

## (2037)《高等无机化学》考试大纲

### 考试内容：

1. 了解热力学稳定性与反应自发性，动力学稳定性与反应速率的关系，能对物质稳定性给予合理的解释。
2. 掌握无机反应中的耦合现象以及在无机合成中的应用。
3. 利用热化学循环计算晶格能及在无机反应中的应用。
4. 掌握离子型、共价型化合物的热力学性质。
5. 掌握水合离子的热力学性质及离子型盐溶解性的热力学讨论。
6. 了解金属化合物还原过程的热力学处理，了解氧化还原反应与电化学体系的热力学。
7. 了解酸碱理论的发展及现状，掌握酸碱强度的理论说明。
8. 了解配位化学理论的发展及现状，掌握配合物的稳定性及其影响因素，了解配合物制备的常用方法。
9. 了解过渡元素的结构与物性、化性的关系，会从结构分析、判断元素的一般通性及变化规律。

### 参考书目：

1. 岳红主编，《高等无机化学》 机械工业出版社