

中国初中生

ZHONGGUO

CHUZHONGSHENG

BIYESHENGXUE

YINGKAO DAQUAN

郑隆海 主编

毕 业
升 学
应 考
大 全

化学卷

HUAXUEJUAN

上海远东出版社

中国初中生毕业升学应考大全

· 化学卷 ·

郑隆海 主编

上海远东出版社

策 划 晨 瑜
责任编辑 严汝峰 晨 瑜
封面设计 晨 瑜

中国初中生毕业升学应考大全
· 化学卷 ·

郑隆海 主编

上海远东出版社出版发行

(上海冠生园路 393 号 邮政编码 200233)

新华书店经销 上海市印刷十一厂印刷

开本 787×1092 1/32 印张 13.5 千字 392

1997 年 1 月第 1 版 1998 年 3 月第 4 次印刷

印数 27101-38100

ISBN 7-80613-424-7/G·450 定价:14.00 元

前 言

《中国初中生毕业升学应考大全》是一套层次高、信息量大、覆盖面广、命题趋势分明的权威性试卷大全,旨在让考生高效率地复习,全面提高学习素质,快速成功应考。

《中国初中生毕业升学应考大全》分语文卷、数学卷、英语卷、物理卷、化学卷、政治卷,由华东师范大学附属第二中学、上海师范大学附属中学、华东师范大学外语学院富有教学经验的特、高级教师与资深教师主编。这支强有力的作者队伍,曾经指导培养出了为国争光的国际奥林匹克物理、数学、化学竞赛的金牌得主;语文、英语中考的佼佼者。他们用辛勤的汗水换得桃李满天下。

《中国初中生毕业升学应考大全》体现教学大纲和考纲精神,运用了最优化教学理论。编录的全部试卷都凝聚了各地专家的心血和编者的经验,荟萃了中国名校试卷的精华,反映了教学和考试的最新成果,极具代表性和实用价值。

为使《中国初中生毕业升学应考大全》具有长久的权威性和正确性,使广大考生掌握教学、命题的最新趋势,《中国初中生毕业升学应考大全》将逐年增补新试卷,淘汰旧内容。希望《中国初中生毕业升学应考大全》能成为每位考生的良师益友,帮助考生在中考中获得最佳成绩。

编者的话

新一年的中考即将来临,为了帮助广大师生有效地组织复习,系统地掌握初中化学的基础理论知识和基本实验技能;通过强化训练,提高化学应试能力和素质,我以国家教委制定的中小学教学大纲及全国中小学教材编审委员会审定的现行教材为依据,结合多年的化学教学经验,编写了《中国初中生毕业升学应考大全·化学卷》一书。作为献给全国初中生拓宽知识面,掌握教学、命题的新趋势,获取大量信息,快速成功应考的礼物。

该书编入近五年的试卷,是从全国各省市数以百计的中考题海里精选出来的。书中安排的模拟试卷是我多年来化学教学的研究。这些试卷集中体现了大纲与考纲的要求,覆盖了初中化学教材的全部内容,突出了化学知识的重点、难点,它在揭示解题方法和技巧、归纳总结解题规律,跟踪考试信息,反映教学和考试的新成果、新特点方面具有很强的权威性和实用性。

感谢上海远东出版社有关编辑给予该书全新的创意;感谢各地同行提供的宝贵资料;由于该书编写时间仓促,难免有失误之处,恳请读者不吝指正。

郑隆海

1998年

目 录

第一部分 化学中考试题荟萃

(一) 1993 年化学中考试题集锦	3
1. 上海市化学中考试题	3
2. 上海市(科技版试验教材)化学中考试题	10
3. 上海市(上教版试验教材)化学中考试题	16
4. 北京市化学中考试题	22
5. 天津市化学中考试题	30
6. 南京市化学中考试题	34
7. 广州市化学中考试题	45
8. 武汉市化学中考试题	51
(二) 1994 年化学中考试题集锦	59
1. 上海市化学中考试题	59
2. 上海市(科技版试验教材)化学中考试题	67
3. 上海市(上教版试验教材)化学中考试题	73
4. 北京市化学中考试题	79
5. 武汉市化学中考试题	87
6. 哈尔滨市化学中考试题	95
7. 成都市化学中考试题	100
8. 新疆维吾尔自治区化学中考试题	108
(三) 1995 年化学中考试题集锦	115
1. 上海市化学中考试题	115

2. 北京市化学中考试题	123
3. 南京市化学中考试题	131
4. 武汉市化学中考试题	141
5. 成都市化学中考试题	149
6. 安徽省化学中考试题	158
7. 辽宁省化学中考试题	162
8. 山西省化学中考试题	168
9. 云南省化学中考试题	176
(四) 1996 年化学中考试题集锦	184
1. 上海市化学中考试题	184
2. 北京市化学中考试题	191
3. 安徽省化学中考试题	199
4. 广西壮族自治区化学中考试题	206
5. 化学中考模拟试题(一)	214
6. 化学中考模拟试题(二)	222
7. 化学中考模拟试题(三)	229
8. 化学中考模拟试题(四)	237
9. 化学中考模拟试题(五)	246
(五) 1997 年化学中考试题集锦	256
1. 上海市化学中考试题	256
2. 河南省化学中考试题	263
3. 云南省化学中考试题	268
4. 安徽省化学中考试题	276
5. 湖北省化学中考试题	282
6. 福建省化学中考试题	287
7. 化学中考模拟试题(一)	293
8. 化学中考模拟试题(二)	300

第二部分 化学中考试题参考答案荟萃

(一) 1993 年化学中考试题参考答案集锦	311
1. 上海市化学中考试题参考答案	311
2. 上海市(科技版试验教材)化学中考试题参考答案	313
3. 上海市(上教版试验教材)化学中考试题参考答案	315
4. 北京市化学中考试题参考答案	317
5. 天津市化学中考试题参考答案	320
6. 南京市化学中考试题参考答案	322
7. 广州市化学中考试题参考答案	326
8. 武汉市化学中考试题参考答案	329
 (二) 1994 年化学中考试题参考答案集锦	 333
1. 上海市化学中考试题参考答案	333
2. 上海市(科技版试验教材)化学中考试题参考答案	336
3. 上海市(上教版试验教材)化学中考试题参考答案	338
4. 北京市化学中考试题参考答案	340
5. 武汉市化学中考试题参考答案	342
6. 哈尔滨市化学中考试题参考答案	345
7. 成都市化学中考试题参考答案	347
8. 新疆维吾尔自治区化学中考试题参考答案	350
 (三) 1995 年化学中考试题参考答案集锦	 352
1. 上海市化学中考试题参考答案	352
2. 北京市化学中考试题参考答案	354
3. 南京市化学中考试题参考答案	357
4. 武汉市化学中考试题参考答案	360
5. 成都市化学中考试题参考答案	363
6. 安徽省化学中考试题参考答案	365
7. 辽宁省化学中考试题参考答案	366

8. 山西省化学中考试题参考答案	368
9. 云南省化学中考试题参考答案	370
(四) 1996 年化学中考试题参考答案集锦	372
1. 上海市化学中考试题参考答案	372
2. 北京市化学中考试题参考答案	375
3. 安徽省化学中考试题参考答案	376
4. 广西壮族自治区化学中考试题参考答案	379
5. 化学中考模拟试题(一)参考答案	382
6. 化学中考模拟试题(二)参考答案	384
7. 化学中考模拟试题(三)参考答案	386
8. 化学中考模拟试题(四)参考答案	389
9. 化学中考模拟试题(五)参考答案	391
(五) 1997 年化学中考试题参考答案集锦	395
1. 上海市化学中考试题参考答案	395
2. 河南省化学中考试题参考答案	397
3. 云南省化学中考试题参考答案	399
4. 安徽省化学中考试题参考答案	402
5. 湖北省化学中考试题参考答案	404
6. 福建省化学中考试题参考答案	407
7. 化学中考模拟试题(一)参考答案	409
8. 化学中考模拟试题(二)参考答案	412

第一部分

化学中考考试题荟萃

(一)1993 年化学中考试题集锦

1. 上海市化学中考试题

1993 年上海市 初 中 毕 业
中等学校招生 文化考试

化学试卷

(原子量: H—1, C—12, N—14, O—16, Mg—24, S—32, Cl—35.5, K—39, Fe—56, Cu—64, Zn—65)

一、填表(本题共 20 分)

1. 在下表空格中填上物质的名称或分子式, 并指出类别(指氧化物、酸、碱、盐、有机物)。

物质名称		氢氧化钾		硫酐	
分子式	CH ₄		H ₃ PO ₄		CaSO ₄
类 别					

2. 按要求在空格中填写

化学反应	化学方程式	简 答
高温煅烧石灰石		反应基本类型： _____
氧化钙和水作用		生成物中的原子团叫 _____。
铁丝在氧气中燃烧		生成了_____色固体。
高温下一氧化碳还原氧化铁		氧化剂是： _____
加热碳酸氢铵		各生成物的质量比是：_____

二、选择题(本题共 24 分)

把正确答案的编号填在括号内,每小题只有一个正确答案。

- 下列变化属于化学变化的是 ()
A. 汽油挥发 B. 冰雪融化 C. 矿石粉碎 D. 铁钉生锈
- 下列描述属于物理性质的描述是 ()
A. 硫能在氧气中燃烧 B. 金刚石硬度很大
C. 碳酸容易分解 D. 浓硫酸能使白纸变黑
- 下列化合物中,氮元素化合价最高的是 ()
A. NO B. HNO₃ C. NO₂ D. NH₃
- 下列物质属于纯净物的是 ()
A. 碘酒 B. 水银 C. 草木灰 D. 沼气
- 下列叙述正确的是 ()
A. 分子间没有间隔
B. 分子是保持物质化学性质的最小微粒
C. 原子量就是原子的质量
D. 原子是化学变化中的最小微粒
- 结构示意图  所表示的微粒是 ()

- A. 阴离子 B. 阳离子 C. 原子 D. 分子
7. 下列关于溶液的描述正确的是 ()
- A. 溶液一定是无色透明的 B. 溶液一定是混合物
C. 饱和溶液一定是浓溶液 D. 不饱和溶液一定是稀溶液
8. 下列物质属于非电解质的是 ()
- A. 蔗糖 B. 硫酸钠 C. 硫酸 D. 氢氧化钾
9. 下列硝酸钙的电离方程式正确的是 ()
- A. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + \text{NO}_3^-$
B. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + 2\text{NO}_3^-$
C. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{+2} + 2\text{NO}_3^{-1}$
D. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + (\text{NO}_3^-)_2$
10. 下列气体中有毒的是 ()
- A. H_2 B. CO_2 C. CO D. N_2
11. 空气中的下列气体,化学性质最稳定的是 ()
- A. 氮气 B. 氧气 C. 二氧化碳 D. 氩气
12. 下列物质在空气中燃烧,能生成水和二氧化碳的是 ()
- A. 氢气 B. 一氧化碳 C. 木炭 D. 甲烷
13. 将下列物质分别放入试管中,用酒精灯加热不会发生分解反应的是 ()
- A. 高锰酸钾 B. 胆矾 C. 氧化汞 D. 氯化钠
14. 下列反应能生成氯化铁的是 ()
- A. 铁和盐酸 B. 硫酸亚铁溶液和氯化钡溶液
C. 氢氧化铁和盐酸 D. 铁和氯化铜溶液
15. 常温下将烧碱溶液滴入氯化铁溶液中,产生沉淀的颜色是 ()
- A. 黑色 B. 白色 C. 红褐色 D. 蓝色
16. 氢气的下列用途中,利用了它的物理性质的是 ()
- A. 冶炼金属 B. 燃烧液氢推动火箭
C. 制造盐酸 D. 充灌气球
17. 保存下列物质不需要密封的是 ()

- A. 生石灰 B. 烧碱 C. 浓盐酸 D. 大理石
18. 下列含硫化合物中,硫元素的百分含量最多的是 ()
 A. SO_2 B. SO_3 C. H_2SO_3 D. H_2SO_4
19. 10°C 时,20克A物质配成100克饱和溶液,则A物质 10°C 时的溶解度是 ()
 A. 20克 B. 25克 C. 40克 D. 80克
20. 某二价金属的氧化物中,金属元素和氧元素的质量比为3:2,该金属元素的原子量为 ()
 A. 24 B. 40 C. 56 D. 64
21. 受热仪器加热时,应放在酒精灯灯焰的部位是 ()
 A. 灯芯 B. 焰心 C. 内焰 D. 外焰
22. 粗盐提纯的实验步骤正确的是 ()
 A. 溶解→洗涤→过滤→蒸发 B. 溶解→过滤→洗涤→蒸发
 C. 溶解→过滤→蒸发→洗涤 D. 溶解→蒸发→过滤→洗涤
23. 下列金属各1克,分别放入足量的稀硫酸中,放出氢气最多的是 ()
 A. Mg B. Zn C. Cu D. Fe
24. 相同质量、相同浓度的盐酸分别跟下列物质恰好完全反应,所得氯化镁溶液的浓度最小的是 ()
 A. Mg B. MgO C. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ D. MgCO_3

三、填空题(本题共32分)

1. 写出氧元素原子的结构示意图_____。
2. 写出表示下列意义的化学符号:硅元素_____,2个氢原子_____,碳酸根离子_____。
3. 地壳中含量最多的金属元素是_____,它都以化合态存在。空气里含量最多的元素是_____,它主要以_____ (填游离或化合)态存在。
4. 100克尿素 $[\text{CO}(\text{NH}_2)_2]$ 中含氮元素_____克(精确到0.1克)。

5. 有 A、B、C 三种元素, A 元素原子的 M 电子层上有一个电子, B 元素的原子核内有 17 个质子, C 元素的单质是密度最小的气体。分别从以上元素中选出两种元素, 能组成离子化合物的分子式是 _____, 能组成共价化合物的分子式是 _____。

6. 由活性炭制成的冰箱去味剂是利用了活性炭的 _____ 作用。

7. 治疗胃酸(含稀盐酸)过多的药物中, 常含有 $\text{Al}(\text{OH})_3$, 写出治疗过程中两者发生中和反应的化学方程式 _____。

8. 氢气在氯气中燃烧发出 _____ 色火焰, 生成的气体溶解于水, 形成的溶液叫 _____, 该溶液跟硝酸银溶液混和, 会产生 _____ 色沉淀, 这个反应的化学方程式是 _____。

9. 取少量久置在空气中的熟石灰, 放在一只烧杯中, 加水搅拌, 形成石灰乳, 静置片刻。

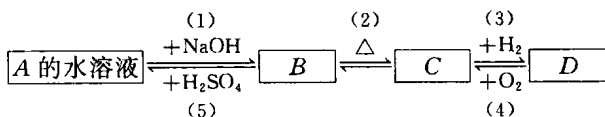
(1) 取出上层澄清溶液放在试管中, 再滴加 2 滴酚酞试液, 溶液的颜色发生了变化。呈 _____ 色, 溶液的 pH _____ (填 >、= 或 <) 7, 说明水溶液中有溶质 _____。

(2) 取下层少量悬浊液于试管中, 再滴加足量盐酸, 会出现气泡, 写出产生气泡的这个反应的化学方程式 _____。

10. 有 A、B、C、D 四种物质。常温下, A 是黑色固体, B、C、D 都是无色气体。A 和 B 在不同的条件下, 可分别化合成 C 或 D; A 和 C 在高温下可化合成 D。写出: (1) C 的分子式 _____。

(2) B 和 D 发生化合反应的化学方程式 _____。

11. A、B、C、D 分别为白、蓝、黑、红四种颜色的固体物质, 它们依次是无水硫酸铜、氢氧化铜、氧化铜和金属铜, A、B、C、D 有如下反应关系:



写出反应(1)→(5)的化学方程式:

- (1) _____
 (2) _____
 (3) _____
 (4) _____
 (5) _____

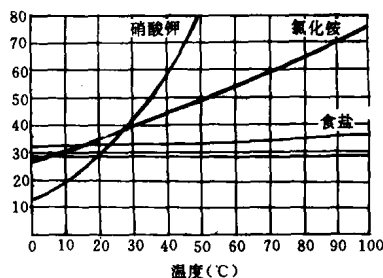
12. 根据右图回答:

(1) 50℃时氯化铵的溶解度是_____克。

(2) 50℃时饱和氯化铵溶液的百分比浓度是_____%(精确到0.1%)。

(3) 将氯化铵饱和溶液从50℃降到15℃, 是否有氯化铵晶体析出? _____
 _____(填有或没有)。

(4) 要从50℃混有氯化钠的接近饱和的硝酸钾溶液中分离出硝酸钾, 可采取的具体措施是_____, 这种分离混和物的方法叫_____。

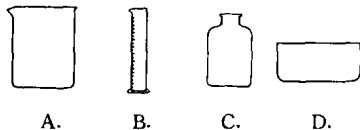


固体的溶解度曲线

四、简答题(本题共 16 分)

1. 写出右图仪器的名称:

- A. _____
 B. _____
 C. _____
 D. _____



选择上述仪器, 填编号, 回答下列问题: