

Mc
Graw
Hill Education

美国高中主流理科教材

科学发现者

化学

Chemistry

概念与应用

Concepts and Applications

下册

浙江教育出版社

McGraw-Hill Education

11.11 全球图书狂欢节

化学 概念与应用

化学

Chemistry

概念与应用

Concepts and Applications

上册



McGraw-Hill Education

美国高中主流理科教材

科学发现者

化学

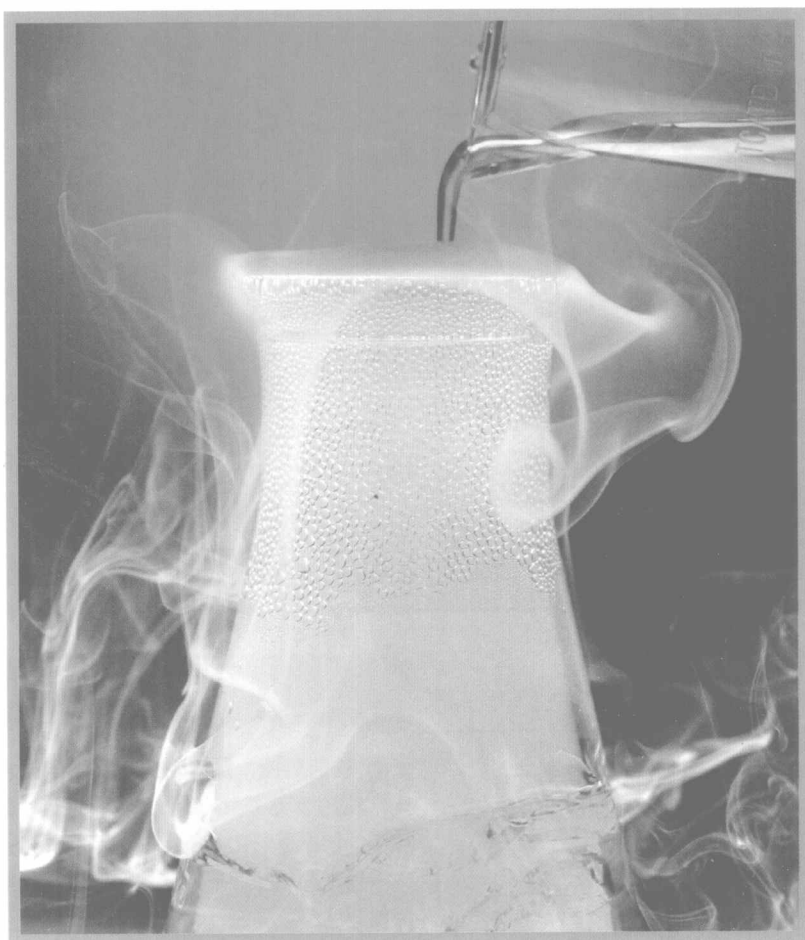
Chemistry

概念与应用

Concepts and Applications

[美] 菲利普 等著
王祖浩 等译

下册



浙江教育出版社

图书在版编目(CIP)数据

科学发现者. 化学 概念与应用. 下册 / (美)菲利普(Phillips, J. S.)等著;王祖浩等译. —杭州:浙江教育出版社, 2008. 8 (2009. 6 重印)

ISBN 978-7-5338-7242-7

I. 科… II. ①菲…②王… III. 化学课—高中—教学参考资料 IV. G634

中国版本图书馆CIP数据核字(2008)第118043号

科学发现者

化学 概念与应用

出版发行 浙江教育出版社(杭州市天目山路40号 邮编 310013)

原著名 Chemistry Concepts and Applications

原出版 McGraw-Hill Education Glencoe

翻译 王祖浩等

责任编辑 黄伟

装帧设计 曾国兴

责任校对 卢宁 唐弥烧

责任出版 温劲风

图文制作 君红阅读(北京)出版咨询有限公司

印刷 杭州富春印务有限公司

开本 787×1092 1/16

印张 54

字数 1 250 000

版次 2008年8月第1版

印次 2009年6月第2次

印数 5 001—9 000

标准书号 ISBN 978-7-5338-7242-7

定价 120.00元(上、中、下册)

联系电话: 0571-85170300-80928

e-mail: zjly@zjcb.com

网址: www.zjeph.com

本书封底贴有麦格劳-希尔公司激光防伪标签, 无标签者不得销售。

目录

第

1

章

化学：关于物质的一门科学

24

第1节 物质之谜

26

物质的图片
化学中的模型
物质分类
纯净物

化学实验 1.1 观察蜡烛的燃烧
化学实验 1.2 厨房里的化学物质
迷你实验 1.1 $50\text{ mL} + 50\text{ mL} = ?$
迷你实验 1.2 墨水的纸上层析
迷你实验 1.3 炼金家的梦想：把铜变成金
迷你实验 1.4 我的早餐是用什么做的？

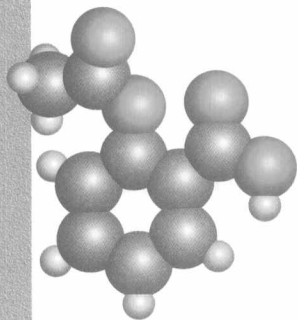


第2节 物质的性质和变化

54

根据性质鉴别物质
化学性质和化学变化

化学实验 1.3 探究硬币的成分
迷你实验 1.5 它是液体、固体，还是黏稠体？



第

2

章

物质是由原子构成的

70

第1节 原子和原子结构

72

有关物质的早期思想
现代原子理论的发展历程
原子结构的发现
原子序数与原子质量

迷你实验 2.1 原子的平均质量
化学实验 物质守恒定律

第2节 原子中的电子

89

电子的运动
电磁波谱
电子与光
电子云模型

迷你实验 2.2
元素的发射光谱



第1节 元素周期表的发展史

106

对元素周期表的探索
现代元素周期表

迷你实验 3.1 预测神秘元素的性质

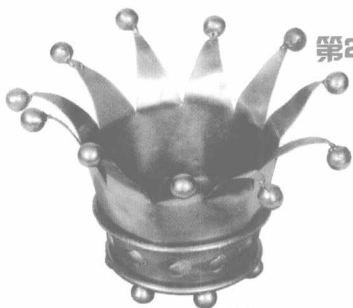
第2节 元素周期表的使用

115

元素周期表和原子结构的关系
元素的物理状态和分类
半导体及其应用

迷你实验 3.2 同族元素反应性的变化规律

化学实验 元素周期表



138

第1节 化合物的多样性

140

盐——一种家喻户晓的化合物
二氧化碳——一种呼出的气体
水——生命之源

迷你实验 4.1 化学反应的证据：铁生锈

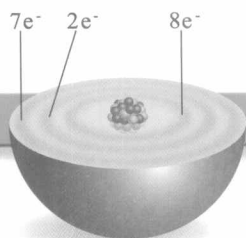
第2节 元素如何构成化合物

150

原子碰撞
获得稳定的外层能级的方式
离子化合物与共价化合物的性质比较

迷你实验 4.2 离子化合物的形成

化学实验 碘化锌的形成与分解



172

第1节 离子化合物

174

化学式和离子化合物的命名
解读化学式

迷你实验 5.1 能预测天气的化合物

第2节 共价化合物

190

共价化合物的性质
单质分子
共价化合物的分子式和命名

迷你实验 5.2 钙在哪儿?

化学实验 离子型还是共价型?



第1节 化学方程式

化学反应的识别
书写化学方程式
化学方程式的配平

迷你实验 6.1 能量变化

第2节 化学反应的类型

将反应分类的理由
化学反应的主要类型

迷你实验 6.2 一个简单的置换反应

化学实验 探索化学变化

第3节 化学反应的本质

可逆反应
反应速率

迷你实验 6.3 淀粉与碘的时钟反应



210

222

230

第1节 原子理论的拓展

原子结构模型的发展
电子在能级中的分布

迷你实验 7.1 有色火焰——打开原子世界的一扇窗

化学实验 金属、反应能力和价电子

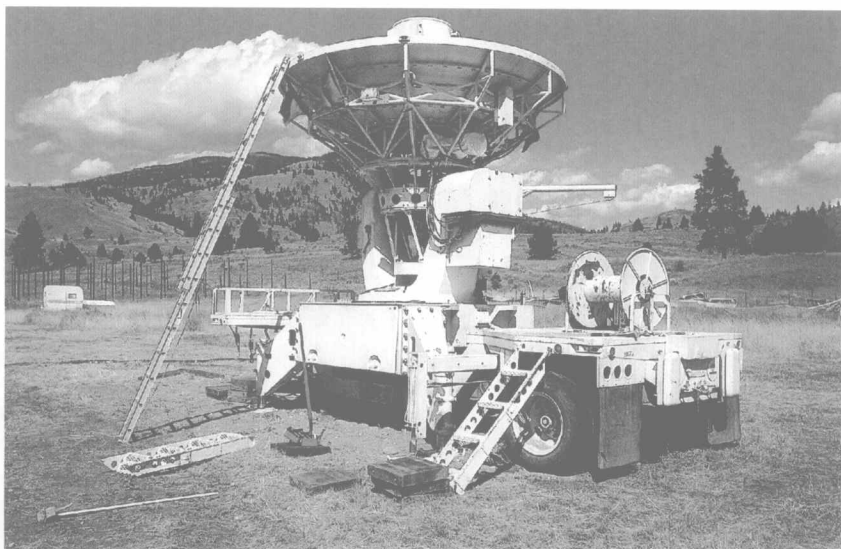
第2节 元素周期表和原子结构

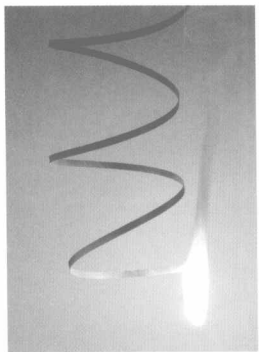
原子结构的模式
轨道的大小

迷你实验 7.2 原子中的电子

250

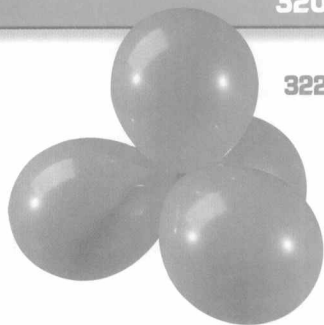
263





- 第1节 主族元素** 278
- 主族元素性质的规律
主族的金属元素与非金属元素
- 迷你实验 8.1** 原子半径是怎样周期性变化的?
化学实验 碱土金属的反应及其离子所带的电荷数
- 第2节 过渡元素** 302
- 过渡元素的性质
其他重要的过渡元素
内过渡元素: 镧系和锕系
- 迷你实验 8.2** 过渡金属离子所带的电荷数

- 第1节 原子间的化学键** 322
- 化学键的模型
电负性: 原子对电子的吸引作用
离子键
非极性共价键 (弱极性共价键)
极性共价键
金属键
- 迷你实验 9.1** 纸上层析
- 第2节 分子的形状与极性** 335
- 分子的形状
键的极性和分子形状对分子极性的影响
离子、极性分子与物理性质
- 迷你实验 9.2** 搭建分子模型
化学实验 糖果中有哪些色素?



- 第1节 物质的物理学行为** 360
- 物质的状态
动力学理论
其他形态的物质
- 迷你实验 10.1** 分子运动的竞赛
- 第2节 动能与物质状态的变化** 368
- 温度与动能
状态的改变
- 迷你实验 10.2** 汽化速率
化学实验 分子与能量



第1节 气压

392

气压的定义
 压强测量设备
 压强单位

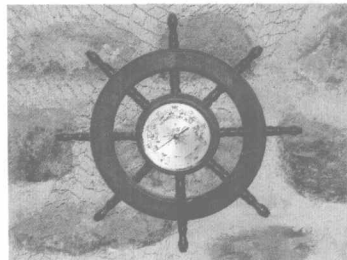
迷你实验 11.1 气体体积与质量的关系

第2节 气体定律

402

波义耳定律：压强和体积
 波义耳定律的动力学解释
 查理定律：温度与体积
 查理定律的动力学解释
 混合气体定律
 气体化合体积定律

迷你实验 11.2 吸管的工作原理
 化学实验 波义耳定律



第1节 计算物质的微粒数

424

化学计量学
 摩尔质量

迷你实验 12.1 不用计数来确定数量

第2节 摩尔的应用

434

摩尔质量在化学计算中的应用
 摩尔体积在化学计算中的应用
 理想气体定律
 理论产量和实际产量
 计算质量分数
 确定化学(分子)式

迷你实验 12.2 封装气体
 化学实验 分析混合物



第1节 神奇的水

456

水分子
 水中的分子间作用力
 水：物理性质回顾
 水分子间作用力存在的进一步证据

迷你实验 13.1 一枚硬币上能放多少滴水？

第2节 溶液及其性质

471

溶解过程
 溶液浓度
 溶液的性质与应用
 气体水溶液
 胶体

迷你实验 13.2 硬水与软水
 化学实验 溶液的鉴定



第1节 酸和碱

500

酸碱的宏观性质

从微观的角度来定义酸和碱

酸的电离

碱的微观特征

特殊的氧化物：酞

从宏观与微观的角度构建酸碱的联系

迷你实验 14.1 酸的用途

第2节 酸和碱的强度

517

强酸与强碱

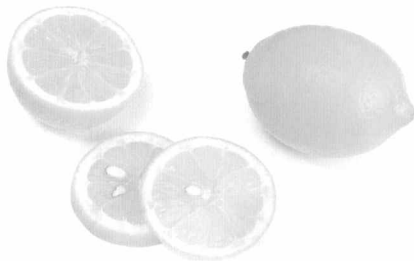
弱酸与弱碱

pH等级

用pH计、指示剂测定pH

迷你实验 14.2 抗酸剂

化学实验 家用酸和碱



第1节 酸碱中和反应

536

酸碱反应的类型

强酸+强碱

强酸+弱碱

广义的酸碱定义

弱酸+强碱

迷你实验 15.1 酸性、碱性还是中性？

第2节 酸碱中和反应的应用

551

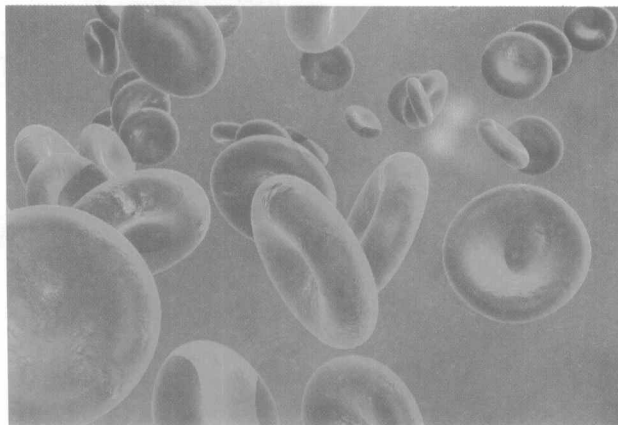
缓冲溶液可维持正常pH

酸碱化学中的抗酸剂

酸碱滴定中的化学计算

迷你实验 15.2 缓冲溶液的用途

化学实验 醋的滴定





第1节 氧化还原反应的本质

574

什么是氧化还原反应？

氧化还原反应的辨别

氧化剂和还原剂

迷你实验 16.1 铁的腐蚀

化学实验 铜原子和铜离子：氧化还原反应

第2节 氧化还原反应的应用

583

摄影中的氧化还原反应

熔炉中的氧化还原反应

漂白过程中的氧化还原反应

金属的腐蚀

银器失色：氧化还原反应

化学发光：一种冷光

生物化学过程中的氧化还原反应

迷你实验 16.2 运用氧化还原反应做酒精测试

第1节 电解：电能转化为化学能

604

回顾氧化还原反应

电解

电解的应用

迷你实验 17.1 电解

第2节 原电池：化学能转化为电能

619

电化学电池

电池的优化

迷你实验 17.2 具有电势的柠檬

化学实验 氧化还原反应与电化学电池



第1节 烃

642

数以千万的有机化合物

饱和烃

不饱和烃

有机化合物的来源

迷你实验 18.1 油的不饱和性

第2节 取代烃

660

官能团

官能团的来源

迷你实验 18.2 合成香料

第3节 塑料和其他聚合物

668

单体和聚合物

聚合反应

迷你实验 18.3 当聚合物遇上水

化学实验 纺织用聚合物的鉴定



第1节 生命的分子基础

688

生物化学

蛋白质

糖类

油脂

核酸

维生素

迷你实验 19.1 DNA——生命之线

化学实验 细胞中的催化分解

第2节 生命的化学反应

712

代谢

有氧呼吸

发酵

迷你实验 19.2 酵母遇糖——一个膨胀的体系



第1节 化学反应中的能量变化

728

放热反应和吸热反应

热量

化学反应的动力

迷你实验 20.1 溶解——放热还是吸热?

第2节 热效应的测量

739

热量测定

食物中蕴涵的能量

能源经济学

迷你实验 20.2 热量的出入

化学实验 常见食物中所含的能量

第3节 光合作用

753

光合作用的基础

光合作用的化学原理

光合作用与能量

第1节 放射的类型

764

放射性物质的发现

原子核符号

放射性元素的衰变

放射强度的检测

放射性同位素的半衰期与年代测定法

化学实验 放射性衰变的硬币模型

第2节 核反应与能量

781

原子核的能量

核裂变

核聚变

迷你实验 21.1 核裂变链式反应的模型

第3节 核工具

788

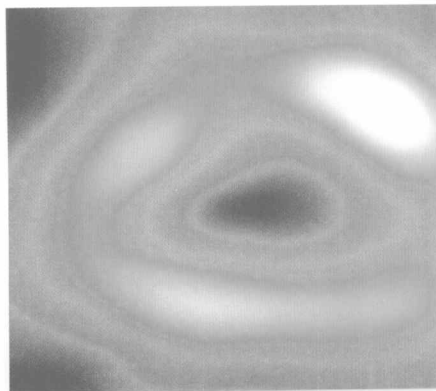
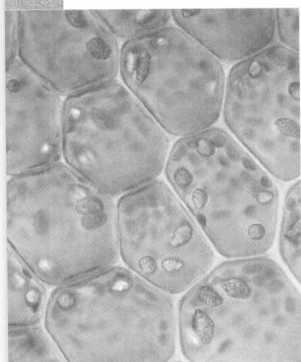
放射性同位素在医学上的运用

放射性同位素的其他用途

放射性同位素的来源

放射性的相关问题

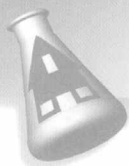
迷你实验 21.2 测量氦气的浓度



附录

附录A	化学技术手册	805
	科学测量 获取和解释测量数据 运用计算器进行计算 因子标签法 处理信息	
附录B	安全手册	829
	化学实验室安全守则 实验室中的急救措施 安全标志	
附录C	化学数据手册	831
	表C.1符号和缩写 表C.2现代元素周期表 表C.3元素字母表 表C.4元素的性质 表C.5元素的电子组态 表C.6常用物理常数 表C.7原子团的电荷数与名称 表C.8溶解性指南 表C.9溶度积常数 (25℃) 表C.10酸碱指示剂	
附录D	家庭实验	843

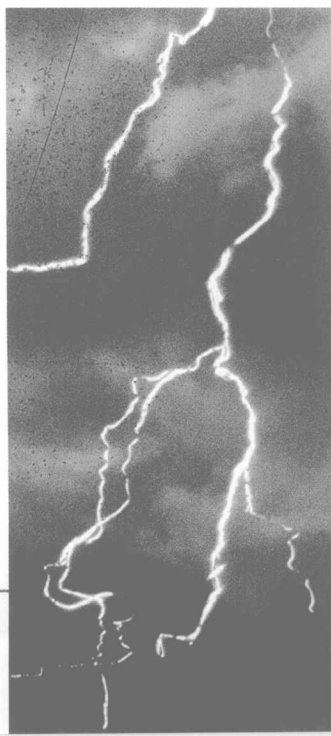




生活中的化学

家中的微波炉是如何工作的？你为何会打嗝？又是什么让红宝石获得亮眼的红色？所以这些疑问，以及日常生活中其他可能遭遇到的问题，都将在你分析其中的化学原理的过程中，一一得到解决。

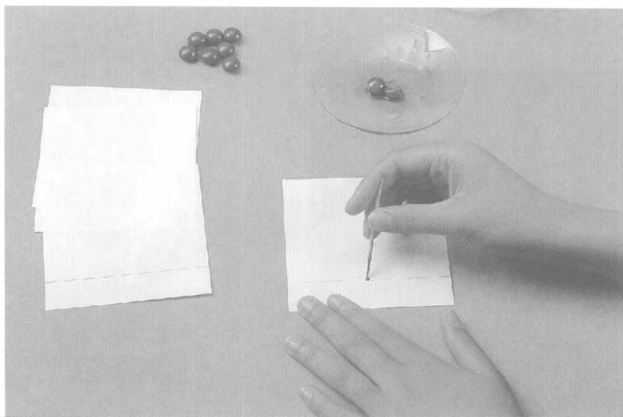
章	标题	页码
1	你就是你所吃的东西做成的	41
2	色彩斑斓的烟花	96
3	金属币	130
4	保持人体健康的化学元素	148
5	硬水	180
6	漂白	214
	袖子里的炉灶	241
7	宝石的颜色	268
8	火柴与化学	295
9	振动着的分子	340
10	冷冻干燥	373
11	爆米花	417
12	安全气囊	437
13	肥皂与清洁剂	475
	防冻剂	486
14	平衡化妆品中的pH	521
15	打嗝	554
16	雷电造肥	591
17	制作一张畅销CD	614
18	化学烫发	677
19	甜味的奥秘	703
	假脂肪与人造脂肪	705
20	催化转化器	735
21	氦气——你身边的“隐形杀手”	797



化学实验

化学实验可以为你解答许多疑惑：元素如何组成化合物？物质为何只是变化而不会被创造？以及其他更多的化学疑惑。这将有助于培养你的实验技能，让你成为一名化学能手。

章	标题	页码
1.1	观察蜡烛的燃烧	30
1.2	厨房里的化学物质	38
1.3	探究硬币的成分	58
2	物质守恒定律	76
3	元素周期表	120
4	碘化锌的形成与分解	156
5	离子型还是共价型？	192
6	探索化学变化	226
7	金属、反应能力和价电子	256
8	碱土金属的反应及其离子所带的电荷数	286
9	糖果中有哪些色素？	348
10	分子与能量	382
11	波义耳定律	404
12	分析混合物	442
13	溶液的鉴定	476
14	家用酸和碱	524
15	醋的滴定	562
16	铜原子和铜离子：氧化还原反应	580
17	氧化还原反应与电化学电池	626
18	纺织用聚合物的鉴定	670
19	细胞中的催化分解	694
20	常见食物中所含的能量	742
21	放射性衰变的硬币模型	772



迷你实验

这些短小精悍的实验活动，让你切身体会到化学的朴素与激情。正如“读万卷书，不如行万里路”，每个迷你实验都将胜过数小时的苦读。

标题	页码	标题	页码
1.1 50 mL + 50 mL = ?	43	13.2 硬水与软水	472
1.2 墨水的纸上层析	44	14.1 酸的用途	502
1.3 炼金家的梦想：把铜变成金	47	14.2 抗酸剂	523
1.4 我的早餐是用什么做的？	50	15.1 酸性、碱性还是中性？	538
1.5 它是液体、固体，还是黏稠体？	60	15.2 缓冲溶液的用途	552
2.1 原子的平均质量	83	16.1 铁的腐蚀	577
2.2 元素的发射光谱	97	16.2 运用氧化还原反应做酒精测试	588
3.1 预测神秘元素的性质	109	17.1 电解	607
3.2 同族元素反应性的变化规律	117	17.2 具有电势的柠檬	620
4.1 化学反应的证据：铁生锈	142	18.1 油的不饱和性	650
4.2 离子化合物的形成	155	18.2 合成香料	666
5.1 能预测天气的化合物	186	18.3 当聚合物遇上水	673
5.2 钙在哪儿？	191	19.1 DNA——生命之线	708
6.1 能量变化	216	19.2 酵母遇糖——一个膨胀的体系	719
6.2 一个简单的置换反应	225	20.1 溶解——放热还是吸热？	732
6.3 淀粉与碘的时钟反应	240	20.2 热量的出入	746
7.1 有色火焰——打开原子 世界的一扇窗	254	21.1 核裂变链式反应的模型	783
7.2 原子中的电子	265	21.2 测量氧气的浓度	795
8.1 原子半径是怎样周期性变化的？	282		
8.2 过渡金属离子所带的电荷数	305		
9.1 纸上层析	332		
9.2 搭建分子模型	345		
10.1 分子运动的竞赛	363		
10.2 汽化速率	377		
11.1 气体体积与质量的关系	395		
11.2 吸管的工作原理	408		
12.1 不用计数来确定数量	428		
12.2 封装气体	440		
13.1 一枚硬币上能放多少滴水？	463		

