

没有解决不了的问题

Tiku

huzhong Bibe

初中必备 题库

陈祖坤 ◆ 等编

化学



上海遠東出版社

初中必备

化学



化学工业出版社

初中必备题库 ·化学·

陈祖坤 等编

上海远东出版社

初中必备题库·化学·

编 著/ 陈祖坤 等

责任编辑/ 方梦龙

装帧设计/ 鲁继德

责任出版/ 晏恒全

责任校对/ 吴明泉

出 版/ 上海远东出版社

(200233) 中国上海市冠生园路 393 号

发 行/ 新华书店 上海发行所

上海远东出版社

排 版/ 上海希望电脑排印中心

印 刷/ 上海市印刷三厂

装 订/ 上海市印刷三厂

版 次/ 2000 年 3 月第 1 版

印 次/ 2000 年 9 月第 6 次印刷

开 本/ 787×1092 1/32

字 数/ 340 千字

印 张/ 14.25

印 数/ 53201 - 64200

ISBN 7 - 80613 - 426 - 3

G·452 定价: 12.00 元

CHINA 3/17

前 言

本书为《初中必备题库》之一。本书以全国《全日制中学化学教学大纲》为编写依据,参考了统编教材和部分省市相关教材,由教学经验丰富的重点中学特级教师、高级教师为主要编写人员编写而成。本书按照中考和重点中学升学考试的要求,突出重点、难点、疑点,内容全面、系统,题型灵活多样,实用性强。

本书分7个单元,包揽了初中化学重要知识点的考测要求和测试题,每一单元均设有“考测重点”、“考测难点、疑点”、“分节测试题”、“单元测试题”等栏目。

考测重点 根据大纲要求,简要地指出各单元的重要知识点及其结构。

考测难点、疑点 指明各单元的难点、疑点,以引起读者的重视,避免差错。

分节测试题 根据教学要求对每一知识点配置了2组具有典型性、针对性的考测题。

单元测试题 按难易程度选编了A、B、C三组考测题,供单元复习时使用。其中,A组题体现了掌握该单元的教学知识和技能的基本要求;B组题有一定综合性和灵活性,要求较高;C组题难度较大,可供学有余力的学生练习。

另外,还有中考测试题8套和直升考测试题12套,这些题目都经过实践应用和精选。

中考测试题 为符合毕业考和中考要求的模拟试题。

直升考测试题 为重点中学直升考试试题。

各种类型的测试题,学生可根据各自的复习进度和实际情况,有选择地使用,以进行自我检测,达到最佳效果。各类测试题均附有参考答案。

参加本书编写的有:陈祖坤、程薇薇、卞荣明、刘妙德、艾勇、虞玉芳、史顺英、张国志、顾钟方、胡捷、重华、戴鸿康、祝林、金晓霏等。

编写中有不当之处,欢迎广大读者批评指正。

编 者

目 录

一、基本概念	(1)
(一)物质的组成与分类	(1)
〔考察重点〕	(1)
〔考察难点、疑点〕	(1)
〔分节测试题〕	(2)
(二)物质的性质与变化	(5)
〔考察重点〕	(5)
〔考察难点、疑点〕	(6)
〔分节测试题〕	(6)
〔单元测试题〕A卷 B卷	(11)
二、物质的结构	(24)
(一)原子结构	(24)
〔考察重点〕	(24)
〔考察难点、疑点〕	(24)
〔分节测试题〕	(24)
(二)分子的形成	(28)
〔考察重点〕	(28)
〔考察难点、疑点〕	(29)
〔分节测试题〕	(29)
〔单元测试题〕A卷 B卷 C卷	(33)

三、溶液与电离	(55)
(一)溶液	(55)
〔考测重点〕	(55)
〔考测难点、疑点〕	(55)
〔分节测试题〕	(55)
(二)电离	(61)
〔考测重点〕	(61)
〔考测难点、疑点〕	(62)
〔分节测试题〕	(62)
〔单元测试题〕A卷 B卷 C卷	(64)
四、元素及其化合物	(81)
(一)空气和氧气	(81)
〔考测重点〕	(81)
〔考测难点、疑点〕	(81)
〔分节测试题〕	(81)
(二)水和氢气	(85)
〔考测重点〕	(85)
〔考测难点、疑点〕	(85)
〔分节测试题〕	(85)
(三)碳及其化合物	(89)
〔考测重点〕	(89)
〔考测难点、疑点〕	(89)
〔分节测试题〕	(90)
(四)几种常见金属	(94)
〔考测重点〕	(94)
〔考测难点、疑点〕	(94)

〔分节测试题〕	(94)
〔单元测试题〕A 卷 B 卷 C 卷	(97)
五、碱、酸、盐	(116)
(一)碱	(116)
〔考察重点〕	(116)
〔考察难点、疑点〕	(116)
〔分节测试题〕	(116)
(二)酸	(121)
〔考察重点〕	(121)
〔考察难点、疑点〕	(121)
〔分节测试题〕	(121)
(三)盐	(124)
〔考察重点〕	(124)
〔考察难点、疑点〕	(125)
〔分节测试题〕	(125)
〔单元测试题〕A 卷 B 卷 C 卷	(129)
六、化学实验	(152)
(一)仪器的识别和使用	(152)
〔考察重点〕	(152)
〔考察难点、疑点〕	(152)
〔分节测试题〕	(152)
(二)化学实验基本操作	(154)
〔考察重点〕	(154)
〔考察难点、疑点〕	(154)
〔分节测试题〕	(155)

(三)常见实验装置	(157)
〔考测重点〕	(157)
〔考测难点、疑点〕	(157)
〔分节测试题〕	(158)
(四)物质的检验	(162)
〔考测重点〕	(163)
〔考测难点、疑点〕	(163)
〔分节测试题〕	(163)
〔单元测试题〕A卷 B卷 C卷	(170)
七、化学计算	(192)
(一)根据化学式的计算	(192)
〔考测重点〕	(192)
〔考测难点、疑点〕	(192)
〔分节测试题〕	(192)
(二)有关溶液的计算	(195)
〔考测重点〕	(195)
〔考测难点、疑点〕	(195)
〔分节测试题〕	(195)
(三)根据化学方程式的计算	(198)
〔考测重点〕	(198)
〔考测难点、疑点〕	(198)
〔分节测试题〕	(198)
〔单元测试题〕A卷 B卷 C卷	(201)
中考测试题(一)	(210)
中考测试题(二)	(217)

中考测试题(三)·····	(223)
中考测试题(四)·····	(232)
中考测试题(五)·····	(241)
中考测试题(六)·····	(249)
中考测试题(七)·····	(258)
中考测试题(八)·····	(265)
 直升考测试题(一)·····	 (272)
直升考测试题(二)·····	(277)
直升考测试题(三)·····	(283)
直升考测试题(四)·····	(289)
直升考测试题(五)·····	(294)
直升考测试题(六)·····	(302)
直升考测试题(七)·····	(311)
直升考测试题(八)·····	(320)
直升考测试题(九)·····	(328)
直升考测试题(十)·····	(337)
直升考测试题(十一)·····	(346)
直升考测试题(十二)·····	(352)
参考答案·····	(365)
附录:若干用法的说明 ·····	(443)

一、基本概念

(一) 物质的组成与分类

〔考测重点〕

1. 物质的宏观组成: 元素的概念、元素的种类、元素的存在形态、元素在地壳、大气和人体中的含量。

2. 物质的微观组成: 分子、原子、离子(原子团)的概念、微粒间的相互联系及组成物质的关系。

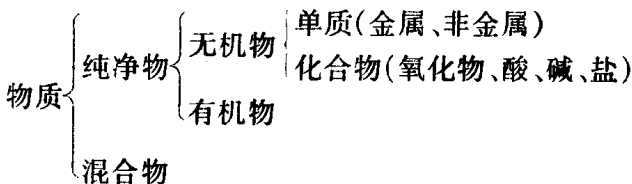
物质 ←—— 分子

↑ ↘ ↑

离子 ←—— 原子

3. 物质组成的表示方法: 元素符号、离子符号、化学式(分子式)。

4. 物质的简单分类:



〔考测难点、疑点〕

1. 元素、原子、分子、离子(原子团)的区别和联系。

2. 联系实际应用元素、原子、分子、离子等概念。
3. 联系实际区别纯净物与混合物、单质与元素。

[分节测试题]

第 1 组

1. 构成物质的基本微粒是 ()
(A)原子 (B)元素
(C)分子 (D)分子、原子或离子
2. 水中氢元素的存在形态是 ()
(A)气态 (B)液态
(C)游离态 (D)化合态
3. 保持二氧化碳的化学性质的最小微粒是 ()
(A)碳原子 (B)氧分子
(C)氧原子 (D)二氧化碳分子
4. 下列各组物质都属于纯净物的是 ()
(A)胆矾、石灰石 (B)天然气、氮气
(C)草木灰、石灰 (D)水银、石碱
5. 下列物质中含有氧分子的是 ()
(A)二氧化锰 (B)液态空气
(C)高锰酸钾 (D)水
6. 空气是 ()
(A)几种元素的混合物
(B)几种化合物的混合物
(C)氧气和氮气的混合物
(D)几种单质和化合物的混合物
7. 下列物质属于单质的是 ()

(A)生石灰

(B)干冰

(C)液氢

(D)苛性钠

8. 下列物质中属于氧化物的是 ()

(A)氯酸钾

(B)消石灰

(C)水

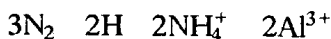
(D)火碱

9. 在氯气、氩气、甲烷、铜、二氧化硫、磷酸、食盐、无水硫酸铜等八种物质中,由原子直接构成的是 _____;由分子构成的是 _____;由离子直接构成的是 _____. 其中属于有机物的是 _____。

10. 填表(写出下列原子团的符号或名称):

名称	氢氧根		硝酸根			碳酸氢根	
符号		NH_4^+		SO_4^{2-}	CO_3^{2-}		SO_3^{2-}

11. 写出下列化学符号的意义:



12. 填写下表物质的分子式(化学式)和所属类别的序号:

金属——A、非金属——B、酸——C、碱——D、盐——

E、氧化物——F、有机物——G

物质名称	氧气	干冰	盐酸	生石灰	硫酸锌	氢氧化钠	银	酒精
分子式 (化学式)								
类别序号								

第 2 组

1. 下列化合物中含有两种原子团的是 ()

- (A) NH_4Cl (B) ZnSO_4
(C) KMnO_4 (D) NH_4NO_3

2. 下列变化中, 氧元素由游离态变为化合态的是

..... ()

- (A) 电解水 (B) 磷在氧气中燃烧
(C) 从空气中分离出氧气 (D) 碳酸氢铵加热分解

3. 对相同质量的硫酸和磷酸, 下列说法中不正确的是

..... ()

- (A) 氧的质量百分组成一样
(B) 氧原子个数一样
(C) 式量一样
(D) 硫元素和磷元素的百分含量一样

4. 下列关于分子、原子的叙述中, 有错误的是 ()

- (A) 分子保持物质化学性质, 而原子不保持
(B) 原子和分子都在不断运动
(C) 分子和原子都是构成物质的微粒
(D) 在化学反应中, 分子可以分成原子, 而原子却不能再分

5. 实验室用氯酸钾和二氧化锰制氧气, 充分反应后, 剩下的固体物质是 ()

- (A) 单质 (B) 化合物
(C) 纯净物 (D) 混合物

6. 下列物质属于均一混合物的是 ()

- (A) 大理石
(B) 泥浆水
(C) 敌敌畏乳剂分散在水中
(D) 一瓶溶有二氧化碳的蒸馏水

7. 地壳中含量最多的金属元素、人体中含量最多的元素、组成空气中含量最多的气体的元素,由这三种元素可以组成

..... ()

(A) 碳酸钙 (B) 硫酸铝

(C) 氢氧化铁 (D) 硝酸铝

8. 下列不正确的说法是 ()

(A) 两种或两种以上的元素组成的纯净物是化合物

(B) 因为空气是混合物,所以空气中各成分可以分离

(C) 含有氧元素的化合物是氧化物。如 CaO 、 Fe_2O_3 、 H_2O 等

(D) 同种元素可以以游离态和化合态两种形式存在于一种物质中

9. 从 H 、 C 、 O 、 S 、 Na 、 Ca 等六种元素中选用适当的元素组成物质:单质、氧化物、酸、碱、盐各两种(用化学式表示)。

单质: _____ 氧化物: _____

酸: _____ 碱: _____

盐: _____

10. 某金属 R 元素的氧化物的化学式为 R_2O_3 ,则此氧化物跟硫酸反应后生成的硫酸盐的化学式为 _____。

(二)物质的性质与变化

〔考测重点〕

1. 物质的性质:物理性质和化学性质的概念及包含的内容。

2. 物质的变化:物理变化和化学变化的实质、特征及一般现象。

3. 化学变化的表示方法:质量守恒定律、化学方程式、化学

变化的类型。

4. 几种重要的变化及条件:燃烧及灭火、缓慢氧化、自燃、爆炸、风化、潮解、吸附、催化剂、金属活动性顺序。

〔考测难点、疑点〕

1. 联系实际区别化学变化与物理变化、化学性质与物理性质。

2. 化学方程式的书写与配平。

3. 化学变化基本类型的正确区分。

4. 联系实际区别氧化剂、还原剂、氧化反应、还原反应。

5. 金属活动性顺序、质量守恒定律在实际中的应用。

6. 复分解反应完成的条件及复分解反应能否进行的判断。

〔分节测试题〕

第 1 组

1. 下列现象中,属于化学变化的是…………… ()

- (A)木材制成桌子 (B)金属导电
(C)高粱酿酒 (D)蒸汽锅炉爆炸

2. 下列描述中,不属于物质物理性质的是…………… ()

- (A)氢气不易溶于水
(B)铁能生锈
(C)在 4°C 时,1 毫升的水重 1 克
(D)氧气是一种没有颜色、没有气味的气体

3. 物质发生化学变化的特征是…………… ()

- (A)有热和光的现象产生
(B)有气体放出或沉淀生成