

## 高一化学统练 (二) 2023.12

可能用到的相对原子质量

H-1 N-14 O-16 S-32 Fe-56

### 一、单项选择题(本题包括 25 小题, 共 50 分)

1. 氧化还原反应的实质是

- A. 化合价的升降                      B. 分子中各原子重新组合  
C. 电子的得失或偏移                D. 氧原子的得失

2. 在含下列离子的溶液中, 分别加入单质 Na 之后, 下列离子数目明显减少的是

- A.  $\text{NO}_3^-$                       B.  $\text{Na}^+$                       C.  $\text{Ba}^{2+}$                       D.  $\text{Mg}^{2+}$

3. 下列叙述正确的是

- A.  $\text{NH}_3$  的摩尔质量为 17g  
B.  $\text{Na}_2\text{O}_2$  是碱性氧化物,  $\text{SO}_2$  是酸性氧化物  
C. 1mol 镁与足量稀硫酸反应产生 22.4 L  $\text{H}_2$   
D. 常温常压下, 17g  $\text{OH}^-$  含有的电子数约为  $6.02 \times 10^{24}$

4. 在下列有  $\text{FeCl}_3$  溶液参加的反应中, 与  $\text{Fe}^{3+}$  的氧化性无关的是

- A.  $\text{FeCl}_3$  溶液与 Fe 反应                      B.  $\text{FeCl}_3$  溶液使淀粉 KI 溶液变蓝  
C.  $\text{FeCl}_3$  溶液滴入沸水中制得  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  胶体                      D.  $\text{FeCl}_3$  溶液用于腐蚀含铜电路板

5. 下列有关铁的说法中正确的是(     )

- A. 铁与水蒸气反应的产物是  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
B. 铁和稀硫酸反应的离子方程式为  $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\uparrow$   
C. 铁在纯氧中燃烧生成  $\text{Fe}_3\text{O}_4$   
D. 常温下, Fe 与  $\text{H}_2\text{O}$  不反应, 但在空气中  $\text{O}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$  的共同作用生成  $\text{Fe}_3\text{O}_4$

6. 下列两种物质反应, 若改变条件(反应物用量比或温度)产物不会改变的是

- A. 钠与氧气                      B. 铁与氯气                      C.  $\text{CO}_2$  与氢氧化钠溶液                      D. 木炭与氧气

7. 下列微粒中, 既具有氧化性又具有还原性的是

- A.  $\text{Fe}^{2+}$                       B.  $\text{H}^+$                       C.  $\text{Cl}^-$                       D. Na

8. 某溶液中只含有大量的下列离子:  $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{K}^+$ 和M离子, 经测定 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{K}^+$ 和M

离子的物质的量之比为 2 : 5 : 1 : 1, 则M离子可能是下列中的

- A.  $\text{Cl}^-$                       B.  $\text{SO}_4^{2-}$                       C.  $\text{Ca}^{2+}$                       D.  $\text{Na}^+$

9. 已知下述三个实验均能发生化学反应：①将光亮铁钉放入硫酸铜溶液中；②向硫酸亚铁溶液中滴入几滴氯水；③将铜丝放入氯化铁溶液中。下列判断正确的是

- A. 实验①中铁做氧化剂  
B. 实验②中  $\text{Fe}^{2+}$  表现还原性  
C. 实验③中发生的是置换反应  
D. 上述实验证明氧化性： $\text{Fe}^{3+} > \text{Fe}^{2+} > \text{Cu}^{2+}$

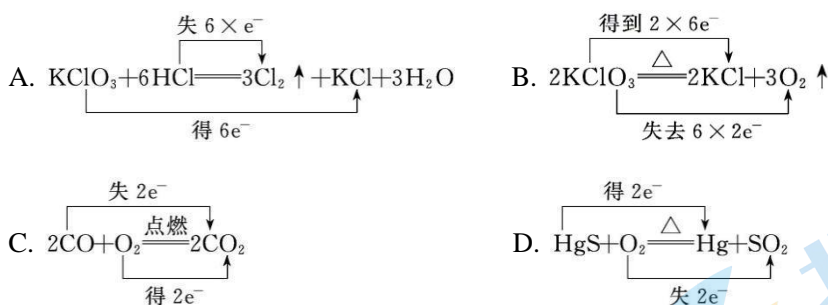
10. 下列各组中两稀溶液间的反应可以用同一个离子方程式表示的是

- A.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液(足量)与  $\text{K}_2\text{CO}_3$  溶液； $\text{HNO}_3$  溶液(足量)与  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液  
B.  $\text{CH}_3\text{COOH}$  溶液与  $\text{KOH}$  溶液；盐酸与  $\text{NaOH}$  溶液  
C.  $\text{BaCl}_2$  溶液与  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  溶液； $\text{Ba}(\text{OH})_2$  溶液与  $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液  
D.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液与澄清石灰水； $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液与石灰乳悬浊液

11. 常温下,下列各组离子在指定溶液中能大量共存的是( )

- A. 澄清透明酸性溶液:  $\text{Na}^+$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{NO}_3^-$   
B.  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ Na}_2\text{CO}_3$  溶液:  $\text{K}^+$ 、 $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{Cl}^-$   
C. 使酚酞变红的溶液:  $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{Cl}^-$   
D.  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ HCl}$  溶液中:  $\text{K}^+$ 、 $\text{Fe}^{2+}$ 、 $\text{MnO}_4^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$

12. 下列化学方程式中,表示电子转移的方向和数目都正确的是



13. 下列变化需要加入还原剂才能实现的是

- A.  $\text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CO}_2$       B.  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow \text{Cr}^{3+}$       C.  $\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2$       D.  $\text{NH}_3 \rightarrow \text{NO}$

14. 在反应  $\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{S} \downarrow + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  中,若有 32g 硫生成,则转移电子的物质的量为

- A. 6 mol      B. 2 mol      C. 3 mol      D. 4 mol

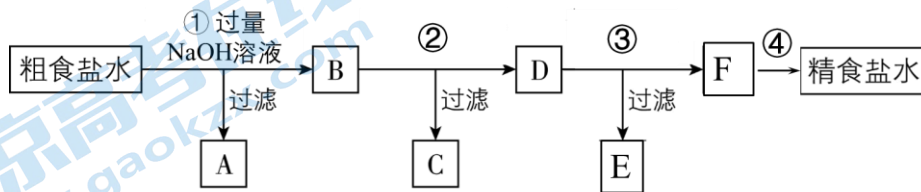
15. 下列离子方程式正确的是

- A. 向  $\text{CaCl}_2$  溶液中通入  $\text{CO}_2$ :  $\text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{H}^+$   
B.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  溶液与足量  $\text{NaHCO}_3$  溶液反应:  $2\text{OH}^- + \text{Ca}^{2+} + 2\text{HCO}_3^- = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_3^{2-}$   
C.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  溶液与  $\text{HI}$  溶液反应:  $\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ = \text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$   
D. “84”消毒液不能与洁厕灵(浓盐酸)混合使用:  $\text{ClO}^- + \text{H}^+ + \text{Cl}^- = \text{Cl}_2 \uparrow + \text{OH}^-$

16. 下列有关离子的检验方法和判断正确的是( )

- A. 向溶液中加入稀盐酸,产生能使澄清石灰水变浑浊的无色气体,证明该溶液中含有  $\text{CO}_3^{2-}$
- B. 向溶液中加入盐酸酸化的  $\text{BaCl}_2$  溶液,有白色沉淀生成,证明该溶液中含有  $\text{SO}_4^{2-}$
- C. 向无色溶液中加入紫色石蕊溶液显红色,证明该溶液溶质一定是种酸
- D. 向溶液中依次加入硝酸和  $\text{AgNO}_3$  溶液,有白色沉淀生成,证明该溶液中含有  $\text{Cl}^-$

17. 为除去粗食盐水中的  $\text{Ca}^{2+}$ 、 $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$  等离子,以制得精食盐水。某同学设计如下方案:



下列说法正确的是( )

- A. ①的主要目的是除去  $\text{Mg}^{2+}$
- B. ②加入的是  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液,③加入的是  $\text{BaCl}_2$  溶液,④加入的是盐酸
- C. C 中只有  $\text{BaSO}_4$ , E 中只有  $\text{CaCO}_3$
- D. F 中只有  $\text{OH}^-$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{Na}^+$  这三种离子

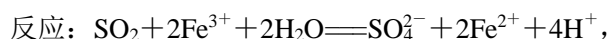
18. 通过对实验现象的观察、分析推理得出正确的结论是化学学习的方法之一。对下列实验事实的解释正确的是( )

选项	操作、现象	解释
A	向淀粉 KI 溶液中加入 $\text{FeCl}_3$ 溶液,溶液变蓝	$\text{Fe}^{3+}$ 能与淀粉发生显色反应
B	把生铁放置于潮湿的空气中,铁表面有一层红棕色的斑点	铁在潮湿的空气中易生成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$
C	足量 Fe 在少量 $\text{Cl}_2$ 中燃烧,铁有剩余	Fe 被氧化为 $\text{Fe}^{2+}$
D	新制 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 露置于空气中一段时间,白色物质变成了红褐色	说明 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 易被 $\text{O}_2$ 氧化成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$

19.  $\text{NaNO}_2$  像食盐一样有咸味,毒性很强,误食会导致血红蛋白中的  $\text{Fe}^{2+}$  转化为  $\text{Fe}^{3+}$ ,可服用维生素 C 解毒。关于该过程的叙述不正确的是

- A. 亚硝酸钠的氧化性强于  $\text{Fe}^{3+}$
- B. 维生素 C 是还原剂
- C. 维生素 C 的还原性强于  $\text{Fe}^{2+}$
- D. 亚硝酸钠是还原剂

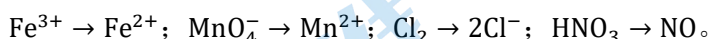
20. 将  $\text{SO}_2$  气体与足量  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  溶液完全反应后，再加入  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  溶液，发生如下两个化学反应：



下列有关说法正确的是

- A. 还原性： $\text{Cr}^{3+} > \text{Fe}^{2+} > \text{SO}_2$       B. 氧化性： $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} > \text{SO}_4^{2-} > \text{Fe}^{3+}$   
 C.  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  能将  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  氧化成  $\text{Na}_2\text{SO}_4$       D. 两个反应中  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  均做还原剂

21. 已知在酸性溶液中，下列物质氧化KI时，自身发生如下变化



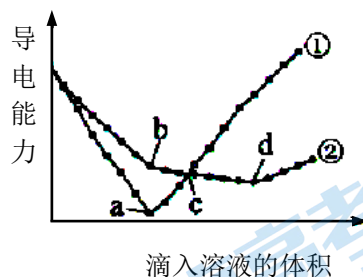
如果分别用等物质的量的这些物质（微粒）氧化足量的KI，得到  $\text{I}_2$  最多的是

- A.  $\text{Fe}^{3+}$       B.  $\text{MnO}_4^-$       C.  $\text{Cl}_2$       D.  $\text{HNO}_3$

22.  $\text{R}_2\text{O}_4^{x-}$  在酸性溶液中与  $\text{MnO}_4^-$  反应，反应产物为  $\text{RO}_2$ 、 $\text{Mn}^{2+}$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ 。已知反应中氧化剂与还原剂的物质的量之比为 2:5，则 x 为

- A.1      B.2      C.3      D.4

23. 常温下，在两份相同的  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  溶液中，分别滴入物质的量浓度相等的  $\text{H}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{NaHSO}_4$  溶液，其导电能力随滴入溶液体积变化的曲线如图所示。下列分析不正确的是



- A. ①代表滴加  $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液的变化曲线  
 B. b 点对应的离子方程式为：  

$$\text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4\downarrow + \text{H}_2\text{O}$$
  
 C. c 点，两溶液中含有相同量的  $\text{OH}^-$   
 D. a、d 两点对应的溶液均显中性

24. 将一定量的铁粉投入硫酸铜与硫酸铁的混合溶液中，充分反应后有固体剩余。下列分析一定正确的是

- A. 剩余固体中只含未反应的铁粉      B. 反应后的溶液中只有一种溶质  
 C. 剩余固体中只含有铜      D. 反应后的溶液中不可能含有  $\text{Fe}^{3+}$

25. 将 1.12 g 铁粉加入到 25 mL  $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的氯化铁溶液中，充分反应后，其结果是

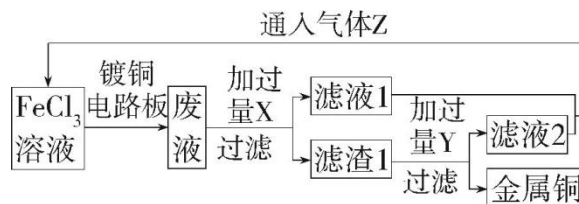
- A. 铁粉剩余，溶液呈浅绿色， $\text{Cl}^-$  基本不变  
 B. 向溶液中滴入无色 KSCN 溶液，仍无色  
 C. 溶液中  $\text{Fe}^{2+}$  与  $\text{Fe}^{3+}$  物质的量之比为 6:1  
 D. 氧化产物与还原产物的物质的量之比为 2:5

二、填空题（本大题共 4 小题，共 50 分）

26.（13 分）按要求填空

- (1) 宇航员常用过氧化钠作供氧剂，写出过氧化钠与水反应的化学方程式\_\_\_\_\_，  
1mol  $\text{Na}_2\text{O}_2$  参与反应，转移电子数为\_\_\_\_\_ (用  $N_A$  表示阿伏加德罗常数)；
- (2) 自来水公司常用氯气对自来水杀菌消毒，写出该反应的离子方程式\_\_\_\_\_
- (3)  $\text{NaHCO}_3$  与  $\text{NaOH}$  反应的离子方程式为\_\_\_\_\_
- (4) 在钢铁厂生产中，炽热的铁水注入模具之前，模具必须进行充分的干燥处理，不得留有水，否则会发生爆炸事故，用化学方程式解释其中的原因\_\_\_\_\_
- (5) 向  $\text{KI}$  溶液中，滴加  $\text{FeCl}_3$  溶液，溶液变棕黄色，写出反应的离子方程式\_\_\_\_\_
- (6) 实验室配制  $\text{FeSO}_4$  溶液时根据需要加入一定量  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ，久置的  $\text{FeSO}_4$  溶液发黄，原因是酸性条件下被空气氧化，离子方程式为\_\_\_\_\_

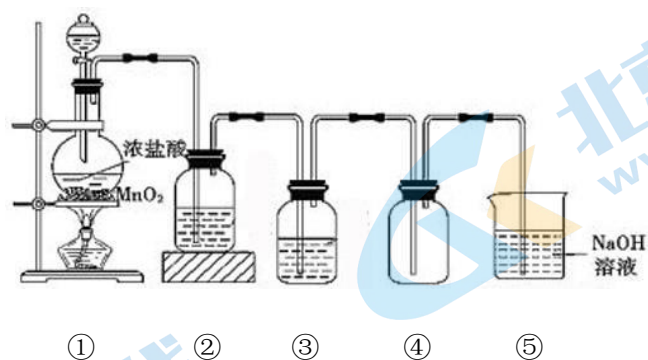
27.（11 分）电子工业中，人们常用  $\text{FeCl}_3$  溶液蚀刻印刷电路板，并进一步从腐蚀液中回收  $\text{Cu}$  和  $\text{FeCl}_3$  溶液。实验室模拟流程如图所示：



回答下列问题：

- (1) 写出  $\text{FeCl}_3$  溶液蚀刻镀铜电路板的离子方程式 \_\_\_\_\_
- (2) 滤渣 1 成分为\_\_\_\_\_ (填化学式)；试剂 Y 为\_\_\_\_\_ (填名称)。
- (3) 写出滤液 2 中通入气体 Z 的离子方程式\_\_\_\_\_
- (4) 可替代气体 Z 的试剂为\_\_\_\_\_ (填字母)。  
A. 硝酸溶液      B. 酸性高锰酸钾溶液      C. 过氧化氢溶液
- (5) 若取 2mL 滤液 1 加入试管中，然后滴加足量氢氧化钠溶液，产生的现象是\_\_\_\_\_，此过程涉及到的属于氧化还原反应的化学方程式是\_\_\_\_\_。

28. (13分) 某小组利用 $MnO_2$ 和浓HCl及如图装置制备 $Cl_2$ 。



(1) 下列说法不正确的是\_\_\_\_\_

- A. ①中所用装置为长颈漏斗和圆底烧瓶
- B. ②中盛放NaOH溶液，可以除去氯气中的氯化氢气体
- C. ③中盛放浓硫酸可以除去氯气中的水蒸气
- D. ④是利用向上排空气法收集氯气

(2) 该方法制氯气的离子方程式\_\_\_\_\_；

该反应中氧化剂与还原剂的物质的量之比为\_\_\_\_\_，装置①中反应生成标准状况下氯气的体积为 13.44 L，则需消耗 HCl 的物质的量为\_\_\_\_\_ mol。

(3) 装置⑤的作用是\_\_\_\_\_，发生反应的离子方程式\_\_\_\_\_

(4) 常温下还可用  $Co_2O_3$  制备  $Cl_2$ ，反应前后共存在六种微粒： $Co_2O_3$ 、 $H_2O$ 、 $Cl_2$ 、 $H^+$ 、 $Cl^-$  和  $Co^{2+}$ ，该反应的离子方程式为\_\_\_\_\_。

(5)  $Na_2S_2O_3$  还原性较强，在溶液中易被  $Cl_2$  氧化成  $SO_4^{2-}$ ，常用作脱氯剂，该反应的离子方程式为：\_\_\_\_\_。

29. (13分) 甲同学进行  $\text{Fe}^{2+}$  还原性的实验, 针对异常现象进行探究。

步骤一: 制取  $\text{FeCl}_2$  溶液。向  $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$   $\text{FeCl}_3$  溶液中加入足量铁粉振荡, 静置后取上层清液, 测得  $\text{pH}<1$ 。

步骤二: 向  $2 \text{ mL}$  该  $\text{FeCl}_2$  溶液中滴加  $2$  滴  $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$   $\text{KSCN}$  溶液, 无现象; 再滴加  $5$  滴  $5\%$   $\text{H}_2\text{O}_2$  溶液 (物质的量浓度约为  $1.5 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 、 $\text{pH}$  约为  $5$ ), 观察到溶液变红, 大约  $10$  秒左右红色褪去, 有气体生成 (经检验为  $\text{O}_2$ )。

(1) 用离子方程式表示步骤一制取  $\text{FeCl}_2$  的反应原理 \_\_\_\_\_

(2) 用离子方程式补齐步骤二中溶液变红的原因: \_\_\_\_\_、 $\text{Fe}^{3+}+3\text{SCN}^- = \text{Fe}(\text{SCN})_3$ 。

(3) 甲探究步骤二中溶液褪色的原因:

I. 取褪色后溶液两份, 一份滴加  $\text{FeCl}_3$  溶液; 另一份滴加  $\text{KSCN}$  溶液;

II. 另取褪色后溶液, 滴加盐酸和  $\text{BaCl}_2$  溶液, 产生白色沉淀。

III. 向  $2 \text{ mL}$   $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$   $\text{FeCl}_3$  溶液中滴加  $2$  滴  $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$   $\text{KSCN}$  溶液, 变红, 通入  $\text{O}_2$ , 无明显变化。

① 实验 I 若观察到滴加  $\text{FeCl}_3$  溶液 \_\_\_\_\_, 滴加  $\text{KSCN}$  溶液 \_\_\_\_\_, 则说明溶液红色褪去是因为  $\text{SCN}^-$  发生了反应而不是  $\text{Fe}^{3+}$  发生反应;

② 实验 III 的目的是 \_\_\_\_\_。

③ 综合实验 I~III 可得出结论: 溶液褪色的原因是  $\text{H}_2\text{O}_2$  将  $\text{SCN}^-$  氧化为了 \_\_\_\_\_ (填化学式)

(4) 乙直接用  $\text{FeCl}_2\cdot 4\text{H}_2\text{O}$  配制 \_\_\_\_\_  $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$  的  $\text{FeCl}_2$  溶液, 测其  $\text{pH}$ , 约为  $3$ 。

重复步骤二中的操作, 发现溶液红色并未褪去。

查阅资料后推测, 红色不褪去的原因可能是  $\text{pH}$  较大时  $\text{H}_2\text{O}_2$  不能氧化  $\text{SCN}^-$ 。乙利用上述部分试剂, 通过实验排除了这一可能。请补全表格内容。

步骤	试剂及操作	现象
i	取 $2 \text{ mL}$ $\text{BaCl}_2$ 溶液 ( $\text{pH}$ 约为 $7$ ), 滴加 _____ 溶液和 _____ 溶液	生成白色沉淀
ii	向 i 所得溶液中滴加 $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $\text{FeCl}_3$ 溶液	_____

高一化学统练答案 2023.12

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

26. (13分) (1)  $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2 \uparrow$  (2分)  $N_A$  (1分)

(2)  $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{HClO}$

(3)  $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$  (2分)

(4)  $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$  (2分)

(5)  $2\text{Fe}^{3+} + \text{I}_2 = 2\text{Fe}^{2+} + 2\text{I}^-$  (2分)

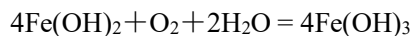
(6)  $4\text{Fe}^{2+} + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 4\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分)

27. (11分)

(1)  $\text{Cu} + 2\text{Fe}^{3+} = 2\text{Fe}^{2+} + \text{Cu}^{2+}$  (2) Fe 和 Cu, 盐酸

(3)  $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$  (4) C

(5) 产生白色沉淀, 迅速变成灰绿色, 一段时间后变成红褐色

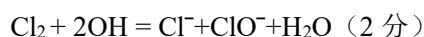


28 (13分)

(1) AB (2分)

(2)  $4\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- + \text{MnO}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{Mn}^{2+} + \text{Cl}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分) 1:2 (1分) 2.4 (1分)

(3) 吸收氯气, 防治污染空气 (1分)



(4)  $\text{Co}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- = 2\text{Co}^{2+} + \text{Cl}_2 \uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(5)  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 4\text{Cl}_2 + 5\text{H}_2\text{O} = 2\text{SO}_4^{2-} + 8\text{Cl}^- + 10\text{H}^+$  (2分)

29. (13分)

(1)  $\text{Fe} + 2\text{Fe}^{3+} = 3\text{Fe}^{2+}$  (2分)

(2)  $2\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(3) ① 无明显现象或不变红 (1分); 变红 (1分)

② 排除  $\text{H}_2\text{O}_2$  分解产生的  $\text{O}_2$  氧化  $\text{SCN}^-$  的可能 (2分)

③  $\text{SO}_4^{2-}$  (1分)

(4) 0.15 (1分)

2滴  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{KSCN}$  溶液和 5滴 5%  $\text{H}_2\text{O}_2$  溶液 (各1分)

无明显现象或不变红 (1分)



## 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！

