

## 初中化学选择试题大全

### 一、变化

1(1). 下列变化中, 属化学变化的是

- (A) 常温下氧气和氧气混和  
压缩成固体
- (B) 二氧化碳气体经
- (C) 把硫酸钡投入水中
- (D) 把氧化钾投入水中

2(2). 下列变化中, 属化学变化的是

- (A) 从空气中分离出氧气
- (B) 过滤食盐水
- (C) 蒸发食盐水, 得食盐晶体
- (D) 加热高锰酸钾, 得氧气

3(2). 下列变化中, 属化学变化的是

- (A) 食盐溶液滴入硝酸钾溶液中, 得到澄清透明溶液
- (B) 盐酸滴入氢氧化钠溶液中, 得到澄清透明溶液
- (C) 过滤粗食盐水, 得到澄清透明食盐溶液
- (D) 蒸发食盐溶液, 得到食盐晶体

4(1). 下列变化中, 属化学变化的是

- (A) 钢铁生锈
- (B) 矿石粉碎
- (C) 冰融化成水
- (D) 钢锭轧成

5(1). 下列变化中, 属物理变化的是

- (A) 浅蓝色液氧变成无色氧气  
取氧气
- (B) 加热高锰酸钾制
- (C) 把干冰放入澄清石灰水中
- (D) 点燃蜡烛, 一段时间后蜡烛变短了

6(1). 下列变化中, 属化学变化的是

- (A) 在低温加压下, 空气变为液态空气
- (B) 常温时把氧气与空气混合
- (C) 加热水变成水蒸气
- (D) 白磷自燃

7(1). 下列变化中, 属物理变化的是

- (A) 从空气中分离出氧气
- (B) 加热高锰酸钾

制取氧气

- (C) 水通直流电得到氧气  
(D) 加热氧化汞得到氧气

8(3). 下列变化中, 属化学变化的是

- (A) 过滤食盐水  
(B) 蒸发食盐溶液  
(C) 玻璃管受热弯曲  
(D) 硝酸银溶液滴入食盐溶液中

9(2). 下列变化中, 属于物理变化的是

- (A) 氧化钙溶于水  
(B) 三氧化硫溶于水  
(C) 水加热变成水蒸气  
(D) 加热高锰酸钾

1(8). 下列各组物质中, 能发生置换反应的是

- (A) 镁条在空气中点燃  
(B) 加热氯酸钾和二氧化锰的混和物  
(C) 银和稀盐酸  
(D) 铜和硝酸汞溶液

## 二、反应类型

1(17). 下列各组物质混合, 能发生复分解反应, 且生成物有酸性氧化物的是

- (A) 硝酸钠溶液和硫酸镁溶液  
(B) 氢氧化铁和硝酸  
(C) 碳酸镁和盐酸  
(D) 硫酸钾溶液和氢氧化钡溶液

2(10). 下列化学反应中, 属化合反应的是

- (A) 氯酸钾和二氧化锰受热办  
(B) 盐酸滴入氢氧化钾溶液中  
(C) 水滴入生石灰  
(D) 铁钉置入硫酸铜溶液

2(18). 下列各组物质, 能发生复分解反应, 但无沉淀生成的是

- (A) 硝酸钠溶液和氯化钾溶液  
(B) 氢氧化铁和硫酸  
(C) 碳酸钙和氯化钠溶液  
(D) 硝酸银溶液和氯化镁溶液

3(14). 下列各组溶液混合, 能发生复分解反应, 既无沉淀又无气体产生的是

- (A) 氯化钾溶液和硝酸化  
酸  
(B) 氢氧化钠溶液和硫酸  
(C) 碳酸钠溶液和硫酸  
化钾溶液  
(D) 硫酸镁溶液和氢氧化

4(16). 把一氧化碳通入灼热氧化铜中, 此反应属于

- (A) 化合反应  
(B) 置换反应  
(C) 复分解反应  
(D) 氧化—还原反应

4(18). 下列各组物质混合, 能发生复分解反应且有沉淀生成的一组是

- (A) 氢氧化铜和硝酸  
酸  
(B) 氢氧化钡溶液和硫酸  
(C) 碳酸钙和盐酸  
酸  
(D) 硝酸钾溶液和稀盐

5(8). 点燃氢气和空气的混和气体, 这反应属于

- (A) 分解反应  
(B) 化合反应  
(C) 置换反应  
(D) 复分解反应

6(16). 下列碱、酸、盐间既能发生复分解反应, 又无沉淀和气体放出的是

- (A) 盐酸和碳酸钙  
液  
(B) 硫酸和氢氧化钾溶  
(C) 氯化钾溶液和硝酸钠溶液  
(D) 硫酸和氯化钡溶液

7(18). 下列物质相互混合, 能发生复分解反应的是

- (A) 氢氧化铁和硫酸  
(B) 氯化钾和硝酸  
(C) 氢氧化铜和硝酸钠  
(D) 碳酸钙硫酸钡

8(7). 实验室从海藻中提取碘, 有如下化学反应:  $2\text{NaI} + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{NaCl} + \text{I}_2$  这一反

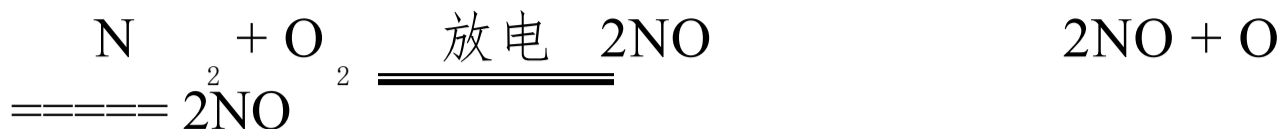
应所属类型是

- (A) 分解反应  
(B) 化合反应  
(C) 置换反应  
(D) 复分解反应

9(8). 汽车的尾气中含有氮的氧化物, 它是城市空气污染源之一,

汽车行驶时，由于电火

花的作用，汽缸里有一系列比学反应发生，其中有



2

这两个反应所属的反应类型是

- (A) 化合反应 (B) 分解反应  
(C) 置换反应 (D) 复分解反应

### 三、复分解

1(15). A、B、C、D四支试管内盛有无色透明溶液，已知一是盐酸，一是碳酸钠，一是氯化钙，一是硝酸钠。将A试管溶液分别加到B、C、D试管内，可观察到B试管中液体出现白色浑浊，其余各试管溶液仍澄清透明，也无气泡产生。根据上述现象可判断A试管盛的是\_\_\_\_\_溶液，B试管盛的是\_\_\_\_\_溶液。

2(12). 往澄清石灰水加入一种钠盐（正盐），有白色沉淀出现，往该沉淀加入稀硝酸，沉淀消失并有气体放出。这种钠盐是\_\_\_\_\_（填物质化学式）。

2(15). 一包白色粉末，可能含有碳酸钙、氧化钠、硝酸钡、硫酸钾。取其置于水中，搅拌得无色溶液和沉淀，过滤。滤液可使酚酞试液变红，沉淀加稀硝酸不溶解。则可判断组成这包白色粉末的物质是\_\_\_\_\_。

2(20). 某无色溶液能使紫色石蕊试液变红。取少量于试管中进行下列实验：滴入氯化钡溶液能产生不溶于稀硝酸的白色沉淀；过滤，往滤液滴入

硝酸银溶液，又能产生不溶于稀硝酸的白色沉淀；过滤，往滤液滴入紫色石蕊试液，试液又显红色。这无色溶液是

- (A) 硫酸钠溶液                      (B) 碳酸钠溶液                      (C) 盐酸  
(D) 硫酸

3(14). 某固态物质可能含有氧化镁、氯化钡、碳酸镁、硫酸钾。把它置于水中，有白色沉淀出现，该沉淀不溶于稀硝酸，过滤，往该溶液滴入硝酸银溶液，又有不溶于稀硝酸的白色沉淀。则这固态物质是由\_\_\_\_\_组成的。

3(15). 某化合物可能含有的离子是： $\text{Na}^+$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{OH}^-$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{CO}_3^{2-}$ 。把该化合物置于水中，能溶解成蓝色溶液。让该溶液加入氢氧化钠溶液，有蓝色沉淀出现。则该化合物是\_\_\_\_\_。

3(19). 把氯化钡溶液滴入某溶液，产生不溶于稀硝酸的白色沉淀，则该溶液可能是

- (A) 盐酸                                      (B) 硫酸  
(C) 硝酸银                                      (D) 硫酸，也可能是硝酸银

3(20). 某碱 A 的实验变化如下：

该碱是下列中的

- (A)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$                                       (B)  $\text{KOH}$                                       (C)  $\text{NaOH}$   
(D)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

4(15). 某粉末是氢氧化钾、氯化钡、硝酸钾、硫酸钠、氯化铁中的一种。把它投入水，得无色溶液，把溶液分作两份，一份滴入硫酸，产生不溶于稀硝酸的白色沉淀；另一份滴入硝酸银溶液，也产生不溶于稀硝酸的白色沉淀。则该粉末是\_\_\_\_\_。

6(15). 往盛盐酸的试管里加入镁, 完全反应后再往试管里滴入氢氧化钠溶液, 有白色沉淀出现, 此沉淀物是

\_\_\_\_\_。

7(15). 往某含钙化合物的无色溶液里, 加入一种正盐溶液, 有白色沉淀产生, 过滤, 经检

验滤液是氢氧化钠溶液。该含钙化合物的名称是

\_\_\_\_\_。

7(20). 某化合物电离时生成的阳离子全部是氢离子, 往该化合物溶液里加入氧化铜, 加热, 再加入氢氧化钡溶液, 有蓝色和白色两种沉淀出现。此化合物是下列中的

- (A) 硫酸                      (B) 碳酸氢钠                      (C) 硫酸氢钠  
(D) 盐酸

#### 四、化合价

2. 下列物质中, 氮显最高正价的是

- (A)  $\text{HNO}_3$       (B)  $\text{NO}$       (C)  $\text{NO}_2$       (D)  $\text{N}_2$

3. 下列化合物中, 锰元素显最高价的是

- (A)  $\text{KMnO}_2$       (B)  $\text{KMnO}_4$       (C)  $\text{MnCl}_2$       (D)  $\text{MnO}$

5. 某非金属元素的原子 R 的核电荷数在 3 至 18 之间, 它与钠化合时的化学式为

$\text{NaR}$ , 则 R 原子的最外层电子数和与钠化合时的化合价分别为

- (A) 1, -1      (B) 7, -1      (C) 1, +1      (D) 1, -7

6. 下列物质中, 氯元素的化合价最高的是

- (A)  $\text{Cl}_2$       (B)  $\text{HClO}$       (C)  $\text{HClO}_2$       (D)  $\text{HClO}_3$

7. 下列物质中, 氮元素化合价最低的是

- (A)  $\text{N}_2$       (B)  $\text{NO}$       (C)  $\text{HNO}_2$       (D)  $\text{NH}_3$

8. 近年来我国推广食用合格碘盐, 合格碘盐即在食盐中加入少量碘酸钾 ( $\text{KIO}_3$ ), 在碘

酸钾中, 碘元素的化合价是

(A) +1                      (B) +2                      (C) +3                      (D)  
+5

9. 亚硝酸钠 ( $\text{NaNO}_2$ ) 是工业用盐, 其外表似食盐, 误食会使人中毒, 亚硝酸钠中氮元素的化合价是

(A) +1                      (B) +2                      (C) +3                      (D)  
+4

### 五、化学方程式

1(9). 写出下列反应的化学方程式:

(1) 木炭和氧化铜混合加热                      (2) 用硫酸除铁锈(铁锈的主要成分是氧化铁)

2(10). 写出下列反应的化学方程式。

(1) 硫酸镁溶液和氢氧化钠溶液                      (2) 氧化钙和硫酸

3(10). 写出下列反应的化学方程式:

(1) 磷在空气中燃烧                      (2) 氯化钠溶液和二氧化碳

4(8). 写出下列反应的化学方程式:

(1) 氢气通过灼热的氧化铜                      (2) 氢氧化铜和盐酸

5(10). 写出下列反应的化学方程式:

(1) 氧化钡和水                      (2) 氯化铁溶液和氢氧化钠溶液

6(13). 写出下列物质反应的化学方程式:

(1) 氢气在空气中燃烧

(2) 人的胃液里含有少量盐酸, 如量多会引起不适。可服用含  $\text{Al}(\text{OH})_3$  的药

物, 以减少胃中盐酸的含量。这反应的化学方程式是

7(12). 写出下列物质反应的化学方程式:

(1) 石油产品中的残余硫酸, 可用氢氧化钠溶液洗涤。这反应的化学方程式是

(2) 实验室用大理石跟稀盐酸制取二氧化碳

8(12). 写出下列反应的化学方程式:

(1) 实验室加热氯酸钾制取氧气 (加少量二氧化锰作催化剂)

(2) 硫酸和氢氧化铜反应

9(9). 写出下列反应的化学方程式:

(1) 实验室用锌和盐酸反应制取氢气

(2) 我国古代, 劳动人民就会利用燃烧天然气 (主要成分是甲烷) 熬制井

盐。甲烷在空气中完全燃烧

## 六、化学符号

1(7). 写出表示下列微粒的化学符号

3 个水分子: \_\_\_\_\_

3 个氢氧根离子:

\_\_\_\_\_

2(7). 写出表示下列微粒的化学符号

2 个镁原子 \_\_\_\_\_

2 个镁离子

\_\_\_\_\_

4(4). 写出表示下列微粒的化学符号

1 个氯原子 \_\_\_\_\_

2 个氯分子

\_\_\_\_\_

5(11). 写出一种化学符号, 使它既表示一种元素、这种元素的一个原子, 又能表示它

的化学式: \_\_\_\_\_。

## 七、化学式



1(8). 填写下列物质化学式:

氧化铝: \_\_\_\_\_

氧化镁: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

硫酸氢钾: \_\_\_\_\_

硫酸亚铁: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

2(8). 写出下列物质化学式或名称。

氯气: \_\_\_\_\_

CuCl: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

硫酸铝: \_\_\_\_\_

$\text{Fe}(\text{NO})_{3\ 3}$ : \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

3(9). 写出下列物质化学式

熟石灰: \_\_\_\_\_

氯化亚铁: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

硝酸铝: \_\_\_\_\_

碳酸铜: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

4(6). 写出下列物质化学式:

二氧化碳: \_\_\_\_\_

氯化铁: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

氢氧化镁: \_\_\_\_\_

硝酸铝: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

5(8). 写出下列物质化学式:

氧化钾: \_\_\_\_\_

硫酸锌: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

氯化铝: \_\_\_\_\_

氢氧化亚铁: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

6(11). 写出下列物质的化学式:

氧化钠: \_\_\_\_\_

硝酸锌: \_\_\_\_\_

硫酸铝： \_\_\_\_\_

氯化亚铁： \_\_\_\_\_

7(10). 写出下列物质的化学式：

氧化铁： \_\_\_\_\_

氯化亚铜： \_\_\_\_\_

硝酸锌： \_\_\_\_\_

硫酸铝： \_\_\_\_\_

8(10). 写出下列物质的化学式：

水： \_\_\_\_\_

氧化铝： \_\_\_\_\_

氢氧化亚铁： \_\_\_\_\_

一种酸式盐，既是钠盐又是

硫酸盐： \_\_\_\_\_

9(7). 写出下列物质的化学式：

氧化： \_\_\_\_\_

硝酸铁： \_\_\_\_\_

氢氧化铝： \_\_\_\_\_

熟石灰： \_\_\_\_\_

## 八、计算

1(1). 把 40°C 时的氯化钾饱和溶液 70 克蒸干，得到 20 克氯化钾，  
计算 40°C 时氯化钾的溶解度。

1(2). 煅烧 1 吨含杂质 10% 的石灰石（主要成分是碳酸钙，所含杂质  
不反应），可制得氧化钙多少吨？

2(1). 1 吨  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  80% 的赤铁矿含铁多少吨？

2(2). 10 克氢氧化钠溶液和足量的盐酸中和，生成 5.85 克氯化钠。  
计算该氢氧化钠溶液的溶质的质量分数。

3(1). 多少克水里含有 4 克氢元素？

3(2). 浓度为 10% 的硝酸溶液 126 克，能中和多少克氢氧化钠？

4(1). 天然气的主要成分是甲烷( $\text{CH}_4$ )。计算 2 克甲烷中含氢元素多少克?

4(2). 含杂质的锌片 40 克与足量的稀硫酸完全反应, 生成氢气 1.2 克, 计算该锌片中单质锌的质量分数(杂质不与稀硫酸反应)。

5(1). 把 50 克 30% 的氯化钾溶液稀释到 20% , 需加水多少克?

5(2). 把氢氧化钠和氯化钠的混和物溶于水, 能与 10% 的盐酸溶液 73 克完全作用, 计算混和物里氢氧化钠的质量是多少克?

6(1).  $20^\circ\text{C}$  时食盐的溶解度是 36 克, 实验室在  $20^\circ\text{C}$  时配制 68 克的饱和食盐溶液, 需食盐和水各多少克?

6(2). 在古代, 我国劳动人民就已知道铁能从硫酸铜溶液里置换出铜。计算如果用浓度为 10% 的硫酸铜溶液 320 克, 能与多少克铁完全反应?

7(1). 5 克二氧化硫里含硫多少克?

7(2). 把硝酸钠与氯化钠的混合物溶与水, 刚好能跟 5% 的硝酸银溶液 340 克完全反应, 计算该混合物里氯化钠的质量。

8(1). 绿色植物在晴天时, 通常每天每平方米叶片约需吸收 5 克二氧化碳来进行光合作用。试计算表面积为 1.76 平方米的叶片, 在 10 天内能吸收多少克二氧化碳? 相当于多少克碳?

8(2). 把某铜锌混合物 15 克置于足量稀硫酸中, 完全反应后生成 0.4 克氢气, 计算该混合物里铜和锌的质量。

9(1).  $20^\circ\text{C}$  时, 34.3 克氯化铵饱和溶液中含有 25 克水。计算  $20^\circ\text{C}$  时氯化铵的溶解度。

9(2). 高炉炼铁的主要反应是:  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$   
计算 5 吨含氧化铁 80% 的铁矿石, 可以炼出多少吨铁

## 十、鉴别

· 要鉴别盐酸、水和氢氧化钾，可选用一种试剂，这试剂是  
\_\_\_\_\_溶液。

5(5) . 鉴别氢氧化钾溶液、水和稀盐酸，可选用下列试剂中的  
(A) 紫色石蕊溶液 (B) 无色酚酞溶液  
(C) 澄清石灰水 (D) 氯化钡溶液

6(20) . 要鉴别氢氧化钙、硫酸、氢氧化钠三种无色溶液，可选用  
下列试剂中的  
(A) 碳酸钠溶液 (B) 氯化钡溶液  
(C) 氯化铁溶液 (D) 二氧化碳

7(11) . 为区别氧气、氢气、二氧化碳、空气四种无色气体，可采用  
下列方法中的  
(A) 加入水 (B) 加入紫色石蕊  
溶液  
(C) 加入澄清石灰水 (D) 用燃着木条试验

7(17) . 要鉴别水、盐酸、氢氧化钠溶液和氯化钠溶液，可选用下  
列试剂中的  
(A) 酚酞试液和锌片 (B) 酚酞试液和硝酸  
银溶液  
(C) 石蕊试液和硝酸银溶液 (D) 锌片和氯化钡溶液

#### 十一、金属强弱

1(19) . 要除去氯化锌溶液中混有的少量氯化铜，可加入下列试剂  
中的  
(A) 铁片 (B) 锌片 (C) 铜片 (D) 氢氧化  
钠溶液

2(14) . 有 X、Y、Z 三种金属，如果把 X 和 Y 分别投入稀硫酸中，X  
溶解并产生气体，

Y 不反应。如果把 Y 和 Z 投入硝酸汞溶液中，过一会儿，可  
以看到 Y 表面有汞覆盖，Z 没有变化。则 X、Y、Z 三种金属的活

\_\_\_\_\_。  
2(19). 要除去银粉中混有少量铜粉, 可采用下列中的  
(A) 加足量水, 搅拌, 过滤 (B) 加足量盐酸, 过  
滤

(C) 加足量硝酸银溶液, 过滤 (D) 加足量氢氧化钠  
溶液, 过滤

4(19). 现有 A、B、C 三种金属, B 能与稀硫酸反应, 放出氢气, A、  
C 均与稀硫酸不反

应。A 能从 C 的盐溶液中置换出 C 则 A、B、C 种金属活动性  
由强到弱的顺序是

(A) A、B、C (B) B、C、A

(C) C、A、B (D) B、A、C

5(20). 现有 A、B、C、D 四种金属, 把 B 投入 A 盐溶液中, 有 A  
析出; 把 D 投入 A 盐

溶液中, 有 A 析出; 把 A 投入 C 盐溶液中, 有 C 析出; 把 A、  
B、C、D 投入盐酸中, 只有 D 产生气泡, 其余没有反应现象。  
则这四种金属活动性由强到弱的顺序是

(A) A、B、C、D (B) B、C、D、A

(C) D、B、A、C (D) B、D、A、C

6(4). 某金属 x 能和稀硫酸反应, 放出氢气, 则 x 的金属活动性比  
铜\_\_\_\_\_。

7(9). 有 A、B 和铜三种金属, 如果把 A 和 B 分别投入稀硫酸中, A  
溶解并产生气体, B 不

反应。如果把铜投入 B 盐溶液中, 过一会儿可看到铜表面有 B  
覆盖。则这三种金属 活动性由强到弱的顺序是

(A) A、B、铜 (B) A、铜、B

(C) 铜、A、B (D) B、铜、A

7(14). 要除去硫酸锌溶液里混有的少量硫酸铜, 可加入  
\_\_\_\_\_ (填化学式)。

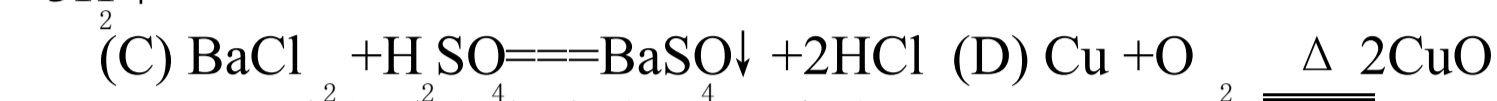
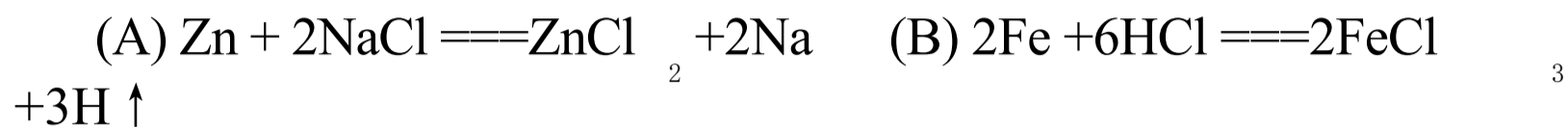
9(2). 在 Cu、Hg、Fe、Zn、K、Ag 六种金属中, 金属活动性最强的一  
种是 (填名称) \_\_\_\_\_。

9(13). 要除去硫酸亚铁溶液里混有的少量硫酸铜, 可加入适量的

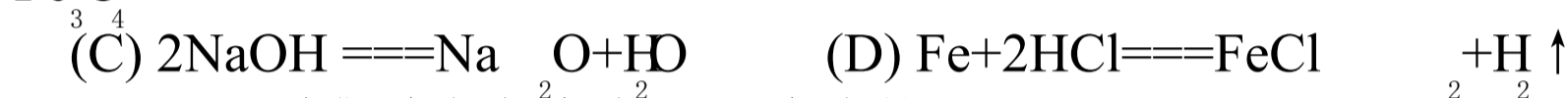
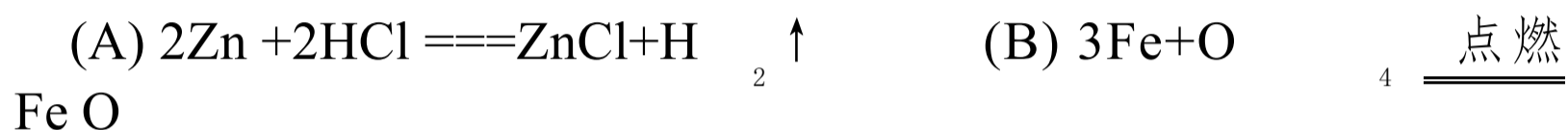
种粉末的名称是\_\_\_\_\_。

## 十二、判断方程式

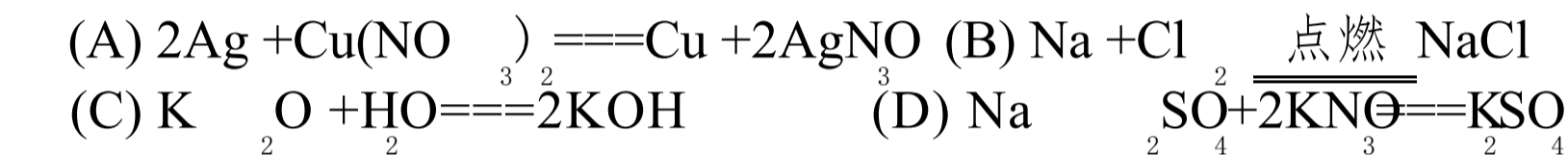
1(12). 下列化学方程式中, 正确的是



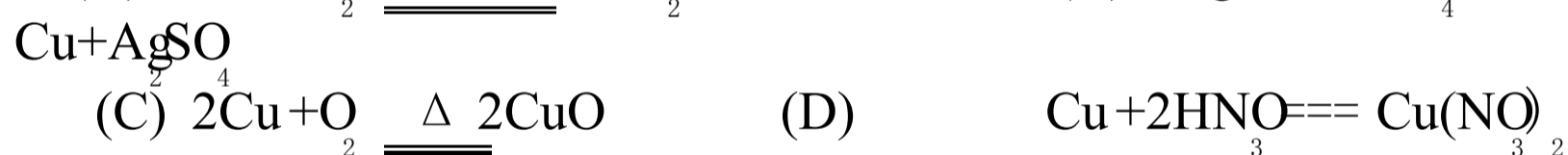
2(12). 下列化学方程式中, 正确的是



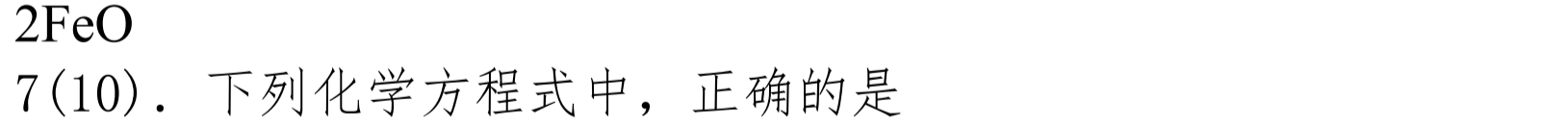
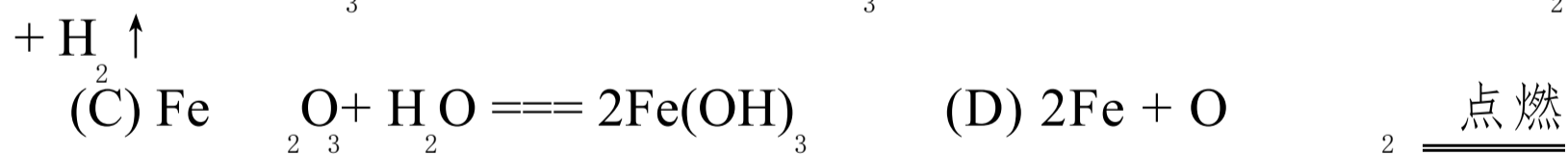
3(13). 下列化学方程式中, 正确的是



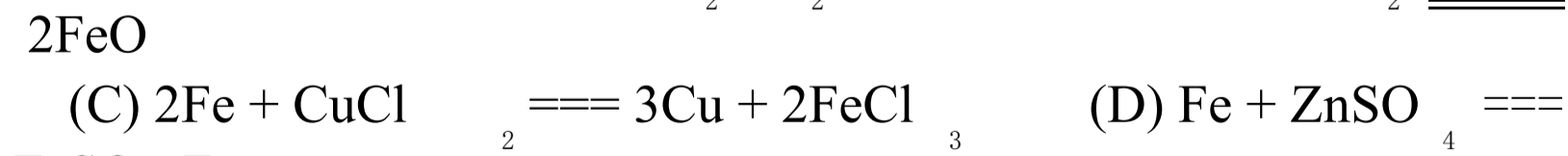
4(12). 下列化学方程式中, 正确的是



5(12). 下列化学方程式中, 正确的是



7(10). 下列化学方程式中, 正确的是



1(1). 下列对于溶质的说法, 正的是

- (A) 溶质只能是固体                      (B) 溶质只能是液体  
(C) 溶质只能是气体                      (D) 溶质可以是固体, 也可以是液体或气体

1(2). 20°C 时, 要使不饱和的氯化铵溶液变为饱和溶液, 可采取下列措施中的

- (A) 温度升高至 60°C                      (B) 加入氯化铵  
(C) 加入水                                  (D) 加入 20°C 氯化铵饱和溶液

2(1). 把 40°C 氯化铵饱和溶液冷却至 20°C, 有氯化铵晶体析出, 剩余的溶液是

- (A) 浓溶液                      (B) 稀溶液                      (C) 饱和溶液                      (D) 不饱和溶液

2(2). 把 100 克 90% 的硫酸稀释为 10%, 稀释后硫酸溶液含  $\text{H}_2\text{SO}_4$  的质量为

- (A) 90 克                      (B) 80 克                      (C) 10 克                      (D) 9 克

3(1). 溶液的浓度是表示

- (A) 100 克溶剂所溶解溶质的量变 (B) 物质在水里的溶解性大小  
(C) 溶液质量的大小                      (D) 一定量溶液里所含溶质的量

3(2). 200°C 时, 100 克水溶解 A 物质 2 克可达饱和; 100 克水溶解 B 物质 15 克可达饱和

和, 50 克水溶解 c 物质 5 克可达饱和。则 A、B、C 在 200°C 溶解度由大到顺序是

- (A) A、B、C                      (B) C、B、A  
(C) B、C、A                      (D) C、A、B

3(3). 把 100 克 10% 食盐溶液和 100 克 5% 食盐溶液混合, 其溶液质量为

- (A) 100 克                      (B) 200 克                      (C) 210 克                      (D) 215 克

4(1). 在 20°C 时, 50 克水溶解食盐 18 克可达饱和, 以下关于食盐

溶解度的说法正确

的是

(A) 食盐溶解度是 18 克

(B) 食盐溶解度是 36 克

(C) 20°C 时, 食盐溶解度是 18 克 (D) 20°C 时, 食盐溶解度是 36 克

4(2). 把 20 克 5% 的硝酸钾溶液稀释至 200 克, 则稀释后溶液含硝酸钾的质量为

(A) 10 克

(B) 1 克

(C) 0.1 克

(D) 0.01 克

克

5. 把 200°C 时饱和的食盐溶液 13.6 克蒸干, 得到 3.6 克食盐, 则 200°C 时食盐的溶

解度是

(A) 3.6 克

(B) 13.6 克

(C) 100 克

(D) 36 克

6. 把 50 克 20% 的硝酸钾溶液稀释成 10% 的硝酸钾溶液, 此时溶液中含硝酸钾质

量为

(A) 1 克

(B) 10 克

(C) 50 克

(D) 20 克

7(1). 下列关于硝酸钾溶解度的说法, 正确的是

(A) 20°C 时, 20 克硝酸钾溶解在 100 克水里, 所以 20°C 时硝酸钾的溶解度是 20 克

(B) 20°C 时, 把 20 克硝酸钾溶解在水里制成饱和溶液, 所以 20°C 时硝酸钾的溶解

度是 20 克

(C) 把 31.6 克硝酸钾溶解在 100 克水里, 形成饱和溶液, 所以硝酸钾的溶解度是

31.6 克

(D) 20°C 时, 把 31.6 克硝酸钾溶解在 100 克水里, 形成饱和溶液, 所以 20°C 时, 硝

酸

钾的溶解度是 31.6 克

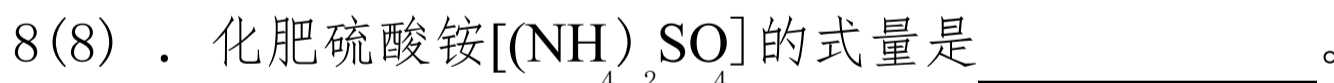
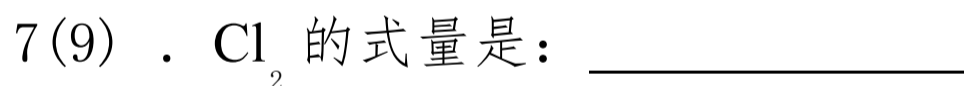
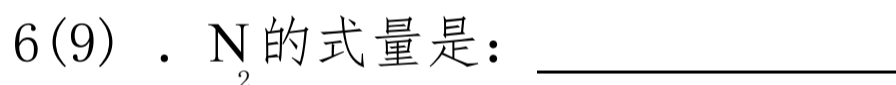
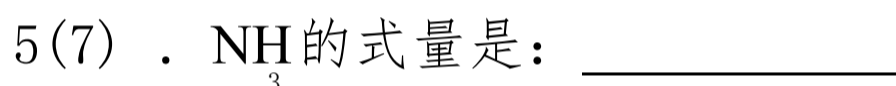
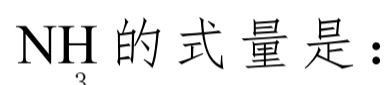
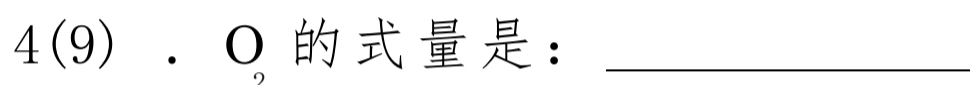
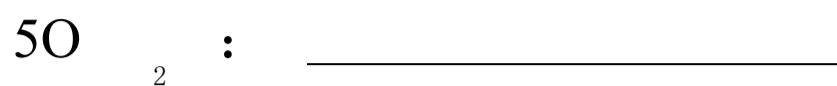
7(2). 往 60 克 20% 的氯化钾溶液里加入 20 克水, 此时溶质的质量分数为



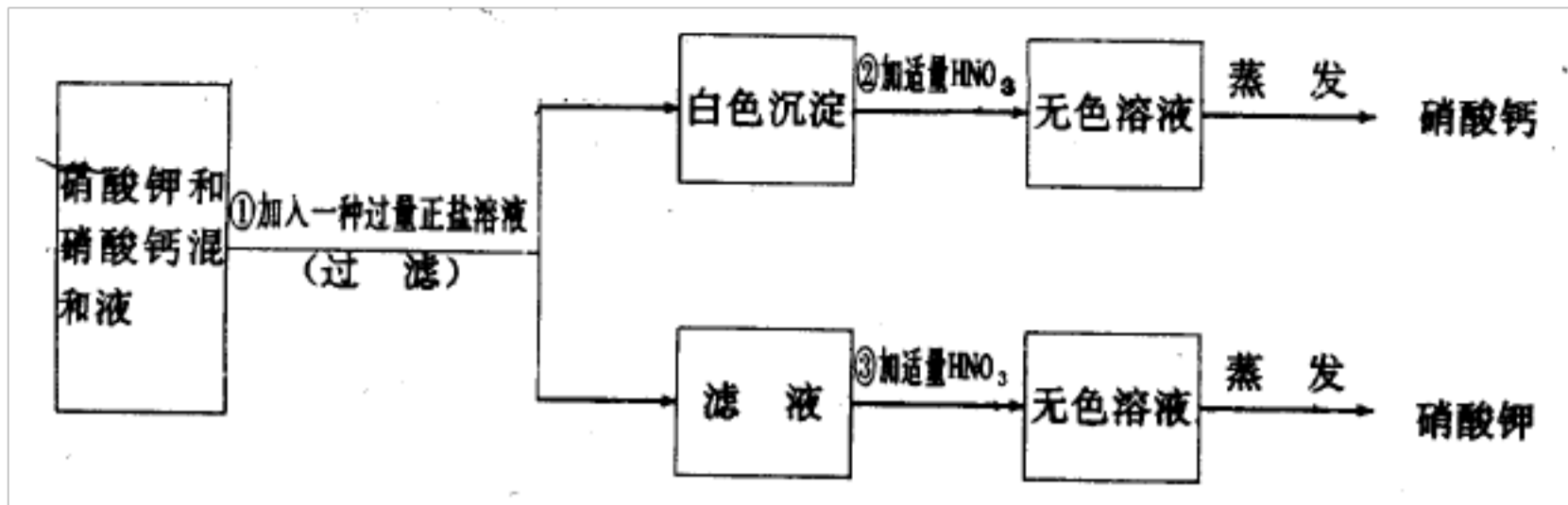
(A) 20%      (B) 15%      (C) 12%      (D) 10%

#### 十四、式量

1(10). 填写下列式量总和:



#### 十五、推断



1. 下面是分离硝酸钾和硝酸钙混合物的示意图：

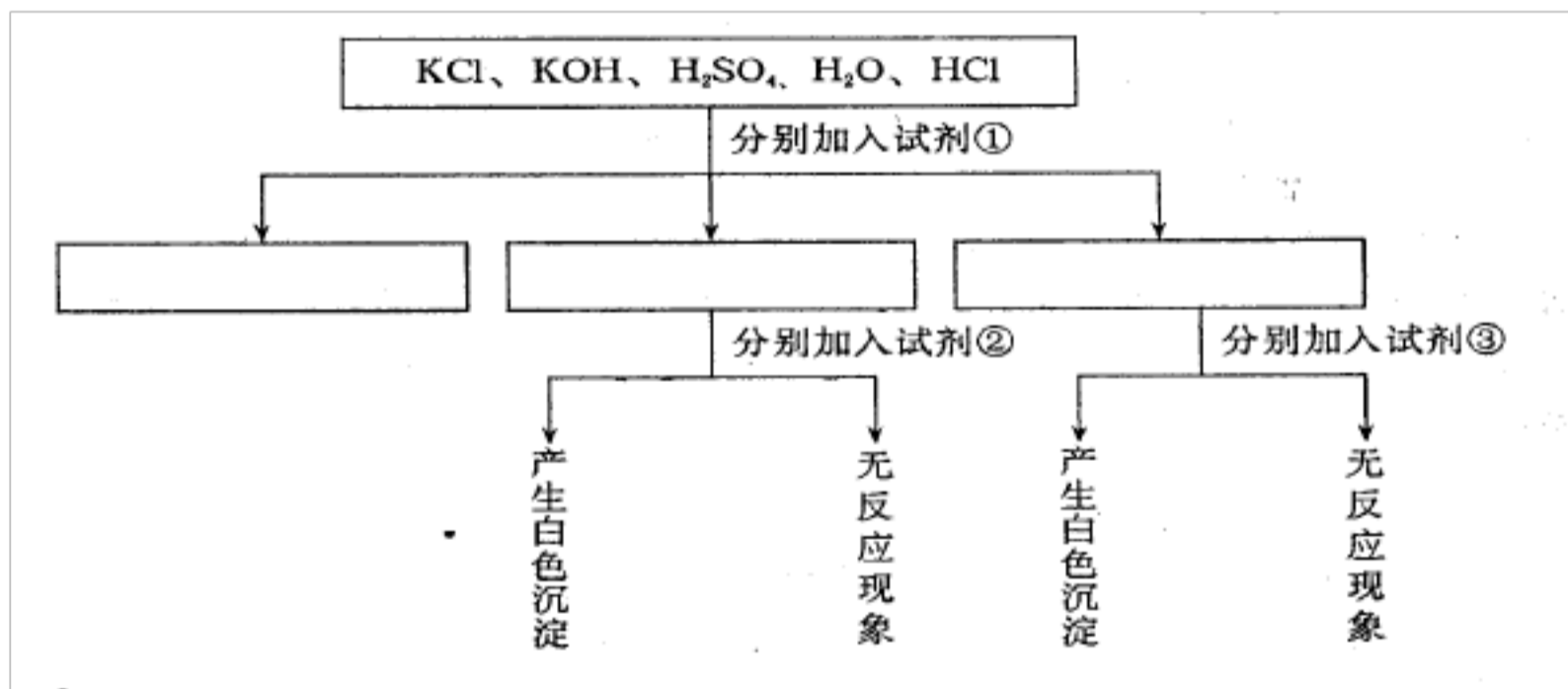
回答：(1) 加入的正盐是：\_\_\_\_\_

(2) 写出①、②、③所起反应的化学方程式。

①：\_\_\_\_\_

②：\_\_\_\_\_

③：\_\_\_\_\_



2. 下面是鉴别氯化钾溶液、氢氧化钾溶液、硫酸、水、盐酸的示意图。

回答：

(1) 加入的试剂(填试剂名称)：试剂①：\_\_\_\_\_ 试剂②：\_\_\_\_\_  
试剂③：\_\_\_\_\_

(2) 在上述示意图的方框里填上物质的化学式。

(3) 分别写出加入试剂②和试剂③反应的化学方程式：

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/766004040030010033>