

周次	日期	时数	教学方式	教学内容	备注
3	9月22日至 9月26日	4	讲授	无机化学简介 1. 熟悉化学研究的对象。 2. 了解无机化学的发展趋势。 3. 掌握学习无机化学的方法。	
4	9月29日至 10月3日	4	讲授	化学基本概念 1. 了解几个化学基本概念。	
5	10月6日至 10月10日	4	讲授	物质的聚集状态 1. 掌握气体固体液体定律的内容，并能运用这些知识进行基本计算。	
6	10月13日至 10月17日	4	讲授	溶液 1. 掌握几种溶液浓度的表示及计算方法。 2. 了解难挥发非电解质稀溶液的依数性。	
7	10月20日至 10月24日	4	讲授	化学反应中的能量关系 1. 理解化学反应中的能量关系，掌握热化学定律。	
8	10月27日至 10月31日	4	讲授	化学反应速率以及影响化学反应速率的因素 1. 理解化学反应速率的概念，掌握化学反应速率的表示方法。 2. 能够解释浓度、温度、催化剂对化学反应速率的影响规律。	
9	11月3日至 11月7日	4	讲授	化学平衡与化学平衡的移动 1. 掌握化学平衡的概念和特征 2. 掌握平衡常数的概念及其表达式的书写 3. 熟练掌握影响化学平衡移动的因素	

10	11月10日至 11月14日	4	讲授	<p>水的解离和溶液的 pH</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 理解水的离子积和溶液的 pH 基本概念 2. 熟练掌握强酸强碱溶液的 pH 值计算 3. 熟悉 pH 值的测定方法 <p>理解解离常数和解离度的概念</p>	
11	11月17日至 11月21日	4	讲授	<p>同离子效应、缓冲溶液、盐的水解及沉淀溶解平衡</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 掌握同离子效应、盐效应对解离平衡和沉淀溶解平衡的影响。 2. 会用溶度积常数规则判断沉淀的产生和溶解。 3. 了解缓冲溶液的作用原理。 	
12	11月24日至 11月28日	4	讲授	<p>氧化还原反应的基本概念</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 掌握氧化还原反应的有关基本概念, 它的特征与本质; 2. 了解氧化还原电对及其反应的电子转移 (用单线桥法 或双线桥法表示); 3. 了解常见的氧化剂、还原剂; 掌握氧化还原反应方程式的配平 	
13	12月1日至 12月5日	4	讲授	<p>原电池</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 理解原电池和电极电势的概念 2. 掌握原电池的工作原理及书写方法 3. 了解电极电势在有关方面的应用。 	
14	12月8日至 12月12日	4	讲授	<p>原子核外电子运动状态</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 了解原子结构模型的演变。 2. 回顾高中所学原子的构成及几个概念之间的关系。 	
15	12月15日至 12月19日	4	讲授	<p>原子核外电子运动状态</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 掌握原子核外电子排布的基本规律并掌握四个量子数的基本概念 	

16	12月22日 至 12月26日	4	讲授	原子核外电子排布 1. 了解核外电子运动的特征, 原子轨道和电子云的概念。	
17	12月29日 至 1月2日	4	讲授	原子核外电子排布 1. 理解四个量子数的物理意义和取值规则。	
18	1月5日 至 1月9日	4	讲授	元素周期律和元素基本性质的周期性变化 1. 熟悉核外电子排布式与元素周期表之间的关系。 2. 基本掌握有效核电荷、原子半径、电离能、电子亲和能、电负性、元素的氧化数等元素性质周期性变化规律。	

说明: 此表一式四份, 由任课教师填写, 于开学前一周内交系办公室, 由系主任审核。一份由教师保存; 一份由教师所在系办公室和学生所在系办公室作为“教师业务档案”保存; 一份送教务处备案。