

<<化学>>

图书基本信息

书名：<<化学>>

13位ISBN编号：9787565603730

10位ISBN编号：7565603732

出版时间：2012-3

出版时间：首都师范大学出版社

作者：曲一线

页数：263

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<化学>>

内容概要

本书专题1走进神奇的化学世界，专题2空气、氧，专题3水、溶液，专题4碳和碳的化合物，专题5金属和金属材料，专题6酸、碱、盐，专题7物质构成的奥秘，专题8物质的变化和性质，专题9化学计算，专题10化学与社会，专题11科学探究。

<<化学>>

书籍目录

专题1 走进神奇的化学世界

基础知识

化学的研究对象；化学的用途；化学发展简史

拓展知识

方法清单

专题2 空气、氧气

基础知识

空气：氧气

拓展知识

方法清单

专题3 水、溶液

基础知识

水；氢气（H₂）；常见的溶液；海洋中的资源

拓展知识

方法清单

专题4 碳和碳的化合物

基础知识

碳的单质；二氧化碳；一氧化碳；碳酸钙

拓展知识

方法清单

专题5 金属和金属材料

基础知识

金属；合金；金属的锈蚀及其防护

拓展知识

方法清单

专题6 酸、碱、盐

基础知识

溶液的导电性；酸；碱；盐；化学肥料

拓展知识

方法清单

专题7 物质构成的奥秘

基础知识

构成物质的微粒；元素组成物质；化学式与化合价；化学物质的多样性

拓展知识

方法清单

专题8 物质的变化和性质

基础知识

拓展知识

.....

专题9 化学计算

专题10 化学与社会

专题11 科学探究

章节摘录

一氧化碳被吸进肺里，与血液里的血红蛋白结合成稳定的碳氧血红蛋白，随血液流遍全身。一氧化碳与血红蛋白的结合能力要比氧与血红蛋白的结合能力大200~300倍，而碳氧血红蛋白的解离却比氧合血红蛋白缓慢约3600倍。

因此，一氧化碳一经吸入，即与氧争夺血红蛋白。

同时，由于碳氧血红蛋白的存在，妨碍氧合血红蛋白的合成和正常解离，使血液的输氧功能发生障碍，造成机体急性缺氧。

一氧化碳含量较高时，还可与细胞色素氧化酶中的铁结合，从而抑制组织细胞的呼吸过程，阻碍其对氧的利用。

由于中枢神经系统对缺氧最敏感，中毒时先感觉疲倦乏力，继而发生一系列的全身症状。

由于一氧化碳没有颜色和气味，与空气的密度接近，因此，生活中应警惕一氧化碳中毒。

例如，使用煤炉或煤气灶要注意室内通风，以排出不完全燃烧生成的一氧化碳。

有些气体燃料中含有一氧化碳，因此，漏气的管道既可能引起着火，也可能引起中毒。

汽车的尾气和燃着的香烟产生的烟气中都含有一氧化碳。

一氧化碳的中毒程度，主要与空气中一氧化碳的体积分数及接触时间有关。

当体积分数为0.02%时，2~3h可出现中毒症状；体积分数为0.08%时，2h可昏迷；如体积分数再高，危险性则更大。

轻微中毒者，应吸收大量新鲜空气或进行人工呼吸。

医疗上常用静脉注射亚甲基蓝进行解毒，这是因为一氧化碳与亚甲基蓝的结合比碳氧血红蛋白更牢固，从而有利于一氧化碳转向亚甲基蓝而释放出血红蛋白，使人体恢复正常呼吸作用。

.....

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>