

2023-2024 学年度第一学期高三年级化学 10 月测试

本试卷共 100 分。考试时长 90 分钟。考生务必将答案答在答题纸上。

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 O 16 Na 23 Mn 55 Ca 40 Ti 48

Ba 137 Zr 91

第一部分 非选择题 (共 42 分)

本部分共 21 题，每题 2 分，共 42 分。在每题的四个选项中，选出最符合题目要求的一项。

1. 过氧化钠可用于呼吸面罩中作为氧气的来源，可发生反应 $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{O}_2 \uparrow + 4\text{NaOH}$ 、 $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = \text{O}_2 + 2\text{Na}_2\text{CO}_3$ 。下列表示相关微粒的化学用语正确的是

A. Na_2O_2 中的阴离子符号： O^{2-}

B. NaOH 的电子式： $\text{Na}^+ [\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:H}]^-$

C. Na^+ 的结构示意图： $\text{(+11)} \begin{array}{c} \text{2} \\ \text{8} \end{array}$

D. CO_2 的结构式： $\text{O}=\text{C}=\text{O}$

2. 短周期主族元素 X、Y、Z、W 的原子序数依次增大，X 是地壳中含量最多的元素，Y 的原子最外层只有 1 个电子，Z 的单质晶体是应用最广泛的半导体材料。下列说法正确的是

A. 原子半径： $r(\text{W}) > r(\text{Z}) > r(\text{Y}) > r(\text{X})$

B. Z 的非金属性比 X 的强

C. 由 X、Y 组成的化合物中可能含有共价键

D. Z 的最高价氧化物对应的水化物的酸性比 W 的强

3. 下列四种元素中，其最高价氧化物对应水化物的酸性最强的是

A. 基态原子含有未成对电子最多的第 2 周期元素

B. 位于元素周期表中第 3 周期 IIIA 族的元素

C. 基态原子最外层排布式为 $2s^2 2p^6$ 的元素

D. 基态原子最外电子层排布式为 $3s^2 3p^5$ 的元素

4. 用 N_A 代表阿伏加德罗常数的数值。下列说法正确的是

A. 1 mol OH^- 含有的电子数为 N_A

B. 将 7.1 g Cl_2 通入水中，转移电子数为 $0.1N_A$

C. 标准状况下，11.2 L O_2 、 CO_2 混合气体含有的氧原子数为 N_A

D. 1 L $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ NH_4Cl 溶液中，含有的 NH_4^+ 数为 $0.1N_A$

5. 下列反应的方程式正确的是

A. 铜片与浓硫酸共热： $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{CuSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$

B. Na_2S 溶液显碱性： $\text{S}^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S} \uparrow + 2\text{OH}^-$

C. 用氨水吸收烟气中的二氧化硫： $\text{SO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

D. 向 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液中滴加稀硫酸： $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{SO}_2 \uparrow + \text{S} \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

6. 下列各离子组在指定的溶液中能够大量共存的是

- A. 无色溶液中： Cu^{2+} 、 K^+ 、 SCN^- 、 Cl^-
- B. 含有 NO_3^- 的溶液中： I^- 、 SO_3^{2-} 、 SO_4^{2-} 、 H^+
- C. 由水电离出的 $c(\text{H}^+) = 1.0 \times 10^{-13} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的溶液中： Na^+ 、 NH_4^+ 、 SO_4^{2-} 、 HCO_3^-
- D. $\text{pH} = 11$ 的 NaOH 溶液中： CO_3^{2-} 、 K^+ 、 NO_3^- 、 SO_4^{2-}

7. 下列事实不能直接从原子结构角度解释的是

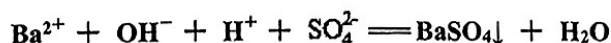
- A. 化合物 ICl 中 I 为 +1 价
- B. 第一电离能： $\text{B} > \text{Al}$
- C. 沸点： $\text{CS}_2 > \text{CO}_2$
- D. 热稳定性： $\text{NH}_3 > \text{PH}_3$

8. 用 NaOH 溶液清洗试管壁上的硫，发生反应 $\text{S} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$ （未配平）。下列说法不正确的是

- A. 生成的 Na_2SO_3 和 Na_2S 的物质的量之比为 1 : 2
- B. 方程式中含钠元素的化合物均含离子键和共价键
- C. 方程式中 S 和 H_2O 的化学计量数相同
- D. 清洗之后的废液呈碱性

9. 下列解释事实的离子方程式不正确的是

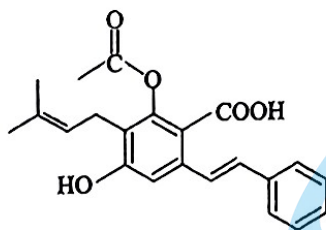
- A. 用石墨电极电解饱和食盐水： $2\text{Cl}^- + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{OH}^- + \text{H}_2 \uparrow + \text{Cl}_2 \uparrow$
- B. 用 Na_2CO_3 溶液处理锅炉水垢中的 CaSO_4 ： $\text{CaSO}_4(\text{s}) + \text{CO}_3^{2-} \rightleftharpoons \text{CaCO}_3(\text{s}) + \text{SO}_4^{2-}$
- C. 过量铁粉与稀硝酸反应： $\text{Fe} + \text{NO}_3^- + 4\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Fe}^{3+} + \text{NO} \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- D. 向 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液中逐滴加入 NaHSO_4 溶液至 Ba^{2+} 恰好沉淀完全：



10. PET ($\text{HO} \left[\text{C} \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C} \end{array} \text{OCH}_2\text{CH}_2\text{O} \right]_n \text{H}$, $M_{\text{链节}} = 192 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$) 可用来生产合成纤维或塑料。测某 PET 样品的端基中羧基的物质的量，计算其平均聚合度：以酚酞作指示剂，用 $c \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 醇溶液滴定 $m \text{ g}$ PET 端基中的羧基至终点（现象与水溶液相同），消耗 NaOH 醇溶液 $v \text{ mL}$ 。下列说法不正确的是

- A. PET 塑料是一种可降解高分子材料
- B. 滴定终点时，溶液变为浅红色
- C. 合成 PET 的一种单体是乙醇的同系物
- D. PET 的平均聚合度 $n \approx \frac{1000 m}{192 cv}$ （忽略端基的摩尔质量）

11. 有机物 X 是医药合成的中间体，其结构如下。



下列说法不正确的是

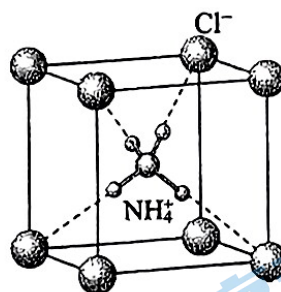
- A. X 分子存在顺反异构体
 B. X 分子中含有 3 个甲基
 C. X 分子中含有羧基、羟基和酯基
 D. 1 mol X 最多能与 2 mol NaOH 发生反应

12. 向 H_2O_2 溶液中滴加少量 FeSO_4 溶液，溶液迅速变黄，稍后产生气体；再加入 KSCN 溶液，溶液变红，一段时间后，溶液颜色明显变浅。依据实验现象，下列分析不正确的是

- A. 产生气体的原因是 FeSO_4 将 H_2O_2 还原生成了 O_2
 B. H_2O_2 溶液与 FeSO_4 溶液反应生成 Fe^{3+} 的证据是：“溶液迅速变黄”和“溶液变红”
 C. 溶液颜色变浅，可能是过量的 H_2O_2 氧化了 KSCN
 D. 溶液先变红后明显变浅，是由反应速率不同导致的

13. NH_4Cl 的晶胞为立方体，其结构如下。下列说法不正确的是

- A. NH_4Cl 晶体属于离子晶体
 B. NH_4Cl 晶胞中 $\text{H}-\text{N}-\text{H}$ 键角为 90°
 C. NH_4Cl 晶体中既有离子键又有共价键
 D. 每个 Cl^- 周围与它最近且等距离的 NH_4^+ 的数目为 8



14. 小组同学欲通过实验探究影响金属与酸反应速率的因素，进行下列实验。

实验装置	序号	实验操作	实验现象
<p>25 mL 35% 浓盐酸 (足量)</p>	实验 1	取下胶塞，放入一小片金属钠，迅速塞上胶塞	钠浮在液面上并来回移动，表面出现有白色固体；白色固体逐渐沉到烧杯底部，液体不沸腾；气球迅速鼓起，15 s 时测量气球直径约为 3 cm
	实验 2	取下胶塞，放入与钠表面积基本相同的镁条，迅速塞上胶塞	镁条开始时下沉，很快上浮至液面，片刻后液体呈沸腾状，同时产生大量白雾；气球迅速鼓起，15 s 时测量气球直径约为 5 cm

下列说法不正确的是

- A. 实验 1 获得的白色小颗粒可用焰色反应检验其中的 Na 元素
 B. 实验 1 与实验 2，不能说明钠比镁的金属活动性强
 C. 对比实验 1 与实验 2，能说明同温下 NaCl 的溶解度比 MgCl_2 的小
 D. 金属钠、镁与盐酸反应的速率与生成物状态等因素有关

15. 已知： ${}_{34}\text{Se}$ (硒)、S、O 为同族元素。下列说法正确的是

- A. 原子半径： $\text{Se} > \text{S} > \text{O}$ B. 沸点： $\text{H}_2\text{O} < \text{H}_2\text{S} < \text{H}_2\text{Se}$
 C. 非金属性： $\text{Se} > \text{S} > \text{O}$ D. 电负性： $\text{Se} > \text{S} > \text{O}$

16. 下列化学用语对事实的表述正确的是

- A. 用氨水吸收烟气中少量的 SO_2 ： $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \text{NH}_4^+ + \text{HSO}_3^-$
 B. 明矾净水： $\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Al}(\text{OH})_3(\text{胶体}) + 3\text{H}^+$
 C. 向 FeBr_2 中通入过量 Cl_2 ： $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$
 D. 侯氏制碱法原理是： $\text{Na}^+ + \text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{NaHCO}_3\downarrow + \text{NH}_4^+$

17. 下列实验操作一定能达到实验目的的是

选项	实验目的	实验操作
A	验证淀粉能发生水解反应	将淀粉和稀硫酸混合后加热煮沸，冷却后加入新制 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 悬浊液
B	除去乙炔中少量的 H_2S	将混合气通过盛有足量 CuSO_4 溶液的洗气瓶
C	验证干燥的 Cl_2 没有漂白性	将红色鲜花放入盛有干燥 Cl_2 的集气瓶中
D	检验 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ 中的 Br	加入足量稀硝酸，再滴加稀 AgNO_3 溶液

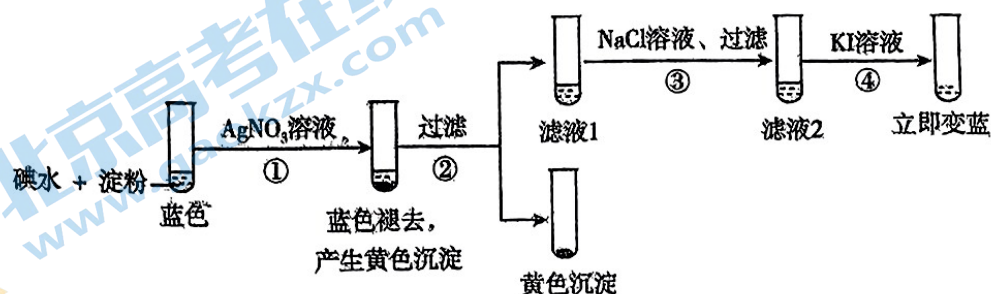
18. 下列“实验结论”与“实验操作及事实”不相符的一组是

	实验操作及事实	实验结论
A	绿豆大小的 Na 和 K 分别投入水中，K 与水反应更剧烈	金属性： $\text{Na} < \text{K}$
B	将盐酸滴入磷酸钙 $[\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2]$ 中得到 H_3PO_4	Cl 的非金属性强于 P
C	向装有 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 沉淀的两支试管中，分别滴加盐酸和 NaOH 溶液，振荡后，均得到无色溶液	$\text{Al}(\text{OH})_3$ 是两性氢氧化物
D	向 FeSO_4 溶液中滴加 NaOH 溶液，生成的白色沉淀迅速变为灰绿色，过一段时间变为红褐色	$\text{Fe}(\text{OH})_2$ 有还原性

19. 将 SO₂ 通入下列溶液，实验现象体现的 SO₂ 的性质不正确的是

	溶液	实验现象	SO ₂ 的性质
A	石蕊试液	溶液变红	水溶液显酸性
B	KMnO ₄ 酸性溶液	溶液褪色	还原性
C	溴水	溶液褪色	漂白性
D	H ₂ S 溶液	出现淡黄色浑浊	氧化性

20. 向碘水、淀粉的混合液中加入 AgNO₃ 溶液，蓝色褪去。为探究褪色原因，实验如下：



下列分析不正确的是

- A. 过程①后溶液 pH 明显变小
- B. 过程③中加入 NaCl 溶液的目的是除去 Ag⁺
- C. 不能判断 $4H^+ + 4I^- + O_2 = 2H_2O + 2I_2$ 是过程④中溶液变蓝的原因
- D. 综合上述实验，过程①中蓝色褪去的原因是 Ag⁺ 氧化了 I₂

21. 下列实验的现象与结论相对应的是

	A	B	C	D
实验				
现象	石灰水变浑浊	加热一段时间后溶液蓝色褪去	加热，肥皂液中产生无色气泡	①和②中均迅速产生大量气泡
结论	NaHCO ₃ 晶体比 Na ₂ CO ₃ 热稳定性强	淀粉在酸性条件下水解，产物是葡萄糖	铁粉与水蒸气反应生成 H ₂	MnO ₂ 不一定是②中反应的催化剂

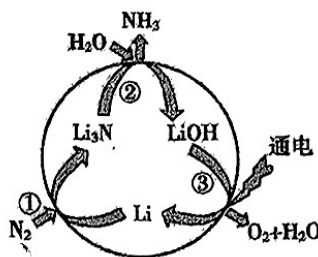
第二部分 非选择题 (共 58 分)

22. (20 分) I. 完成下列反应的离子方程式

- (1) 钠与水反应: _____
- (2) 室温下用稀硝酸溶解铜: _____
- (3) 向氢氧化钡溶液中加入稀硫酸: _____
- (4) 向碳酸氢铵溶液中加入足量石灰水: _____
- (5) 酸性碘化钾溶液中滴加适量双氧水: _____
- (6) 向 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 溶液中加入过量氨水: _____

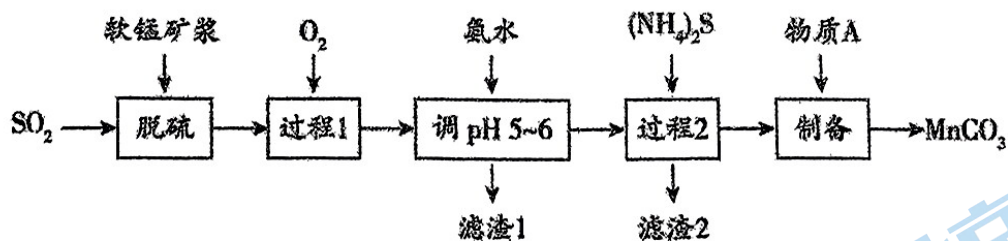
II. “氮的固定”对保障人类生存有重大意义。一种新型合成氨的原理如图:

- (1) N_2 的电子式: _____。
- (2) Li_3N 中含有的化学键类型是_____。
- (3) 第一电离能: N _____ O (填“>”或“<”)。
- (4) NH_3 、 H_2O 分子中化学键极性更强的是_____,
从原子结构角度解释原因: _____。
- (5) 写出右图所示过程的总反应方程式: _____。



23. (13 分)

软锰矿浆 (主要成分 MnO_2) 可吸收烟气中的 SO_2 同时制备 MnCO_3 , 工艺流程如下:



资料: ①吸收 SO_2 后的软锰矿浆中含有 Fe^{2+} 、 Fe^{3+} 、 Al^{3+} 、 Zn^{2+} 等阳离子;

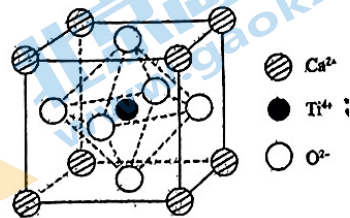
②金属离子沉淀的 pH 如下表

金属离子	Mn^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Al^{3+}	Zn^{2+}
开始沉淀的 pH	8.1	6.3	1.5	3.4	6.2
沉淀完全的 pH	10.1	8.3	2.8	4.7	8.2

- (1) 脱硫的产物是 MnSO_4 , 软锰矿中 MnO_2 所起的作用是_____。
- (2) 过程 1 向浆液中通入 O_2 的目的是_____。
- (3) 滤渣 1 的成分是_____, 过程 2 中发生反应的离子方程式为_____。
- (4) 制备 MnCO_3 的过程中, 一般控制溶液的 pH 范围为 5-7, 不宜过大或过小。原因是_____。
- (5) 已知: 常温下, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 溶液的 pH 约为 9.3, NH_4HCO_3 溶液的 pH 约为 7.8。请推测物质 A 是_____, 并写出制备 MnCO_3 时发生反应的离子方程式_____。
- (6) 取 $m \text{ g}$ 碳酸锰样品, 加适量硫酸加热溶解后, 用 $c \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 KMnO_4 溶液滴定,

至滴定终点时，消耗 KMnO_4 溶液的体积为 $V \text{ mL}$ 。（已知：反应产物为 MnO_2 ，杂质不参与反应）样品中 MnCO_3 质量分数的计算式为_____（用质量分数表示）。

24. (11分) 钛酸钙是最典型的钙钛矿型化合物，该类化合物具有特殊的理化性质。



(1) 基态 Ca^{2+} 的核外电子排布式为_____。

(2) 钛酸钙的晶胞如下图所示，1个晶胞中含有 O^{2-} 的个数是_____，离子半径 Ca^{2+} 大于 Ti^{4+} ，理由是_____。

(3) 钛酸钙的阴、阳离子均可被半径相近的其它离子替代，从而衍生出多种钙钛矿型化合物。

①晶体密度 ρ 可以用晶胞的质量除以体积来求算。已知钛酸钙晶胞的棱长为 $a \text{ pm}$ ($1 \text{ pm} = 1 \times 10^{-10} \text{ cm}$)，则钛酸钙晶体密度 $\rho =$ _____ $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$ (列出计算式)。

②若忽略离子替代时的体积变化，下列钙钛矿型化合物中，密度大于钛酸钙的是_____ (填字母序号)。

a. BaTiO_3

b. MgTiO_3


c. BaZrO_3

(4) 通过离子替代可获得具有优异光电性能的有机钙钛矿型化合物 $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{PbI}_3$ 。其中有机阳离子 CH_3NH_3^+ 可由甲胺 (CH_3NH_2) 制得。

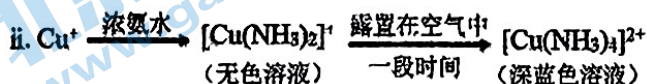
① CH_3NH_3^+ 中 N 的杂化方式为_____。

②请从化学键的角度解释由甲胺形成 CH_3NH_3^+ 的过程：_____。

25. (6分) 实验小组对 NaHSO_3 溶液分别与 CuCl_2 、 CuSO_4 溶液的反应进行探究部分实验。

实验	装置	试剂 x	操作及现象
I		$1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ CuCl}_2$ 溶液	加入 2 mL CuCl_2 溶液，得到绿色溶液，30s 时有无色气泡和白色沉淀产生，上层溶液颜色变浅。
II	$2 \text{ mL } 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ NaHSO}_3$ 溶液	$1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ CuSO}_4$ 溶液	加入 2 mL CuSO_4 溶液，得到绿色溶液，3 分钟未见明显变化。

已知：



(1) 推测实验 I 产生的无色气体为 SO_2 ，实验证实推测正确：用蘸有碘水的淀粉试纸接近试管口，观察到_____，反应的离子方程式为_____。

(2) 对实验 I 产生 SO_2 的原因进行分析，提出假设：

假设 a: Cu^{2+} 水解使溶液中 $c(\text{H}^+)$ 增大;

假设 b: Cl^- 存在时, Cu^{2+} 与 HSO_3^- 反应生成 CuCl 白色沉淀, 溶液中 $c(\text{H}^+)$ 增大。

① 假设 a 不合理, 实验证据是_____;

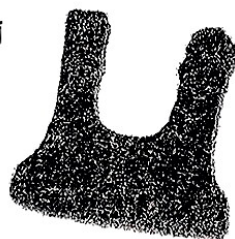
② 实验表明假设 b 合理, 实验 I 反应的离子方程式有



26. (8分) 中国传统的农具、兵器曾大量使用铁, 铁器的修复是文物保护的重要课题。

(1) 潮湿环境中, 铁器发生电化学腐蚀, 铁器表面氧化层的成分有

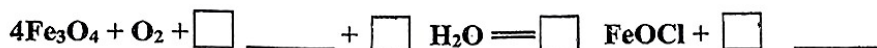
成分	Fe_3O_4	$\text{FeO}(\text{OH})$	FeOCl
性质	致密	疏松	疏松



战国时期的铁制农具

① $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 被空气氧化为 Fe_3O_4 的化学方程式是_____。

② 在有氧条件下, Fe_3O_4 在含 Cl^- 溶液中会转化为 FeOCl , 将相关反应的离子方程式补充完整:



(2) 化学修复可以使 FeOCl 转化为 Fe_3O_4 致密保护层: 用 Na_2SO_3 和 NaOH 混合溶液

浸泡锈蚀的铁器, 一段时间后取出, 再用 NaOH 溶液反复洗涤。

① FeOCl 在 NaOH 的作用下转变为 $\text{FeO}(\text{OH})$, 推测溶解度 FeOCl _____ $\text{FeO}(\text{OH})$

(填“>”或“<”)。

② Na_2SO_3 的作用是_____。

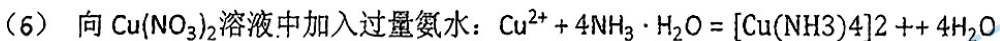
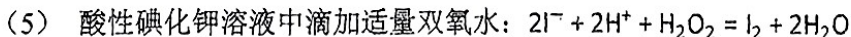
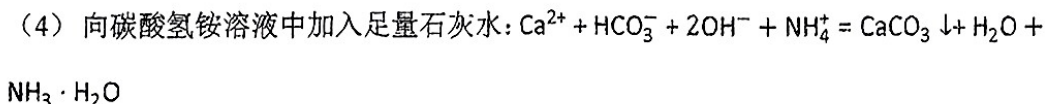
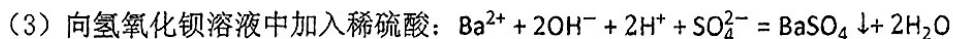
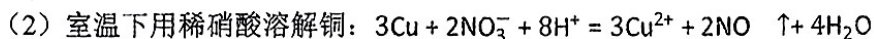
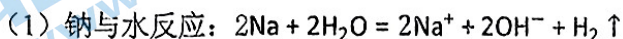
③ 检验 FeOCl 转化完全的操作和现象是_____。

第一部分 非选择题 (共 42分)

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

第二部分 非选择题 (共 58分)

22. (20分) I. 完成下列反应的离子方程式



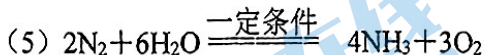
II. (1) :N::N: (1分)

(2) 离子键 (1分)

(3) > (1分)

(4) H—O (1分)

N 和 O 电子层数相同, 核电荷数 $N < O$, 原子半径 $N > O$, 吸引电子能力 $N < O$



23. (13分)

(1) 氧化剂 (1分)

(2) 将 Fe^{2+} 氧化为 Fe^{3+} , 便于在下一步中将铁元素变成沉淀除去 (1分)

(3) $\text{Al}(\text{OH})_3$ 和 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (2分) $\text{Zn}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{ZnS} \downarrow$ (2分)

(4) pH 过小, 降低溶液中 CO_3^{2-} 浓度; pH 过大可能产生 $\text{Mn}(\text{OH})_2$ 沉淀 (2分)

(5) 物质 A 为 NH_4HCO_3 (1 分), $2\text{HCO}_3^- + \text{Mn}^{2+} = \text{MnCO}_3\downarrow + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(6) $\frac{(55+12+48)\times cV\times 3}{2000m} \times 100\%$ (2 分)

24. (11 分)

(1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ (1 分)

(2) 3 (1 分),

Ca^{2+} 和 Ti^{4+} 电子层结构相同, 核电荷数 $\text{Ti} > \text{Ca}$, 故离子半径 Ca^{2+} 大于 Ti^{4+} (2 分)

(3) ① $\frac{40+48+16\times 3}{a^3 \times N_A \times 10^{-30}}$ (2 分)

② ac. (2 分)

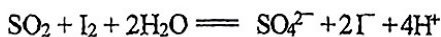
(4) ① sp^3 杂化 (1 分)

② CH_3NH_2 中的 N 原子提供孤电子对, H^+ 提供空轨道, 通过配位键形成 CH_3NH_3^+

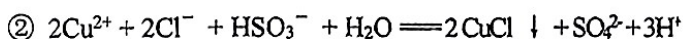
(2 分)

25. (6 分)

(1) 蓝色褪去; (1 分)



(2) ① 实验 I、II 中 $c(\text{Cu}^{2+})$ 相同, 但实验 II 中未见气泡 (1 分)



26. (8 分)

(1) ① $6\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 = 2\text{Fe}_3\text{O}_4 + 6\text{H}_2\text{O}$

② 12Cl^- ; 6; 12; 12OH^-

(2) ① $>$ (1 分)

② 作还原剂, 将 FeOCl 还原为 Fe_3O_4 (1 分)

③ 取最后一轮的洗涤液于试管中, 加入 HNO_3 酸化, 再加入 AgNO_3 溶液, 无白色沉淀产生, 证明 FeOCl 转化完全。

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 50W+，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千场，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。

推荐大家关注北京高考在线网站官方微信公众号：**京考一点通**，我们会持续为大家整理分享最新的高中升学资讯、政策解读、热门试题答案、招生通知等内容！

