

1995

年全国中考试题

化 学

精 选
与
解 答



东北师范大学出版社

1995 年
全国中考试题精选与解答
化 学

《中考试题精选与解答》编写组 编

东北师范大学出版社

1995 NIAN
QUANGUO ZHONGKAO SHITI
JINGXUAN YU JIEDA
HUAXUE

(吉) 新登字 12 号

1995 年全国中考试题精选与解答

化 学

《中考试题精选与解答》编写组 编

责任编辑：郑东宁 封面设计：李冰彬 责任校对：晓 实

东北师范大学出版社出版 吉林省新华书店发行

(长春市斯大林大街 110 号) 吉林工学院印刷厂制版

(邮政编码：130024) 吉林工学院印刷厂印刷

开本：787×1092 毫米 1/32 1995 年 11 月第 1 版

印张：4 1995 年 11 月第 1 次印刷

字数：120 千 印数：00 001—25 000 册

ISBN 7 - 5602 - 1199 - 2 / G · 566 定价：3.40 元

前言

自 1986 年以来，我社率先在全国为广大中小学师生首家隆重推出了《1986 年全国小学毕业试题精选与解答》《1986 年全国初中升学试题精选与解答》，受到了广大中小學生、家长和教师的热烈欢迎。

近十年来，我社始终坚持为基础教育服务的宗旨，密切注意全国小学毕业、初中升学考试的基本动向，广泛收集全国各地试题情报。每年一度，陆续出版了各年度的全国小学毕业试题精选与解答、全国初中升学试题精选与解答系列套书，累计总印刷达 2 500 多万册，热心读者遍及全国各地。

由于我社始终不渝的尽心竭力，本社版的全国小学毕业试题精选与解答、全国初中升学试题精选与解答，已经成为同类书中最具信誉的权威版本。近几年来，众多的学生、家长、教师纷纷来信，一致反映本社版的这两套书连年编排新颖，试题覆盖面大，难易适度，并且极富代表性，具有较高的实用价值。

为了更好地满足广大中小学学生的需要，我社今年将再度出版《1995 年全国小学毕业试题精选与解答》《1995 年全国初中升学试题精选与解答》。与以往历年相比，《1995 年全国小学毕业试题精选与解答》《1995 年全国初中升学试题精选与解答》更富实用性和权威性，因而也就更具战略眼光。

《1995 年全国小学毕业试题精选与解答》《1995 年全国初中升学试题精选与解答》全面考虑全国各地省市的布局、试题

的重点、难易题型的多样性和典型性，提供翔实的答案，方便学生自测，力争让学生用最少的时间和精力，掌握最重要的东西，并始终保持旺盛的精力，使思维富于弹性，临场发挥最高水平。为了保持各省市试题原来的面貌，在整套书的编排过程中，我们没有对试题进行任何加工和改动，目的在于使得学生在阅读本套书的时候，能有一种临场应试的感觉和气氛。

考试是整个教学过程中的重要环节，从我国中小学教育的实际出发，对考试内容和方法进行科学的研究、探讨，并予以正确、具体的指导，将有利于教师全面掌握考试原则，提高教学质量，有利于调动学生的学习积极性，提高学习质量。这两套书为教师、学生家长和广大中小學生提供了最新的小学毕业考试和中考信息，是学生自学的最好的高质量材料，使得学生能够熟悉考试题型、题量，利于其将来的从容应试。

《1995 年全国小学毕业试题精选与解答》

《1995 年全国初中升学试题精选与解答》

汇集最新题型，精心解答，金牌权威，

是小学毕业、初中升学潇洒应试的最好帮手！

目 录

北京市 1995 年中考试题/1

参考答案/8

天津市 1995 年中考试题/10

参考答案/17

河北省 1995 年中考试题/20

参考答案/28

河南省 1995 年中考试题/30

参考答案/33

山西省 1995 年中考试题/34

参考答案/42

陕西省 1995 年中考试题/43

参考答案/47

山东省 1995 年中考试题/48

参考答案/51

四川省 1995 年中考试题/52

参考答案/57

江西省 1995 年中考试题/59

参考答案/65

湖北省 1995 年中考试题/67

参考答案/72

安徽省 1995 年中考试题/75

参考答案/78

福建省五地(市)1995 年中考试题/79

参考答案/83

广东省 1995 年中考试题/84

参考答案/89

广西壮族自治区 1995 年中考试题/92

参考答案/98

黑龙江省 1995 年中考试题/99

参考答案/105

吉林省 1995 年中考试题/108

参考答案/112

辽宁省 1995 年中考试题/114

参考答案/120

北京市 1995 年中考试题

第 I 卷

可能用到的原子量: H—1 C—12 N—14 O—16 Na—23

Mg—24 S—32 Cl—35.5 K—39 Ca—40

Fe—56 Cu—64 Ba—137

一、下列各题均有四个选项, 其中只有一个是符合题意的。(共 40 分。1—20 小题每小题 1 分, 21—30 小题每小题 2 分)

1. 下列变化中, 属于化学变化的是 ()
A. 煤燃烧 B. 冰融化成水 C. 矿石粉碎 D. 酒精挥发
2. 空气的成分按体积计算, 含量最多的是 ()
A. 氧气 B. 氮气 C. 二氧化碳 D. 惰性气体
3. 能使带火星的木条复燃的气体是 ()
A. 二氧化碳 B. 氮气 C. 氧气 D. 空气
4. 下列物质中, 属于纯净物的是 ()
A. 稀硫酸 B. 五氧化二磷 C. 粗盐 D. 空气
5. 在天然物质里, 硬度最大的是 ()
A. 金刚石 B. 石墨 C. 大理石 D. 铜
6. 下列性质中, 属于氢气的化学性质的是 ()
A. 无色气体 B. 比空气轻 C. 难溶于水 D. 可燃性
7. 下列气体中, 有剧毒的是 ()
A. O_2 B. N_2 C. CO_2 D. CO
8. 氢气在氯气中燃烧, 火焰的颜色为 ()
A. 红色 B. 黄色 C. 蓝色 D. 苍白色
9. 根据氧气的性质, 氧气可以用于 ()
A. 作还原剂 B. 炼钢 C. 充灌探空气球 D. 灭火
10. 尿素 $[CO(NH_2)_2]$ 是一种高效化肥, 它属于 ()
A. 氮肥 B. 磷肥 C. 钾肥 D. 复合肥料

11. 在化合物硫酸 (H_2SO_4) 中, 硫元素的化合价是 ()
A. -2 B. 0 C. +4 D. +6
12. 下列符号中, 能表示两个氯气分子的是 ()
A. 2Cl_2 B. Cl_2 C. 2Cl D. 2Cl^-
13. 下列物质的分子式, 书写错误的是 ()
A. MgO_2 (氧化镁) B. HCl (盐酸)
C. FeSO_4 (硫酸亚铁) D. AgCl (氯化银)
14. 碳酸钙 (CaCO_3) 的分子量是 ()
A. 56 B. 68 C. 90 D. 100
15. 下列仪器中, 不可以在酒精灯火焰上直接加热的是 ()
A. 试管 B. 集气瓶 C. 蒸发皿 D. 燃烧匙
16. 下列物质中, 能溶于水的是 ()
A. 氯化银 B. 硫酸钡 C. 硝酸钾 D. 碳酸钙
17. 下列金属中, 金属活动性最强的是 ()
A. Cu B. Mg C. Fe D. Zn
18. 下列各种无色溶液, pH 值大于 7 的是 ()
A. 氢氧化钙溶液 B. 稀硫酸 C. 食盐水 D. 蒸馏水
19. 炒菜时, 锅里的油起火, 应该采取的最佳灭火措施是 ()
A. 盖上锅盖 B. 向锅里泼水
C. 向锅里撒沙子 D. 端下油锅
20. 下列关于 100 毫升量筒的刻度, 描述正确的是 ()
A. 量筒上刻度的最小数值是 0, 且 0 毫升刻度线在各刻度线的最上边
B. 量筒上刻度的最小数值是 0, 且 0 毫升刻度线在各刻度线的最下边
C. 量筒上刻度的最小数值是 10, 且 10 毫升刻度线在 20 毫升刻度线的上边
D. 量筒上刻度的最小数值是 10, 且 10 毫升刻度线在 20 毫升刻度线的下边
21. 关于水的组成, 说法正确的是 ()
A. 由氢分子和氧原子组成 B. 由氢、氧两种分子组成
C. 由氢、氧两种元素组成 D. 由氢气和氧气组成

22. 关于溶液的叙述, 正确的是 ()
- A. 溶液都是无色的 B. 溶液是纯净物
- C. 溶液是均一、稳定的混和物
- D. 溶液里各部分的性质不相同
23. 下列化学反应中, 属于复分解反应的是 ()
- A. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$
- C. $\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
- D. $2\text{HgO} \xrightarrow{\Delta} 2\text{Hg} + \text{O}_2 \uparrow$
24. 在 $\text{A} + \text{B} = \text{C} + \text{D}$ 的反应中, 7 克 A 和 10 克 B 恰好完全反应生成 8 克 D, 那么同时 C 的质量是 ()
- A. 7 克 B. 8 克 C. 9 克 D. 10 克
25. 下列电离方程式, 书写错误的是 ()
- A. $\text{MgCl}_2 = \overset{+2}{\text{Mg}} + \overset{-2}{\text{Cl}}$ B. $\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
- C. $\text{NaOH} = \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ D. $\text{NaCl} = \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
26. 下列制取物质的方案中, 可以经过一步化学反应实现的是 ()
- A. 用铁和稀硫酸制取硫酸铁
- B. 用氧化铜和水制取氢氧化铜
- C. 用铜和稀盐酸制取氯化铜
- D. 用生石灰和水制取熟石灰
27. 在下列盐的水溶液中, 若滴入氢氧化钠溶液产生蓝色沉淀; 若滴入硝酸银溶液观察不到明显现象, 则这种盐是 ()
- A. 氯化铜 B. 硝酸铜 C. 氯化铁 D. 硝酸钾
28. 现有四种白色固体: ①氯化钠 ②氯化钡 ③无水硫酸铜 ④硫酸钠, 不使用其他试剂 (可以用水) 就可以把它们区分开, 区分出的先后顺序是 ()
- A. ②③④① B. ②④③① C. ③①④② D. ③②④①
29. 某种铁的氧化物 20 克, 在加热条件下通入足量的一氧化碳完全反应, 将生成的气体用石灰水完全吸收, 得到沉淀 37.5 克, 则该氧化物中铁元素和氧元素的质量比为 ()

A. 2:3 B. 7:2 C. 7:3 D. 21:8

30. 下列所得到的四种溶液, 其百分比浓度由大到小排列的是

()

① 7.5 克胆矾溶于 100 克水中

② 5.1 克氢氧化钙放入 100 克水中

③ 50 克 8% 氢氧化钠溶液加入 50 克水

④ 配制 20℃ 的高锰酸钾饱和溶液 (20℃ 时高锰酸钾溶解度为 6.4 克)

A. ④②①③ B. ④①③② C. ①④③② D. ①④②③

二、下列各题均有四个选项, 其中有一个或两个是符合题意的。(共 20 分, 每小题 2 分。多选或错选该小题不得分, 若两个选项只选择了一个正确的得 1 分)

31. 关于氢氧化钠的性质, 说法正确的是 ()

A. 能跟二氧化碳反应 B. 没有腐蚀性
C. 能跟盐酸发生中和反应 D. 不能使无色酚酞试液变色

32. 下列各组物质中, 属于同一种物质的是 ()

A. 冰、干冰 B. 煤气、沼气
C. 石灰石、生石灰 D. 胆矾、蓝矾

33. 下列实验室制取氧气的操作中, 不正确的是 ()

A. 试管口略向下倾斜
B. 用排水法收集氧气
C. 铁夹夹持在试管的中上部
D. 收集完毕, 先停止加热再将导管移出水面

34. 下列物质中, 可以用于钢铁除锈的是 ()

A. 盐酸 B. 氢氧化钠 C. 硫酸 D. 食盐

35. 下列实验操作, 正确的是

A. 粗盐提纯的操作步骤是: 溶解、过滤、蒸发、洗涤
B. 用托盘天平称量药品时, 把药品放在左盘, 砝码放在右盘
C. 用酒精灯的焰心给物质加热
D. 配制一定质量百分比浓度的溶液时, 其操作步骤是: 溶解、量取、称量、计算

36. 下列物质加热后, 可以得到两种氧化物的是 ()

A. 氯酸钾 B. 碳酸氢铵 C. 碳酸钙 D. 高锰酸钾

37. 在稀硫酸中加入少量下列固体, 溶液酸性的强弱程度不变的是 ()

A. 氧化镁 B. 碳酸钾 C. 氯化钡 D. 铜

38. 将下列溶液分别滴入到氯化钡溶液 (pH 值=7)、氢氧化钠溶液和稀硫酸中, 能观察到三种不同现象的是 ()

A. 硫酸铜 B. 碳酸钠 C. 氯化钠 D. 酚酞

39. 已知 60℃ 时硝酸钾的溶解度为 110 克。现有 500 克 60℃ 的硝酸钾溶液, 若蒸发掉 10 克水, 温度恢复到 60℃, 不可能有的情况是 ()

A. 析出硝酸钾晶体的质量等于 11 克

B. 析出硝酸钾晶体的质量小于 11 克

C. 析出硝酸钾晶体的质量大于 11 克

D. 没有硝酸钾晶体析出

40. 氯化钠溶液中, 含有少量氯化钡和氢氧化钠杂质, 测得两种杂质的质量比为 13 : 10。欲将两种杂质同时除去, 得到纯净的氯化钠溶液, 可以选用的试剂组合是 ()

A. 盐酸和硫酸溶液, 其中含溶质的质量比为 73 : 98

B. 盐酸和硫酸钠溶液, 其中含溶质的质量比为 73 : 71

C. 硫酸和硫酸镁溶液, 其中含溶质的质量比为 49 : 60

D. 硫酸和硫酸钠溶液, 其中含溶质的质量比为 98 : 71

第 II 卷

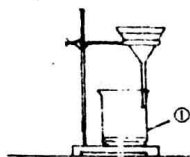
三、实验题 (共 10 分)

41. 根据下图所示的实验装置图回答下列问题

(1) 写出图中标有①、②的仪器名称: ①是_____ ②是_____



(A) 收集氢气



(B) 收集滤液

(2) 图中漏斗和导管口位置正确的装置是_____和_____ (写序号)



(C) 氢气还原氧化铜

(D) 制取二氧化碳

42. 某专用仓库, 要求控制库内空气中氧气的含量, 需要对库内气体取样检验。现有可选用的实验用品如下: 橡皮管、集气瓶、玻璃片、盛满水的水槽、烧杯和漏斗。你怎样用最简单的方法, 取出库内气体的样品。(用简短的文字加以叙述)

_____。

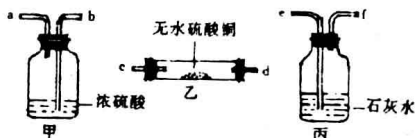
43. 有一不纯的一氧化碳气体, 其中混有少量水蒸气和二氧化碳。现提供下图所示的甲、乙、丙三种装置 (每种都有若干个), 若用来①证明混有这两种气体 ②除去这两种气体 ③确认 CO_2 已除尽。请回答:

(1) 甲装置的作用是_____。

丙装置的作用是_____。

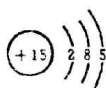
- (2) 为达到上述①—③的目的, 请用各装置接口的代号, 表示出正确的连接顺序。

不纯的一氧化碳 → _____ → 纯净的一氧化碳



四、填空题（一）（共 10 分）

44. 原子是_____中的最小微粒。某元素的原子结构示意图为



该元素的原子核内有_____个质子，该元素的符号是

_____。

45. 实验室制取氢气通常使用的药品是

_____。点燃氢气前，一定要

_____。若有氢气和二氧化碳气体

各一瓶（如右图所示），其中_____瓶盛放

的是氢气。



46. 从氧气、氮气、甲烷和二氧化碳四种物质中，选择适宜的物质填

空。能使紫色石蕊试液变红的是_____；天然气的主要成分

是_____。

47. 正确书写化学方程式

加热氯酸钾制氧气（二氧化锰作催化剂）_____。

氢氧化钠溶液和硫酸铜溶液反应_____。

五、填空题（二）（共 10 分）

48. 在化学反应 $2\text{CuO} + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$ 中，还原剂是_____。

49. 有三瓶无色液体，已知它们分别是水、氢氧化钠溶液和稀硫酸，

用_____一种试剂，即可将它们一一区分。

50. 在 S、H、O、Al 四种元素中，选用三种组成一种盐，该盐的分子

式是_____。

51. 有盐酸、石灰水、氯化钠、碳酸钠和硫酸铜五种溶液，从中取出

若干种进行混和。若混和时，既无气体也无沉淀生成，并且得到

澄清的溶液。那么最多能取几种溶液混和而成，它们可能是

_____（写分子式）。

52. 只有氯化钡溶液和简单的仪器装置，鉴别稀硫酸和碳酸钠溶液

（任意编号为甲、乙溶液）。操作如下：

（1）分别取少量甲、乙溶液于两支试管中，各滴加氯化钡溶液，

两支试管中都产生白色沉淀。

下面还要进行怎样的操作，才能把它们鉴别出来。请将鉴别

的步骤、现象及最终结论，填写在相应的横线上。

(2) _____。

(3) _____。

六、计算题（共10分）最后结果保留小数点后一位。

53. 用氢气还原氧化铜制得12.8克铜，计算有多少克氢气参加了反应。
54. 在20℃时，向174.3克饱和硫酸钾溶液中，加入104克20%的氯化钡溶液，恰好完全反应。计算：
- (1) 20℃时，硫酸钾的溶解度。
- (2) 完全反应后，生成物溶液的百分比浓度。

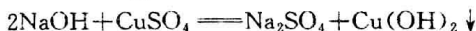
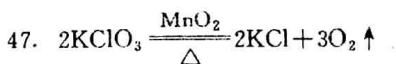
参 考 答 案

第 I 卷

- 一、1. A 2. B 3. C 4. B 5. A 6. D 7. D 8. D 9. B
10. A 11. D 12. A 13. A 14. D 15. B 16. C 17. B
18. A 19. A 20. D 21. C 22. C 23. B 24. C 25. A
26. D 27. B 28. D 29. C 30. B
- 二、31. A、C 32. D 33. D 34. A、C 35. A、B 36. B、C
37. C、D 38. A、B 39. C 40. A、B

第 II 卷

- 三、41. (1) ①烧杯 ②试管 (2) B C
42. 取一集气瓶装满水，盖好玻璃片，拿进仓库。将瓶中的水倒掉，再盖好玻璃片，拿出室外。
43. (1) 除去水蒸气 证明混有 CO_2 、除去 CO_2 和确认 CO_2 已除尽
(2) c、d (或 d、c) $\rightarrow$ e、f $\rightarrow$ e、f $\rightarrow$ b、a。
- 四、44. 化学变化 15 p
45. 锌和稀硫酸 检验氢气的纯度 B
46. 二氧化碳 甲烷



五、48. 碳（或C）

49. 紫色石蕊试液

50. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

51. HCl 、 NaCl 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 和 HCl 、 NaCl 、 CuSO_4

52. (2) 分别过滤，得到两种白色固体和两种无色溶液。

(3) 将所得固体物质分别置于两支试管中，若取溶液甲滴入两支试管，观察到一支试管中产生无色气体，另一支试管中无明显现象。证明甲是稀硫酸、乙是碳酸钠溶液。若取溶液甲滴入两支试管，观察到两支试管中，均无明显现象。证明甲是碳酸钠溶液，乙是稀硫酸

六、53. 解：设有 x 克氢气参加反应



2 64

x 克 12.8 克

$$\frac{2}{x} = \frac{64}{12.8} \quad \dots\dots 1 \text{ 分}$$

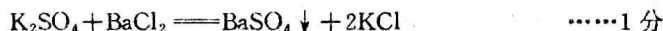
$$x = \frac{2 \times 12.8}{64}$$

$$= 0.4 \text{ (克)} \quad \dots\dots 1 \text{ 分}$$

答：有 0.4 克氢气参加了反应。 $\dots\dots 1 \text{ 分}$

54. 解：(1) 氯化钡溶液中 BaCl_2 的质量 $104 \times 20\% = 20.8$ (克)

设饱和溶液中含 K_2SO_4 为 x 克



174 208

x 克 20.8 克

$$\frac{174}{x} = \frac{208}{20.8}$$

$$x = \frac{174 \times 20.8}{208}$$

$$= 17.4 \text{ (克)} \quad \dots\dots 1 \text{ 分}$$

20℃时, 硫酸钾的溶解度 $\frac{17.4}{174.3-17.4} \times 100 = 11.1$ (克)

.....1分

(2) 设完全反应后, 生成 BaSO_4 为 y 克, KCl 为 z 克



208 233 149

20.8 克 y 克 z 克

$$\frac{208}{20.8} = \frac{233}{y} \quad y = \frac{233 \times 20.8}{208} = 23.3 \text{ (克)}$$

$$\frac{208}{20.8} = \frac{149}{z} \quad z = \frac{149 \times 20.8}{208} = 14.9 \text{ (克)} \quad \text{.....1分}$$

生成物溶液的质量 $174.3 + 104 - 23.3 = 255$ (克)

.....1分

生成物溶液的百分比浓度 $\frac{14.9}{255} \times 100\% = 5.8\%$

.....1分

答: 20℃时硫酸钾的溶解度为 11.1 克。完全反应后, 生成物溶液的质量百分比浓度为 5.8%

天津市 1995 年中考试题

毕 业 卷

原子量: H—1 C—12 O—16 S—32 Na—23 Cl—35.5 Ca—40

Mg—24 Cu—64 Zn—65

一、选择题 (本题共 30 分) 每题只有一个正确答案, 将其标号填在括号内。每题 2 分。

1. 下列现象中, 属于化学变化的是 ()

A. 玻璃破裂 B. 车胎漏气 C. 煤气燃烧 D. 空气液化

2. 下列物质中, 属于氧化物的是 ()

A. Na_2SO_3 B. SiO_2 C. HClO D. KMnO_4

3. 下列物质中, 属于纯净物的是 ()