

周数	13	
讲课	48	学时
课堂讨论		学时
习题课	4	学时
实验	单独设课	学时
共计	51	学时

浙江科技学院 教学日历

讲课教师 王耀翔

授课班级 食品 051/生工 053

课程名称 物理化学B(上)

教研室主任
(签字)

2006—2007 学年第一学期

日期	周次	讲 课		习 题 课		课 堂 讨 论		实 验 课		备注 (包括制图作业 或课程设计)		
		教学大纲分章和题目名称	课内 时数	课外 时数	习题课及 习题数量	课内 时数	课外 时数	中心议题	课内 时数		实验名称 及数量	课内 时数
26/9	3	绪论, 第一章 气体的 PVT 关系	2		习题 4 题		1					
29/9	3	第一章 气体的 PVT 关系	2		习题 4 题		1					
30/9	3	第二章 热力学第一定律 § 2.1 热力学基本概念 § 2.2 热力学第一定律	2		习题 5 题		1.5					
10/10	5	§ 2.3 恒压热、恒容热、焓 § 2.4 热容	2		习题 5 题		1.5					
13/10	5	§ 2.5 理想气体热力学能, 焓 § 2.6 气体可逆过程	2		习题 5 题		1.5					
17/10	6	§ 2.7 相变化过程 § 2.9 化学计量数, 标准摩尔反应焓	2		习题 5 题		1.5					
20/10	6	§ 2.10 计算标准摩尔反应焓	2		习题 5 题		1.5					
24/10	7	§ 2.11 节流膨胀	2		习题 5 题		1.5					
27/10	7	第三章 热力学第二定律 § 3.1 卡诺循环 § 3.2 热力学第二定律	2		习题 5 题		1.5					
31/10	8	§ 3.3 熵、熵增原理 § 3.4 单纯 PVT 变化 ΔS 计算	2		习题 5 题		1.5					
3/11	8	§ 3.5 相变过程 ΔS 计算 § 3.6 热力学第三定律	2		习题 5 题		1.5					
7/11	9	§ 3.7 Helmholtz 函数 Gibbs 函数	2		习题 5 题		1.5					
10/11	9	§ 3.8 热力学基本方程 § 3.9 克拉佩龙方程	2		习题 5 题		1.5					
14/11	10	§ 3.10 Maxwell 关系式	2		习题 5 题		1.5					
17/11	10	第四章 多组分系统热力学 1. 偏摩尔量与化学势	2		习题 4 题		1.5					
21/11	11	2. Raoult-Henry 定律 3. 化学势	2		习题 4 题		1.5					
24/11	11	4. 稀溶液的依数性 5. 逸度与活度	2		习题 4 题		1.5					
28/11	12	多组分系统热力学学习题课	2		习题 4 题		1.5					
1/12	12	第五章 化学平衡 1. 化学反应等温方程	2		习题 4 题		1.5					
5/12	13	2. 理想气体化学平衡	2		习题 4 题		1.5					

- 说明:
1. 按照教学大纲编排教学日历时应参照校历将节假日考虑进去。
 2. 教师可以不完全按照教学大纲授课, 但应保证达到教学大纲规定的基本要求。
 3. 本日历教师填好后送教研室, 经教研室主任同意签名, 报教务处一份, 交教师所在教研室和系(部、中心)各一份, 送学生所在系一份, 发学生每小班一份。
 4. 本日历应在每学期开学前订好, 在开课两周内送交有关部门。

