

周数	16	
讲课	94	学时
课堂讨论		学时
习题课		学时
实验	24	学时
共计	118	学时

## 浙江科技学院 教学日历

讲课教师 姜华昌  
 授课班级 06 化工、制药  
专升本  
 教研室主任 \_\_\_\_\_  
 (签字)

课程名称 物理化学 (A)

2006—2007 学年第二学期

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
5/3	1	绪论, 第一章 气体的 PVT 关系	2		习题 4 题		1					
7/3	1	第一章 气体的 PVT 关系	2		习题 4 题		1					
9/3	1	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					
12/3	2	§ 2.3 恒压热、恒容热、焓 § 2.4 热容	2		习题 5 题		1.5		1.温度的控制 与调节	4		二人一组
14/3	2	§ 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					
16/3	2	§ 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					
19/3	3	§ 2.10 计算标准摩尔反应焓	2		习题 5 题		1.5					
21/3	3	§ 2.11 节流膨胀	2		习题 5 题		1.5					
23/3	3	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					
26/3	4	§ 3.3 熵、熵增原理 § 3.4 单纯 PVT 变化 $\Delta S$ 计算	2		习题 5 题		1.5					
28/3	4	§ 3.5 相变过程 $\Delta S$ 计算 § 3.6 热力学第三定律	2		习题 5 题		1.5					
30/3	4	§ 3.7 Helmholtz 函数 Gibbs 函数	2		习题 5 题		1.5					
2/4	5	§ 3.8 热力学基本方程 § 3.9 克拉佩龙方程	2		习题 5 题		1.5		2.原电池电动 势的测定	4		二人一组
4/4	5	§ 3.10 Maxwell 关系式	2		习题 5 题		1.5					
6/4	5	热力学学习题课	2									
9/4	6	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		3.凝固点下降 法测定摩尔 质量	4		二人一组
11/4	6	2. Raoult-Henry 定律 3. 化学势	2		习题 4 题		1.5					
13/4	6	4. 稀溶液的依数性 5. 逸度与活度	2		习题 4 题		1.5					
16/4	7	第五章 化学平衡 1. 化学反应等温方程	2		习题 4 题		1.5		4.二组分合金 体系相图绘 制	4		二人一组
18/4	7	2. 理想气体化学平衡	2		习题 4 题		1.5					
20/4	7	3. 真实气体化学平衡	2		习题 4 题		1.5					
23/4	8	第六章 相平衡 1. 相律 2. 单组分系统相图	2		习题 4 题		1.5		5.氨基甲酸铵 的分解	4		二人一组

周数	16	
讲课	94	学时
课堂讨论		学时
习题课		学时
实验	24	学时
共计	118	学时

## 浙江科技学院 教学日历

讲课教师 姜华昌  
 授课班级 06 化工、制药  
专升本  
 教研室主任  
 (签字)

课程名称 物理化学 (A)

2006—2007 学年第二学期

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 学时	课外 学时	习题课及 习题数量	课内 学时	课外 学时	中心议题	课内 学时		实验名称 及数量	课内 学时
25/4	8	3. 二组分液态混合物气液相图 4. 二组分液态部分互溶系统	2		习题 4 题		1.5					
27/4	8	5. 二组分固态不互溶系统	2		习题 4 题		1.5					
30/4	9	6. 二组分固态互溶系统等	2		习题 4 题		1.5					
7/5	10	第七章 电化学 7.1 电化学的基本概念和法拉第定律 7.2 离子的电迁移和迁移数	2		习题 4-5 题		2		6. 乙酸乙酯皂 化反应速度 常数的测定	4		二人一组
9/5	10	第七章 电化学 7.3 电导、电导率和摩尔电导率 7.4 电解质的平均离子活度	2		习题 4-5 题		2					
11/5	10	第七章 电化学 7.5 可逆电池与电动势的测定 7.6 原电池热力学 7.7 电极电势和液体接界电势	2		习题 4-5 题		2					
14/5	11	第七章 电化学 7.8 电极的种类 7.9 原电池设计举例	2		习题 4-5 题		2		6. 乙酸乙酯皂 化反应速度 常数的测定	4		二人一组
16/5	11	第七章 电化学 7.10 分解电压 7.11 极化作用 7.12 电解时的电极反应	2		习题 4-5 题		2					
18/5	11	第八章 界面现象 8.1 界面张力 8.2 弯曲液面下的附加压力	2		习题 4-5 题		2					
21/5	12	第八章 界面现象 8.3 固体表面 8.4 液-固界面现象	2		习题 4-5 题		2					
23/5	12	第八章 界面现象 8.5 溶液表面	2		习题 4-5 题		2					
25/5	12	第九章 化学动力学 9.1 化学反应速率与速率方程	2		习题 4-6 题		2					
28/5	13	第九章 化学动力学 9.2 速率方程的积分形式	2		习题 4-6 题		2					
30/5	13	第九章 化学动力学 9.3 速率方程的确定 9.4 温度对反应速率的影响	2		4-6 题		2					
1/6	13	第九章 化学动力学 9.5 典型复合反应	2		4-6 题		2					

周数	16	
讲课	94	学时
课堂讨论		学时
习题课		学时
实验	24	学时
共计	118	学时

## 浙江科技学院 教学日历

讲课教师 姜华昌  
 授课班级 06 化工、制药  
专升本  
 教研室主任 \_\_\_\_\_  
 (签字)

课程名称 物理化学 (A)

2006—2007 学年第二学期

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
4/6	14	第九章 化学动力学 9.6 复合反应速率的近似处理法 9.7 链反应	2		4-6 题		2					
6/6	14	第十章 统计热力学 10.1 粒子各动力形式的能级及能级的简并度 10.2 能级分布的微态数及系统的总微态数	2									
8/6	14	第十章 统计热力学 10.3 最概然分布与平衡分布 10.4 玻耳兹曼分布 10.5 粒子配分函数的计算	2		4-6 题		2					
11/6	15	第十章 统计热力学 10.5 粒子配分函数的计算 10.6 系统的热力学能与配分函数的关系	2		4-6 题		2					
13/6	15	第十章 统计热力学 10.7 系统的摩尔定容热容与配分函数的关系 10.8 系统的熵与配分函数的关系 10.9 其它热力学函数与配分函数的关系 10.10 理想气体反应的标准平衡常数	2				2					
15/6	15	第十一章 胶体 11.1 胶体系统的制备 11.2 胶体系统的光学性质	2		4-6 题		2					
18/6	16	第十一章 胶体 11.3 胶体系统的动力性质 11.4 溶胶系统的电学性质	2		4-6 题							
20/6	16	第十一章 胶体 11.5 溶胶的稳定和聚沉 11.6 悬浮液和乳状液	2									

- 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。