

## 815 工程热力学(不含传热学)

## 1. 考试内容

- ①基本概念: 热力学系统、热力平衡状态(含化学平衡)、热力过程、状态参数(包括基本状态参数及导出状态参数中的热力学能、焓、熵、火用(有效能)、自由能、自由焓)。
- ②能量的基本形式: 热力学能、热量、功。
- ③热力学基本定律: 热力学第一定律、热力学第二定律。
- ④热力过程的分析计算:理想气体的热力过程、水蒸气的热力过程、湿空气的热力过程、压气机的热力过程,气体流动的热力过程。
- ⑤热力循环的分析计算:活塞式内燃机的理想循环、燃气轮机装置循环、朗肯循环、空气的制冷装置循环。
- ⑥工质的热力性质:理想气体(包括理想混合气体)、水蒸气、湿空气。
- ⑦化学反应系统的能量守恒和平衡分析。

# 2. 考试要求

- ①了解:水蒸气参数计算、水蒸气热力过程分析计算;热力学微分方程的作用;湿空气状态参数计算、工程应用原理;制冷工作原理;过量空气、理论燃烧温度概念;实际气体概念。
- ②理解: 热力系统、平衡状态(准平衡状态)、基本状态参数、导出状态参数(热力学能、焓、熵、火用(有效能)、自由能、自由焓)概念; 热力过程; 功、热量的概念; 热力学第二定律的本质; 定压热效应与标准生成焓及温度之间的关系; 化学平衡常数与自由焓之间的关系。
- ③掌握: 热力学第一定律实质; 理想气体状态方程、比热容等概念; 理想气体热力过程分析; 理想气体热力学能、焓、熵、火用(有效能)的计算; 压气机分析计算; 理想气体在喷管内的热力过程分析计算; 活塞式内燃机、燃气轮机装置理想循环分析; 孤立系统熵增原理, 熵平衡方程和火用(有效能)平衡方程; 标准生成焓计算方法; 化学平衡成分计算方法。

#### 3. 题型及分值

综合题(内含简述、名词解释、计算、分析)。全部题中:需要了解的内容占 20 分;需要理解的内容占 60 分;需要掌握的内容占 70 分。

# 4. 参考书目

《工程热力学》第四版,高等教育出版社,沈维道等,2007.6。