

周数	17	
讲课	68	学时
课堂讨论		学时
习题课		学时
实验	17	学时
共计	85	学时

## 浙江科技学院 教学日历

讲课教师 干均江(实验:张艳萍/俞远志)  
授课班级 成教(精化)  
教研室主任 (签字) \_\_\_\_\_

课程名称 无机及分析化学

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 学时数	课外 学时数	习题课及 习题数量	课内 学时数	课外 学时数	中心议题	课内 学时数		实验名称 及数量	课内 学时数
20/9	2	绪论 第一章化学计量、误差与数据处理	2		习题 4 题		1					
21/9		第一章化学计量、误差与数据处理	2		习题 4 题		1					
27/9	3	第二章 化学反应的基本原理 § 2.1 化学平衡	2		习题 4 题		1					
28/9	3	§ 2.2 化学反应速度	2		习题 4 题		1					
30/9	4	第三章 酸碱与酸碱平衡 § 3.1 酸碱质子理论	2		习题 4 题		1					
11/10	5	§ 3.2 酸碱平衡移动	2		习题 4 题		1					
12/10	5	§ 3.3 有关组分浓度计算 § 3.4 溶液酸度的计算	2		习题 4 题		1					
18/10	6	§ 3.5 酸度的控制与检测 § 3.6 酸碱滴定法	2		习题 4 题		1					
19/10	6								实验一、铁系列化合物的制备	4		周四上午, 实验室 C2-243/247
19/10	6	第四章 沉淀的形成与沉淀平衡 § 4.1 沉淀溶解平衡及其影响因素	2		习题 4 题		1					
25/10	7	§ 4.2 分步沉淀和沉淀转化	2		习题 4 题		1					
26/10	7								实验二、缓冲溶液的配制 实验三、邻二氮杂菲分光光度法测铁	3 4		周四, 实验室 C2-243/247
27/10	7	§ 4.3 沉淀的形成与纯度	2		习题 4 题		1					
1/11	8	§ 4.4 沉淀测定法	2		习题 4 题		1					
2/11	8	第五章 电化学与氧化还原平衡 § 5.1 氧化还原反应	2		习题 4 题		1					
8/11	9	§ 5.2 电极电势	2		习题 4 题		1					
9/11									实验四、酸碱标准溶液的标定	3		周四上午, 实验室 C2-243/247

- 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。

周数	17	
讲课	68	学时
课堂讨论		学时
习题课		学时
实验	17	学时
共计	85	学时

## 浙江科技学院 教学日历

讲课教师 干均江(实验:  
张艳萍/俞远志)

授课班级 成教(精化)

课程名称 无机及分析化学

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 学时数	课外 学时数	习题课及 习题数量	课内 学时数	课外 学时数	中心议题	课内 学时数		实验名称 及数量	课内 学时数
9/11	9	§ 5.3 电极电势的应用 § 5.4 氧化还原反应的速率	2		习题 4 题		1					
15/11	10	§ 5.5 氧化还原滴定法	2		习题 4 题		1					
16/11									实验五、混合碱的分析	3		周四上午, 实验室 C2-243/247
16/11	10	第六章 物质结构 § 6.1 原子结构的基本模型	2		习题 3 题		1					
22/11	11	§ 6.2 核外电子运动状态	2		习题 3 题		1					
23/11	11	§ 6.3 原子电子层结构和元素周期系	2		习题 3 题		1					
29/11	12	§ 6.4 共价化合物	2		习题 3 题		1					
30/11	12	§ 6.5 分子间力和氢键 § 6.6 离子化合物	2		习题 3 题		1					
6/12	13	第七章 配位平衡与配位滴定 § 7.1 配位化合物与螯合物	2		习题 3 题		1					
7/12	13	§ 7.2 配位化合物的价键理论	2		习题 3 题		1					
13/12	14	§ 7.3 配位平衡	2		习题 3 题		1					
14/12	14	§ 7.4 配位滴定法	2		习题 3 题		1					
20/12	15	第八章 p 区重要元素及其化合物 § 8.1 卤素及其主要化合物	2		习题 3 题		1					
21/12	15	§ 8.2 氧族元素及其主要化合物 § 8.3 氮族元素及其主要化合物	2		习题 3 题		1					
27/12	16	§ 8.4 碳、硼族元素及其主要化合物	2		习题 3 题		1					
28/12	16	第九章 s 区, d 区, ds 区重要元素及其化合物 § 9.1 s 区常见元素及其主要化合物	2		习题 3 题		1					
3/1	17	§ 9.2 d 区常见元素及其主要化合物	2		习题 2 题		1					
4/1	17	§ 9.3 ds 区常见元素及其主要化合物 § 9.4 常见金属离子的分离	2		习题 2 题		1					
10/1	18	第十章 可见光分光光度法 § 10.1 可见光分光光度法基本原理	2		习题 3 题		1					
11/1	18	§ 10.2 可见光分光光度法 § 10.3 可见光分光光度法的应用	2		习题 3 题		1					

- 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。