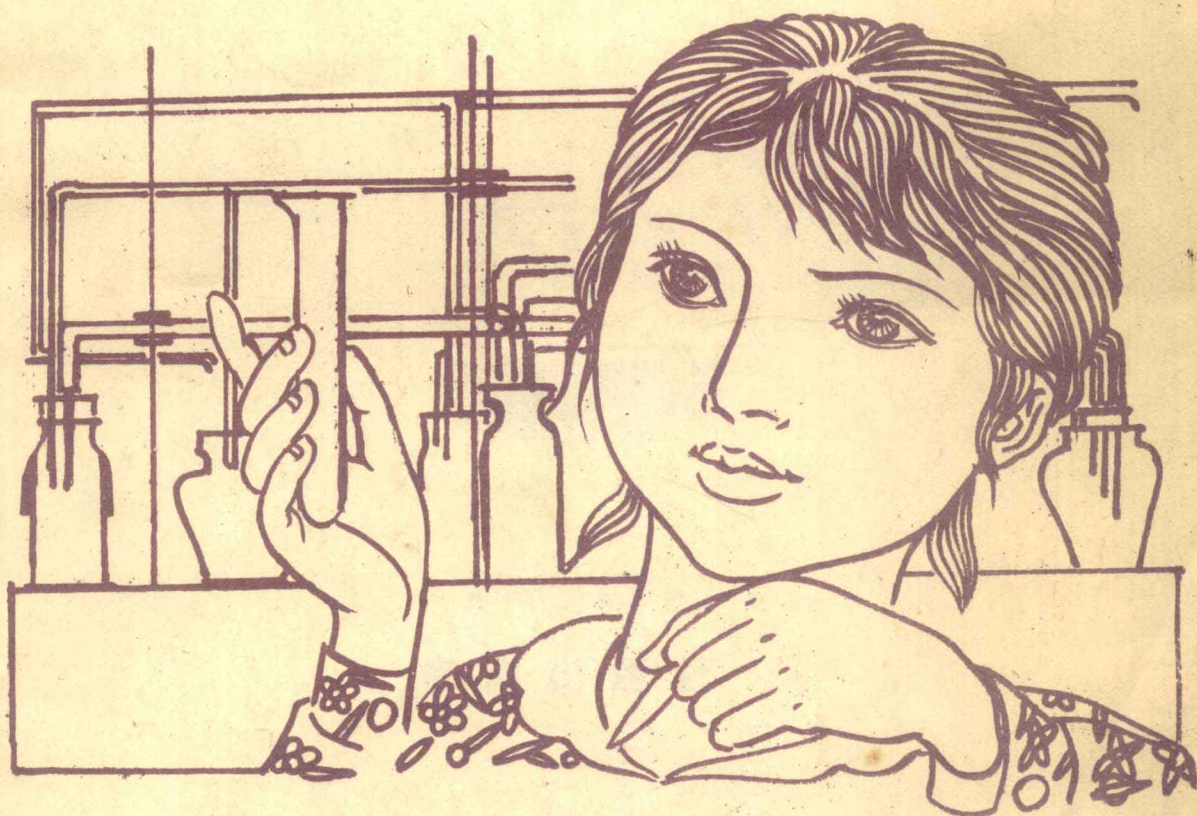


# 新 编 初中毕业、升学会考 试卷集

## 化学

(含解答)

本书编写组编



海南出版社

# 新编初中毕业、升学会考试卷集

化 学

本书编写组

海 南 出 版 社

# 前 言

本试卷集的汇编工作得到华南师范大学附属中学、广州师范学院附属中学、华南理工大学附属中学、广州市第二中学、广州市第六中学、广州市第七中学、广州市第二十七中学部分老师的大力支持，特此表示感谢。

本书编写组

# 目 录

|            |      |
|------------|------|
| 试卷一 .....  | (1)  |
| 试卷二 .....  | (6)  |
| 试卷三 .....  | (12) |
| 试卷四 .....  | (18) |
| 试卷五 .....  | (25) |
| 试卷六 .....  | (32) |
| 试卷七 .....  | (39) |
| 试卷八 .....  | (44) |
| 试卷九 .....  | (50) |
| 试卷十 .....  | (57) |
| 试卷十一 ..... | (62) |
| 试卷十二 ..... | (67) |
| 参考答案 ..... | (72) |

## 试卷（一）

班别 \_\_\_\_\_ 座号 \_\_\_\_\_ 姓名 \_\_\_\_\_ 成绩 \_\_\_\_\_

本卷答题所需的原子量：

H: 1 O: 16 N: 14 C: 12 Na: 23 Ba: 137

### 一、选择题（共 30 分）

说明：每道选择题有 4 个选项，其中只有一项正确的，考生只能从 (A) ~ (D) 中选择一个选项作答案，将它的编号填入括号。选错、不选或多选的该小题均给零分。

1 “在下列生产中活动中，应用了化学变化的有

(A) 工业上以空气为原料，提取氧气、氮气和惰性气体。

(B) 以海水为原料晒取粗盐。

(C) 电镀工业常先用酸处理金属表面的锈。

(D) 用车床对金属材料进行切削，加工机器零件。

2、下列物质分别和 36.5 克 20% 的盐酸恰好完全反应，其中能使所得溶液浓度最小的是：

(A) Mg (B) MgO (C)  $\text{MgCO}_3$  (D)  $\text{Mg}(\text{OH})_2$

3、同一类原子总称为元素，它具有相同的

(A) 质子数和中子数 (B) 原子量 (C) 中子数 (D) 核电荷数

4、元素的化学性质主要决定于原子的结构的

(A) 电子层数 (B) 最外层电子数 (C) 核外电子数 (D) 核电荷数

5、某元素的氧化物分子式为  $\text{K}_2\text{O}_3$ ，若 K 和氧化合时质量之比为 9 : 8 则 K 的原子量为：

(A) 27 (B) 9 (C) 54 (D) 18

通过实验对空气成分进行研究，并且最早得出空气是由氧气和氮气组成结论的化学家是：

(A) 拉瓦锡 (B) 舍勒 (C) 普里斯特里 (D) 迪尔顿

7、下列反应中， $\text{CO}_2$  作为氧化剂的是：(A)  $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(B)  $\text{CO}_2 + \text{C} = 2\text{CO}$  (C)  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(D)  $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$

8、在溶液导电性实验装置中注入浓度为 49% 的硫酸溶液 100 克，要使灯光由亮逐渐变暗最后熄灭应加入的是：

(A) 含 10 千克  $\text{BaCl}_2$  的溶液

(B) 含 40 克  $\text{NaOH}$  的溶液

(C) 含 85.5 克  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  的溶液

(D) 含 53 克  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  的溶液

9、实验室制取二氧化碳应选择下列药品中的

- (A) 碳酸钙和稀盐酸 (B) 石灰石和稀盐酸  
(C) 锌和稀盐酸 (D) 炭粉和氧化铜

10、为鉴别氢氧化钠溶液，水和稀硫酸三种无色液体，最简便的方法是往试样加入 ( )

- (A)  $\text{CO}_2$  (B) 硝酸钡溶液 (C) 无色酚酞试液 (D) 紫色石蕊试液

11、下列的化学方程式中，正确的是：

- (A)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$   
(B)  $2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$   
(C)  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{稀}) = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$   
(D)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

12、下列氧化物中，不能直接和水反应，但能和酸反应的是 ( )

- (A)  $\text{K}_2\text{O}$  (B)  $\text{SO}_3$  (C)  $\text{CaO}$  (D)  $\text{SiO}_2$

13、下列各种化肥中，含氮百分充最高的是 ( )

- (A)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  (B)  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$  (C)  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  (D)  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$

14、把不溶于液体和固体物质跟液体分离可采用的方法 ( )

- (A) 蒸发 (B) 蒸馏 (C) 过滤 (D) 干馏

15、下列物质中，属于电解质的是 ( )

- (A) 铜片 (B) 蔗糖 (C) 硝酸钠 (D) 硫酸铜溶液

16、 $15^\circ\text{C}$   $\text{KNO}_3$  饱和溶液的质量百分比浓度为 20%，则  $\text{KNO}_3$  在  $15^\circ\text{C}$  时的溶解度是 ( )

- (A) 20 克 (B) 25 克 (C) 120 克 (D) 25%

17、核电荷数为 8 的元素和质子数为 11 的元素所形成的化合物是 ( )

- (A) 酸性氧化物 (B) 碱性氧化物 (C) 碱 (D) 无氧酸盐

18、把 100 克浓度为 10% 硫酸溶液稀释到 1000 克，稀释后溶液的百分比深度为 ( )

- (A) 0.1% (B) 1% (C) 2% (D) 10%

19、既能用排水集气法又用向下排气集气法收集的气体是 ( )

- (A)  $\text{O}_2$  (B)  $\text{CO}_2$  (C)  $\text{H}_2$  (D)  $\text{HCl}$

20、下列各组物质能共存于溶液中的是 ( )

- (A)  $\text{CaCl}_2$  和  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (B)  $\text{BaCl}_2$  和  $\text{NaOH}$   
(C)  $\text{AgNO}_2$  和  $\text{ZnCl}_2$  (D)  $\text{NaCO}_2$  和  $\text{H}_2\text{SO}_4$

## 二、填空题 (共 10 小题占 32 分)

1、实验室洗刷仪器时，如果试管内壁有铁应用\_\_\_\_\_除去，化学方程式为：

如盛有石灰水的玻璃器壁上附有白色固体，这是\_\_\_\_\_应用\_\_\_\_\_除去，化学方程式为\_\_\_\_\_。

2、一种黑色混和物的粉末，加热后有红色固体生成，用澄清灰水检验产主的气体，

石灰水变浑浊。根据上述现象，这种黑色粉末是\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_的混和物。上述实验有关的化学反应方程是：\_\_\_\_\_。

3、填写一种代表物的分子式：

A：酸式盐\_\_\_\_\_ B：碱式盐\_\_\_\_\_

C：三元酸\_\_\_\_\_ D：镁 盐\_\_\_\_\_

E：可溶性碱\_\_\_\_\_。

4、有 A、B、C、D 四种无色气体和一种无色液体 E

已知：(1) 在标准状况下，2 体积 A 和 1 体积 B 混和点燃时恰好完全反应生产 E，液态 E 的 PH 值等于 7；(2) C 在 B 中燃烧能生成 D，D 既不能燃烧也不助燃。则 A 是\_\_\_\_\_ B 是\_\_\_\_\_ C 是\_\_\_\_\_ D 是\_\_\_\_\_。

5、将混有少量氧化铜的铁粉加入足量稀硫酸溶液中微热，待反应不再产生气泡时，冷却、过滤，滤液中一定有\_\_\_\_\_ 滤纸上一定有\_\_\_\_\_ 所发生的有关反应方程式为：\_\_\_\_\_

6、 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  的电离方程式是\_\_\_\_\_。

7、要熄灭酒精灯时必须用\_\_\_\_\_ 不可\_\_\_\_\_。给液体加热时可用作盛装液体的仪器是\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_。

8、写出下列物质的分子式

氩 气\_\_\_\_\_ 干 冰\_\_\_\_\_ 苛 性 钠\_\_\_\_\_ 纯 碱\_\_\_\_\_

生 石 灰\_\_\_\_\_ 熟 石 灰\_\_\_\_\_ 石 灰 石\_\_\_\_\_ 碳 酸 氢 钙\_\_\_\_\_  
绿 矾\_\_\_\_\_ 硫酸铵\_\_\_\_\_。

9、氩原子结构示意图\_\_\_\_\_ 硫离子结构简图\_\_\_\_\_。

10、把蓝色的硫酸铜晶体放在试管中加热变成白色粉末。写出这一变化的化学方程式：\_\_\_\_\_。

三、(占5分)

今有三组物质：

第一组：(1)  $\text{O}_2$  (2) Al (3)  $\text{CO}_2$  (4) CaO

第二组：(1)  $\text{CaCO}_3$  (2)  $\text{H}_2\text{O}$  (3) MgO (4) HCl

第三组：(1)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  (2) CaO (3)  $\text{AlCl}_3$  (4) Mg

按下表指定的要求，从第一、二、三组中各选出一种物质（反应物可配成溶液）把分子式填入表内：

| 要 求                                      | 反 应 物 |     |     |
|------------------------------------------|-------|-----|-----|
| 第一、二组内各一种物质反应，生成物之一在第三组内。                | 第一组   | 第二组 | 第三组 |
| 反应物在第三组内，生成物在第一二组内。                      |       |     |     |
| 第一、三组内各一种物反应，生成物在第二组内，这物质分解后生成物又在第一、三组内。 |       |     |     |

#### 四、完成下列化学方程式：(占 7 分)

- 1、 $\text{CaCl}_2 + \underline{\hspace{2cm}} = \text{Ca}(\text{OH})_2 \downarrow + \underline{\hspace{2cm}}$
- 2、 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \underline{\hspace{2cm}} = \text{NaOH} + \underline{\hspace{2cm}}$
- 3、 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}} + \text{BaSO}_4 \downarrow$
- 4、 $\text{KCl} + \underline{\hspace{2cm}} = \text{KNO}_3 + \underline{\hspace{2cm}}$
- 5、 $\text{BaCO}_3 + \underline{\hspace{2cm}} = \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}}$
- 6、 $\underline{\hspace{2cm}} + \text{AgNO}_3 = \underline{\hspace{2cm}} \text{Ag} + \underline{\hspace{2cm}}$
- 7、 $\text{Fe}(\text{OH})_3 \xrightarrow{\triangle} \underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}}$

#### 五、(占10分)

已知：(1) A 是 XY 型的氧化物，是黑色粉末；

(2) A 加入稀硫酸共热得蓝色溶液 B，往 B 中滴入适量  $\text{BaCl}_2$  溶液，生成白色沉淀和蓝绿色液体 C；

(3) D 是不溶于水的天蓝色沉淀；

(4) 往液体 C 中放入一枚新铁钉，析出单质 E。

A、B、C、D、E 各物质变化关系如右图所示：

回答下列问题

①写出 A、B、C、D、E 各物质的分子式

A:                      B:                     

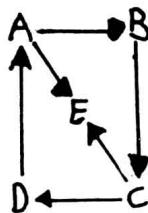
C:                      D:                     

E:                     

②写出下列变化的化学方程式，并指出所属反应类型：

a.  $\text{B} \longrightarrow \text{C}$

b.  $\text{D} \longrightarrow \text{A}$



c.  $C \longrightarrow E$

③写出  $A \longrightarrow E$  的化学方程式，并标出元素化合价升降情况，指出氧化剂和还原剂。

#### 六、计算题（共16分）

1、把20℃的食盐饱和溶液200克，加热蒸发掉40克水，再冷却到20℃，剩下的溶液质量是多少克？（20℃时食盐的溶解度是36克）

2、取含杂质  $Na_2CO_3$  的氢氧化钠固体样品50克与定量的稀硫酸反应，在标准状况下可得  $CO_2$  气体1.113升，求样品中氢氧化钠的纯度。（标准状况下  $CO_2$  的密度1.977克/升）

## 试卷（二）

班别\_\_\_\_\_ 座号\_\_\_\_\_ 姓名\_\_\_\_\_ 成绩\_\_\_\_\_

答本卷可能用到的原子量：O=16 C=12 N=14 H=1 Cu=64 S=32 K=39  
Cl=35.5 Mn=55 Ba=137

一、选择题：下列各小题只有一个正确答案，选择正确答案的序号填入相应的空格里（30分）

| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
|----|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 答案 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |

1、下列变化属于化学变化的是

- (A) 雪状固体干冰，在常温、常压下直接变成无色气体。  
(B) 把浓硫酸涂到火柴梗上，火柴梗变成黑色。  
(C) 木炭放入滴有红墨水的水中，液体由红色变无色。  
(D) 石蜡受热后，由白色固体变成无色液体。

2、下列各组中的两种物质，化学性质不相同的是

- (A) 冰和冰干 (B) 金刚石和石墨  
(C) 石灰石和大理石 (D) 液氧和氧气

3、20℃硝酸钠溶液的百分比浓度为40%，则20℃时硝酸钠的溶解度是

- (A) 40克 (B) 28.6克 (C) 66.7克 (D) 无法确定

4、使硫酸钾溶液，硝酸银溶液都生成不溶于硝酸的白色沉淀的是

- (A) 盐酸 (B) 氯化铜 (C) 氯化钡 (D) 氢氧化钡

5、下列物质，既有纯净物又有混和物的一组是

- (A) 烧碱、纯碱 (B) 胆矾、无水硫酸铜  
(C) 大理石、干冰 (D) 澄清的石灰水、粗盐

6、下列各气体1克里含分子数最多的是

- (A) O<sub>2</sub> (B) CO<sub>2</sub> (C) N<sub>2</sub> (D) H<sub>2</sub>

7、某二价金属的难溶碱 M 克，受热完全分解后，质量减少了 N 克，则该金属氧化物的分子量为

- (A)  $\frac{18N}{M-N}$  (B)  $\frac{N}{18(M-N)}$  (C)  $\frac{18(M-N)}{N}$  (D)  $\frac{M-N}{18M}$

8、石灰水、氢氧化钠和稀硫酸三种无色溶液，只用下列哪一种试剂，把它们鉴别出来

- (A) 饱和 BaCl<sub>2</sub>溶液 (B) 饱和 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
(C) 稀盐酸 (D) 石蕊试液

9、下列气体中①、 $O_2$  ②、 $CO$  ③ $CO_2$  ④、 $NH_3$  ⑤、 $HCl$  不能用固体氢氧化钠干燥的是

- (A) ②③④⑤ (B) ③④⑤ (C) ③⑤ (D) ③

10、下列是  $x$ 、 $y$  两种元素的核电荷数。能形成  $xy_2$  离子化合物的是

- (A) 12和17 (B) 6和8 (C) 11和9 (D) 11和8

11、检验制氧气装置的气密性，有以下几个操作步骤，其正确的操作顺序是

- ①、用手握住试管外壁 ②、将试管连接好带有导管的胶塞

③、把导管的一端浸入水里

- (A) ①③② (B) ②①③ (C) ①②③ (D) ②③①

12、下列气体中既可用排水法，又可用向上排空气法收集的是

- (A) 氢气 (B) 氧气 (C) 二氧化碳 (D) 氯化氢

13、某元素的原子最外电子层是  $M$  层，其核外电子总数可达

- (A) 36个 (B) 28个 (C) 18个 (D) 8个

14、 $A$ 、 $B$  两元素组成的某化合物中， $A$  与  $B$  的质量比是  $7:12$ ， $A$  与  $B$  的原子量之比是  $7:8$ ，则此化合物的分子式（或化学式）是

- (A)  $A_2B$  (B)  $AB_2$  (C)  $A_2B_2$  (D)  $A_2B_4$

15、下列说法中正确的是

(A) 氯化氢的水溶液能导电，所以氯化氢是电解质。三氧化硫的水溶液也能导电，因此三氧化硫也是电解质。

(B) 分子是保持物质性质的一种微粒。

(C) 电解水得到氢气和氧气，因此水是由氢气和氧气组成的。

(D) 分子、原子、离子都是构成物质的一种微粒。

16、下列各组物质按酸碱盐顺序排列，并且都可溶于水的一组是

(A) 硫酸、纯碱、硝酸钠 (B) 氢氯酸、氯化铜、硫酸铝

(C) 硝酸、苛性钠、硫酸锌 (D) 磷酸、熟石灰、碳酸铜

17、下列物质间的化不能由一步反应实现的是

(A)  $CuO \longrightarrow Cu(OH)_2$  (B)  $Na_2CO_3 \longrightarrow NaOH$

(C)  $MgSO_4 \longrightarrow MgCl_2$  (D)  $SiO_2 \longrightarrow CaSiO_3$

18、下列物质溶于水， $PH$  最大的是

(A) 二氧化碳 (B) 三氧化硫 (C) 氧化钠 (D) 氯化氢

19、某无色溶液滴入  $AgNO_3$  溶液后出现白色沉淀，则此溶液

(A) 一定是盐酸 (B) 一定含有  $Cl^-$

(C) 一定是碳酸盐溶液 (D) 不能确定是否有  $Cl^-$

20、除去  $CO_2$  中含有少量的  $CO$  的正确方法是

(A) 通过盛水的洗气瓶 (B) 通过盛石灰水的洗气瓶

(C) 通过炽热的  $CuO$  层 (D) 通过炽热的炭层

## 二、填空 (30分)

1、在一定温度下，某物质在\_\_\_\_\_叫做这种物质在这种溶剂里

的溶解度。

2、氧化钙属于碱性氧化物是因为\_\_\_\_\_。

3、PH 值=9的溶液可使酚酞试液变\_\_\_\_\_色，使紫色蕊试液变\_\_\_\_\_色。

4、配制16%的硫酸铜溶液200克，需硫酸铜晶体\_\_\_\_\_克。

5、写出硝酸铁的电离方程式\_\_\_\_\_

硫酸铝的电离方程式\_\_\_\_\_。

6、将 W 克氯酸钾与1克二氧化锰混和共热，反应后剩余固体质量为 m 克，则生成氯气\_\_\_\_\_克，反应的化学方程式\_\_\_\_\_。

7、某酸的分子式为  $\text{HRO}_4$ ，它对应的氧化物分子式为\_\_\_\_\_。

8、无论是氯分子中的氯原子还是氯化钠中的氯离子，核电荷数都是\_\_\_\_\_。它们总称为\_\_\_\_\_元素。目前已知的元素有\_\_\_\_\_种，含量最多的是\_\_\_\_\_它几乎占了地壳的一半。

9、把足量的水倒入盛有少量锌粉、银粉、氯化钡、碳酸钾和硫酸钾的烧杯里充分搅拌，然后再加入足量的盐酸搅拌，然后过滤，滤纸上有\_\_\_\_\_，滤液里的溶质是\_\_\_\_\_。（写分子式）

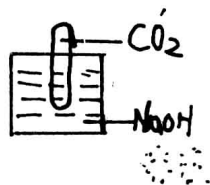
10、如右图所示，将充满  $\text{CO}_2$  的试管倒立在装有  $\text{NaOH}$  溶液的烧杯里，观察到的现象是\_\_\_\_\_

原因是\_\_\_\_\_。

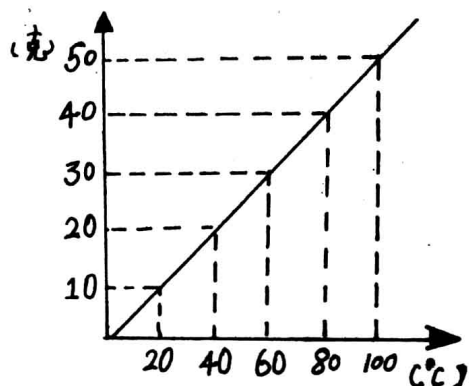
11、以石灰石、氯化铜、水为原料，制取8种新物质（其中包括单质、氯化物、碱、盐）的化学方程式（产物也可用作原料），并指出符合四种化学反应类型的各一反应，注明所属类型。

### 三、(14分)

1、(8分)往含有硫酸钾和碳酸钠的混和溶液中加入足量的硝酸钡溶液，生成沉淀4.3克，对沉淀用足量稀硝酸处理，放出0.44克无色气体，求生成的沉淀中不能溶于酸的有多少克？

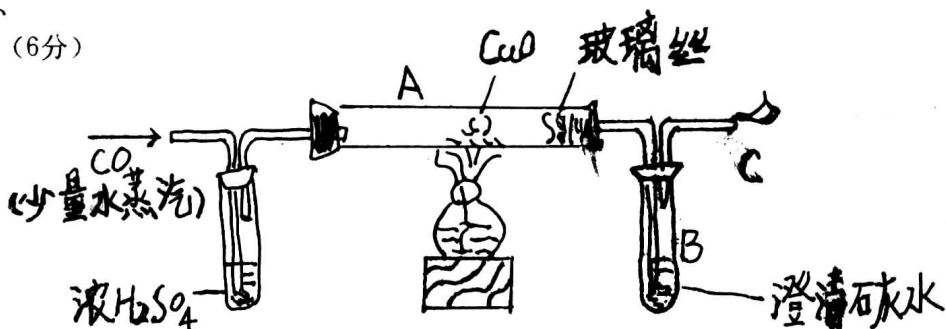


2、(6分) 图中表示不同温度下，100克硝酸钾饱和溶液中所含硝酸钾的质量与温度之间的函数关系，现将6克  $\text{KNO}_3$  溶解在14克水中，所得溶液恰好饱和，求此时的温度是多少？



四、

1、(6分)



$\text{CO}$     A     $\text{CuO}$     玻璃丝    C    (少量水蒸汽)    B    浓  $\text{H}_2\text{SO}_4$     澄清石灰水

(1)、浓  $\text{H}_2\text{SO}_4$  的作用是\_\_\_\_\_。

(2)、在 A 处看到的现象是\_\_\_\_\_。

在 B 处看到的现象是\_\_\_\_\_。

(3)、在尖嘴导管 C 处被点燃的是\_\_\_\_\_，你如何证明？

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

2、(3分)

为除去下列括号中的杂质，请按你的操作顺序将序号填写在横线上。

a、加适量水      b、加适量盐酸      c、加热（高温或灼烧）

d、过滤              e、蒸发

(1)、 $\text{CaCO}_3$  ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) \_\_\_\_\_

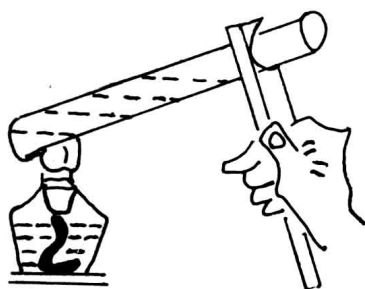
(2)、炭粉 ( $\text{CuO}$ ) \_\_\_\_\_

(3)、 $\text{MgCl}_2$  ( $\text{MgCO}_3$ ) \_\_\_\_\_

3、(8分)

分别指出下列各图中的错误，叙述正确的操作方法：

给  
液  
体  
加  
热



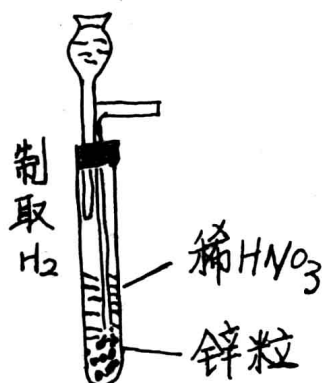
错误

\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_

改正

\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_

制取  $\text{H}_2$     稀  $\text{HNO}_3$     锌粒



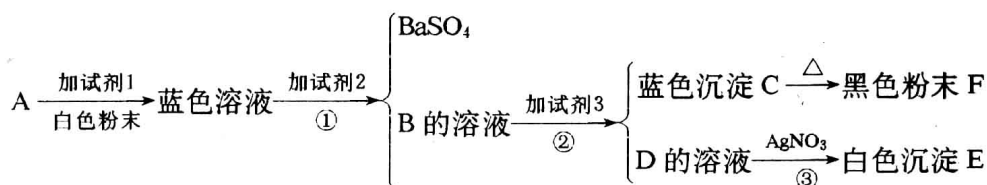
错误

改正

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_,  
\_\_\_\_\_

五、(9分)



白色粉末 (含  $\text{Na}^+$ )

(1)、填写分子式

(A) \_\_\_\_\_ (B) \_\_\_\_\_ (C) \_\_\_\_\_  
(D) \_\_\_\_\_ (E) \_\_\_\_\_ (F) \_\_\_\_\_

(2)、①、②、③步的化学方程为：

① \_\_\_\_\_  
② \_\_\_\_\_  
③ \_\_\_\_\_。

## 试卷（三）

班别\_\_\_\_\_ 座号\_\_\_\_\_ 姓名\_\_\_\_\_ 成绩\_\_\_\_\_

答本卷可能用到的原子量：H：1 O：16 N：14 Cu：64 Fe：56 K：39 Cl：35.5  
Ag：108

一、选择题：每题只有一个正确答案，把答案的序号填入表中相应的空格内。（每题1.5分，共30分）

（30分）

| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
|----|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 答案 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |

1、下列物质的变化属化学变化的是

- (A) 空气液化 (B) 电灯发光  
(C) 胆矾受热后变成白色粉末 (D) 以海水晒取粗盐

2、下列叙述错误的是

- (A) 钠原子和钠离子是同一种元素 (B) 霓虹灯是利用惰性气体在通电时会发生有色光的性质而制成的

(C) 惰性元素的原子最外层一定是 8 个电子

(D) 分子是保持物质化学性质的一种微粒。

3、下列物质中能导电且是电解质的是

- (A) 铜 (B) 食盐水 (C) 熔化态的硝酸钾 (D) 酒精

4、下列物质不是混和物的是

- (A) 空气 (B) 纯净盐酸 (C) 胆矾 (D) 石灰水

5、下列变化中元素由游离态变为化合态的是

- (A) 电解水 (B) 镁在空气中燃烧

- (C) 以空气为原料制取氧气 (D) 煅烧石灰石

6、分离下列混和物时，按溶解、过滤蒸发的顺序进行操作的是

- (A) 氯化钠和硝酸钾 (B) 酒精和水

- (C) 食盐中混有少量泥沙 (D) 汽油和水

7、实验时不小心把酸液倒在桌面上，应怎样处理比较合适

- (A) 用水冲洗 (B) 用抹布擦  
(C) 加稀醋酸 (D) 用适量的碳酸氢钠中和再用布抹干净

8、既能用排水集气法又能用向下排空气法收集的气体是

- (A) 氧气 (B) 氢气 (C) 氯化氢 (D) 二氧化碳

9、下列物质中没有还原性的是

(A) CO (B) H<sub>2</sub> (C) C (D) CO<sub>2</sub>

10、核电荷数为 8 的元素和质子数为 11 的元素形成的化合物是

(A) 碱性氧化物 (B) 酸性氧化物 (C) 碱 (D) 无氧酸盐

11、用浓度为 80% 和 10% 的硫酸溶液配成 30% 的酸，应取 80% 的硫酸和 10% 的硫酸的质量比

(A) 2 : 5 (B) 2 : 3 (C) 4 : 3 (D) 5 : 2

12、氮的某种氧化物中，氮元素和氧元素的质量比为 7 : 4，则此氧化物中氮的化合价为

(A) +5 价 (B) +4 价 (C) +2 价 (D) +1 价

13、和硝酸银、纯碱、硫酸钠三种物质的溶液都能够发生反应的是

(A) 盐酸 (B) 硝酸钡溶液  
(C) 氯化钡溶液 (D) 氢氧化钠溶液

14、元素的化学性质主要决定于原子结构的

(A) 核电荷数 (B) 最外层电子数  
(C) 核外电子数 (D) 电子层数

15、某同学用氢气将 8 克氧化铜完全还原成铜时，实际上消耗的氢气的质量是

(A) 0.2 克 (B) 大于 0.2 (C) 小于 0.2 克 (D) 0.125 克

16、分解下列各物质，不会有固体物质生成的

(A) CaCO<sub>3</sub> (B) KClO<sub>3</sub>  
(C) NH<sub>4</sub>HCO<sub>3</sub> (D) Cu(OH)<sub>2</sub>

17、下列各组物质中属于同一种物质的是

(A) 纯碱、苏打、烧碱、碳酸钠 (B) 氢氧化钠、烧碱、苛性钠  
(C) 石灰石、生石灰、熟石灰、消石灰 (D) 干冰、碳酸气、二氧化碳、冰。

18、一种无色溶液与 BaCl<sub>2</sub> 溶液反应生成白色沉淀不溶于稀硝酸，那么这种无色溶液一定是

(A) 硫酸或可溶性硫酸盐 (B) 可溶性银盐  
(C) 可溶性碳酸盐 (D) 硫酸、可溶性硫酸盐，或可溶性银盐

19、生石膏的分子式是

(A) FeSO<sub>4</sub> · 7H<sub>2</sub>O (B) CaSO<sub>4</sub> · 2H<sub>2</sub>O  
(C) CuSO<sub>4</sub> · 5H<sub>2</sub>O (D) KAl(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> · 12H<sub>2</sub>O

20、下列化学方程式中正确的是

(A)  $\text{Hg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{HgCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$   
(B)  $2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$   
(C)  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$   
(D)  $\text{BaCO}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + \text{Na}_2\text{CO}_3$

## 二、填空 (本题共 22 分)

1、最早运用天平作为研究化学工具的科学家是 \_\_\_\_\_，意大利科学家