**《物理化学》考试大纲**

**一、考查目标及要求**

要求考生熟练掌握物理化学的基本概念、基本原理及计算方法，并具有综合运用物理化学知识分析和解决实际问题的能力。

**二、考试内容**

1. 热力学第一定律

●掌握热力学基本概念，如体系、环境、状态、功、热量、变化过程等，着重掌握状态函数的特点；

●明确热力学能（U）和焓（H）都是状态函数，热（Q）和功（W）都是与过程相联系的物理量；

●掌握用状态函数分析和处理问题的方法；

●理解可逆过程与最大功的概念；

●掌握热力学第一定律的表述与数学表达式，熟练计算理想气体在等温、等压、等容和绝热过程中的ΔU、ΔH、Q及W；

●理解反应进度与反应热效应的概念，熟练应用盖斯定律,由生成热、燃烧热等热化学数据计算常温下反应热；

●掌握用基尔霍夫定律计算不同温度下的反应热。

2．热力学第二定律

●了解一切自发过程的共同特征，明确热力学第二定律的意义；

●了解热力学第二定律与卡诺定理的联系，理解克劳修斯不等式的重要性；

●熵与熵增加原理是本章重点。理解熵是状态函数的概念与意义。掌握用熵变判断过程方向与限度的方法与条件。熟练掌握一些典型过程的ΔS计算；

●吉布斯自由能（G）的概念及其应用是本章的重点，明确吉布斯自由能的定义及吉布斯自由能变化ΔG在特定条件下的物理意义，重点掌握吉布斯自由能判据的适用条件及其应用，熟练掌握一些典型过程的ΔG计算；

●了解赫姆霍兹自由能（A）的定义，掌握ΔA判据的适用条件及其应用；

●掌握热力学函数关系式和热力学基本公式；

●了解热力学第三定律的内容及标准熵、规定熵的定义和计算。

3．多组分体系热力学及其在溶液中的应用

●熟悉溶液浓度的各种表示法及其相互关系；

●偏摩尔量和化学势是本章的重点之一，理解偏摩尔量和化学势的意义，了解化学势的表示式，标准态的选择及逸度、活度的概念与意义；

●熟练掌握拉乌尔定律与亨利定律及其应用；

●理解理想液态混合物、稀溶液和实际溶液区别；

●了解溶液中各组分的化学势，各组分的标准态有何不同；

●了解稀溶液依数性。

4．相平衡

●明确相、组分数和自由度的概念；

●掌握相律，并能应用相律说明相图中各点、线、面的意义和自由度数目；

●了解克劳修斯—克拉贝龙方程，并掌握其计算及应用；

●掌握杠杆规则及其在相图中的应用；

●以完全互溶双液系为重点，了解其p-x图和T-x图，掌握精馏的基本原理；

●以简单低共熔物的相图为重点，了解相图的绘制及其应用，能根据相图绘出步冷曲线，或由步冷曲线绘制简单相图；

●会解析有化合物生成的系统的二元液-固相图。

5．化学平衡

●理解并掌握化学反应等温式，明确其意义及应用；

●掌握标准摩尔反应自由能（ΔrGmθ）和标准摩尔生成自由能（ΔfGmθ）的概念和意义，并能由此计算一般反应的平衡常数；

●理解标准平衡常数（Kpθ）的意义，掌握有关平衡常数的计算；

●熟悉其它平衡常数（Kp、Kc和Kx）不同表示法之间的关系；

●掌握均相反应和复相反应平衡常数表示法及有关计算；

●了解平衡常数与温度、压力的关系和惰性气体对平衡组成的影响，掌握有关计算。

6．电解质溶液

●理解电解质水溶液导电机理和离子迁移数的概念；

●掌握电解质溶液电导表示方法、测定和应用；

●明确电导率、摩尔电导率的意义及其与浓度的关系；

●掌握离子独立运动定律；

●了解离子活度、平均活度、平均活度系数概念及德拜——尤格尔极限公式。

7．可逆电池的电动势及其应用

●熟悉电化学惯用的电极名称及符号，掌握原电池的表示方法，理解可逆电池概念；

●明确电动势与ΔrGm的关系，了解温度对电动势的影响，掌握从电动势计算热力学函数（ΔrHm和ΔrSm）和平衡常数的方法；

●掌握电动势和电极电势与浓度（活度）的关系，理解标准电极电势的意义和应用；

●了解电动势产生的机理；

●掌握电动势测定法的一些应用（氧化能力估计、平衡常数计算等）；

●熟练写出给定电池的电极反应和电池反应，并能计算其电动势；

●熟练掌握由化学反应来设计电池。

8．电解与极化作用

●了解分解电压的意义；

●熟练掌握产生极化的原因及过电位在电解中的作用；

●能计算一些简单的电解分离问题。

**三、试卷结构**

1. 简答题

2. 计算题

**四、参考教材**

1.《物理化学》（上、下册）（第五版）傅献彩等编 高等教育出版社 2006年1月

2.《物理化学简明教程》（第四版）印永嘉等编 高等教育出版社 2007年8月