

最新全国中考试题 (含答案)精选 化 学

中考试题研究组 编

新 华 出 版 社

最新全国中考试题
(含答案)精选

化 学

中考试题研究组 编

新华出版社

图书在版编目(CIP)数据

最新全国中考试题(含答案)精选:化学/中考试题研究组编.-北京:新华出版社,1996.12
ISBN 7-5011-3209-7

I. 最… II. 中… III. ①初中-试题-升学参考资料②化学课-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(96)第 11676 号

最新全国中考试题(含答案)精选 化学

中考试题研究组 编

*

新华出版社出版发行

新华书店经销

机械工业出版社印刷厂印刷

787×1092 毫米 32 开本 5.3 印张 110 千字

1996 年 12 月第一版 1996 年 12 月北京第一次印刷

ISBN 7-5011-3209-0/G·1183 定价:8.00 元

出版说明

高中-中国-新华

本套书是为了帮助 1997 年参加中考的学生了解最新考试趋势,掌握正确的复习方向、基本技能和准确的资料,以适应不断变化的考试题型而编辑出版的。该套书中的试题和标准答案均由全国各省市权威教研机构提供,由北京市教科所等教研部门诸多专家、特级教师精选而成,分政治、语文、英语、数学、物理、化学六册。

如有不妥之处,欢迎读者批评指正。

新华出版社

目 录

1	北京市	1
2	上海市	14
3	天津市	26
4	河北省	39
5	河南省	55
6	辽宁省	62
7	黑龙江	74
8	山东省	85
9	江苏省	91
10	安徽省	102
11	湖北省	114
12	湖南省	122
13	福建省	132
14	江西省	140
15	广东省	153

1. 北京市

北京市 1996 年 初中毕业、升学统一考试

第 I 卷 (选择题 50 分)

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。每小题 1 分)

1. 下列变化中,属于化学变化的是

- (A) 酒精燃烧
- (B) 矿石粉碎
- (C) 铁丝弯曲
- (D) 汽油挥发

2. 下列叙述中,属于氧气的化学性质的是

- (A) 无色无味
- (B) 不易溶于水
- (C) 密度比空气大
- (D) 能跟红磷反应

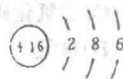
3. 按体积计算,空气中含量最多的气体是

- (A) 氮气
- (B) 氧气
- (C) 二氧化碳
- (D) 稀有气体

4. 下列符号中,表示钙元素的是

- (A) Ne (B) Cl (C) N (D) Ca

5. 某元素的原子结构示意图是



该元素的原子最外层电子数是

- (A)16 (B)2 (C)8 (D)6

6. 下列关于水的组成,叙述正确的是

- (A)水是由氢气和氧气组成的
(B)水是由氢元素和氧元素组成的
(C)水是由氢分子和氧原子组成的
(D)水是由氢分子和氧分子组成的

7. 下列物质中,属于混合物的是

- (A)氯化钾
(B)三氧化二铝
(C)空气

(D)蒸馏水

8. 下列物质中,属于单质的是

- (A) KMnO_4
(B) MgSO_4
(C) N_2
(D) MnO_2

9. 下列物质中,属于氧化物的是

- (A) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
(B) SO_2
(C) O_2
(D) KClO_3

10. 下列固体物质中,颜色为黑色的是

- (A)碳酸钙
(B)木炭
(C)氢氧化铜
(D)氯酸钾

11. 下列气体中,能使带火星的木条着火的是

- (A)水蒸气
(B)氯气
(C)二氧化碳
(D)氧气

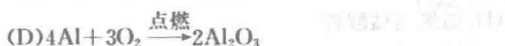
12. 下列物质在氧气中燃烧,能发出蓝紫色火焰的是
(A)碳 (B)磷 (C)镁 (D)硫
13. 下列气体中,对人体有剧毒的是
(A)氧气
(B)氮气
(C)一氧化碳
(D)二氧化碳
14. 下列物质长期暴露在空气中,质量不变的是
(A)氯化钠
(B)浓硫酸
(C)浓盐酸
(D)固体氢氧化钠
15. 化学符号“ 2H ”表示
(A)一个氢分子
(B)两个氢原子
(C)两个氢分子
(D)两个氢元素
16. 决定元素种类的微粒是
(A)质子数
(B)中子数
(C)电子数
(D)最外层电子数
17. 分子和原子的主要区别是
(A)分子质量大,原子质量小
(B)分子能直接构成物质,原子不能直接构成物质
(C)分子间有空隙,原子间无空隙
(D)在化学反应中,分子可分,原子不可分
18. 实验室制取氢气,应选用的一组药品是
(A)铜和稀硫酸
(B)锌和稀硫酸
(C)镁和浓盐酸
(D)铜和稀盐酸

19. 下列氢气的用途中,利用氢气物理性质的是
(A)充灌探空气球
(B)焊接金属
(C)作发射火箭的燃料
(D)冶炼金属
20. 下列物质中,硬度最大的是
(A)石墨 (B)金刚石 (C)木炭 (D)焦炭
21. 下列物质的化学式,书写错误的是
(A)碳酸钠 Na_2CO_3
(B)氧化镁 MgO
(C)氧化钙 Ca_2O_3
(D)氯化铜 CuCl_2
22. 在二氧化氮(NO_2)中,氮元素的化合价是
(A)+1 (B)+2 (C)+3 (D)+4
23. 氧气的式量是(原子量: $\text{O}=16$)
(A)8 (B)16 (C)32 (D)32 克
24. 下列物质中,属于氮肥的是
(A)硫酸钾 $[\text{K}_2\text{SO}_4]$
(B)碳酸氢铵 $[\text{NH}_4\text{HCO}_3]$
(C)氢氧化钙 $[\text{Ca}(\text{OH})_2]$
(D)五氧化二磷 $[\text{P}_2\text{O}_5]$
25. 硫酸铜晶体($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)的俗称是
(A)食盐 (B)纯碱 (C)胆矾 (D)石灰石
26. 下列物质中,不溶于水的是
(A) CuSO_4
(B) BaSO_4
(C) NaCl
(D) KNO_3
27. 下列化学实验基本操作中,正确的是
(A)用手拿固体氢氧化钠
(B)用手拿试管给试管里的物质加热
(C)用酒精灯的外焰给物质加热

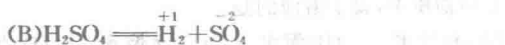
- (D)用滴管滴加液体,滴管下端紧贴试管内壁
28. 实验室制取二氧化碳,应选用
- (A)石灰石跟稀盐酸反应
- (B)木炭还原氧化铜
- (C)煅烧石灰石
- (D)加热高锰酸钾
29. 下列气体中,通常不用排水法收集的是
- (A) H_2 (B) O_2 (C) CO_2 (D) CO
30. 下列物质中,属于溶液的是
- (A)食盐水 (B)泥水 (C)蒸馏水 (D)牛奶
31. 下列金属中,活动性最强的是
- (A)Fe (B)Na (C)Al (D)Cu
32. 下列溶液中,能使无色酚酞试液变红的是
- (A)盐酸
- (B)醋酸
- (C)稀硫酸
- (D)氢氧化钠溶液
33. 某溶液的 pH 值=3,则该溶液
- (A)呈酸性
- (B)呈碱性
- (C)呈中性
- (D)酸碱性无法判断
34. 把 20 克硝酸钾晶体放入 80 克水中,完全溶解后,配成 100 克溶液,则该溶液的质量百分比浓度是
- (A)20% (B)25% (C)40% (D)80%
35. 向稀盐酸中滴加 $AgNO_3$ 溶液,可以观察到的现象是
- (A)有气泡产生
- (B)有白色沉淀生成
- (C)有蓝色沉淀生成
- (D)无明显变化

(在 36—40 小题的化学方程式或电离方程式中,“ $\rightarrow$ ”与“ $=$ ”意义相同,都正确。)

36. 下列化学方程式的配平,正确的是



37. 下列电离方程式中,正确的是



38. 在化学反应 $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ 中,还原剂是

(A) CO

(B) Fe_2O_3

(C) Fe

(D) CO_2

39. 化学反应 $2\text{KOH} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{K}_2\text{SO}_4$ 属于

(A) 化合反应

(B) 分解反应

(C) 置换反应

(D) 复分解反应

40. 在化学反应 $\text{A} + \text{B} \rightarrow \text{C}$ 中,3克A跟足量的B充分反应,生成11克C,则参加反应的B的质量是

(A) 3克 (B) 5克 (C) 8克 (D) 11克

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10分。每小题2分,多选或错选该小题不得分,若两个正确选项只选了一个正确的得1分)

41. 下列物质中,属于酸的是

(A) 氢氧化钠

(B) 盐酸

(C) 碳酸钠

(D)醋酸

42. 下列物质的溶液中,能跟氢氧化钠溶液反应,产生红褐色沉淀的是

(A) FeCl_3

(B) CuCl_2

(C) CuSO_4

(D) H_2SO_4

43. 下列物质中,具有还原性的是

(A) CO_2

(B) O_2

(C) H_2

(D) C

44. Fe 跟 CuSO_4 溶液反应,生成物是

(A) Fe 和 Cu

(B) Cu 和 FeSO_4

(C) Fe 和 FeSO_4

(D) CuSO_4 和 FeSO_4

45. 区分稀盐酸和稀硫酸,应选用的药品是

(A) BaCl_2 溶液

(B) NaCl 溶液

(C) 稀 HNO_3

(D) 紫色石蕊试液

第 II 卷 (非选择题 30 分)

可能用到的原子量: H—1 N—14 O—16 Na—23

S—32 Cl—35.5 Zn—65 Ba—137

三、填空题(共 10 分。46—48 小题每空 1 分,49 小题 2 分)

46. 在氧气、二氧化碳、稀硫酸三种物质中,用于抢救病人的是 _____,用于钢铁除锈的是 _____,用于灭火的是 _____。

47. 规范书写下列反应的化学方程式

(1) 硫在氧气中燃烧:

(2) 氢氧化钠溶液跟盐酸反应:

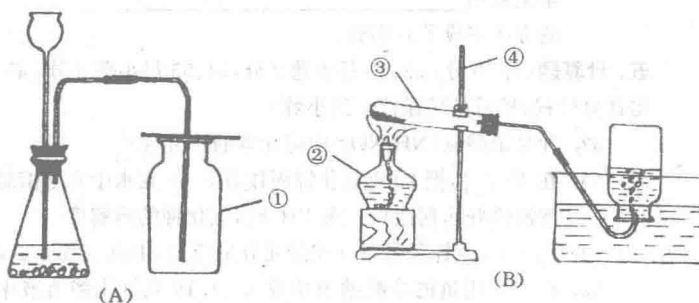
48. 实验室根据下列反应制取氧气:

$$2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$$
 反应中, MnO_2 作
_____ 剂, 该反应属于基本反应类型中的
_____ 反应。反应完毕, 将试管中剩余的固体放入足
量水中, 搅拌, 只有 MnO_2 不溶解, 经过 _____ 操作,
可以把 MnO_2 分离出来。

49. 某气体 X 是氢气、一氧化碳、甲烷中的一种气体或几种气体的混合气。点燃该气体后, 在火焰上方罩一个干而冷的烧杯, 烧杯内壁有无色液滴出现(此无色液滴能使无水硫酸铜变蓝), 再向烧杯中注入少量澄清的石灰水, 振荡, 石灰水变浑浊。根据上述实验现象判断, 气体 X 的成分可能是什么? 将答案填在右侧空白处(每种可能性占一行)。

四、实验题(共 10 分。每空 1 分)

50. 根据下列装置图, 回答以下问题:



(1) 图中标有 ①—④ 的仪器中, 叫做试管的是 _____, 叫做酒精灯的是 _____。

(2) 图中标有 (A)、(B) 的装置中, 用于实验室制取氧气的是 _____, 用于实验室制取二氧化碳的是 _____。

(3) 检验集气瓶中是否已经充满二氧化碳的方法是: 把燃着的木条放在集气瓶口, 如果木条火焰 _____, 证明集气瓶中的二氧化碳已经充满。

51. 氢气还原氧化铜的实验

(1) 在实验过程中, 可以观察到的现象是: 试管内黑色固体逐渐变为 _____ 色, 试管口有 _____ 生成。

(2) 该反应的化学方程式是 _____

(3) 欲完成此实验, 实验室仅提供以下实验用品 (数量不限):

稀硫酸、氧化铜、锌粒。

试管、烧杯、药匙、胶头滴管、铁架台 (带铁夹)、漏斗、带导管的橡皮塞、玻璃导管、橡皮管。

滤纸、火柴、纸槽。

学生甲认为这个实验不能完成, 学生乙认为这个实验可以完成。试分析:

学生甲遇到的困难是_____；

学生乙用_____

的方法完成了此实验。

五、计算题(共 10 分。52、53 每小题 2 分,54、55 每小题 3 分。必须写出计算过程,最后结果保留一位小数)

52. 计算硝酸铵(NH_4NO_3)中氮元素的百分含量。

53. 在 40°C 时,把 20 克氯化钾固体放入 50 克水中完全溶解后,溶液恰好达到饱和。求 40°C 时,氯化钾的溶解度。

54. 用 3.25 克锌跟足量稀硫酸充分反应后,生成氢气多少克?

55. 将一定质量的硫酸钠固体放入 54.16 克氯化钡溶液中,恰好完全反应,生成的沉淀经过过滤、洗涤、干燥、称量,质量是 4.66 克。求:

(1)硫酸钠的质量是多少克?

(2)所得溶液的百分比浓度是多少?

(化学卷)

北京市 1996 年初中毕业、
升学统一考试

化学试卷答案及评分标准

第 I 卷 (选择题 50 分)

一、(共 40 分。每小题 1 分)

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

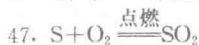
二、(共 10 分。每小题 2 分)

题号	41	42	43	44	45
答案	BD	A	CD	B	A

第 II 卷 (非选择题 30 分)

三、填空题(共 10 分。46—48 小题每空 1 分,49 小题 2 分)

46. 氧气 稀硫酸 二氧化碳



48. 催化 分解 过滤

49. 气体 X 可能是:(写对任意 3 组得 1 分,写对 5 组得 2 分)

(1) CH_4

(2) H_2 、 CO

(3) CH_4 、 H_2

(4) CH_4 、 CO

(5) CH_4 、 H_2 、 CO

四、实验题(共 10 分。每空 1 分)

50. (1) ③ ②

(2) (B) (A)

(3) 熄灭

51. (1) 光亮的紫红色 无色液滴



(3) 缺少酒精灯,无法加热

点燃氢气代替酒精灯进行加热

五、计算题(共 10 分。52、53 每小题 2 分,54、55 每小题 3 分)

52. 解: $N\% = \frac{2N}{NH_4NO_3} \times 100\% \dots\dots\dots (1 \text{ 分})$

$= \frac{28}{80} \times 100\% = 35\% \dots\dots\dots (1 \text{ 分})$

答:略。

53. 解: 氯化钾的溶解度是 $\frac{20}{50} \times 100 \dots\dots\dots (1 \text{ 分})$

$= 40(\text{克}) \dots\dots\dots (1 \text{ 分})$

答:略。