



1992年

全国初中毕业升学化学 试题精选和解答

长 春 出 版 社



1992 年全国初中毕业升学 化学试题精选和解答

拱华新 编

长 春 出 版 社

新登 (吉)字第10号

1992年全国初中毕业升学化学试题精选和解答

拱华新 编

责任编辑: 毕素香 王敬芝

封面设计: 王爱中

长春出版社出版
(长春市建设街43号)

新华书店总店北京发行所发行
冶金工业出版社印刷厂印刷

开本: 787×1092 1/32

1992年10月第1版

印张: 7.8125

1992年10月第1次印刷

字数: 176 000

印数: 1—28 400册

ISBN 7 80573 470 4/G·167

定价: 4.00元

出版说明

1992年全国高考、中考和小考已经全部结束。为了便于中小学教学和学生自学的需要，我社继1990年出版《1990年全国初中毕业升学试题和解答》之后，又出版了《1992年全国高中毕业升学试题和解答》、《1992年全国初中毕业升学试题精选和解答》和《1992年全国小学毕业升学试题精选和解答》。高中部分包括：理科和文科，初中部分包括政治、语文、数学、英语、物理和化学；小学部分包括：数学和语文。

该套书汇编、精选了全国各地的中小学毕业升学试题中最有代表性的典型试题。其中，试题精选部分我们力求做到类型齐全，覆盖面大，内容新颖，难易适度，便于更好地贯彻教学大纲的要求。参考答案及评分标准部分，我们注意了解题思路、解题过程，使学生通过自己解答与答案对照，掌握解题技巧与方法，进而增强掌握知识的准确性和提高应试能力。

该书的出版，将为广大中小學生提供有益的、系统的、完整的自学材料，为教师、教研人员和家长提供最新信息和丰富的辅导材料，为我国考试题库提供精华资料。因此，它不仅是中小學生所必备的学习指南，也是广大中小学教师不可多得的参考书。

目 录

	试题	答案
1992 年北京市初中毕业升学化学试题	(1)	(175)
1992 年天津市初中毕业升学化学试题	(11)	(179)
1992 年河北省初中毕业升学化学试题	(20)	(183)
1992 年山西省初中毕业升学化学试题	(31)	(188)
1992 年内蒙古自治区初中毕业升学化学试题	(39)	(191)
1992 年黑龙江省初中毕业升学化学试题	(50)	(195)
1992 年吉林省初中毕业升学化学试题	(57)	(198)
1992 年辽宁省初中毕业升学化学试题	(63)	(201)
1991 年陕西省初中毕业升学化学试题	(72)	(204)
1992 年甘肃省初中毕业升学化学试题	(80)	(206)
1992 年上海市初中毕业升学化学试题	(89)	(211)
1992 年江苏省南京市初中毕业升学化学试题	(96)	(212)
1992 年安徽省初中毕业升学化学试题	(109)	(218)
1992 年浙江省初中毕业升学化学试题	(115)	(221)
1992 年江西省初中毕业升学化学试题	(125)	(224)
1991 年福建省初中毕业升学化学试题	(133)	(228)

1992 年河南省初中毕业升学化学试题	(138) (230)
1992 年湖北省初中毕业升学化学试题	(142) (232)
1992 年湖南省初中毕业升学化学试题	(151) (236)
1992 年四川省初中毕业升学化学试题	(160) (238)
1992 年贵州省初中毕业升学化学试题	(167) (241)

试 题 精 选

1992 年北京市初中毕业升学

化 学 试 题

第 I 卷 (选择题共 40 分)

选择题: (共 40 小题, 每小题 1 分) 在下列各题的四个备选答案中, 只有一个是正确的. 请你将正确答案前的字母填在题后的括号内.

1. 空气的成分按体积计算百分含量最多的是()
A. 氮气 B. 氧气 C. 惰性气体 D. 二氧化碳
2. 下列变化属于物理变化的是()
A. 钢铁生锈 B. 蜡烛的燃烧
C. 冰融化成水 D. 白磷自燃
3. 下列物质属于纯净物质的是()
A. 石油 B. 蔗糖溶液 C. 石灰水 D. 氯化锌
4. 对酒精灯的使用方法叙述错误的是()
A. 酒精灯要用火柴点燃
B. 酒精灯的火焰可以用嘴吹灭
C. 酒精灯不用的时候, 必须盖上灯帽
D. 禁止向燃着的酒精灯里添加酒精
5. 下列物质中含有氧分子的是()

- A. 二氧化碳 $[\text{CO}_2]$ B. 二氧化锰 $[\text{MnO}_2]$
C. 液氧 $[\text{O}_2]$ D. 氢氧化钙 $[\text{Ca}(\text{OH})_2]$

6. 下列物质中属于氧化物的是()

- A. KClO_3 B. CaSO_4 C. SO_2 D. NaNO_3

7. 下列物质在氧气中燃烧,能发出明亮的蓝色火焰的是()

- A. 硫 B. 铁丝 C. 木炭 D. 镁带

8. 下列仪器不能直接在酒精灯火焰上加热的是()

- A. 蒸发皿 B. 烧杯 C. 燃烧匙 D. 试管

9. 下列符号中能表示两个氢分子的是()

- A. 2H B. H_2 C. 2H_2 D. H_2O

10. 下列物质燃烧时,产物对环境污染少的是()

- A. 汽油 B. 煤 C. 氢气 D. 汽油和煤

11. 下列物质易溶于水的是()

- A. AgCl B. KNO_3 C. BaSO_4 D.

CaCO_3

12. 下列化合物中硫元素的化合价为+4价的是()

- A. SO_2 B. SO_3 C. H_2S D. Na_2SO_4

13. 世界上首先人工合成蛋白质(指的是结晶牛胰岛素)和核糖核酸的国家是()

- A. 中国 B. 美国 C. 日本 D. 英国

14. 下列各组金属的活动性符合由强到弱顺序排列的是()

- A. 钠, 铜, 铝, 银 B. 钠, 铝, 铜, 银
C. 铝, 钠, 铜, 银 D. 钠, 铝, 银, 铜

15. 下列微粒数能决定元素种类的是()

- A. 质子数 B. 中子数

C. 电子数 D. 最外层电子数

16. 二氧化碳能够灭火的原因是()

- A. 它是气体
- B. 它在高压低温下能变成“干冰”
- C. 它能溶于水
- D. 它比空气密度大, 一般情况下, 既不能燃烧, 又不支持燃烧.

17. 下列电离方程式书写正确的是()

- A. $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{H}_2^+ + \text{SO}_4^{2-}$
- B. $\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^-$
- C. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}_2^-$
- D. $\text{CaCl}_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + \text{Cl}^{2-}$

18. 下列物质中属于金属单质的是()

- A. 氖气 B. 氯气 C. 铁 D. 氨气

19. 关于一个水分子的构成叙述正确的是()

- A. 由两个氢原子和一个氧原子构成
- B. 由氢分子和氧原子构成
- C. 由氢原子和氧原子构成
- D. 由二个氢元素和一个氧元素构成

20. 下列化学反应属于置换反应的是()

- A. $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$
- B. $\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
- C. $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{BaSO}_4 + 2\text{KCl}$
- D. $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$

21. 下列溶液的 pH 值大于 7 的是()

- A. 食盐溶液 B. 盐酸

C. 氢硫酸

D. 氢氧化钾溶液

22. 下列关于化学实验操作的叙述正确的是()

A. 用托盘天平称量药品时, 应把药品放在右盘, 砝码放在左盘

B. 稀释浓硫酸时应把水缓慢地倒入浓硫酸中

C. 点燃氢气前, 一定要检验氢气的纯度

D. 用氢气还原氧化铜的实验结束时, 应先停止通氢气, 再停止加热

23. 下列物质不能使灼热的氧化铜还原成铜的是()

A. 二氧化碳 B. 一氧化碳 C. 碳 D. 氢气

24. 下列每组物质(或主要成分)的名称、俗称、分子式(化学式)三者不能表示同一种物质的是()

A. 氯化钠、食盐、 NaCl

B. 氢氯酸、盐酸、 HCl

C. 硫酸铜晶体、胆矾、 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

D. 氧化钙、石灰石、 CaO

25. 下列物质发生分解反应, 没有氧气生成的是()

A. 高锰酸钾 B. 碳酸钙 C. 氯酸钾 D. 水

26. 从 100 毫升 20% 的氢氧化钠溶液中取出 10 毫升, 取出溶液的质量百分比浓度是()

A. 0.2% B. 2% C. 10% D. 20%

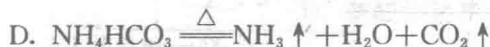
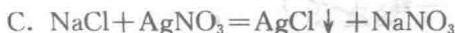
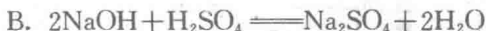
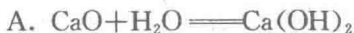
27. 在 20°C 时, 把 24 克 A 物质放入 75 克水中, 完全溶解后溶液恰好达到饱和. 则该温度下 A 物质的溶解度是()

A. 24 克 B. 24 C. 32 D. 32 克

28. 在化学反应 $\text{X} + \text{Y} = \text{Z}$ 中, 5 克 X 和足量的 Y 充分反应生成 8 克 Z. 则参加反应的 Y 是()

A. 8 克 B. 5 克 C. 3 克 D. 2 克

29. 下列化学反应属于中和反应的是()



30. 在盛有下列溶液的试管里分别滴加氢氧化钠溶液能产生红褐色沉淀的是()



31. 在 M 克食盐溶液中含有食盐 m 克, 则该溶液的质量百分比浓度是()

A. $\frac{m}{M} \times 100\%$

B. $\frac{m}{M-m} \times 100\%$

C. $\frac{m}{M+m} \times 100\%$

D. $\frac{m}{M-m} \times 100$

32. 下列各组物质不能发生复分解反应的是()

A. 碳酸钙跟盐酸

B. 硝酸钾溶液跟氯化钠溶液

C. 氯化钡溶液跟稀硫酸

D. 硝酸银溶液跟盐酸

33. 下列物质长期暴露在空气中会变质的是()

A. 食盐

B. 硫酸

C. 浓盐酸

D. 氢氧化钠

34. 在化学反应 $\text{C} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{CO}$ 中, 还原剂是()

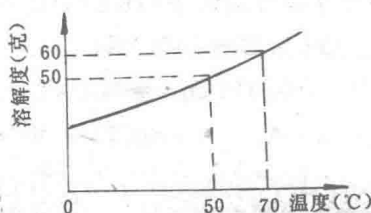
A. C

B. CO_2

C. CO

D. C 和 CO

35. 根据氯化铵的溶解曲线(如下图)计算: 在 70°C 时氯化铵饱和溶液的质量百分比浓度是()



- A. 33.3% B. 37.5% C. 50% D. 60%

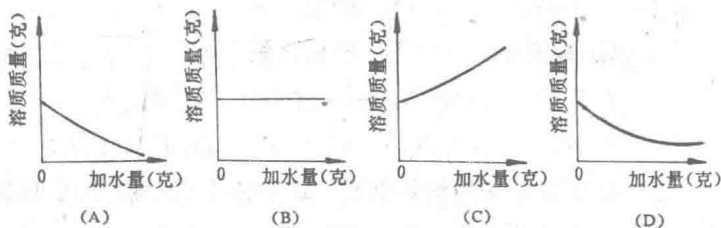
36. 下列叙述错误的是()

- A. 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
 B. 凡能跟碱起反应,生成盐和水的氧化物,叫做酸性氧化物
 C. 碱式碳酸铜中含有氢氧根,所以它属于碱
 D. 由金属离子和酸根离子组成的化合物叫做盐

37. 用固体氢氧化钠配制 50 克 20% 的氢氧化钠溶液时,应有①溶解②称量③计算④量取等操作步骤. 其操作顺序正确的是()

- A. ①②③④ B. ③②①④
 C. ③②④① D. ②③④①

38. 将一定浓度的氯化钠溶液逐渐加水稀释,下列图象



符合溶液中溶质质量变化规律的是()

39. 只用一种试剂区别 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 、 NaCl 、 KOH 三种无色溶液时, 可选用的试剂是()

- A. 碳酸钠溶液 B. 盐酸
C. 硫酸 D. 硫酸铜溶液

40. 20°C 时食盐的溶解度为 36 克. 在该温度下, 将 20 克食盐溶于 100 克水中配成溶液甲. 取 30 克甲溶液, 加入 6 克食盐晶体得到溶液乙. 则甲, 乙两种溶液的质量百分比浓度正确的一组是()

- A. 甲—16.7% 乙—30.6%
B. 甲—20% 乙—30.6%
C. 甲—20% 乙—26.5%
D. 甲—16.7% 乙—26.5%

第 II 卷 (非选择题共 60 分)

一、填空题: (共 22 分)

1. 分子是保持物质_____的一种微粒. 原子是_____中的最小微粒.
2. 在氧气, 氢气和稀硫酸三种物质中, 可用来急救病人的是_____; 可用来金属除锈的是_____; 可用来充灌探空气球的是_____.
3. 氢气在盛满氯气的集气瓶中燃烧时, 发出_____色火焰, 燃烧后在集气瓶口呈现_____状.
4. 把下列符号: H^+ 、 Al^{+3} 、 N 、 2Na , 填入相应的空格内. 表示铝元素化合价为 +3 价的是_____; 表示氢离子的是_____; 表示两个钠原子的是_____; 表示

氮元素的是_____.

5. 某元素的原子结构示意图是:



. 该元

素原子核内有_____个质子; 最外电子层上有_____个电子. 当该元素的单质在一定的条件下跟氧气化合时, 生成的分子式是_____.

6. 在实验室制取氧气、氢气和二氧化碳三种气体时: (1)能用排水法收集的气体是_____, (2)只能用向上排空气法收集的气体是_____.

7. 在固体氯化钙中混有少量氧化钙杂质, 加入(一种)_____试剂可除去氧化钙.

8. 硝酸铵 $[\text{NH}_4\text{NO}_3]$ 中氮元素的百分含量为_____. 400 克硝酸铵里含氮量为_____克.

9. 105 克 60°C 的硝酸钾饱和溶液冷却到 20°C 时, 可析出硝酸钾晶体_____克. (20°C 时硝酸钾的溶解度为 31.6 克, 60°C 时硝酸钾的溶解度为 110 克)

10. 将含有一氧化碳, 氯化氢和氮气的混和气体, 先通过足量的氢氧化钙溶液, 充分反应后剩余_____气体, 再通过足量灼热的氧化铁, 充分反应后还有_____气体.

二、实验题: (共 16 分)

1. 下列实验操作图中, 各有一处错误需要改正. 改正时可供选择的答案如下:

A. 试管口应略向下倾斜.

B. 导气管口应接近集气瓶口.

C. 集气瓶底部应放有少量水.

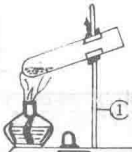
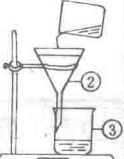
D. 液体体积应不超过试管容积的 $\frac{1}{2}$.

E. 导气管口应接近集气瓶底部.

F. 液体应沿着玻璃棒流入过滤器.

G. 液体体积应不超过试管容积的 $\frac{1}{3}$.

(1) 请选择一种正确答案, 将其序号填写在下表相应的空格内.

实验内容	铁丝在氧气中燃烧	加热固体药品	过 滤	加热液体药品	用向上排空气法收集气体
实验操作图					
答案序号					

(2) 写出实验操作图中标有序号的仪器名称:

① _____ ② _____

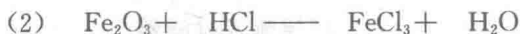
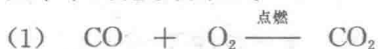
③ _____ ④ _____

2. 根据实验内容填写相应的实验现象和化学方程式:

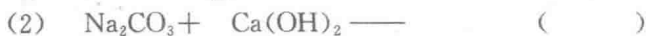
实验内容	实验现象	化学方程式
加热盛有硫酸铜晶体的试管	蓝色的硫酸铜晶体逐渐变成 _____ 色粉末, 试 管 口 有 _____ 生成	
向澄清的石灰水中通入二氧化碳气体	澄清的石灰水变 _____	

三、化学方程式题：(共 12 分)

1. 配平下列化学方程式



2. 完成下列反应的化学方程式，并在括号()中写出反应的基本类型。



3. 以锌粒、氧化铜和稀硫酸作原料，用两种不同的方法制取铜。只写有关的化学方程式。

方法一：_____

方法二：_____

四、计算题：(共 10 分) 最后结果保留小数点后一位

1. 欲制取五氧化二磷 71 克，需要消耗氧气多少克？

(提示： $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$)

2. 在 $t^\circ\text{C}$ 时，149 克 10% 的氯化钾溶液跟 108.8 毫升(密度为 1.25 克/厘米³)的硝酸银溶液恰好完全反应。试计算：

(1) 有多少克硝酸银参加了反应？

(2) 反应后溶液的质量百分比浓度是多少？

(3) 若将上述反应后的溶液过滤，把滤液加热，使其蒸发掉 173.6 克水，再冷却至 $t^\circ\text{C}$ 时，有 0.2 克的无色晶体析出。求该溶质在 $t^\circ\text{C}$ 时的溶解度？

1992 年天津市初中毕业升学

化 学 试 题

(毕 业 卷)

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. 化学变化中()
A. 一定有颜色变化 B. 一定有发光放热现象
C. 一定有新物质生成 D. 一定有气体放出
2. 元素的化学性质主要决定于原子的()
A. 核外电子层数 B. 最外层电子数
C. 核内中子数 D. 核外电子总数
3. 下列物质中, 氮元素化合价最低的是()
A. NH_3 B. NO_2 C. NO D. N_2
4. 下列物质分解后, 产物中没有水生成的是()
A. 碳酸氢铵 B. 高锰酸钾
C. 氢氧化铜 D. 氢氧化镁
5. 下列物质既是电解质又能导电的是()
A. 食盐晶体 B. 铜
C. 熔化的硝酸钾 D. 酒精溶液
6. 符号“ 2Cl ”表示()
A. 两个氯原子 B. 一个氯分子