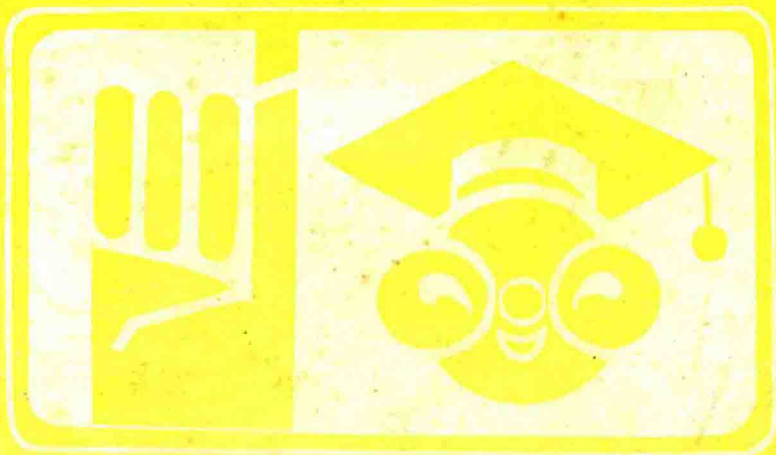


1996年

全国初中毕业升学
模拟题和答案精选

化学

张绵演 主编



科学技术文献出版社

1996 年全国初中毕业升学
模拟题和答案精选

化 学

张绵潢 主编

科学技术文献出版社

(京)新登字 130 号

内容简介

本书根据国家教委最新颁布的初中化学教学大纲的要求,精选了 20 套初中化学模拟题,并附有参考答案。该书的特点是题型新颖,知识面广,难易适中,解答准确,实用性强。是广大初中师生毕业升学考试的必备参考读物。

图书在版编目(CIP)数据

化学:1996 年全国初中毕业升学模拟题和答案精选/张绵潢主编. -北京:科学技术文献出版社,1995

ISBN7-5023-2591-3

I. 化… II. 张… III. 化学课-初中-模拟-试题-解题-升学参考资料 IV. G634.806

中国版本图书馆 CIP 数据核字(95)第 09718 号

科学技术文献出版社出版

(北京复兴路 15 号 邮政编码 100038)

河北省大厂兴源印刷厂印刷 全国新华书店发行

1995 年 7 月第 1 版 1995 年 7 月第 1 次印刷

787×1092 毫米 32 开本 6 印张 126 千字

印数:1—21000 册

定价:4.90 元

(本版图书,凡印装质量问题均由承印厂负责调换。

地址:河北大厂祁各庄乡冯兰庄 邮政编码:101700)

目 录

模拟试题(一)	(1)
模拟试题(二)	(10)
模拟试题(三)	(20)
模拟试题(四)	(29)
模拟试题(五)	(38)
模拟试题(六)	(43)
模拟试题(七)	(47)
模拟试题(八)	(57)
模拟试题(九)	(62)
模拟试题(十)	(67)
模拟试题(十一)	(75)
模拟试题(十二)	(82)
模拟试题(十三)	(90)
模拟试题(十四)	(101)
模拟试题(十五)	(109)
模拟试题(十六)	(118)
模拟试题(十七)	(123)
模拟试题(十八)	(131)
模拟试题(十九)	(138)
模拟试题(二十)	(150)
模拟试题(一)参考答案	(160)
模拟试题(二)参考答案	(161)

模拟试题(三)参考答案.....	(162)
模拟试题(四)参考答案.....	(164)
模拟试题(五)参考答案.....	(165)
模拟试题(六)参考答案.....	(166)
模拟试题(七)参考答案.....	(166)
模拟试题(八)参考答案.....	(168)
模拟试题(九)参考答案.....	(169)
模拟试题(十)参考答案.....	(169)
模拟试题(十一)参考答案.....	(170)
模拟试题(十二)参考答案.....	(171)
模拟试题(十三)参考答案.....	(172)
模拟试题(十四)参考答案.....	(173)
模拟试题(十五)参考答案.....	(175)
模拟试题(十六)参考答案.....	(176)
模拟试题(十七)参考答案.....	(176)
模拟试题(十八)参考答案.....	(178)
模拟试题(十九)参考答案.....	(179)
模拟试题(二十)参考答案.....	(181)

模拟试题(一)

一、选择题(本题共 20 分,每小题 2 分)每题只有一个正确答案

1. 下列四种变化中,有一种变化与其它三种变化的类型不相同,这种变化是 (A)

A. 蒸发 B. 氧化 C. 燃烧 D. 生锈

2. 化学反应前后必定发生改变的是 (B)

A. 元素种类 B. 分子种类

C. 原子数目 D. 物质质量之和

3. 从资源与环境保护角度看,下列能源最理想的是

A. 天然气 B. 煤 C. 氢气 D. 石油

4. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ 属于

A. 混和物 B. 碱 C. 氧化物 D. 盐

5. 相同数目的氧气分子和氢气分子的质量之比为

A. 1:2 B. 1:8 C. 1:16 D. 16:1

6. 下列物质中,由离子构成的化合物是 (B)

A. NaCl 溶液 B. BaSO_4 C. 稀 H_2SO_4 D. CO_2

7. 在核电荷数为 1~18 的元素中,有金属元素 (C)

A. 8 种 B. 6 种 C. 5 种 D. 4 种

8. 能使紫色石蕊试液变蓝色的溶液,一定能使酚酞试液

变 (A)

A. 红色 B. 红褐色 C. 紫色 D. 蓝色

9. 用新铝壶烧开水后, 凡水浸到的地方会变黑, 这是由于水中含有 (B)

A. 钠盐 B. 铁盐 C. 镁盐 D. 钙盐

10. 在科学史上, 中国有许多重大发明, 为世界现代物质文明奠定了基础. 以下发明属于化学史上中国对世界的重大贡献是 (D)

①造纸 ②印刷技术 ③火药和中医药 ④指南针 ⑤炼铜、炼铁、炼钢 ⑥陶瓷 ⑦合成有机高分子材料 ⑧首次人工合成蛋白质

A. ①②③④⑥ B. ①③⑤⑥⑦

C. ①③⑤⑦⑧ D. ①③⑤⑥⑧

二、选择题(本题共 10 分, 每小题 1 分) 每题只有一个正确答案.

11. 从 1994 年 5 月 1 日起, 贵阳市城区禁止燃放烟花爆竹, 主要原因是防止 (D)

①空气污染 ②噪声污染 ③发生火灾

A. ①② B. ①③ C. ②③ D. ①②③

12. 1992 年海湾战争期间, 科威特大批油井被炸起火燃烧, 我国救援人员在灭火工作中作出了贡献. 下列措施不能考虑用于油井灭火的是 (D)

A. 设法降低石油的着火点

B. 设法使火焰隔绝空气

C. 设法阻止石油喷射

D. 设法降低油井井口的温度

13. 下列各组物质在空气中放置久后, 质量都会增加的

是

A. 熟石灰和生石灰 B. 生石灰和石灰石

C. 烧碱和生石灰 D. 烧碱和石灰石

14. 必须加入氧化剂才能实现的变化是

A. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{NaOH}$ B. $\text{CO}_2 \longrightarrow \text{CO}$

C. $\text{Cu}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CuO}$ D. $\text{Zn} \longrightarrow \text{ZnO}$

15. 下列物质中, 锰元素的化合价最高的是

A. MnCl_2 B. KMnO_4

C. K_2MnO_4 D. MnO_2

16. 下列各化合物中, 含有+1价原子团的是

A. HB B. K_2CO_3

C. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ D. NH_4HCO_3

17. 实验室贮存下列试剂不能用玻璃塞的是

A. NaOH 溶液 B. 浓盐酸

C. AgNO_3 溶液 D. 稀硝酸

18. 在常温下向 100 克 5% 的蔗糖溶液里加入 5 克氯化钠粉末完全溶解后, 蔗糖溶液的质量百分比浓度将

A. 不变 B. 增大 C. 减小 D. 无法判断

19. 胃溃疡(胃壁溃烂甚至穿孔)病人的胃酸过多, 医生给服用 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 胶乳而不给服用 NaHCO_3 药片, 主要原因是

A. $\text{Al}(\text{OH})_3$ 是白色物质 B. $\text{Al}(\text{OH})_3$ 能中和胃酸

C. NaHCO_3 是酸式盐 D. NaHCO_3 跟胃酸反应放出

CO_2 会加速穿孔

20. 甲乙两同学在室温下各取 50 克某溶液分别做结晶实验. 甲将溶液蒸发掉 10 克水后冷却至室温, 得晶体 1.2 克

(晶体不含结晶水);乙将溶液蒸发掉 15 克水后冷却至室温得晶体 2.4 克. 若两人的实验结果都准确,则该物质在室温时的溶解度为 ()

- A. 12 B. 24 C. 12 克 D. 24 克

三、选择题(本题共 20 分,每小题 2 分)每个小题有一个或两个正确答案.

21. 工业上制普通玻璃、水泥、漂白粉或冶炼钢铁等都需要的材料是 (A, C)

- A. NaOH B. Na_2CO_3
C. CaCO_3 D. SiO_2

22. 下列各组物质,从物质分类的角度看,后者从属于前者的一组是 (B, D)

- A. 酸酐、氧化物 B. 碱、碱性氧化物
C. 含氧酸、酸 D. 盐、酸式盐

23. 空气中含量最多的元素和地壳中含量最多的金属元素与非金属元素,三种元素可以组成的物质是 (B)

- A. 硝酸铝 B. 硫酸铝 C. 碳酸钙 D. 氢氧化铁

24. 下列微粒,各电子层上的电子数都满足 $2n^2$ 的是 (A, D)

- A. He B. Mg^{2+} C. Ar D. S^{2-}

25. 下列各组指定原子的核电荷数的元素,不能形成 AB_2 型化合物的是 (D)

- A. 6 和 8 B. 16 和 8 C. 12 和 9 D. 11 和 6

26. 下列分子的结构中,原子的最外层电子都能满足 8 电子稳定结构的是 (A, D)



27. 对于氢气、木炭和一氧化碳分别跟氧化铜反应(在适当条件下),下列叙述正确的是 (BD)

A. 都有红色物质生成

B. 都是置换反应

C. 都有二氧化碳生成

D. 都有还原剂

28. A、B、C、D 各代表一种离子,则反应: $\text{AB} + \text{CD} = \text{AD} + \text{CB} \downarrow$ 可能是 (B)

A. 酸跟碱的反应

B. 碱跟盐的反应

C. 盐跟盐的反应

D. 碱性氧化物跟水的反应

29. 能用于鉴别盐酸、氯化铜、氯化铁和硫酸钠四种溶液的药品是 (B)

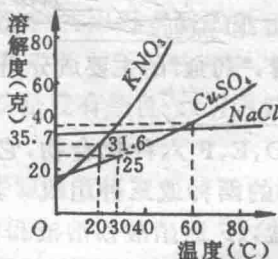
A. NaOH 溶液

B. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液

C. BaCl_2 溶液

D. AgNO_3 溶液

30. 下图是几种盐的溶解度曲线. 下列说法正确的是 ()



A. 30°C 时,将 35 克硝酸钾和 35 克食盐同时溶于 100 克水中,蒸发时,先析出的是氯化钠

B. 40°C 时,将 35 克食盐溶于 100 克水中,降温至 0°C 时,可析出氯化钠晶体

C. 20℃时,硝酸钾饱和溶液的质量百分比浓度是 31.6%

D. 60℃时,200 克水中溶解 80 克硫酸铜达饱和,当降温至 30℃时,可析出 30 克硫酸铜晶体

四、(本题共 25 分)

31. 有一种氧化物,既能跟某些酸性氧化物反应,又能跟某些碱性氧化物反应,但反应后都不生成盐,则此氧化物的分子式为 H₂O.

32. 家庭使用的液化气是碳氢化合物,分子式可写为 C_xH_y ,在空气中完全燃烧生成二氧化碳和水,此反应的化学方程式为: $2C_xH_y + (x + \frac{y}{4})O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2xCO_2 + yH_2O$

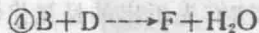
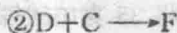
33. 我国古代的“药金”外观和金相似,常误认为是金子.冶炼方法如下:将炉甘石($ZnCO_3$)、赤铜(Cu_2O)和木炭混和后加热至 800℃左右,即得金光闪闪的“药金”.根据这个冶炼方法回答下列问题:(1)写出上述过程中有关反应的化学方程式:



(2)用现代观点看,“药金”的主要成分是什么?

答: Zn 、 Cu

34. 有 A、B、C、D、E、F 六种化合物,它们分别是由氢、氧、硫、钠四种元素中的两种或三种组成.其中 E 是无氧酸的正盐, F 是含氧酸盐, (F 遇硝酸钡溶液和稀盐酸的混和溶液,产生白色沉淀).这六种化合物有下列转变关系:



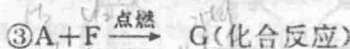
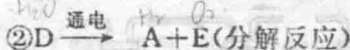
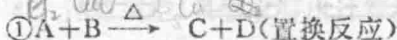
(1)由此推断出这六种化合物的分子式:

A H_2S B $NaOH$ C Na_2CO_3

D _____ E _____ F _____

(2) 上述六种化合物中分子量最大的是 _____ (写分子式)。

35. 现有 A、B、C、D、E、F、G、H、I 九种物质, 其中, A、C、E、F 是单质, B、D 是氧化物, G、H、I 是化合物, 它们之间转变的关系如下:



写出符合上述要求的四个化学方程式

置换反应: _____ 分解反应: _____

化合反应: _____ 中和反应: _____

五、实验题 (本题共 15 分)

甲烷的实验室制法: 用无水醋酸钠和碱石灰两种固态药品, 经研磨均匀混和后装入反应装置中, 加热后产生甲烷气体。通常情况下, 甲烷是没有颜色、没有气味的气体, 比空气轻, 极难溶于水。

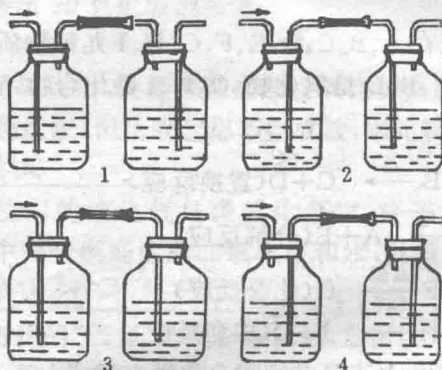
回答: (1) 本实验的气体发生装置可选用 _____ (氢气或氧气) 的气体发生装置。

(2) 将上述混和物 (粉末) 装入试管时, 应用 _____ 加入试管。

(3) 甲烷气体可用 _____ 法或 _____ 法收集。

37. 实验室用盐酸和锌粒制取纯净、干燥的氢气, 可选用下图中的第 _____ 套装置来净化。其中左瓶中盛有 _____,

以除去_____；右瓶中盛有_____，以除去_____。



38. 有一白色固体，可能是由硝酸钡、硫酸钾、碳酸钾和氯化钾中的一种或几种组成。将这白色固体加水搅拌，有白色不溶于水但溶于酸的物质生成；过滤后检验，在滤液中只有钾离子、硝酸根离子和氯离子。由此推断在白色固体中一定不含有的物质是_____（填分子式或物质名称）。

39. 有 10 克不纯的碳酸钙样品与足量盐酸反应后，共收集到 4.4 克二氧化碳，且溶液中残留有不溶物，据此分析样品中，关于：①碳酸镁，②碳酸钾，③二氧化硅等杂质含有情况，正确结论是：_____。（填肯定含有什么物质，可能含有什么物质。写分子式或物质名称）

40. 实验室里配制 1:4(体积比)的硫酸溶液：

(1)用量筒量取 240 毫升蒸馏水时，应用量筒量取浓硫酸_____毫升。

(2)在稀释浓硫酸时,一定要把_____.

六、计算题(本题共 10 分. 其中第 41 题 7 分,第 42 题 3 分)

41. 某三价金属 R 的氧化物 4 克与 21 克稀硫酸恰好完全反应,并形成溶液,测得此溶液的质量百分比浓度为 40%,求:(1)R 的原子量;(2)稀硫酸的质量百分比浓度.

提示: $R_2O_3 + 3H_2SO_4 = R_2(SO_4)_3 + 3H_2O$

42. 计算填空(只要求写出计算结果,不要求写出计算过程)

为了制取氧气,取一定量的氯酸钾和二氧化锰的混和物,二氧化锰在混合物中的质量百分比为 25%,加热一段时间后,二氧化锰在混和物中的质量百分比为 30%,则氯酸钾的分解率为_____. (精确到 0.01%)

模拟试题(二)

第 I 卷(选择题, 共 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, 1—30 小题每小题 1 分, 31—35 小题每小题 2 分, 错选、多选该小题不得分)

1. 下列变化中, 属于物理变化的是

(C)

A. 铁生锈 B. 蜡烛燃烧

C. 冰融化成水 D. 火药爆炸

2. 地壳中含量最多的元素是

(A)

A. 氧 B. 硅 C. 铝 D. 铁

3. 下列物质中, 属于混和物的是

(D)

A. 液氧 B. 干冰 C. 硫酸锌 D. 空气

4. 下列物质中, 属于氧化物的是

(B)

A. HNO_3 B. MgO C. KMO_4 D. O_2

5. 酒精灯火焰温度最高的是

(B)

A. 内焰 B. 外焰 C. 焰心 D. 内外焰都一样

6. 人类生活需要清洁的空气。下列物质排放到空气中, 不会使空气受到污染的是

(C)

A. 煤燃烧时产生的烟 B. 汽车排气形成的烟雾

C. 氢气在空气中燃烧的产物

D. 石油化工厂排放出的废气

7. 下列气体中, 对人体有剧毒的是

(D)

A. 氢气 B. 氮气 C. 二氧化碳 D. 一氧化碳

8. 关于水的组成, 说法正确的是

(A)

A. 由氢、氧两种元素组成的 B. 由氢气和氧气组成的

C. 由氢、氧两种分子组成的

D. 由一个氢分子和一个氧原子构成的

9. 下列符号中,能表示两个氧分子的是 (C)

A. $2O$ B. O_2 C. $2O_2$ D. $2H_2O$

10. 二氧化碳能够灭火是因为 (B)

A. 它是气体

B. 在一般情况下它不能燃烧,也不支持燃烧,且密度比空气大

C. 它能溶于水

D. 它在高压低温下能变成“干冰”

11. 下列仪器中,可在酒精灯火焰上直接加热的是 (B)

A. 漏斗 B. 试管 C. 量筒 D. 水槽

12. 下列物质的分子式,书写错误的是 (A)

A. $FeCl$ (氯化铁) B. HNO_3 (硝酸)

C. $NaOH$ (氢氧化钠) D. MnO_2 (二氧化锰)

13. 在二氧化氮(NO_2)中,氮元素的化合价是 (C)

A. -3 B. $+2$ C. $+4$ D. $+5$

14. 下列性质中,属于盐酸的化学性质的是 (D)

A. 挥发性 B. 刺激性气味

C. 无色液体 D. 跟碱反应生成盐和水

15. 下列关于溶液的叙述正确的是 (C)

A. 溶液都有颜色 B. 浓溶液一定是饱和溶液

C. 溶液是混和物 D. 溶液是纯净物

16. 在十九世纪,提出了近代原子学说的科学家是

(B)

A. 拉瓦锡 B. 道尔顿 C. 阿佛加德罗 D. 汤姆生

17. 在原子中,质子数等于

(A)

A. 核外电子总数 B. 中子数 C. 最外层电子数
D. 电子层数

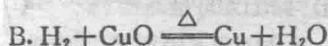
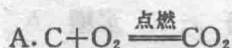
18. 下列电离方程式正确的是

(A)



19. 下列化学反应中,属于置换反应的是

(B)



20. 下列金属中,金属活动性最强的是

(D)

A. Hg B. Fe C. Cu D. K

21. 下列物质中,易溶于水的是

(B)

A. CaCO_3 B. NaNO_3 C. AgCl D. $\text{Fe}(\text{OH})_3$

22. NaOH 溶液的 pH 一定是

(A)

A. 大于 7 B. 小于 7 C. 等于 7 D. 无法判断

23. 下列物质中,属于非金属单质的是

(A)

A. 磷(P) B. 铅(Pb)