

化学 生理卫生

1990年全国初中毕业、升学试题和题解荟萃



广西师范大学出版社

1990年全国初中毕业、升学
试题和题解荟萃

化 学 生 理 卫 生

编者 李宝丽 路和平
徐烯燕 钟亚林

广西师范大学出版社

1990年全国初中毕业、升学
试题和题解荟萃

化 学
生理卫生

李宝丽 路和平 编
徐烯燕 钟亚林

广西师范大学出版社出版
广西新华书店发行
邕宁县印刷厂印装

开本787×1092 1/32 印张8.3125 字数180,000

1990年12月第1版 1990年12月第1次印刷

印数 1—16,500

ISBN7—5633—0989—6/G·826 定价：2.70元

目 录

1990年

北京市初中毕业、升学统一考试化学试题·····	(1)
答案及评分标准·····	(9)
上海市初中毕业、中等学校招生考试化学试题·····	(14)
参考答案·····	(20)
上海市初中毕业、中等学校招生考试化学 试题(试验教材)·····	(22)
参考答案·····	(28)
天津市初中毕业、高中招生考试化学试题(毕业卷) ·····	(30)
参考答案·····	(35)
天津市初中毕业、高中招生考试化学试题(升学卷) ·····	(37)
参考答案·····	(41)
福建省初中毕业会考化学试题·····	(44)
参考答案·····	(50)
广东省高(职)中、中师、中专招生考试化学试题·····	(52)
参考答案·····	(59)
广西区辖五市初中毕业、升学考试化学试题·····	(63)
参考答案及评分标准·····	(73)

广西玉林地区高中、中专招生考试化学试题·····	(77)
参考答案及评分标准·····	(84)
湖南省初中毕业会考化学试题·····	(88)
参考答案及评分标准·····	(97)
武汉市初中毕业、升学考试化学试题(A 卷)·····	(100)
参考答案·····	(106)
武汉市初中毕业、升学考试化学试题(B 卷)·····	(110)
参考答案·····	(115)
安徽省中专、高中招生考试化学试题·····	(117)
参考答案及评分标准·····	(123)
浙江省高中、中专(技校)招生考试化学试题·····	(127)
参考答案·····	(138)
四川省初中毕业会考化学试题·····	(142)
参考答案·····	(149)
贵阳市中考化学试题·····	(152)
参考答案·····	(160)
青岛市中专招生考试化学试题·····	(162)
参考答案·····	(168)
山西省高中、中专招生考试化学试题·····	(171)
参考答案·····	(180)
吉林省初中毕业会考和高级中等学校招生考试化学试题 ·····	(184)
参考答案和评分说明·····	(190)
黑龙江省初中毕业考试化学试题·····	(195)
参考答案·····	(202)
江西省中招统一考试化学试题·····	(205)

答案及评分意见·····	(212)
广西区辖五市初中毕业、升学考试生理卫生试题·····	(218)
参考答案·····	(224)
吉林省初中毕业会考和高级中等学校招生考试生理卫生试题·····	(225)
参考答案及评分说明·····	(231)
湖南省初中毕业会考生物试题·····	(233)
答案及评分标准·····	(240)
江西省中招统一考试生理卫生试题·····	(242)
参考答案及评分意见·····	(247)
蚌埠市初中毕业会考暨中专(高中)招生统一考试生理卫生试题·····	(250)
参考答案及评分标准·····	(257)

北京市初中毕业、升学统一考试

化 学 试 题

可能用到的原子量：H—1 C—12 N—14 O—16
Na—23 Mg—24 Al—27 Cl—35.5 K—39 Fe—56

一、选择题（共40分，其中第1—10小题每题2分，第11—30小题每题1分）

在下列各题的备选答案中，只有一个是正确的，请你将正确答案的字母代号填入题后的括号内。

1. 下列变化属于物理变化的是……………（ ）

（A）铁矿石炼成铁 （B）煤燃烧

（C）蜡烛受热熔化 （D）碳酸氢铵受热分解

2. 下列物质中，氧元素以游离态存在的是…（ ）

（A）氯酸钾(KClO_3) （B）二氧化硫(SO_2)

（C）氧化钙(CaO) （D）氧气(O_2)

3. 能使带火星的木条复燃的气体是……………（ ）

（A）空气 （B）氧气 （C）氮气

（D）二氧化碳

4. 下列物质属于氧化物的是……………（ ）

（A） O_2 （B） CuO （C） H_2SO_4

(D) NaOH

5. 二氧化碳能够灭火, 主要是由于它…… ()

(A) 是气体 (B) 不供给呼吸

(C) 溶于水成碳酸 (D) 一般情况下, 不能燃烧
也不支持燃烧

6. 2H 表示…… ()

(A) 两个氢元素 (B) 两个氢原子

(C) 两个氢分子 (D) 氢气

7. 下列各组物质中, 都易溶于水的一组是… ()

(A) 氯化镁、氯化银 (B) 硫酸钠、硫酸钡

(C) 碳酸钠、碳酸钙 (D) 硝酸银、硝酸钡

8. 下列物质属于纯净物的是…… ()

(A) 空气 (B) 氧化镁

(C) 石灰水 (D) 硫酸锌溶液

9. 下列各组金属的活动性符合由强到弱顺序

排列的是…… ()

(A) Fe 、 Cu 、 Zn (B) Zn 、 Fe 、 Cu

(C) Cu 、 Fe 、 Zn (D) Zn 、 Cu 、 Fe

10. 下列物质溶于适量水中, 溶液温度显著降低

的是…… ()

(A) 食盐 (B) 浓硫酸

(C) 硝酸铵 (D) 蔗糖

11. 镁原子和镁离子具有相同的…… ()

(A) 电子层数 (B) 质子数

(C) 电子总数 (D) 最外层电子数

12. 下列说法不正确的是…… ()

- (A) 原子量就是原子的实际质量
 (B) 分子是保持物质化学性质的一种微粒
 (C) 原子是由原子核和核外电子构成的
 (D) 电解质电离时所生成的阳离子全部是氢离子的化合物是酸
13. 元素的化学性质主要决定于原子的…… ()
 (A) 核外电子总数 (B) 核内质子数和中子数
 (C) 核外电子层数 (D) 最外层电子数
14. 下列物质属于电解质的是…… ()
 (A) 酒精 (B) 氯化钠固体
 (C) 铜丝 (D) 硫酸钠溶液
15. 下列电离方程式正确的是…… ()
 (A) $\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2^+ + \text{SO}_4^{2-}$
 (B) $\text{CaCl}_2 = \text{Ca}^{2+} + \text{Cl}_2^-$
 (C) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = \text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}_2^-$
 (D) $\text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{-2}$
16. 下列金属和酸不能发生反应的是…… ()
 (A) 铜和稀硫酸 (B) 铁和稀盐酸
 (C) 锌和稀盐酸 (D) 镁和稀硫酸
17. 下列化合物属于酸式盐的是…… ()
 (A) NaHCO_3 (B) H_2SO_4
 (C) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (D) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
18. 氢气与灼热的氧化铜反应生成铜和水, 这是因为氢气具有…… ()

- (A) 氧化性 (B) 还原性 (C) 可燃性
(D) 难溶性

19. 分离下列混和物，可按溶解、过滤、蒸发的顺序进行操作的是…………… ()

- (A) 氯化钠和硝酸钾 (B) 酒精和水
(C) 含泥沙的食盐 (D) 铜粉和铁粉

20. 使酚酞试液变红的溶液使石蕊试液呈…… ()

- (A) 红色 (B) 无色 (C) 蓝色 (D) 紫色

21. 下列物质分别溶于水，所得溶液pH值最大的是…………… ()

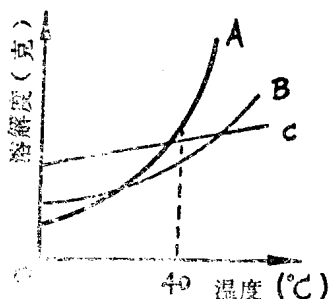
- (A) NaCl (B) SO_3 (C) Na_2O
(D) HNO_3

22. 在 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ 反应中，氧化剂是…………… ()

- (A) CO (B) Fe_2O_3
(C) Fe (D) CO_2

23. 右图是A、B、C三种物质的溶解度曲线。40℃时三种物质的溶解度由小到大的顺序是…… ()

- (A) C、B、A
(B) A、B、C
(C) B、A、C
(D) B、C、A



24. 下面关于溶液的叙述不正确的是…………… ()

- (A) 溶液是均一、稳定的混和物

(B) 溶液是均一、透明、无色的液体

(C) 溶液里各部分的性质是相同的

(D) 如果温度不改变、水不蒸发，食盐溶液久置也不会分离出食盐晶体

25. 下列基本操作不正确的是…………… ()

(A) 一般用药匙或纸槽取用固体药品

(B) 用酒精灯火焰的外焰部分给物质加热

(C) 进行过滤时，液体应沿着玻璃棒流入过滤器

(D) 使用天平时，用手取放砝码

26. 在 H_mRO_n 中，R 的化合价数值是…… ()

(A) $2m - n$ (B) $2n - n$

(C) $2m + n$ (D) $2n + m$

27. 下列各组中的物质能够发生反应的是…… ()

(A) 二氧化硅和水 (B) 铜和氯化银

(C) 氢氧化钠溶液和三氯化铁溶液

(D) 硝酸钡溶液和氯化钾溶液

28. 2.3克钠、2.4克镁、2.7克铝分别与足量的盐酸反应，按钠、镁、铝的顺序得到氢气的质量比为…………… ()

(A) 1 : 2 : 3 (B) 1 : 1 : 1

(C) 2 : 3 : 1 (D) 3 : 2 : 1

29. 只用一种试剂区别 $AgNO_3$ 、 $BaCl_2$ 、 $NaCO_3$ 三种无色溶液，可选用…………… ()

(A) 氯化钙溶液 (B) 盐酸

(C) 稀硝酸 (D) 硝酸钠溶液

30. $20^{\circ}C$ 时食盐的溶解度为36克。 $20^{\circ}C$ 时将20克食

盐放入50克水中，充分溶解后，所得饱和溶液的质量为……………（ ）
(A) 70克 (B) 69克 (C) 68克 (D) 67克

二、填空题（共25分，每空1分）

1. 构成物质的基本微粒有_____、_____、_____、其中_____是化学变化中的最小微粒。

2. 氢气在空气中燃烧产生_____色火焰；氢气在氯气中燃烧产生_____色火焰；细铁丝在氧气中燃烧生成一种_____色的固体叫做（写名称）_____。

3. 在 $A + B = C + D$ 的反应中，5克A物质跟4克B物质恰好完全反应，生成3克C物质和_____克D物质，这是根据_____定律进行上述计算的。

4. A元素的原子核电荷数为1，B元素是地壳中含量最多的元素，A、B两种元素所组成的化合物的分子式为_____。

某元素R的氧化物的分子式为 R_2O_3 ，则它的硫酸盐的分子式为_____。

5. 固体二氧化碳的俗称叫做_____；硫酸铜晶体的俗称叫做_____。

6. 氧化铁中铁元素的百分含量为_____。

7. x、y两元素的原子量比是2 : 1，在它们组成的化合物中元素的质量比为1 : 1，则此化合物的分子式为_____。

8. 由于氢氧化钠固体在空气中不仅可以吸收水分，还能跟（写分子式）_____反应，所以氢氧化钠必须密

封保存。

在稀释浓硫酸时，一定要把_____沿器壁慢慢注入_____里，并不断搅动，使产生的热量迅速扩散。

9. 有A、B、C三种元素，A的单质在氧气中剧烈燃烧，发出明亮的蓝紫色火焰，生成有刺激性气味的气体 A O_2 ；B的原子核外有三个电子层，最外层有7个电子；C的原子和B的原子核外具有相同电子层，C的单质可以在B的单质中剧烈燃烧，产生白色固体，生成离子化合物CB。根据以上条件判断：

A元素的名称是_____；B元素的离子结构示意图为_____；C元素的原子结构示意图为_____。

10. 有一包白色固体粉末，可能含有 Na_2SO_4 、 CaCO_3 、 KCl 、 BaCl_2 、 CuSO_4 中的一种或几种，按以下步骤进行实验：

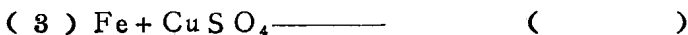
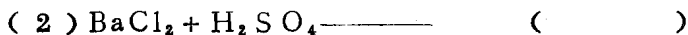
(1) 将此固体粉末溶于水得到无色溶液和白色沉淀；

(2) 将稀盐酸加入白色沉淀中，沉淀能部分溶解，并有气泡产生。

根据以上实验所产生的现象，判断这种混和物中，一定含有的物质是_____；一定没有的物质是_____；可能含有的物质是_____（以上空格都填写分子式）。

三、（共15分）

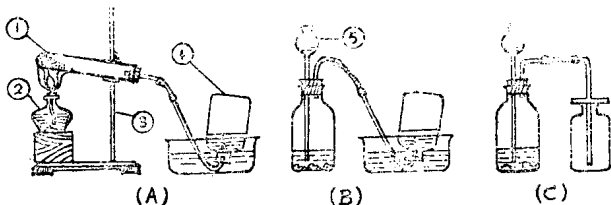
1. 完成下列化学反应方程式，在括号中写出化学反应的基本类型。



2. 从水、石灰石、食盐、碳酸钠等物质中, 选择适当的物质为原料制取氢氧化钠, 写出各步反应的化学方程式。

四、实验题 (共10分)

下图中 (A)、(B)、(C) 为制备气体的装置图。
看图回答:



1. 指出上图中五种标有数码仪器的名称:

① _____ ② _____ ③ _____ ④ _____
⑤ _____

2. 将正确答案的字母代号填入括号内:

(1) 实验室制取氢气时应选用装置 (),

(2) 实验室制取氧气时应选用装置 (),

(3) 实验室制取二氧化碳气时应选用装置 ().

3. 使用 (A) 装置制气, 当结束实验时, 应先撤_____, 后撤_____。

五、计算题（共10分）最后结果保留小数点后一位。

1. 电解54克水生成氢气和氧气各多少克？

2. $t_1^{\circ}\text{C}$ 时将一定量的氢氧化钾固体放入35.6毫升、密度为1.18克/厘米³、百分比浓度为30%的硝酸溶液中恰好完全反应。求：

（1） $t_1^{\circ}\text{C}$ 时反应后溶液的百分比浓度？

（2）将反应后的溶液由 $t_1^{\circ}\text{C}$ 降温至 $t_2^{\circ}\text{C}$ 时可析出的晶体质量为多少克？

（生成物的溶解度： $t_1^{\circ}\text{C}$ 时为85克， $t_2^{\circ}\text{C}$ 时为20克。）

答案及评分标准

阅卷须知：

1. 保持卷面整洁，认真掌握评分标准。

2. 一律用红钢笔或红圆珠笔批阅，将大题实际得分填入题首和卷首计分栏内，要求数字正确清楚，各题的阅卷人员和复查人员须按要求签名。

3. 各大题计分有0.5分时不进位，总分有0.5分时进位。

一、选择题：共40分，其中1—10小题每题2分，11—30小题每题1分。多选错选不给分。

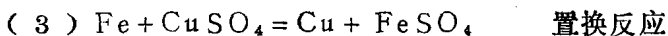
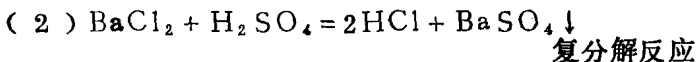
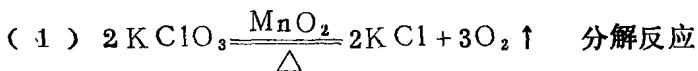
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	C	D	B	B	D	B	D	B	B	C	B	A	D	B	C
题号	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
答案	A	A	B	C	C	C	B	D	B	D	B	C	A	B	C

二、填空题：共25分，每空1分。

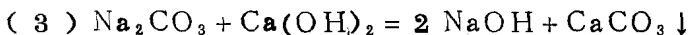
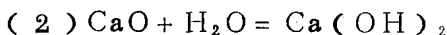
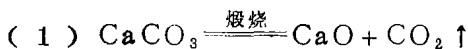
题号	答 案
1	原子 分子 离子 原子
2	淡蓝 苍白 黑 四氧化三铁
3	6 质量守恒
4	H_2O $R_2(SO_4)_3$
5	干冰 蓝矾（或胆矾）
6	70%
7	XY_2
8	CO_2 浓硫酸（或浓 H_2SO_4 ） 水（或 H_2O ）
9	硫 Cl^- $\begin{array}{c} \diagup \diagup \\ (+17) \quad 288 \\ \diagdown \diagdown \end{array}$ Na $\begin{array}{c} \diagup \diagup \\ (+11) \quad 281 \\ \diagdown \diagdown \end{array}$
10	$CaCO_3$ 、 $BaCl_2$ 、 Na_2SO_4 $CuSO_4$ KCl

三、共15分。

1. (9分)。每个化学方程式2分，每个反应基本类型1分。



2. (6分)。每个化学方程式2分。



说明：①分子式错，化学方程式不给分。

②化学方程式未配平，每个化学方程式扣1分。

③化学方程式未标反应条件、“↓”、“↑”；未写“=”，无论一项或多项每个化学方程式扣0.5分。

实验题：共10分，每空1分。

1. ①试管 ②酒精灯 ③铁架台 ④集气瓶

⑤长颈漏斗

2. (1) B (2) A (3) C

3. 导气管 酒精灯

计算题：共10分。

1. (5分)。