

图书基本信息

书名：<<2011全国一级建造师执业资格考试辅导用书-《机电工程管理与实务》命题点全面解读>>

13位ISBN编号：9787113126155

10位ISBN编号：7113126154

出版时间：2011-4

出版时间：中国铁道出版社

作者：建筑考试培训研究中心 编

页数：259

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>

内容概要

建筑考试培训研究中心应广大应试者的迫切要求，组织了一批执业资格考试辅导名师组成一级建造师执业资格考试辅导用书编写委员会，利用这些考试辅导名师在具体辅导和命题工作中积累的经验，在全面锁定考纲教材变化、准确把握考试新动向的基础上，科学安排知识体系架构，以独特方法全方位剖析试题的真实含义，采用多维的解题方法拓展解题多思路的编写理念进行编写。

《2011全国一级建造师执业资格考试辅导用书》系列丛书的编?体例是：

命题规律解

读通过辅导用书编写委员会对一级建造师执业资格考试的命题规律的准确定位，深度透视命题规律，帮助应试者理顺备考思路。

命题点解读

一种话题就是一种考点，一段材料就是一段积累。

辅导用书编写委员会将一级建造师执业资格考试的命题要点作了深层次的剖析和总结，帮助应试者有效形成基础知识的提高和升华。

历年考题诠解

辅导用书编写委员会依托历年众多真题，赋予专业讲解，全面引领应试者答题方向，悉心点拨应试者破题技巧，有效突破应试者的思维固态。

热点试题全解

辅导用书编写委员会在编写过程中，遵循考试大纲，结合考试教材，经过潜心研究、精心策划、重点筛选后编写出难易符合考试要求的典型试题，帮助应试者巩固已掌握的知识。

书籍目录

考试相关情况说明

备考复习指南

答题方法解读

答题卡填涂技巧

2005—2010年度《机电工程管理与实务》试卷命题点分值

1h410000机电工程技术

1h411000机电工程专业技术

命题规律解读

命题点解读

历年考题诠解

热点试题全解

热点试题答案

111412000机电工程安装技术

命题规律解读

命题点解读

历年考题诠解

热点试题全解

热点试题答案

1h420000机电工程项目管理实务

命题规律解读

命题点解读

历年考题诠解

典型案例析题

1h430000机电工程法规及相关规定

1h431000机电工程相关法规

命题规律解读

命题点解读

历年考题诠解

热点试题全解

热点试题答案

1h432000机电工程相关规定

命题规律解读

命题点解读

历年考题诠解

热点试题全解

热点试题答案

章节摘录

流体因运动而具有的能量，它等于将流体由静止状态加速到一定速度所需的功。

在上述三种机械能中，动能、位能、压力能在流动过程中可以相互转化，其变化规律符合定态流动系统的机械能衡算方程，习惯上称为伯努利方程。

命题点29热力学基本概念及常用参数热力学基本概念：热力发动机、工质、热力系统、闭口系统、开口系统、绝热系统。

压力（压强）、温度（热力学温标）、比容（与密度互为倒数）是热力学的三个基本状态参数，压力、比容是衡量单位工质做功能力大小的尺度。

内能：储存于单位工质内部的分子动能与分子间的势能之和。

内能是由工质在某个时刻的状态确定的，是一个与该时刻之前的过程无关的量，它是一个状态参数。

焓：工质的内能与流动能之和。

是用来衡量单位工质具有热力势能大小的一个尺度。

命题点30热力系统的基本过程 （1）热力过程：热力系统由其初始平衡状态，经过一系列中间状态变化达到另一新的平衡状态，其中间的物理变化过程即为热力过程。

常见的基本热力过程有：定压过程、定温过程、定容过程、绝热过程。

（2）准平衡过程：过程的实现是平衡状态被打破的结果，但每一中间状态，既离开平衡状态，又无限接近于平衡状态，这样的过程称为准平衡过程。

（3）可逆过程：热力系统完成某一准平衡过程之后，若能够沿原变化返回其初始平衡状态，且对系统和外界均不留下任何影响，则称该过程为可逆过程。

反之则为不可逆过程。

实际中的热力过程都是不可逆过程，因为过程中存在着各种各样的能量损失，系统与外界不可能不留下变化而返回到初始状态。

（4）热力循环：如果系统经历若干个不重复的过程，最终又回到初始状态，所形成的封闭的热力过程叫做热力循环。

热力过程中，系统通过边界与外界传递的能量即热量与功。

热量与功是过程量，是用来衡量热力系统与外界进行能量传递的尺度。

命题点31热力学第一定律 热力学第一定律可以表述为“热可以变为功，功也可以变为热。

一定量的热消失时，必产生与之数量相当的功；消耗一定量的功时，也必出现相应数量的热。

”其基本表达形式为 $\text{进入系统的能量} - \text{离开系统的能量} = \text{系统储存能量的增加}$ 实际的流动过程作为稳定流动过程处理时，热力学第一定律在开口系统可以简化为 $\text{进入系统的能量} = \text{离开系统的能量}$

命题点32热力学第二定律的表述方法 （1）热不可能自发地、不付代价地从低温物体传向高温物体。

（2）凡是有温度差的地方都能产生动力。

（3）不可能制造出从单一热源吸热，使之全部转化成为功而不留下其他任何变化的热力发动机。

。

.....

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>