

(1988—1989)

京津沪鲁闽粤

初中升高中试题及答案汇编
化 学

山东教育出版社

Huaxue

(19)

京津沪鲁闽粤

初中升高中试题及答案汇编

化 学

浏柳泉 韩延平
赵俊鸾 王 军 编

山东教育出版社

1990年·济南

(1988—1989) 京津沪鲁闽粤

初中升高考试题及答案汇编

化 学

刘柳泉 韩延平 编
赵俊鸾 王 军

★
山东教育出版社出版

(济南经九路胜利大街)

★
山东省新华书店发行 济南市中印刷二厂印刷

★
787×1092毫米 32开本 4.5印张 93千字

1990年3月第1版 1990年3月第1次印刷

印数 1—12,000

ISBN 7—5328—0925—0/G·772

定价 1.90元

说 明

北京、天津、上海、山东、福建、广东是我国文化教育事业比较发达的省市，这些省市的中等教育不同程度地走在其它省市的前面，特别是在一年一度的中考命题方面，搞得很有特色。

为了满足广大少年自学的需要，帮助在校初中学生和应届初中毕业生搞好复习，了解高中、中专招生考试的要求和题型特点，我们将这六个省市1988至1989年的中考试题及答案分别汇编成册，供广大读者自学借鉴。这套丛书包括语文、英语、数学、物理、化学等五册。本书由浏柳泉、韩延平、赵俊鸾、王军同志整理汇编。

本书在编写过程中，得到了各方面有关同志的大力支持，我们表示衷心的感谢。由于时间仓促，书中答案难免有疏漏和偏颇之处，欢迎广大读者批评指正。

编 者

1990年3月

目 录

1988年

北京市化学试题及参考答案·····	(1)
天津市化学试题及参考答案·····	(12)
上海市化学试题及参考答案·····	(26)
山东省化学试题及参考答案·····	(36)
福建省化学试题及参考答案·····	(42)
广东省化学试题及参考答案·····	(49)

1989年

北京市化学试题及参考答案·····	(59)
天津市化学试题(毕业卷)及参考答案·····	(74)
天津市化学试题(升学卷)及参考答案·····	(81)
上海市化学试题及参考答案·····	(86)
上海市化学试题(试验教材)及参考答案·····	(95)
山东省化学试题及参考答案(高中招生)·····	(104)
山东省化学试题及参考答案(初中中专招生)·····	(112)
福建省化学试题及参考答案·····	(120)
广东省化学试题及参考答案·····	(127)

1988年

北京市化学试题及参考答案

试 题

一、下列各题只有一个正确答案，将正确答案的序号写在括号里（35分、共20小题）

- 下列现象属于化学变化的是……………（ ）
(A) 矿石粉碎 (B) 煤的燃烧
(C) 冰融化成水 (D) 木棍受力折断
(E) 铁由固态变为液态
- 空气的成分按体积计算百分比最大的是……（ ）
(A) 氮气 (B) 氧气 (C) 二氧化碳
(D) 惰性气体 (E) 水蒸气
- 硫粉在氧气里燃烧，火焰的颜色是……………（ ）
(A) 微弱的淡蓝色 (B) 蓝色 (C) 黄色
(D) 苍白色 (E) 明亮的蓝紫色
- 下列物质属于纯净物的是……………（ ）
(A) 空气 (B) 稀硫酸 (C) 液态氧
(D) 石灰水 (E) 蓝墨水
- 二氧化碳通入紫色石蕊试液中，试液呈……（ ）
(A) 无色 (B) 白色 (C) 红色
(D) 蓝色 (E) 紫色

6. $t^{\circ}\text{C}$ 时,把24克M物质的饱和溶液蒸干后,得到4克M物质。 $t^{\circ}\text{C}$ 时M物质的溶解度是..... ()

(A) 20 (B) 20克

(C) 16.7 (D) 16.7克

7. 2H^{+} 表示..... ()

(A) 两个氢离子 (B) 两个氢元素

(C) 两个氢分子 (D) 两个氢原子

8. 下列基本操作正确的是..... ()

(A) 用燃着的酒精灯去点燃另一个酒精灯;

(B) 把盛有液体超过 $1/3$ 容积的试管加热;

(C) 酒精灯的火焰必须用灯帽盖灭;

(D) 将固体氢氧化钠直接放在天平托盘上称量。

9. 氢气将成为新型燃料是由于..... ()

(A) 比空气轻 (B) 燃烧时 发热量高, 污染少

(C) 难溶于水 (D) 是无色气体

10. 在 SO_2 中硫元素的百分含量是..... ()

(A) 3.1% (B) 50%

(C) 66.7% (D) 33.3%

11. 原子核是..... ()

(A) 由电子和质子构成 (B) 由电子 和中子构成

(C) 由质子和中子构成 (D) 不能再分

12. 下列金属活动性最弱的是..... ()

(A) Ag (B) Hg (C) Cu (D) Zn

13. 下列物质属于酸性氧化物的是..... ()

(A) CaO (B) SO_3

(C) H_2O (D) CuO

14. 量取5毫升盐酸, 应当选用的仪器是……()
 (A) 托盘天平 (B) 胶头滴管
 (C) 10毫升量筒 (D) 100毫升量筒
15. 实验室制二氧化碳, 应当选用的药品是…()
 (A) 高锰酸钾 (B) 碳酸钙和稀硫酸
 (C) 木炭和氧气 (D) 大理石和稀盐酸
16. CO和CO₂两种物质中, 相同的是……()
 (A) 碳的百分含量 (B) 氧的百分含量
 (C) 原子个数比 (D) 元素种类
17. 在 $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\Delta} 2\text{CO}$ 的反应中, 被氧化的物质是……()
 (A) CO₂ (B) C (C) CO (D) 无法选择
18. 空气在标准状况下的密度是1.29克/升。以下四种气体中, 既能用排水取气法取气, 又可用向下排空气法取气的气体是……()

气体 物性	A	B	C	D
标准状况下 密度(克/升)	1.977	1.429	0.771	0.717
溶解性	能溶	不易溶	极易溶	极难溶

19. 只用一种试剂就可以把盐酸、氢氧化钠溶液、澄清石灰水一一区别开来的试剂是……()
 (A) 石蕊试液 (B) 碳酸钾溶液
 (C) 二氧化碳 (D) 硝酸银溶液

20. 氯化钡溶液32.33克恰好跟20克硫酸溶液完全反应。滤去溶液里的沉淀后，得到50克盐酸，该盐酸溶液的百分比浓度是……………（ ）

(A) 0.374% (B) 0.298%

(C) 0.73% (D) 1.46%

二、下列各题的叙述都有错误，请把错误部分在 原 题 下 更正，但不能改动横线上的部分（5分）

1. 原子是变化中的最小微粒。

2. 在 H_2 中氢元素的化合价是+1价。

3. 电解质电离时所生成的阳离子有氢离子的化合物叫做酸。

4. 盐酸可以除去金属表面的锈，是因为它能跟金属反应，生成可溶性氯化物的缘故。

5. 100毫升60%的硫酸溶液（密度1.5克/厘米³）中含纯硫酸150克。

三、填空（18分）

1. 完成下表（分类按氧化物、碱、酸、盐填写）

物质名称（俗称）	生石灰	烧碱		硝酸	硫化亚铁
分 子 式			$CuSO_4 \cdot 5H_2O$		
分 类					

2. A元素的原子核内只有1个质子，B元素的原子核外有16个电子。

(1) A、B两种元素的名称分别是_____、_____。

(2) B元素的原子结构示意图是_____

_____。

(3) A、B两元素形成化合物的分子式是_____。

3. NaCl 的电离方程式是_____。

4. 酒精灯的火焰分为_____、_____、
_____三个部分。

5. 分子是保持物质_____的一种微粒。

6. 书写化学方程式，一定要注意客观事实，二要遵循
_____定律。

7. 在 P_2O_5 上标出各元素的化合价。

8. 鉴别盐酸、硫酸所选用的试剂是_____。

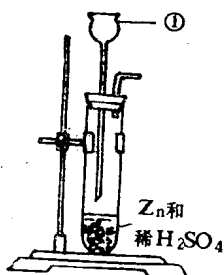
9. 把 CO 和 CO_2 的混和物，通过足量的石灰水，可以除去的是_____。该反应的化学方程式是_____。

10. 根据蜡烛在氧气里燃烧的生成物，推断在蜡烛（主要成分是石蜡）的组成中，一定含有_____元素。

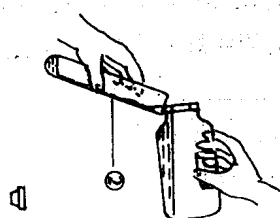
四、(9分)

1. 下图所示装置或操作中都有一处明显错误，请在图下面的短线上用文字加以改正。

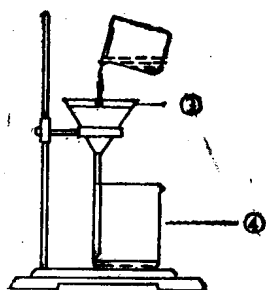
(1) 实验室制氢气



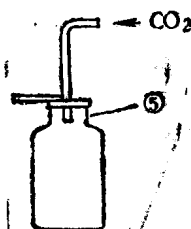
(2) 倾倒液体



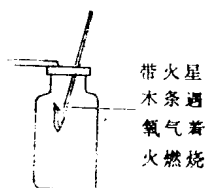
(3) 过滤



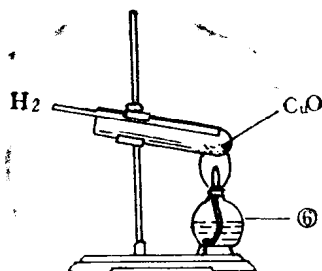
(4) 收集二氧化碳



(5) 氧气的验满



(6) 氢气还原氧化铜



2. 写出图中有标号仪器的名称:

① _____ ② _____ ③ _____ ④ _____

⑤ _____ ⑥ _____

五、(18分)

1. 完成下列化学方程式, 在括号中写出化学反应的基本类型。



2. 从 SO_3 、 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 、 SiO_2 、 Cu 、 Na_2CO_3 溶液、 AgNO_3 溶液、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 溶液和 H_2SO_4 (稀) 中, 选择适当的物质, 写出符合下列要求的一个化学方程式 (使用限定以外的物质不给分)。

(1) 两种物质反应, 有不支持燃烧的气体生成。

(2) 两种物质发生中和反应, 得到蓝色溶液。

(3) 一种物质跟水反应, 所得溶液的 pH 值 ≤ 7 。

(4) 两种物质反应, 生成一种盐和一种金属。

(5) 两种物质反应, 生成物中有 NaOH 。

(6) 一种物质受热分解后, 生成物中有一种是黑色的氧化物。

六、计算 (最后结果保留小数点后一位) (15分)

1. 使 3 克木炭粉充分燃烧, 需多少克氧气?

2. 已知 30°C 时A物质的溶解度是30克, 60°C 时A物质的饱和溶液75克降温至 30°C 时,有10克晶体析出.计算晶体析出前溶液的百分比浓度。

3. 表面被氧化的镁条2.8克,跟50克稀硫酸恰好完全反应,生成0.2克氢气。计算:

(1) 镁条中单质镁的质量。

(2) 稀硫酸溶液的百分比浓度。

参 考 答 案

一、

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

二、

1. 原子是化学变化中的最小微粒。 2. 在 H_2 中氢元素的化合价是0价(或零价)。 3. 电解质电离时所生成的阳离子全部是氢离子的化合物叫做酸。 4. 盐酸可以除去金属表面的锈,是因为它能跟金属氧化物(或碱性氧化物)反应,生成可溶性氯化物的缘故。 5. 100毫升60%的硫酸溶液(密度 $1.5\text{克}/\text{厘米}^3$)中含纯硫酸90克。

三、

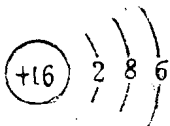
1.

		硫酸铜晶体		
CaO	NaOH		HNO_3	FeS
氧化物	碱	盐	酸	盐

说明： $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 的名称（俗称）写“蓝矾”、“胆矾”给分。

2. (1) 氢、硫

(2)



(3) H_2S

3. $\text{NaCl} = \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$ 4. 外焰 内焰 焰心 5. 化学性质 6. 质量守恒 7. $\text{P}_2\text{O}_5^{+5-2}$ 8. 氯化钡溶液。选用 AgNO_3 溶液不给分；其它合理答案给分。 9. CO_2
 $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (方程式评分同第五题第1小题) 10. 碳、氢（或C、H）。多答、漏答均不给分。

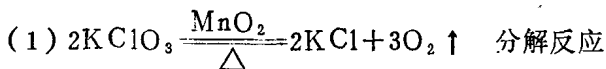
四、

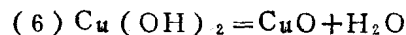
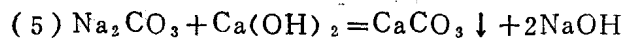
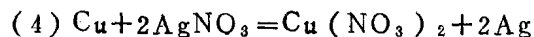
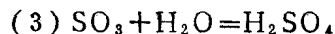
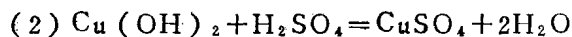
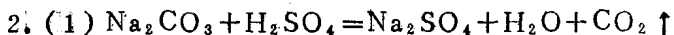
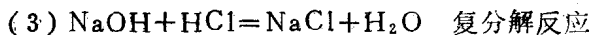
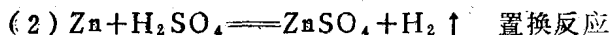
1. 每小题1分。(1)长颈漏斗下端管口应插入液面以下，(2)细口瓶（或试剂瓶）瓶塞应该倒放在桌上。(3)应当使被过滤液体沿玻璃棒流进过滤器。(4)导气管口应接近集气瓶底部。(5)带火星木条应放在集气瓶口。(6)试管口应略微向下倾斜。

2. 答案略。

五、

1. 每个化学方程式1分，反应类型每个0.5分。





六、

1. 解：设有 x 克氧气参加反应 0.5分



$$\begin{array}{rcl} 12 & 32 & \\ 3 & x & \end{array} \quad \text{1分}$$

$$12 : 32 = 3 : x \quad \text{1分}$$

$$x = \frac{32 \times 3}{12} = 8 \text{ (克)} \quad \text{1分}$$

答：有8克氧气参加反应。 0.5分

2. 解：设 60°C 时 A 物质的溶解度为 x 克

$$(100 + x) : (x - 30) = 75 : 10 \quad \text{分}$$

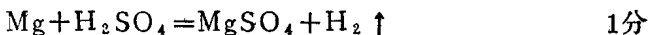
$$\left. \begin{array}{l} 75x - 2250 = 1000 + 10x \\ 65x = 3250 \quad x = 50 \text{ (克)} \end{array} \right\} \quad \text{1分}$$

$$\begin{aligned}\text{析出晶体前溶液的百分比浓度} &= \frac{50}{150} \times 100\% \\ &= 33.3\%\end{aligned}$$

答：略。

1分

3. 解 (1) 设单质镁的质量是x克

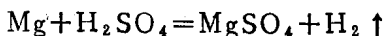


$$\begin{array}{ccc} 24 & & 2 \\ x & & 0.2 \end{array} \quad \left. \vphantom{\begin{array}{ccc} 24 & & 2 \\ x & & 0.2 \end{array}} \right\} \quad 0.5\text{分}$$

$$24 : 2 = x : 0.2$$

$$x = \frac{24 \times 0.2}{2} = 2.4 \text{ (克)} \quad \left. \vphantom{x = \frac{24 \times 0.2}{2}} \right\} \quad 1\text{分}$$

(2) 设镁完全反应需 H_2SO_4 y克

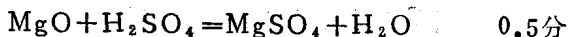


$$\begin{array}{ccc} 98 & & 2 \\ y & & 0.2 \end{array} \quad \left. \vphantom{\begin{array}{ccc} 98 & & 2 \\ y & & 0.2 \end{array}} \right\} \quad 0.5\text{分}$$

$$98 : 2 = y : 0.2$$

$$y = \frac{98 \times 0.2}{2} = 9.8 \text{ (克)} \quad \left. \vphantom{y = \frac{98 \times 0.2}{2}} \right\} \quad 1\text{分}$$

(3) 设氧化镁跟z克 H_2SO_4 反应



$$\begin{array}{ccc} 40 & & 98 \\ (2.8 - 2.4) & & z \end{array} \quad \left. \vphantom{\begin{array}{ccc} 40 & & 98 \\ (2.8 - 2.4) & & z \end{array}} \right\} \quad 0.5\text{分}$$

$$40 : 98 = 0.4 : z$$

$$z = \frac{98 \times 0.4}{40} = 0.98 \text{ (克)} \quad \left. \vphantom{z = \frac{98 \times 0.4}{40}} \right\} \quad 1\text{分}$$

$$\left. \begin{aligned} \text{稀硫酸的百分比浓度} &= \frac{9.8+0.98}{50} \times 100\% \\ &= 21.6\% \text{ (或 } 21.56\%) \end{aligned} \right\} \quad 1\text{分}$$

答：略。

天津市化学试题及参考答案

试 题

一、(本题共30分) 每题只有一个正确答案，将其标号填入括号内。每小题2分

1. 下列属于物理变化的是…………… ()

- (A) 干冰气化 (B) 缓慢氧化
(C) 白磷自燃 (D) 酸碱中和

2. 某气体既能用排水法收集，又能用向上排空气法收集，那么这种气体具备的性质是…………… ()

- (A) 易溶于水，比空气轻
(B) 不易溶于水，比空气轻
(C) 易溶于水，比空气重
(D) 不易溶于水，比空气重

3. 下列物质中，属于纯净物的是…………… ()

- (A) 澄清石灰水 (B) 冰、水混合物
(C) 除去灰尘的空气 (D) 糖水

4. 下列物质中，属于正盐的是…………… ()

- (A) Fe_3O_4 (B) NaH_2PO_4