

<<石油钻井司钻（套装共2册）>>

图书基本信息

书名：<<石油钻井司钻（套装共2册）>>

13位ISBN编号：9787563623907

10位ISBN编号：7563623906

出版时间：2007-5

出版时间：赵留运 中国石油大学出版社 (2007-05出版)

作者：赵留运 编

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>

<<石油钻井司钻（套装共2册）>>

内容概要

《石油钻井司钻(套装共2册)》共十五章，主要内容包括基础知识，钻井设备，钻井仪器仪表，常用钻具及钻井工具，钻井液，钻井技术简介，固井，处理复杂情况与井下事故，井控设备与技术，钻井司钻安全操作技术，电驱动钻井设备等。

<<石油钻井司钻（套装共2册）>>

书籍目录

《石油钻井司钻（上册）》目录：第一章基础知识 第一节石油地质基础 第二节钻井液与油气层保护技术 第三节钻井机械基础 第四节化学基础知识 第二章钻井设备 第一节钻机概述 第二节起升系统 第三节旋转系统 第四节循环系统 第五节动力与传动系统 第六节钻机气控、液控系统 第七节辅助设备 第三章钻井仪器仪表 第一节指重表 第二节钻井参数仪 第三节测斜仪器 第四节泥浆液面检测报警仪 第四章常用钻具及钻井工具 第一节钻头 第二节钻具 第三节井口工具 第四节井口机械化工具 第五节螺杆钻具 第六节震击器 第五章钻井液 第一节粘土矿物的基础知识 第二节钻井液的作用及构成 第三节钻井液性能测试 第四节钻井液体系 第五节钻井液处理剂 第六节固相含量的控制 第七节油气层保护 第六章钻井技术简介 第一节防斜钻直井技术 第二节喷射钻井 第三节定向井钻井技术 第四节取心钻井技术 第七章固井 第一节固井施工 第二节固井质量的验收 第八章处理复杂情况与井下事故 第一节卡钻 第二节井漏 第三节井下落物 第四节井眼的修整 第五节地面复杂情况及事故的处理 第九章井控设备与技术 第一节井控设备 第二节井控技术 《石油钻井司钻（下册）》目录：第十章钻井司钻安全操作技术 第一节设备的搬迁与安装 第二节钻进阶段 第三节顶部驱动系统的操作 第四节测井与完井 第五节钻井设备的拆卸 第六节检修与保养 第七节使用维护常用量具 第十一章电驱动钻井设备 第一节概述 第二节直流电动钻机 第三节交流变频电驱动钻机 第四节网电式钻机简介 第十二章钻井新工艺简介 第一节小井眼钻井技术 第二节大位移井钻井技术 第三节欠平衡钻井技术 第四节膨胀技术 第十三章司钻作业人员安全生产基本知识 第一节安全用电 第二节压力容器的使用管理 第三节防火防爆 第四节硫化氢气体的防护 第五节外伤 第六节人工呼吸急救方法 第十四章钻井设备润滑图表 第十五章HSE基本知识 第一节HSE简介 第二节HSE法律法规 第三节危害识别与风险评估 第四节环境因素识别与环境影响评价 第五节作业指导书和计划书的编制 第六节应急预案的编制 参考文献

章节摘录

版权页：插图：利用氧炔吹管使乙炔（乙炔是一种可燃性气体，俗名电石气）和氧气发生燃烧现象，能产生一种叫做氧炔焰的火焰，温度可达3000℃以上。

氧炔焰可以用来焊接或切割金属。

急救病人常常需要供给氧气，高空飞行员、潜水员、登山运动员以及其他在缺氧场所工作的人员，都要携带供氧设备。

（二）氢气 1. 氢气的性质（1）氢气的物理性质。

在通常状况下，氢气是一种没有颜色、没有气味的气体。

在1标准大气压下，氢气在-252.4℃时，能变成无色的液体，在-259.1℃时，能变为雪状的固体，它难溶于水。

在标准状况下，氢气的密度为0.0899g/L，约是空气密度的1/14。

（2）氢气的化学性质。

氢气在通常条件下性质稳定，但在点燃或加热等条件下，能够跟许多物质发生化学反应。

氢气跟氧气起反应生成水，纯净的氢气在空气里可以安静地燃烧，跟氧气混合后点燃就易发生爆炸。

所以点燃氢气前必须检验纯度。

2. 自然界里的氢和氢气的用途 在自然界里，氢以化合态存在。

氢在水中，按质量计算约占11%。

一切生物的细胞组织成分里都含有氢。

石油、天然气和煤里也含有氢。

氢气有广泛的用途。

氢气密度小，可以用来充灌研究高空气象的探空气球。

由于氢气跟氧气反应放出大量的热，氢气在氧气中燃烧的火焰——氢氧焰可达3000℃的高温。

生产上用氢氧焰焊接或切割金属，熔化熔点很高的石英，制成各种石英制品。

液态氢还可以作火箭或导弹的高能燃料。

氢气用来作一般的燃料，也有十分突出的优点：资源十分丰富，燃烧时放出热量高（1kg氢气燃烧放热14212kJ，热量是汽油的3倍），生成的产物水无污染。

所以近年来很重视对氢气这种新型燃料的研究。

今后如能在利用太阳能和水制取氢气的技术上有所突破，得到便宜而丰富的氢气，那么，氢气将成为一种重要的新型燃料。

氢气还用在化学工业方面。

例如，制造氨（NH₃）和盐酸等重要化工产品都需要氢气作原料。

（三）氮气 1. 氮气的性质（1）氮气的物理性质。

纯净的氮气是一种没有颜色、没有气味的气体，比空气稍轻（在标准状况下，1L氮气的质量为1.2506g）。

氮气在压强为1.01×10⁵Pa、温度为-195.8℃时，变成没有颜色的液体，在-209.86℃时，变成雪状的固体。

氮气在水中的溶解度很小，在通常状况下，1体积水中大约可溶解0.02体积的氮气。

（2）氮气的化学性质。

氮分子的结构很稳定。

在通常状况下，氮气的性质很不活泼，很难跟其他物质发生化学反应。

但在高温或放电条件下，氮分子获得了足够的能量，也能跟氢气、氧气、金属等物质发生化学反应。

<<石油钻井司钻（套装共2册）>>

编辑推荐

《石油钻井司钻(套装共2册)》由中国石油大学出版社出版。

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>