

中国方正出版社

李长建 主编

QUANGUOZHONGKAO SHITIKU

# 全国 中考 试题 库

【全五册盒装】



# 全国中考试题库

## 化学题库

主编 李长建  
编委 熊长隆 曾宇青 秦福柯  
林凯鸣 李生福 郑义  
周尚荣 秦松嘉 陈明远

中国方正出版社

## 图书在版编目(CIP)数据

全国中考试题库/李长建编. —北京:中国方正出版社,  
1997.12

ISBN 7-80107-220-0

I. 全… I. 李… III. 初中-试题-升学参考资料 IV.  
G632.479

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (97) 第 26492 号

# 全国中考试题库

中国方正出版社出版

(北京市西城区育幼胡同甲1号 邮编:100813)

北京密云卫新印刷厂印刷

开本:787×1092 毫米 1/32 印张:36 字数 720 千字

1998年2月北京第一版 1998年2月第一次印刷

(全五册)定价:45.00元 每册:9.00元

(本书如有印装质量问题,请与本社出版部联系)

本丛书精选北京、上海、广东、福建等省市的中考试题与答案编辑而成。书中精选的试题是各省市著名教师、教研员智慧的结晶，全面覆盖了各学科的知识要点和能力考查点，题型齐全，编排合理，令人信服地反映了全国中考学科命题的趋向。其中，稳定而反复出现的一些传统试题，更有助于学生考前进行强化训练，增强准确、迅速答题的应变能力，从而大幅度地提高中考成绩。本书权威性、指导性极强，可供广大师生选用。本丛书分：《语文题库》、《数学题库》、《英语题库》、《物理题库》、《化学题库》。

# 目 录

	试题 答案
北京市 .....	( 1 )(170)
上海市 .....	( 13 )(174)
天津市 .....	( 25 )(178)
重庆市 .....	( 35 )(181)
南京市 .....	( 44 )(185)
广州市 .....	( 56 )(189)
福州市 .....	( 67 )(193)
成都市 .....	( 74 )(196)
武汉市 .....	( 87 )(199)
南昌市 .....	( 96 )(203)
西安市 .....	(108)(207)
长沙市 .....	(117)(210)
常州市 .....	(128)(213)
南通市 .....	(139)(217)
厦门市 .....	(150)(220)
青岛市 .....	(159)(223)

# 北京市

## 第 I 卷 (选择题 50 分)

可能用到的相对原子质量(原子量):H—1 C—12

O—16 Fe—56

一、下列各题均有 4 个选项,其中只有 1 个是符合题意的。(共 50 分,每小题 1 分。)

- 下列变化中,属于化学变化的是 ( )  
(A)汽油挥发 (B)冰融化成水  
(C)木炭燃烧 (D)矿石粉碎
- 空气中体积分数(体积百分比)约占 21%的气体是 ( )  
(A)氮气 (B)氧气 (C)二氧化碳 (D)稀有气体
- 地壳中含量最多的元素是 ( )  
(A)铁 (B)硅 (C)铝 (D)氧
- 物质发生化学变化的本质特征是 ( )  
(A)有发光放热现象 (B)有新物质生成  
(C)有气体放出 (D)有颜色变化
- 能保持氧气化学性质的微粒是 ( )  
(A)氧元素 (B)氧分子 (C)氧原子 (D)氧离子
- 下列物质中,属于纯净物的是 ( )

- (A)食盐水                      (B)澄清的石灰水  
(C)液态氧                      (D)新鲜的空气
7. 下列物质中,属于氧化物的是 ( )  
(A) $O_2$       (B) $MgO$       (C) $KClO_3$       (D) $H_2SO_4$
8. 下列物质中,可用来切割玻璃的是 ( )  
(A)大理石      (B)石墨      (C)金刚石      (D)铝
9. 冬天用煤火取暖,若通风不良会使人中毒,造成中毒的气体是 ( )  
(A) $H_2$       (B) $O_2$       (C) $N_2$       (D) $CO$
10. 下列物质在氧气中燃烧时,能产生大量白烟的是 ( )  
(A)碳      (B)硫      (C)磷      (D)铁
11. 决定元素种类的微粒数是 ( )  
(A)质子数                      (B)中子数  
(C)电子数                      (D)最外层电子数
12. 在  $SO_2$  中,硫元素的化合价是 ( )  
(A)-2      (B)0      (C)+4      (D)+6
13. 固体氯酸钾的颜色是 ( )  
(A)红色      (B)黑色      (C)蓝色      (D)白色
14. 下列金属中,活动性最弱的是 ( )  
(A)Fe      (B)Cu      (C)Mg      (D)Zn
15. 下列气体中,能使带火星的木条着火的是 ( )  
(A)空气      (B)二氧化碳      (C)氮气      (D)氧气
16. 下列物质在氧气中燃烧时,集气瓶内需预先加入少量

- 细砂或水的是 ( )
- (A)硫 (B)铁丝 (C)木炭 (D)红磷
17. 下列仪器中,不能直接在酒精灯火焰上加热的 ( )
- (A)蒸发皿 (B)试管 (C)燃烧匙 (D)烧杯
18. 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
19. 天然气的主要成分是 ( )
- (A)二氧化碳 (B)氮气 (C)空气 (D)甲烷
20. 尿素[CO(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>]是一种高效化肥,它属于 ( )
- (A)氮肥 (B)磷肥 (C)钾肥 (D)复合肥料
21. 下列物质中,式量为44的是 ( )
- (A)CO (B)H<sub>2</sub> (C)O<sub>2</sub> (D)CO<sub>2</sub>
22. 水中氢元素的质量分数(百分含量)为 ( )
- (A)5.6% (B)5.9% (C)6.7% (D)11.1%
23. 碳酸钠(Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)的俗称是 ( )
- (A)纯碱 (B)胆矾 (C)生石灰 (D)食盐
24. 下列物质中,属于碱的是 ( )
- (A)NaOH (B)H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (C)NaCl (D)MnO<sub>2</sub>
25. 下列物质中,易溶于水的是 ( )
- (A)CaCO<sub>3</sub> (B)BaSO<sub>4</sub> (C)AgCl (D)KNO<sub>3</sub>
26. 下列物质在敞口的容器中放置一段时间后,质量减轻的是 ( )
- (A)浓硫酸 (B)浓盐酸



- (C)澄清的石灰水      (D)氢氧化钠溶液
27. 下列溶液中,能使紫色石蕊试液变红的是 ( )
- (A)食盐水      (B)醋酸溶液  
(C)氢氧化钠溶液      (D)石灰水
28. 下列物质在空气中充分燃烧后,生成物相同的一组是 ( )
- (A)C 和 CO      (B)H<sub>2</sub> 和 C  
(C)H<sub>2</sub> 和 CO      (D)CO 和 CH<sub>4</sub>
29. 向澄清的石灰水中通入二氧化碳,生成的沉淀是 ( )
- (A)CaCO<sub>3</sub>    (B)CaO    (C)Ca(OH)<sub>2</sub>    (D)BaSO<sub>4</sub>
30. 关于水的组成,叙述正确的是 ( )
- (A)由氢气和氧气组成  
(B)由氢分子和氧原子组成  
(C)由 2 个氢原子和 1 个氧原子组成  
(D)由氢元素和氧元素组成
31. 人体内胃液的近似 pH 值为 0.9~1.5,则胃液 ( )
- (A)呈酸性      (B)呈碱性  
(C)呈中性      (D)酸碱性无法判断
32. 用工业酒精加水制成假酒属违法行为。这种假酒饮用后会使人眼睛失明,甚至死亡,这是因为其中含有 ( )
- (A)乙醇    (B)醋酸    (C)甲醇    (D)碳酸

33. 人类生活需要洁净的空气,下列物质排放到空气中,不会使空气受到污染的是 ( )
- (A)煤燃烧时产生的烟  
(B)汽车排放的尾气  
(C)氢气在空气中燃烧的产物  
(D)石油化工厂排放的废气
34. 实验室制取二氧化碳时常用 ( )
- (A)木炭与氧气反应  
(B)煅烧石灰石  
(C)大理石与稀盐酸反应  
(D)碳酸钙与稀硫酸反应
35. 下列气体中,既有可燃性又有还原性的是 ( )
- (A)氮气 (B)氧气  
(C)二氧化碳 (D)一氧化碳
36. 燃烧、缓慢氧化和自燃的相同点是 ( )
- (A)反应都需要点燃 (B)反应都有火焰  
(C)反应都很剧烈 (D)都属于氧化反应
37. 下列关于原子的叙述中,正确的是 ( )
- (A)原子是化学变化中的最小微粒  
(B)原子是构成物质的最小微粒  
(C)原子是保持物质化学性质的最小微粒  
(D)原子是不能再分的最小微粒
38. 化学反应前后,肯定不变的是 ( )
- (A)物质的种类 (B)原子的种类和数目

中产空 (C) 分子的种类 (D) 分子的数目

39. 下列关于溶液的叙述中, 正确的是 ( )

- (A) 溶液都是无色的 (B) 溶液都是纯净物  
(C) 溶液都是混合物 (D) 溶液是不均一的

40. 下列物质间不能发生反应的一组是 ( )

- (A) 锌和稀硫酸 (B) 铁和稀盐酸  
(C) 铜和稀硫酸 (D) 镁和稀盐酸

41. 为了证明鸡蛋壳的主要成分是碳酸盐, 向鸡蛋壳上滴加的药品是 ( )

- (A) 稀盐酸 (B) 氯化钠溶液  
(C) 石蕊试液 (D) 酚酞试液

42. 下列物质的化学式中, 书写错误的是 ( )

- (A) 氧化铝 (AlO) (B) 氧化钙 (CaO)  
(C) 碳酸钙 (CaCO<sub>3</sub>) (D) 硫酸锌 (ZnSO<sub>4</sub>)

43. 粗盐提纯实验的主要操作步骤中, 顺序正确的是 ( )

- (A) 溶解、过滤、蒸发  
(B) 过滤、蒸发、溶解  
(C) 蒸发、溶解、过滤  
(D) 蒸发、过滤、溶解

44. 下列化学方程式中, 书写正确的是 ( )

- (A)  $P + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} P_2O_5$  (B)  $P_2 + O_5 \xrightarrow{\text{点燃}} P_2O_5$   
(C)  $4P + 5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$  (D)  $2P + 5O \xrightarrow{\text{点燃}} P_2O_5$

45. 下列电离方程式中, 书写正确的是 ( )

- (A)  $\text{KNO}_3 \longrightarrow \text{K}^+ + 3\text{NO}^-$   
 (B)  $\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$   
 (C)  $\text{NaCl} \longrightarrow \text{Na}^{+1} + \text{Cl}^{-1}$   
 (D)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$

46. 下列反应中,属于复分解反应的是 ( )

- (A)  $2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}$   
 (B)  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$   
 (C)  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$   
 (D)  $\text{NaOH} + \text{HCl} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

47. 在化学反应  $\text{A} + \text{B} \longrightarrow \text{C} + \text{D}$  中,7克A和10克B恰好完全反应,生成8克D,同时生成C的质量是

- ( )  
 (A) 7克 (B) 8克 (C) 9克 (D) 10克

48. 在  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  中,铁元素与氧元素的质量比为 ( )

- (A) 2 : 3 (B) 7 : 3 (C) 7 : 2 (D) 3 : 7

49. 把 15 克固体硝酸钾放入 85 克水中,完全溶解后,溶液中硝酸钾的质量分数(硝酸钾溶液的百分比浓度)为

- ( )  
 (A) 15% (B) 17.6% (C) 21.4% (D) 85%

50. 在 20℃ 时,将 18 克食盐放入 50 克水中完全溶解后恰好达到饱和,则 20℃ 时食盐的溶解度为 ( )

- (A) 18 (B) 34 (C) 36 克 (D) 68 克

第 II 卷 (非选择题 30 分)

化学方程中“ $\rightarrow$ ”与“ $=$ ”的意义相同,都正确。

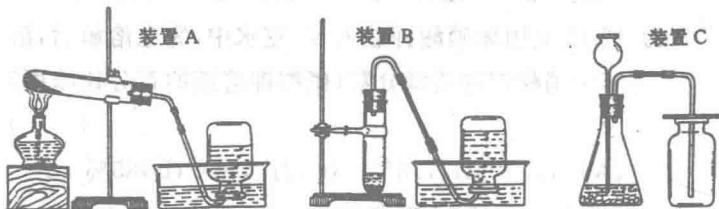
可能用到的相对原子质量(原子量):H—1 C—12 N—14

O—16 Na—23 S—32 Cl—35.5 Cu—64 Ag—108

二、实验题(共 10 分,每空 1 分)

51. (1)给试管里的液体加热,液体的体积不要超过试管容积的\_\_\_\_\_,应使用酒精灯火焰的\_\_\_\_\_部分加热。

(2)下面是实验室制取气体的装置图。看图回答(填装置代号):



实验室制取氢气时应选用装置\_\_\_\_\_;制取氧气时应

选用装置\_\_\_\_\_；制取二氧化碳时应选用装置\_\_\_\_\_。

(3) 检验集气瓶中二氧化碳是否收集满时,应将燃着的木条放在\_\_\_\_\_。

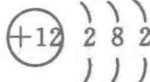
(4) 在盛有少量稀硫酸的试管里,注入几滴氯化钡溶液,实验现象是\_\_\_\_\_,反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

52. 在药匙、漏斗、托盘天平、烧杯、量筒、酒精灯、玻璃棒、铁架台八种仪器中,选出实验室配制溶质质量分数(质量百分比浓度)一定的食盐溶液时,必备的五种仪器(写名称):\_\_\_\_\_。

53. 某无色气体是  $H_2$ 、 $CO$  和  $CO_2$  中的一种或几种,将该气体依次通过灼热的氧化铜和澄清的石灰水,观察到黑色的氧化铜逐渐变红,澄清的石灰水不变浑浊,则该气体是\_\_\_\_\_。

三、填空题(共 14 分,54、55、56 小题每空 1 分,57 分题 2 分。)

54. (1) 在炼钢、除锈、灭火、填充气球等实际应用中,氧气可用于\_\_\_\_\_,氢气可用于\_\_\_\_\_,二氧化碳可用于\_\_\_\_\_,硫酸可用于\_\_\_\_\_。

(2) 某元素的原子结构示意图为:  该元素的原子核内有\_\_\_\_\_个质子。

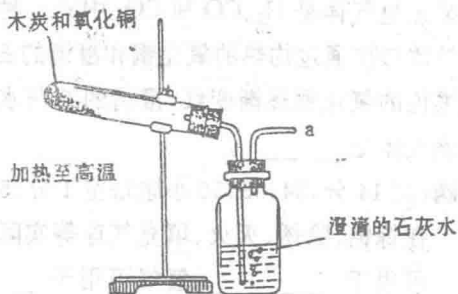
(3) 用符号表示: 2 个水分子\_\_\_\_\_,  
4 个氢氧根离子\_\_\_\_\_。

(4) 用氯酸钾制取氧气时要加入少量二氧化锰,二氧化锰起\_\_\_\_\_作用。在氢气还原氧化铜的

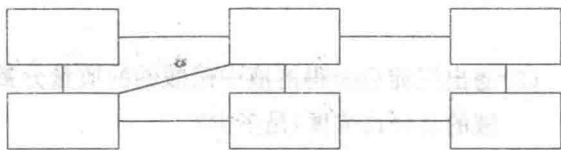
应中,氢气是\_\_\_\_\_剂。

55. 质量相同的甲烷、氢气、硫分别在氧气中充分燃烧,其中消耗氧气最少的物质是\_\_\_\_\_。

56. 下图为高温下用过量的木炭还原氧化铜的实验装置图(图中给试管加热的部分省略)。a处排出的气体中,除没有排净的空气和没有被完全吸收的二氧化碳外,还一定含有\_\_\_\_\_气体,写出有关的化学方程式:\_\_\_\_\_。



57. 现有  $\text{H}_2\text{SO}_4$ 、 $\text{BaCl}_2$ 、 $\text{NaOH}$ 、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$  五种溶液和  $\text{CO}_2$  一种气体,有下图所示的相互反应关系,图中每条连线表示两端的物质可以发生化学反应,试将它们的化学式填入图中相应的六个方框中。



四、计算题(共 6 分,每小题 3 分。)最后结果保留一位小数。

58. 在加热条件下,用足量的氢气还原 8 克氧化铜,充分反应后生成多少克铜?

59.  $t^{\circ}\text{C}$  时 58.5 克氯化钠溶液跟 55.85 克硝酸银溶液恰好完全反应。反应后过滤,得到沉淀 14.35 克。将滤液蒸发掉 81.5 克水,再冷却到  $t^{\circ}\text{C}$  时溶液恰好饱和。求:

(1) 完全反应后生成多少克硝酸钠?



(2) 滤出沉淀后所得溶液中硝酸钠的质量分数(该溶液的百分比浓度)是多少?

(3)  $t^{\circ}\text{C}$ 时硝酸钠的溶解度为多少?