



## 铁铝复习

日期:

时间:

姓名:

Date: \_\_\_\_\_

Time: \_\_\_\_\_

Name: \_\_\_\_\_



## 初露锋芒

### 合金

合金，是由两种或两种以上的金属与金属或非金属经一定方法所合成的具有金属特性的物质。一般通过熔合成均匀液体和凝固而得。根据组成元素的数目，可分为二元合金、三元合金和多元合金。

人类生产合金是从制作青铜器开始，世界上最早生产合金的是古巴比伦人，6000 年前古巴比伦人已经开始提炼青铜(红铜与锡的合金)。中国也是世界上最早研究和生产合金的国家之一，在商朝（距今 3000 多年前）青铜（铜锡合金）工艺就已非常发达；公元前 6 世纪左右（春秋晚期）已锻打（还进行过热处理）出锋利的剑。

各类型合金都有以下**通性**：

- (1) 多数合金熔点低于其组分中任一种组成金属的熔点；
- (2) 硬度一般比其组分中任一金属的硬度大；（特例：钠钾合金是液态的，用于原子反应堆里的导热剂）
- (3) 合金的导电性和导热性低于任一组分金属。利用合金的这一特性，可以制造高电阻和高热阻材料。还可制造有特殊性能的材料。
- (4) 有的抗腐蚀能力强(如不锈钢)如在铁中掺入 15%铬和 9%镍得到一种耐腐蚀的不锈钢，适用于化学工业



## 根深蒂固

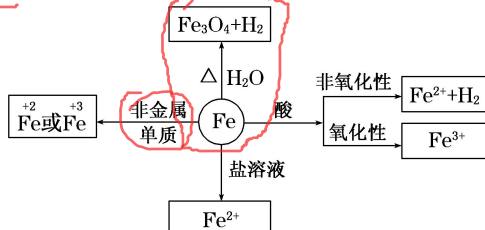
### 一、铁及其化合物的主要性质及应用

1. 铁的物理性质：铁具有金属的共性，具有能被磁铁吸引的特性。

2. 铁的化学性质

铁元素性质活泼，有较强的还原性，主要化合价为+2价和+3价。

$FeO$   
 $Fe_2O_3$  铁锈、赤铁矿  
 $Fe_3O_4$  磁铁矿



$S \rightarrow +2$   
 $Cl_2 \rightarrow +3$   
 $OL$

(1) 与非金属单质的反应：

① 与  $O_2$  的反应：

常温：铁被腐蚀生成铁锈，其主要成分为  $Fe_2O_3$ 。

点燃： $3Fe + 2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$

② 与  $Cl_2$  的反应： $2Fe + 3Cl_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2FeCl_3$

③ 与  $S$  的反应： $Fe + S \xrightarrow{\Delta} FeS$

(2) 与水的反应：

常温下铁与水不反应，在高温条件下与水蒸气反应

$3Fe + 4H_2O(g) \xrightarrow{\text{高温}} Fe_3O_4 + 4H_2$

(3) 与酸的反应：

① 与非氧化性酸反应的离子方程式： $Fe + 2H^+ = Fe^{2+} + H_2 \uparrow$

② 与氧化性酸： $H_2SO_4$  或  $HNO_3$

遇冷的浓硫酸或浓硝酸钝化，与稀硝酸或在加热条件下与浓硫酸、浓硝酸反应无  $H_2$  产生。

(4) 与某些盐溶液的反应：

① 与  $CuSO_4$  溶液反应的离子方程式： $Fe + Cu^{2+} = Fe^{2+} + Cu$

② 与  $FeCl_3$  溶液反应的离子方程式： $Fe + 2Fe^{3+} = 3Fe^{2+}$

注意：(1) 铁分别与氯气和盐酸反应所得的氯化物不同，Fe 与  $Cl_2$  反应生成  $FeCl_3$ ，而 Fe 与盐酸反应生成  $FeCl_2$ 。

(2) 铁在潮湿的空气中生成铁锈的主要成分是  $Fe_2O_3$ ，而铁在纯氧中燃烧的产物是  $Fe_3O_4$ 。

(3) 铁与硫蒸气反应生成的是  $FeS$  而不是  $Fe_2S_3$

【练一练】下列物质反应后一定有 +3 价铁生成的是  $①②④$

① 过量的 Fe 与  $Cl_2$  加热时发生反应 ② Fe 与过量稀  $H_2SO_4$  反应后，再向其中加  $KNO_3$

③ Fe 与过量的 S 加热时发生反应  $FeS$  ④  $Fe(NO_3)_2$  溶液中加入少量盐酸

⑤ Fe 和  $Fe_2O_3$  的混合物溶于盐酸中

$FeCl_3$

### 3. 铁的氧化物

化学式	FeO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (赤铁矿主要成分)	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> (磁铁矿主要成分)
化合价			
俗名			
色、态			
水溶性			
和非氧化性酸反应(盐酸和稀硫酸)			
和稀硝酸反应的产物			

### 4. 铁的氢氧化物

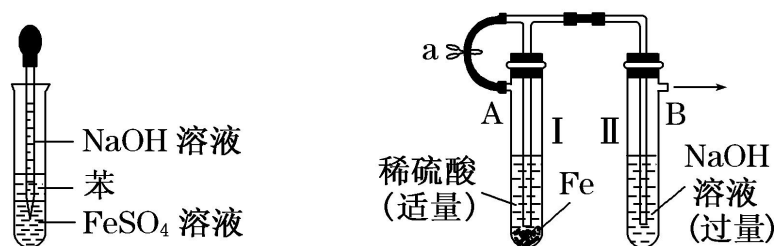
	氢氧化亚铁 Fe(OH) <sub>2</sub>	氢氧化铁 Fe(OH) <sub>3</sub>
色态		
水溶性		
与非氧化性酸反应		
稳定性	不稳定，易被空气中的氧气氧化。现象是_____迅速变_____色，最后变成_____； _____	较稳定，空气中久置会部分失水成铁锈，受热易分解。 _____
制取	新制 FeSO <sub>4</sub> 溶液与 NaOH 溶液隔绝空气反应： _____	铁盐与可溶性碱反应： _____

注意：

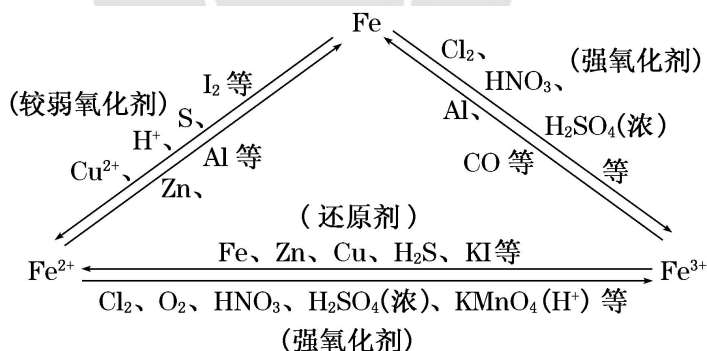
(1) $\text{Fe}_3\text{O}_4$  是一种纯净物，而不是由  $\text{FeO}$  和  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  组成的混合物。 $\text{Fe}_3\text{O}_4$  的组成可以用氧化物形式表示为  $\text{FeO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$ ， $\text{Fe}_3\text{O}_4$  与盐酸反应的化学方程式为： $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 8\text{HCl} \rightarrow 2\text{FeCl}_3 + \text{FeCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ 。

(2) $\text{NO}_3^-$  与  $\text{Fe}^{2+}$  在酸性条件下不能大量共存，原因是  $\text{H}^+$ 、 $\text{NO}_3^-$  能将  $\text{Fe}^{2+}$  氧化成  $\text{Fe}^{3+}$ 。

(3)制取  $\text{Fe}(\text{OH})_2$  时，要将吸有  $\text{NaOH}$  溶液的胶头滴管插到液面以下，或在液面上覆盖一层苯或煤油(不能用  $\text{CCl}_4$ )，以防止空气与  $\text{Fe}(\text{OH})_2$  接触发生反应，或用其他方法(如用  $\text{H}_2$ )将试管内空气排净后再将亚铁盐与  $\text{NaOH}$  溶液混合，如下图所示。



## 5. “铁三角”的转化关系



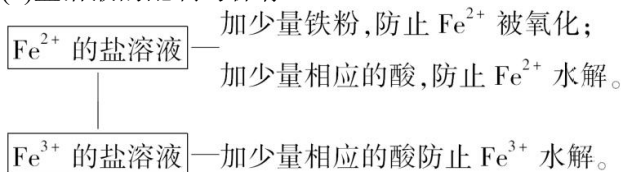
## 6. “铁三角”的重要应用

(1)除杂：

主要物质	杂质	除杂方法
$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Fe}^{3+}$	
$\text{FeCl}_3$	$\text{FeCl}_2$	
$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Cu}^{2+}$	
$\text{Fe}$	$\text{Al}$	
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{Al}_2\text{O}_3$ $\text{SiO}_2$	

(2)判断离子共存： $\text{Fe}^{2+}$  不共存  $\text{NO}_3^-(\text{H}^+)$

### (3)盐溶液的配制与保存:

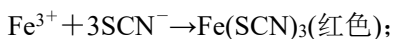
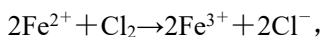


(4)物质的制备: 加热蒸干  $\text{FeCl}_3$  溶液, 最后得到  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ 。

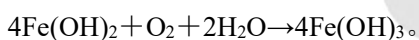
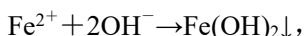
## 7. $\text{Fe}^{2+}$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 的检验方法

### (1) $\text{Fe}^{2+}$ 的检验

方法一: 取出少量被检验的溶液, 滴加  $\text{KSCN}$  溶液, 无现象, 再通入  $\text{Cl}_2$ , 若变成血红色溶液, 说明有  $\text{Fe}^{2+}$  存在(鉴别时不能先通氯气)。



方法二: 取出少量被检验的溶液, 加入  $\text{NaOH}$  溶液, 产生白色絮状沉淀, 白色絮状沉淀迅速变成灰绿色, 最终变为红褐色, 证明有  $\text{Fe}^{2+}$  存在。



### (2) $\text{Fe}^{3+}$ 的检验

方法一: 取出少量的被检验的溶液, 加入  $\text{KSCN}$ , 溶液变血红色, 证明有  $\text{Fe}^{3+}$  存在。

方法二: 取出少量的被检验的溶液, 加入  $\text{NaOH}$  溶液, 产生红褐色沉淀, 证明有  $\text{Fe}^{3+}$  存在。

### (3)含 $\text{Fe}^{2+}$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 的混合溶液中 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{Fe}^{2+}$ 的检验

$\text{Fe}^{3+}$ 的检验:

① 混合溶液  $\xrightarrow{\text{滴加 KSCN 溶液}}$  溶液变血红色, 说明含有  $\text{Fe}^{3+}$

② 混合溶液  $\xrightarrow{\text{淀粉-KI 试纸}}$  试纸变蓝色, 说明含有  $\text{Fe}^{3+}$

$\text{Fe}^{2+}$ 的检验:

① 混合溶液  $\xrightarrow[\text{KMnO}_4]{\text{滴加酸性}}$   $\text{KMnO}_4$  溶液紫红色褪去, 说明含有  $\text{Fe}^{2+}$

② 混合溶液  $\xrightarrow{\text{滴加溴水}}$  溴水褪色, 说明含有  $\text{Fe}^{2+}$

### 小结:

1. 熟记 2 个特殊现象: ① $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$  是白色  $\rightarrow$  灰绿色  $\rightarrow$  红褐色;  
② $\text{Fe}^{3+}$  遇  $\text{SCN}^-$ , 溶液变血红色。
2. 记住 4 种颜色:  $\text{Fe}^{2+}$ —浅绿色,  $\text{Fe}^{3+}$ —棕黄色,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ —红棕色,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ —红褐色。
3. 掌握 4 个化学方程式:  
① $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Fe}(\text{OH})_3$       ② $\text{Fe} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2 \uparrow$ ,  
③ $2\text{Fe}^{3+} + \text{Cu} \rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + \text{Cu}^{2+}$       ④ $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$ ,

### 【练一练】

1. 向下列物质分别与少量氯水反应所得的溶液中滴入 KSCN 溶液, 不一定显血红色的是 ( )  
A. 氧化铁      B. 铜铁合金      C.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$       D.  $\text{FeCl}_2$
2. 下列离子的检验方法合理的是 ( )  
A. 向某溶液中滴入 KSCN 溶液呈红色, 说明不含  $\text{Fe}^{2+}$   
B. 向某溶液中通入  $\text{Cl}_2$ , 然后再加入 KSCN 溶液变红色, 说明原溶液中含有  $\text{Fe}^{2+}$   
C. 向某溶液中加入 NaOH 溶液, 得红褐色沉淀, 说明溶液中含有  $\text{Fe}^{3+}$   
D. 向某溶液中加入 NaOH 溶液得白色沉淀, 又观察到颜色逐渐变为红褐色, 说明该溶液中只含有  $\text{Fe}^{2+}$ , 不含有  $\text{Mg}^{2+}$
3. 要证明某溶液中不含  $\text{Fe}^{3+}$ , 而可能含有  $\text{Fe}^{2+}$ , 进行如下实验操作的最佳顺序为 ( )  
①加入足量氯水    ②加入足量  $\text{KMnO}_4(\text{H}^+)$  溶液    ③加入少量 KSCN 溶液  
A. ①③      B. ③②      C. ③①      D. ①②③

### 思考:

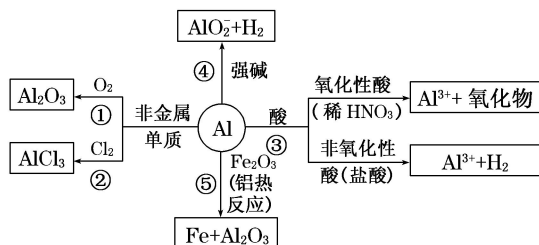
1.  $\text{Fe}^{2+}$  与  $\text{NO}_3^-$  能否大量共存? 若向其中再加入少量盐酸, 情况又会如何?
2. 如何通过实验证明溴的氧化性强于  $\text{Fe}^{3+}$ ?
3. 设计实验方案证明硫酸亚铁铵的成分中含有  $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Fe}^{2+}$  和  $\text{SO}_4^{2-}$ 。

## 二、铝及其化合物的主要性质及应用

### 1. 铝的物理性质

银白色有金属光泽的固体，有良好的导电性、导热性和延展性，密度较小，质地柔软。

### 2. 铝的化学性质



写出图中有关反应的化学方程式或离子方程式：

- ① \_\_\_\_\_
- ② \_\_\_\_\_
- ③ \_\_\_\_\_； \_\_\_\_\_
- ④ \_\_\_\_\_
- ⑤ \_\_\_\_\_

#### 注意：

(1) 铝制品表面的氧化膜起着保护内部金属的作用，所以铝制品在空气中能稳定存在，具有很强的抗腐蚀性。

(2) 常温下，铝遇浓硝酸、浓硫酸会在表面生成致密的氧化膜而发生钝化，从而阻止内部金属进一步发生反应。因此可用铝制容器盛放和运输浓  $\text{H}_2\text{SO}_4$ 、浓  $\text{HNO}_3$ 。

(3) 铝和氢氧化钠溶液的反应，还原剂是铝，氧化剂是水而不是  $\text{NaOH}$ 。

(4) 能与铝反应产生氢气的溶液可能呈强酸性也可能呈强碱性。但是铝和硝酸反应不出氢气。

#### 【练一练】

1. 镁、铝单质的化学性质以相似性为主，但也存在某些较大差异性，下列物质能用于证明二者存在较大差异性的是 ( )

- ①  $\text{CO}_2$     ② 盐酸    ③  $\text{NaOH}$  溶液    ④ 水
- A. ①④    B. ②③    C. ①③    D. ②③④

2. 某溶液能与  $\text{Al}$  粉反应放出  $\text{H}_2$ ，该溶液中可能大量共存的离子组是 ( )

- A.  $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{HCO}_3^-$ 、 $\text{Cl}^-$     B.  $\text{K}^+$ 、 $\text{Al}^{3+}$ 、 $\text{S}^{2-}$ 、 $\text{ClO}^-$
- C.  $\text{Na}^+$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$     D.  $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$ 、 $\text{NO}_3^-$

### 3. 氧化铝

(1) 物理性质及用途:

白色难熔的物质, 熔点高, 硬度大, 可用于制造宝石。

(2) 化学性质:

①与酸反应: \_\_\_\_\_

②与碱反应: \_\_\_\_\_

既能与酸反应又能与碱反应生成盐和水的氧化物叫两性氧化物。

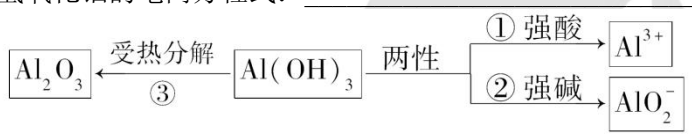
电解熔融的氧化铝制备单质铝: 由于氧化铝的熔点很高, 故在氧化铝中添加冰晶石 ( $\text{Na}_3\text{AlF}_6$ ) 降低其熔点。\_\_\_\_\_

### 4. 氢氧化铝

(1) 白色胶状不溶于水的固体, 有较强的\_\_\_\_\_性。

(2) 化学性质:

氢氧化铝的电离方程式: \_\_\_\_\_



写出图中有关反应的化学方程式或离子方程式:

① \_\_\_\_\_

② \_\_\_\_\_

③ \_\_\_\_\_

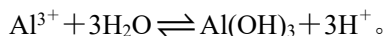
(3) 制备:

①向  $\text{Al}^{3+}$  盐溶液中加入氨水, 离子方程式为: \_\_\_\_\_。

②向  $\text{AlO}_2^-$  盐溶液中通入足量  $\text{CO}_2$ , 离子方程式为: \_\_\_\_\_。

(4) 明矾净水原理

明矾的化学式为: \_\_\_\_\_, 其净水的原理涉及到的离子方程式表示为:



注意:

(1) $\text{Al}(\text{OH})_3$  是不溶于水的白色胶状物质, 能吸附色素作净水剂, 作胃酸中和剂, 也是一种阻燃材料(分解吸热, 生成高熔点的  $\text{Al}_2\text{O}_3$  而具有阻燃作用)。

(2) $\text{Al}(\text{OH})_3$  具有两性, 能溶于强酸(如盐酸)、强碱(如  $\text{NaOH}$  溶液), 但不溶于弱酸(如  $\text{H}_2\text{CO}_3$ )、弱碱溶液(如氨水)。

(3) $\text{Al}$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$  与强碱溶液反应均生成偏铝酸盐。

(4)两性物质: 指既能与酸反应又能与碱反应生成盐和水的化合物, 包括  $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$  等。多元弱酸的酸式盐(如  $\text{NaHCO}_3$  等)及弱碱弱酸盐(如  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$  等)也既能与强酸反应又能与强碱反应, 但不能将它们称为两性物质。

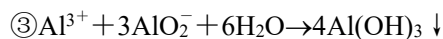
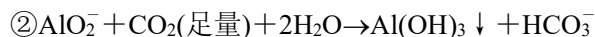
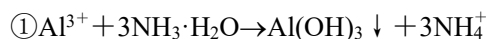


小结:

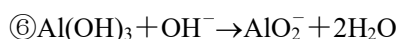
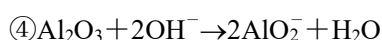
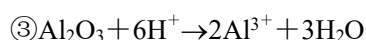
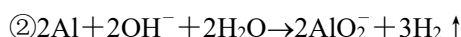
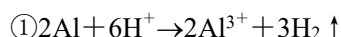
(1) 牢记 1 种地壳中含量最多的金属元素: Al。

(2) 熟记 2 种两性化合物:  $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$

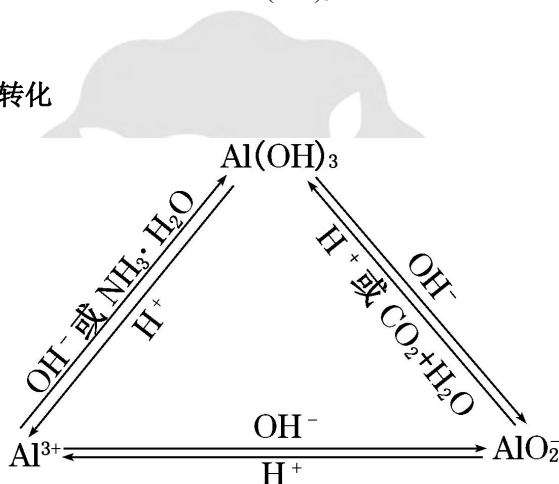
(3) 掌握 3 种制备  $\text{Al}(\text{OH})_3$  的方法:



(4) 掌握 6 个化学方程式:



## 5. $\text{Al}^{3+}$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 、 $\text{AlO}_2^-$ 之间的转化



### 应用

(1) 判断离子共存:  $\text{Al}^{3+}$  只能存在于强酸性溶液中, 不能与显碱性的物质大量共存,  $\text{AlO}_2^-$  只能存在于强碱性溶液中, 不能与显酸性的物质大量共存, 所以  $\text{Al}^{3+}$  与  $\text{AlO}_2^-$  不能大量共存。

(2) 鉴别(利用滴加顺序不同, 现象不同):

①  $\text{AlCl}_3$  溶液中滴加  $\text{NaOH}$  溶液现象为: 先生成白色沉淀, 后沉淀溶解。

$\text{NaOH}$  中滴加  $\text{AlCl}_3$  现象为: 开始无明显现象, 后产生白色沉淀, 继续滴加沉淀不溶解。

②  $\text{NaAlO}_2$  溶液中滴加  $\text{HCl}$  溶液现象为: 先生成白色沉淀, 后沉淀溶解。

$\text{HCl}$  中滴加  $\text{NaAlO}_2$  现象为: 开始无明显现象, 后产生白色沉淀, 继续滴加沉淀不溶解。

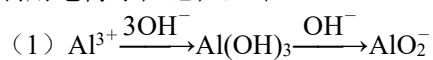
(3) 分离提纯:

① 利用 Al 能溶于强碱溶液, 分离 Al 与其他金属的混合物。

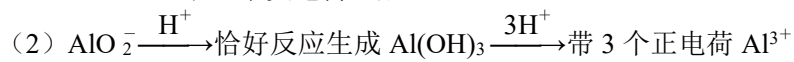
② 利用  $\text{Al}_2\text{O}_3$  能与强碱反应, 分离  $\text{Al}_2\text{O}_3$  与其他金属氧化物的混合物。

## 巧记转化关系中的“量”

利用电荷守恒记忆，即：



$\text{Al}^{3+} \xrightarrow{4\text{OH}^-}$  余一个负电荷生成  $\text{AlO}_2^-$



$\text{AlO}_2^- \xrightarrow{4\text{H}^+}$  余 3 个正电荷生成  $\text{Al}^{3+}$

【练一练】下列各组物质，不能按  $\begin{matrix} & a & \\ b \swarrow & & \searrow c \end{matrix}$  (“ $\rightarrow$ ”表示反应一步完成) 关系转化的是 ( )

选项	a	b	c
A	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{NaAlO}_2$	$\text{Al}(\text{OH})_3$
B	$\text{AlCl}_3$	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{NaAlO}_2$
C	$\text{Al}$	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Al}_2\text{O}_3$
D	$\text{MgCl}_2$	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	$\text{MgO}$

## 6. 铝的基本图像

(1) 可溶性铝盐溶液与  $\text{NaOH}$  溶液反应的图像：

操作	可溶性铝盐溶液中逐滴加入 $\text{NaOH}$ 溶液至过量	$\text{NaOH}$ 溶液中逐滴加入可溶性铝盐溶液至过量
现象		
图像		
离子方程式	<div></div> <div></div>	<div></div> <div></div>

(2)偏铝酸盐溶液与盐酸反应的图像:

操作	偏铝酸盐溶液中逐滴加稀盐酸至过量	稀盐酸中逐滴加偏铝酸盐溶液至过量
现象		
图像		
离子方程式	_____	_____

## 7. 拓展图像

(1)向  $\text{AlCl}_3$  溶液中逐滴加入氨水或  $\text{NaAlO}_2$  溶液至过量, 图像如图 1 所示。

(2)向  $\text{NaAlO}_2$  溶液中逐滴加入  $\text{AlCl}_3$  溶液或通入  $\text{CO}_2$  至过量, 图像如图 2 所示。

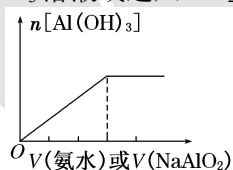


图 1

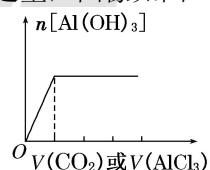


图 2

(3)向  $\text{MgCl}_2$ 、 $\text{AlCl}_3$  和盐酸的混合溶液(即将  $\text{Mg}$ 、 $\text{Al}$  溶于过量盐酸所得的溶液)中逐滴滴入  $\text{NaOH}$  溶液至过量, 图像如图 3 所示。

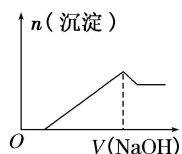
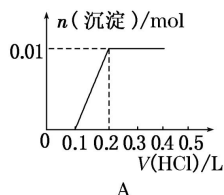
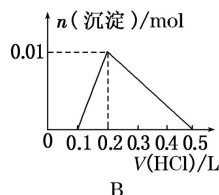


图 3

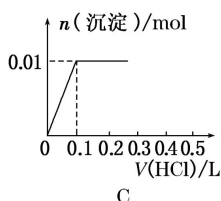
【练一练】向 0.1 L 浓度均为 0.1 mol/L 的  $\text{NaOH}$  和  $\text{NaAlO}_2$  混合溶液中逐滴加入同浓度的盐酸。下列图像正确的是 ( )



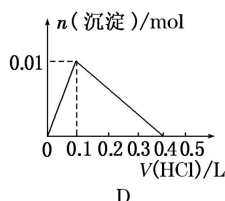
A



B



C



D



## 枝繁叶茂

### 知识点 1: 铁及其化合物

#### 题型 1: 铁及其化合物的性质

【例 1】常温下, 能用铁制容器盛放的液体是 ( )

- A. 稀  $\text{H}_2\text{SO}_4$       B.  $\text{CuSO}_4$  溶液      C.  $\text{FeCl}_3$  溶液      D. 浓  $\text{H}_2\text{SO}_4$

变式 1: 20 g 由两种金属粉末组成的混合物, 与足量的盐酸充分反应后得到 11.2L 氢气(标准状况), 这种金属混合物的组成可能是 ( )

- A. Mg 和 Al      B. Al 和 Fe      C. Fe 和 Zn      D. Zn 和 Cu

【例 2】下列有关铁及其化合物的有关说法中正确的是 ( )

- A.  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  为红棕色晶体  
B. 铁与水蒸气在高温下的反应产物为  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  和  $\text{H}_2$   
C. 除去  $\text{FeCl}_3$  溶液中的  $\text{FeCl}_2$  杂质可以向溶液中通入氯气  
D.  $\text{Fe}^{3+}$  与 KSCN 试剂产生红色沉淀

变式 1: 铁屑溶于过量的稀硫酸, 过滤后向滤液中加入适量硝酸, 再加入过量的氨水, 有红褐色沉淀生成。过滤、加热沉淀物至质量不再发生变化, 得到红棕色的残渣。上述沉淀和残渣分别为 ( )

- A.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ;  $\text{Fe}_2\text{O}_3$       B.  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ ;  $\text{FeO}$   
C.  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ;  $\text{Fe}_3\text{O}_4$       D.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ;  $\text{Fe}(\text{OH})_3$

#### 题型 2: 铁三角及其应用

【例 1】现榨的苹果汁在空气中会由淡绿色变为棕黄色, 其原因可能是 ( )

- A. 苹果汁中的  $\text{Fe}^{2+}$  变成  $\text{Fe}^{3+}$       B. 苹果汁含有  $\text{Cu}^{2+}$   
C. 苹果汁含有  $\text{OH}^-$       D. 苹果汁含有  $\text{Na}^+$

变式 1: 浅绿色的硝酸亚铁溶液存在如下平衡:  $\text{Fe}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+$ , 若在此溶液中加入盐酸, 则溶液的颜色 ( )

- A. 变深      B. 变浅      C. 变黄      D. 不变

变式 2: 要除去氯化亚铁溶液中的少量氯化铁, 可行的办法是 ( )

- A. 滴入 KSCN 溶液      B. 通入氯气  
C. 滴入 NaOH 溶液      D. 加入铁粉

**【例 2】**将下列四种铁的化合物溶于稀盐酸，滴加 KSCN 溶液没有颜色变化，再加入氯水即呈红色的是 ( )

- A. FeS                      B. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                      C. FeCl<sub>3</sub>                      D. Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

**变式 1:**把铜粉和过量的铁粉加入到热的浓硝酸中，充分反应后，溶液中大量存在的金属阳离子是 ( )

- A. 只有 Fe<sup>2+</sup>              B. 只有 Fe<sup>3+</sup>              C. 有 Fe<sup>2+</sup>和 Cu<sup>2+</sup>              D. 有 Fe<sup>3+</sup>和 Cu<sup>2+</sup>

**变式 2:**某溶液中可能存在 Mg<sup>2+</sup>、Fe<sup>2+</sup>、Fe<sup>3+</sup>，加入 NaOH 溶液，开始时有白色絮状沉淀生成，白色沉淀迅速变成灰绿色，最后变成红褐色。下列结论正确的是 ( )

- A. 一定有 Fe<sup>2+</sup>，一定没有 Fe<sup>3+</sup>、Mg<sup>2+</sup>  
B. 一定有 Fe<sup>3+</sup>，一定没有 Fe<sup>2+</sup>、Mg<sup>2+</sup>  
C. 一定有 Fe<sup>3+</sup>，可能有 Fe<sup>2+</sup>，一定没有 Mg<sup>2+</sup>  
D. 一定有 Fe<sup>2+</sup>，可能有 Mg<sup>2+</sup>，一定没有 Fe<sup>3+</sup>

## 知识点 2：铝及其化合物的相关性质

### 题型 1：铝及其化合物与酸碱反应及其相关计算

**【例 1】**甲乙两烧杯中各盛有 100mL 3mol/L 盐酸和氢氧化钠溶液，向两烧杯中分别加入等质量的铝粉，反应结束后测得甲、乙两烧杯中产生的气体体积之比为 1:2，则加入铝粉的质量为 ( )

- A. 5.4 g                      B. 3.6 g                      C. 2.7 g                      D. 1.6 g

**变式 1:**称取两份铝粉，第一份加足量的浓氢氧化钠溶液，第二份加足量的盐酸，如要放出等体积的气体（同温同压下），则两份铝粉的质量比是 ( )

- A. 3:2                      B. 1:1                      C. 1:2                      D. 1:3

**变式 2:**足量的铝分别与等物质的量浓度的稀硫酸和氢氧化钠溶液反应，放出的气体体积在标准状况下相等，则所取稀硫酸和氢氧化钠溶液的体积比为 ( )

- A. 1:2                      B. 3:2                      C. 3:1                      D. 6:1

**变式 3:**等量镁铝合金粉末分别与下列 4 种过量的溶液充分反应，放出氢气最多的是 ( )

- A. 2mol·L<sup>-1</sup>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 溶液                      B. 18 mol·L<sup>-1</sup>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 溶液  
C. 6 mol·L<sup>-1</sup>KOH 溶液                      D. 3 mol·L<sup>-1</sup>HNO<sub>3</sub> 溶液

**变式 4:**Al 溶于 NaOH 溶液中，1mol Al 失去的电子被水获得，则作氧化剂的 H<sub>2</sub>O 的物质的量为 ( )

- A. 1mol                      B. 3mol                      C. 4mol                      D. 6mol

【例 2】除去氧化铁中的氧化铝，可采用的试剂是 ( )

- A. 盐酸                      B. 硝酸                      C. NaOH 溶液                      D. 氨水

变式 1: 下列有关金属铝及其化合物的叙述正确的 ( )

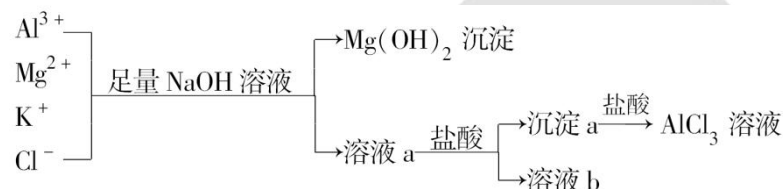
- A. 铝在常温下不能与氧气反应                      B. 铝不能与氯气反应  
C. 铝既能溶于酸，又能溶于碱                      D. 氧化铝只能与酸反应，不能与碱反应

## 题型 2: 铝三角及其应用

【例 3】只用一种试剂把  $\text{Na}_2\text{S}$ 、 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{NaHCO}_3$ 、 $\text{AlCl}_3$ 、 $\text{NaAlO}_2$  五种无色透明溶液区别开，是 ( )

- A. 硫酸                      B. 盐酸                      C. 氨水                      D. 氢氧化钠溶液

变式 1: 某校化学兴趣小组用如图所示过程除去  $\text{AlCl}_3$  溶液中含有的  $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{K}^+$  杂质离子并尽可能减少  $\text{AlCl}_3$  的损失。下列说法正确的是 ( )

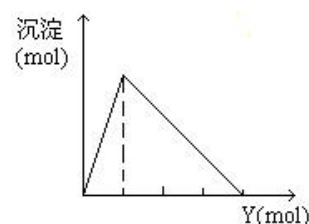


- A. NaOH 溶液可以用氨水来代替                      B. 溶液 a 中含有  $\text{Al}^{3+}$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{Na}^+$ 、 $\text{OH}^-$   
C. 溶液 b 中只含有 NaCl                      D. 向溶液 a 中滴加盐酸需控制溶液的 pH

## 题型 3: 铝的图像

【例 4】将溶液(或气体)Y 逐滴加入(或通入)一定量的溶液 X 中(下表)，产生沉淀的物质的量(用纵坐标表示)与加入 Y 物质的量(用横坐标表示)的关系如图所示，则符合图中所示关系的一组物质是 ( )

	A	B	C	D
X	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	$\text{AlCl}_3$	$\text{NaAlO}_2$
Y	$\text{BaCl}_2$	$\text{CO}_2$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$

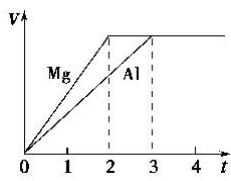


变式 1: 下列实验操作与实验现象不相符的是 ( )

- A. 将  $0.1\text{mol/L}$   $\text{AlCl}_3$  溶液逐滴加入  $0.1\text{mol/L}$  的等体积的 NaOH 溶液中振荡，现象为沉淀→溶解→沉淀→沉淀增多  
B. 将  $0.1\text{mol/L}$   $\text{AlCl}_3$  溶液逐滴加入  $0.4\text{mol/L}$  等体积的 NaOH 溶液中振荡，现象为沉淀→沉淀增多  
C. 将  $0.4\text{mol/L}$   $\text{AlCl}_3$  溶液逐滴加入  $0.1\text{mol/L}$  等体积的 NaOH 溶液中振荡，现象为沉淀→溶解→沉淀→沉淀增多  
D. 将  $0.4\text{mol/L}$  NaOH 溶液逐滴加入  $0.1\text{mol/L}$  等体积的  $\text{AlCl}_3$  溶液中振荡，现象为沉淀→沉淀增多→沉淀减少→沉淀消失

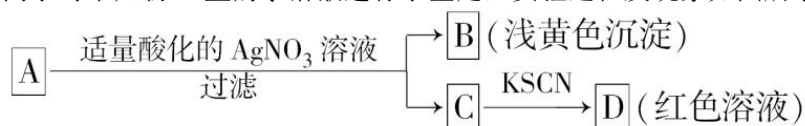


## 瓜熟蒂落

1. 下列关于铁的叙述正确的是 ( )
- A. 铁能被磁铁吸引, 但纯铁易锈蚀      B. 在人体的血红蛋白中含有铁元素
- C. 铁是地壳中含量最高的金属      D. 铁能在氧气中剧烈燃烧, 但不能在水蒸气中反应
2. 下列物质中, 不能用金属和氯气反应制得的是 ( )
- A.  $\text{CuCl}_2$       B.  $\text{AlCl}_3$       C.  $\text{NaCl}$       D.  $\text{FeCl}_2$
3. 由锌、铁、铝、镁四种金属中的两种组成的混合物 10 克, 与足量的盐酸反应产生的氢气在标况下的体积为 11.2L, 则混合物中一定含有的金属是 ( )
- A. 锌      B. 铁      C. 铝      D. 镁
4. 制备金属氯化物时, 常用两种方法: ①用金属与氯气直接化合制得; ②用金属与盐酸反应制得。用以上两种方法都可制得的氯化物是 ( )
- A.  $\text{AlCl}_3$       B.  $\text{FeCl}_3$       C.  $\text{FeCl}_2$       D.  $\text{CuCl}_2$
5. 制印刷电路时常用氯化铁溶液作为“腐蚀液”, 发生反应的化学方程式为  $2\text{FeCl}_3 + \text{Cu} \rightarrow 2\text{FeCl}_2 + \text{CuCl}_2$ 。向盛有氯化铁溶液的烧杯中同时加入铁粉和铜粉, 反应结束后, 下列结果不可能出现的是 ( )
- A. 烧杯中有铜无铁      B. 烧杯中有铁无铜
- C. 烧杯中铁、铜都有      D. 烧杯中铁、铜都无
6. 镁和铝分别与等浓度、等体积的过量稀硫酸反应, 产生气体的体积( $V$ )与时间( $t$ )关系如图。反应中镁和铝的 ( )
- A. 物质的量之比为 3 : 2      B. 质量之比为 3 : 2
- C. 摩尔质量之比为 2 : 3      D. 反应速率之比为 2 : 3
- 
7. 有关 Al 与 NaOH 溶液的反应的说法中, 正确的是 ( )
- A. 铝是还原剂, 其氧化产物是  $\text{Al}(\text{OH})_3$       B. NaOH 是氧化剂, 其还原产物是  $\text{H}_2$
- C. 铝是还原剂,  $\text{H}_2\text{O}$  和 NaOH 都是氧化剂      D.  $\text{H}_2\text{O}$  是氧化剂, Al 被氧化
8. 下列离子方程式错误的是 ( )
- A. 氢氧化铝与盐酸反应       $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ \rightarrow \text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$
- B. 氧化铝溶于氢氧化钠溶液       $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{OH}^- \rightarrow 2\text{AlO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$
- C. 碘化钾溶液中滴入溴水       $2\text{I}^- + \text{Br}_2 \rightarrow \text{I}_2 + 2\text{Br}^-$
- D.  $\text{NaAlO}_2$  溶液中通入过量  $\text{CO}_2$        $2\text{AlO}_2^- + \text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + \text{CO}_3^{2-}$

9. 人的纯净的胃液是一种强酸性液体, pH 在 0.9~1.5 左右, 氢氧化铝是一种治疗胃液过多的胃药的主要成分, 目前这种胃药已不常用, 原因主要是 ( )
- A. 长期摄入铝元素不利于人体健康                      B. 它不能中和胃液
- C. 它不易溶于胃液    D. 它的疗效太差
10. 用  $\text{FeCl}_3$  溶液腐蚀印刷电路板上的铜, 所得溶液中加入铁粉。对加入铁粉充分反应后的溶液分析合理的是 ( )
- A. 若无固体剩余, 则溶液中一定有  $\text{Fe}^{3+}$
- B. 若有固体存在, 则溶液中一定有  $\text{Fe}^{2+}$
- C. 若溶液中有  $\text{Cu}^{2+}$ , 则一定没有固体析出
- D. 若溶液中有  $\text{Fe}^{2+}$ , 则一定有 Cu 析出
11. 下列反应中, 反应后固体物质增重的是 ( )
- A. 氢气通过灼热的  $\text{CuO}$  粉末                                  B. 二氧化碳通过  $\text{Na}_2\text{O}_2$  粉末
- C. 铝与  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  发生铝热反应                                  D. 将锌粒投入  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  溶液
12. 在溶液中可以大量共存, 加过量稀硫酸后有沉淀产生, 同时有气体放出的离子组是 ( )
- A.  $\text{HCO}_3^-$ 、 $\text{Na}^+$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{Ba}^{2+}$                                   B.  $\text{AlO}_2^-$ 、 $\text{S}^{2-}$ 、 $\text{Na}^+$ 、 $\text{K}^+$
- C.  $\text{SO}_3^{2-}$ 、 $\text{CO}_3^{2-}$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{Na}^+$                                   D.  $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{Al}^{3+}$ 、 $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{Cl}^-$
13. 能正确表示下列反应的离子方程式的是 ( )
- A. 将铁粉加入稀硫酸中:  $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ \rightarrow 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\uparrow$
- B. 将磁性氧化铁溶于盐酸:  $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 8\text{H}^+ \rightarrow 3\text{Fe}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$
- C. 将氯化亚铁溶液和稀硝酸混合:  $\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}^+ + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{NO}\uparrow$
- D. 将铜屑加入含  $\text{Fe}^{3+}$  的溶液中:  $2\text{Fe}^{3+} + \text{Cu} \rightarrow 2\text{Fe}^{2+} + \text{Cu}^{2+}$

14. 同学对未知物 A 盐的水溶液进行了鉴定, 实验过程及现象如图所示:



现对 A、B、C、D 作出的如下推断中, 不正确的是 ( )

- A. 盐 A 一定是  $\text{FeBr}_3$     B. 浅黄色沉淀 B 是  $\text{AgBr}$
- C. 滤液 C 中一定含  $\text{Fe}^{3+}$     D. D 溶液中有  $\text{Fe}(\text{SCN})_3$



15. 下列反应的离子方程式书写正确的是 ( )
- A.  $\text{CO}_2$  通入  $\text{NaAlO}_2$  溶液中:  $\text{AlO}_2^- + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + \text{CO}_3^{2-}$
- B.  $\text{Al}_2\text{O}_3$  与过量氨水:  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Al}^{3+} + 6\text{NH}_4^+$
- C. 向  $\text{AlCl}_3$  溶液中加入过量  $\text{NaOH}$  溶液:  $\text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^- \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow$
- D. 向  $\text{AlCl}_3$  溶液中滴入过量的氨水:  $\text{Al}^{3+} + 3\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{NH}_4^+$
16. 下列操作可得纯净  $\text{Al}_2\text{O}_3$  的是 ( )
- A. 向  $\text{NaAlO}_2$  溶液中加入适量的稀  $\text{H}_2\text{SO}_4$  后, 蒸干并灼烧
- B. 向  $\text{NaAlO}_2$  溶液中通入过量的  $\text{CO}_2$  后, 过滤并灼烧
- C. 向  $\text{AlCl}_3$  溶液中加入适量的  $\text{NaAlO}_2$  溶液后, 蒸干并灼烧
- D. 向  $\text{AlCl}_3$  溶液中加入过量的  $\text{NaOH}$  溶液后, 过滤并灼烧
17. 下列各组物质, 前者逐滴滴加到后者中直至过量, 先出现白色沉淀, 后来沉淀又消失的是 ( )
- A.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  滴入  $\text{NaAlO}_2$  溶液中
- B.  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  溶液滴入  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  溶液中
- C.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  溶液滴入  $\text{NaOH}$  溶液中
- D. 氨水滴入  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  溶液中
18. 向一个铝制易拉罐充满  $\text{CO}_2$  后, 再往罐内注入足量的 20% $\text{NaOH}$  溶液, 立即用胶布严封罐口, 不多会儿就会听到罐内“咔、咔”作响, 发现易拉罐变瘪, 再过一会儿易拉罐又鼓涨起来, 解释上述变化的实验现象。
- ①易拉罐开始变瘪的原因是\_\_\_\_\_,  
其化学方程式为\_\_\_\_\_。
- ②易拉罐后来又鼓涨起来的原因是\_\_\_\_\_,  
其离子方程式为\_\_\_\_\_。