{FeS}) > K_{sp}(\text{CuS})$

D. 在  $1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$   $\text{Na}_2\text{S}$  溶液中,  $c(\text{S}^{2-}) + c(\text{HS}^-) + c(\text{H}_2\text{S}) = 1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$

8. 短周期元素 X、Y、Z、W 的原子序数依次增大。用表中信息判断下列说法正确的是

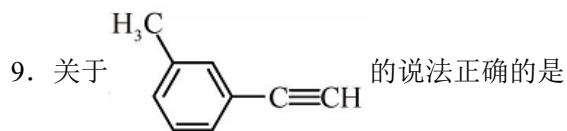
最高价 氧化物的水化物	元素	X	Y	Z	W
分子式				$\text{H}_3\text{ZO}_4$	
$0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 溶液对应的 pH (25°C)		1.00	13.00	1.57	0.70

A. 元素电负性:  $Z < W$

B. 简单离子半径:  $W < Y$

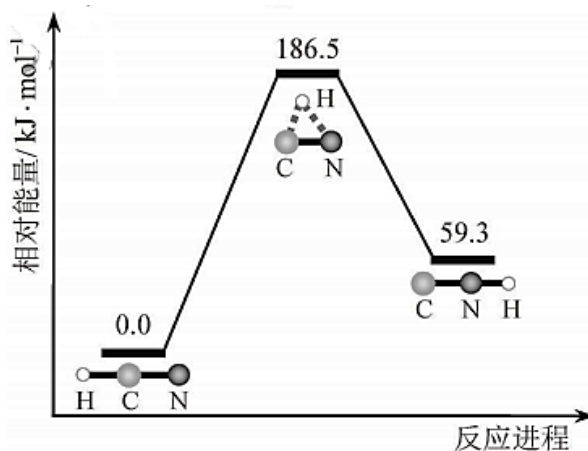
C. 元素第一电离能:  $Z < W$

D. 简单氢化物的沸点:  $X < Z$



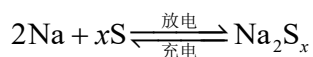
- A. 分子中有 3 种杂化轨道类型的碳原子
- B. 分子中共平面的原子数目最多为 14
- C. 分子中的苯环由单双键交替组成
- D. 与  $\text{Cl}_2$  发生取代反应生成两种产物

10. 理论研究表明, 在 101kPa 和 298K 下,  $\text{HCN}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{HNC}(\text{g})$  异构化反应过程的能量变化如图所示。下列说法错误的是

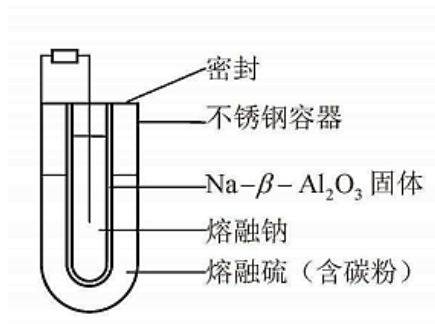


- A. HCN 比 HNC 稳定
- B. 该异构化反应的  $\Delta H = +59.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
- C. 正反应的活化能大于逆反应的活化能
- D. 使用催化剂, 可以改变反应的反应热

11. 熔融钠-硫电池性能优良, 是具有应用前景的储能电池。下图中的电池反应为



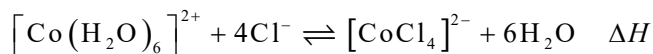
( $x=5\sim 3$ , 难溶于熔融硫)。下列说法错误的是



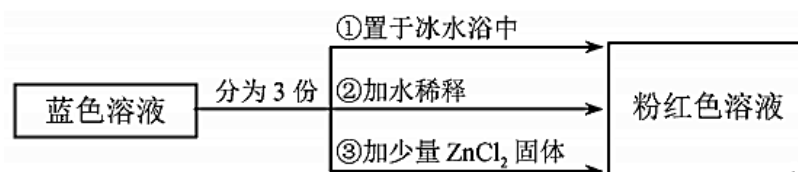
- A.  $\text{Na}_2\text{S}_4$  的电子式为  $\text{Na}^+ [:\ddot{\text{S}}:\ddot{\text{S}}:\ddot{\text{S}}:\ddot{\text{S}}:]^{2-} \text{Na}^+$
- B. 放电时正极反应为  $x\text{S} + 2\text{Na}^+ + 2\text{e}^- = \text{Na}_2\text{S}_x$

- C. Na 和  $\text{Na}_2\text{S}_x$  分别为电池的负极和正极  
 D. 该电池是以  $\text{Na} - \beta - \text{Al}_2\text{O}_3$  为隔膜的二次电池

12. 已知  $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$  呈粉红色,  $[\text{CoCl}_4]^{2-}$  呈蓝色,  $[\text{ZnCl}_4]^{2-}$  为无色。现将  $\text{CoCl}_2$  溶于水, 加入浓盐酸后, 溶液由粉红色变为蓝色, 存在以下平衡:



用该溶液做实验, 溶液的颜色变化如下:



以下结论和解释正确的是

- A. 等物质的量的  $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$  和  $[\text{CoCl}_4]^{2-}$  中  $\sigma$  键数之比为 3:2  
 B. 由实验①可推知  $\Delta H < 0$   
 C. 实验②是由于  $c(\text{H}_2\text{O})$  增大, 导致平衡逆向移动  
 D. 由实验③可知配离子的稳定性:  $[\text{ZnCl}_4]^{2-} > [\text{CoCl}_4]^{2-}$

## 第II卷

注意事项:

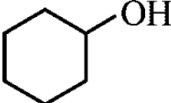
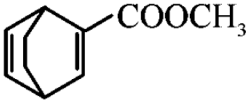
1. 用黑色墨水的钢笔或签字笔将答案写在答题卡上。
2. 本卷共 4 题, 共 64 分

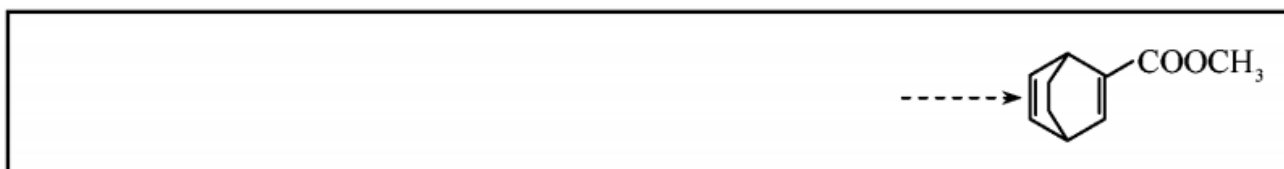
13. (15 分) Fe、Co、Ni 是三种重要的金属元素。回答下列问题:

- (1) Fe、Co、Ni 在周期表中的位置为\_\_\_\_\_，基态 Fe 原子的电子排布式为\_\_\_\_\_。
- (2) CoO 的面心立方晶胞如图 1 所示。设阿伏加德罗常数的值为  $N_A$ , 则 CoO 晶体的密度为  $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$ : 三种元素二价氧化物的晶胞类型相同, 其熔点由高到低的顺序为\_\_\_\_\_。
- (3) Fe、Co、Ni 能与  $\text{Cl}_2$  反应, 其中 Co 和 Ni 均生产二氯化物, 由此推断  $\text{FeCl}_3$ 、 $\text{CoCl}_3$  和  $\text{Cl}_2$  的氧化性由强到弱的顺序为\_\_\_\_\_,  $\text{Co}(\text{OH})_3$  与盐酸反应有黄绿色气体生成, 写出反应的离子方程式: \_\_\_\_\_。



- (4) D→E 的反应类型为\_\_\_\_\_。
- (5) F 的分子式为\_\_\_\_\_，G 所含官能团的名称为\_\_\_\_\_。
- (6) 化合物 H 含有手性碳原子的数目为\_\_\_\_\_，下列物质不能与 H 发生反应的是\_\_\_\_\_ (填序号)。
- CHCl<sub>3</sub>
  - NaOH 溶液
  - 酸性 KMnO<sub>4</sub> 溶液
  - 金属 Na

(7) 以  和  $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{COOCH}_3$  为原料，合成 ，在方框中写出路线图 (无机试剂和不超过 2 个碳的有机试剂任选)。



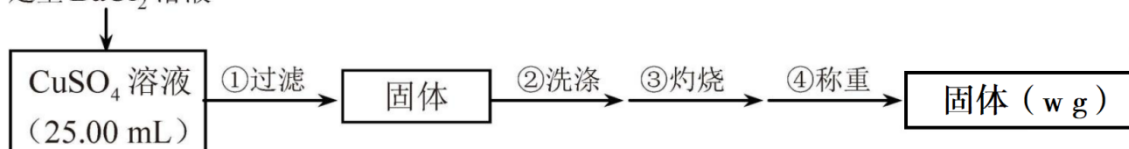
15. (17 分) 为测定 CuSO<sub>4</sub> 溶液的浓度，甲、乙两同学设计了两个方案。回答下列问题：

I. 甲方案



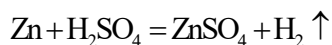
实验步骤：

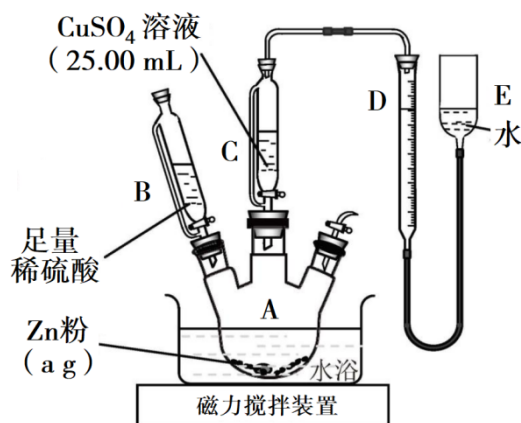
足量 BaCl<sub>2</sub> 溶液



- 判断 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 沉淀完全的操作为\_\_\_\_\_。
- 步骤②判断沉淀是否洗净所选用的试剂为\_\_\_\_\_。
- 步骤③灼烧时盛装样品的仪器名称为\_\_\_\_\_。
- 固体质量为 w g，则  $c(\text{CuSO}_4) =$ \_\_\_\_\_ mol·L<sup>-1</sup>。
- 若步骤①从烧杯中转移沉淀时未洗涤烧杯，则测得  $c(\text{CuSO}_4)$  \_\_\_\_\_ (填“偏高”、“偏低”或“无影响”)。

II. 乙方案





实验步骤:

- ①按如图安装装置（夹持仪器略去）
- ②……
- ③在仪器 A、B、C、D、E 中加入图示的试剂
- ④调整 D、E 中两液面相平，使 D 中液面保持在 0 或略低于 0 刻度位置，读数并记录。
- ⑤将  $\text{CuSO}_4$  溶液滴入 A 中搅拌，反应完成后，再滴加稀硫酸至体系不再有气体产生
- ⑥待体系恢复到室温，移动 E 管，保持 D、E 中两液面相平，读数并记录
- ⑦处理数据

(6) 步骤②为\_\_\_\_\_。

(7) 步骤⑥需保证体系恢复到室温的原因是\_\_\_\_\_（填序号）。

- a. 反应热受温度影响
- b. 气体密度受温度影响
- c. 反应速率受温度影响

(8) Zn 粉质量为 a g，若测得  $\text{H}_2$  体积为 b mL，已知实验条件下  $\rho(\text{H}_2) = d \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ ，则  $c(\text{CuSO}_4)$  \_\_\_\_\_  $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ （列出计算表达式）。

(9) 若步骤⑥E 管液面高于 D 管，未调液面即读数，则测得  $c(\text{CuSO}_4)$  \_\_\_\_\_（填“偏高”、“偏低”或“无影响”）。

(10) 是否能用同样的装置和方法测定  $\text{MgSO}_4$  溶液的浓度：\_\_\_\_\_（填“是”或“否”）。

16. (14 分) 利用太阳能光解水，制备的  $\text{H}_2$  用于还原  $\text{CO}_2$  合成有机物，可实现资源的再利用。

回答下列问题:

I. 半导体光催化剂浸入水或电解质溶液中，光照时可在其表面得到产物

(1) 图 1 为该催化剂在水中发生光催化反应的原理示意图。光解水能量转化形式为\_\_\_\_\_。

(2) 若将该催化剂置于  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  溶液中，产物之一为  $\text{SO}_4^{2-}$ ，另一产物为\_\_\_\_\_。

若将该催化剂置于  $\text{AgNO}_3$  溶液中，产物之一为  $\text{O}_2$ ，写出生成另一产物的离子反应式\_\_\_\_\_。

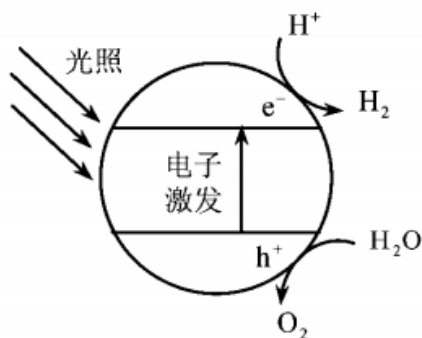


图 1

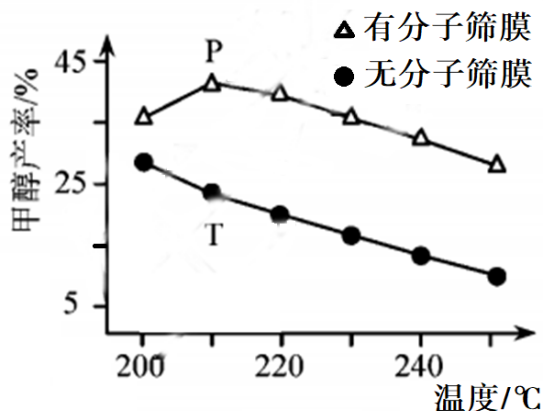
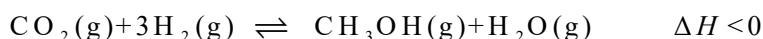


图 2

II. 用  $\text{H}_2$  还原  $\text{CO}_2$  可以在一定条件下合成  $\text{CH}_3\text{OH}$ (不考虑副反应)



(3) 某温度下，恒容密闭容器中， $\text{CO}_2$  和  $\text{H}_2$  的起始浓度分别为  $a \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$  和  $3a \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ，反应平衡时， $\text{CH}_3\text{OH}$  的产率为  $b$ ，该温度下反应平衡常数的值为\_\_\_\_\_。

(4) 恒压下， $\text{CO}_2$  和  $\text{H}_2$  的起始物质的量比为 1:3 时，该反应在无分子筛膜时甲醇的平衡产率和有分子筛膜时甲醇的产率随温度的变化如图 2 所示，其中分子筛膜能选择性分离出  $\text{H}_2\text{O}$ 。

① 甲醇平衡产率随温度升高而降低的原因为\_\_\_\_\_。

② P 点甲醇产率高于 T 点的原因\_\_\_\_\_。

③ 根据图 2，在此条件下采用该分子筛膜时的最佳反应温度为\_\_\_\_\_°C。

III. 调节溶液 pH 可实现工业废气  $\text{CO}_2$  的捕获和释放

(5)  $\text{CO}_3^{2-}$  的空间构型为\_\_\_\_\_。已知 25°C 碳酸电离常数为  $K_{a1}$ 、 $K_{a2}$ ，当溶液

pH=12 时， $c(\text{H}_2\text{CO}_3):c(\text{HCO}_3^-):c(\text{CO}_3^{2-})=1:\text{_____}:\text{_____}$ 。