

【初试】2026 年 盐城工学院 804 化学综合考研精品资料

说明：本套资料由高分研究生潜心整理编写，高清电子版支持打印，考研推荐资料。

一、重点名校真题汇编及考研大纲**1. 附赠重点名校：综合化学 2013–2024 年考研真题汇编(暂无答案)**

说明：赠送重点名校考研真题汇编，因不同院校真题相似性极高，甚至部分考题完全相同，建议考生备考过程中认真研究其他院校的考研真题。

2. 盐城工学院 804 化学综合考研大纲

①2025 年盐城工学院 804 化学综合考研大纲。

说明：考研大纲给出了考试范围及考试内容，是考研出题的重要依据，同时也是分清重难点进行针对性复习的推荐资料，本项为免费提供。

二、2026 年盐城工学院 804 化学综合考研资料**3. 《无机及分析化学》考研相关资料****(1) 《无机及分析化学》考研核心题库(含答案)**

①盐城工学院 804 化学综合考研核心题库选择题精编。

②盐城工学院 804 化学综合考研核心题库简答题精编。

③盐城工学院 804 化学综合考研核心题库计算题精编。

说明：本题库涵盖了该考研科目常考题型及重点题型，根据历年考研大纲要求，结合考研真题进行的分类汇编并给出了详细答案，针对性强，是考研复习推荐资料。

(2) 《无机及分析化学》考研题库[仿真+强化+冲刺]

①2026 年盐城工学院 804 化学综合考研专业课五套仿真模拟题。

说明：严格按照本科目最新专业课真题题型和难度出题，共五套全仿真模拟试题含答案解析。

②2026 年盐城工学院 804 化学综合考研强化五套模拟题及详细答案解析。

说明：专业课强化检测使用。共五套强化模拟题，均含有详细答案解析，考研强化复习推荐。

③2026 年盐城工学院 804 化学综合考研冲刺五套模拟题及详细答案解析。

说明：专业课冲刺检测使用。共五套冲刺预测试题，均有详细答案解析，最后冲刺推荐资料。

三、电子版资料全国统一零售价

本套考研资料包含以上一、二部分(不含教材)，全国统一零售价：[¥]

四、2026 年研究生入学考试指定/推荐参考书目(资料不包括教材)

盐城工学院 804 化学综合考研初试参考书

《无机及分析化学》第 1 版，严新编，化学工业出版社，2023 年

五、本套考研资料适用学院及考试题型

化学化工学院

选择题、是非题、简答题和计算题

六、本专业一对一辅导(资料不包含, 需另付费)

提供本专业高分学长一对一辅导及答疑服务, 需另付费, 具体辅导内容计划、课时、辅导方式、收费标准等详情请咨询机构或商家。

七、本专业报录数据分析报告(资料不包含, 需另付费)

提供本专业近年报考录取数据及调剂分析报告, 需另付费, 报录数据包括:

- ①报录数据-本专业招生计划、院校分数线、录取情况分析 & 详细录取名单;
- ②调剂去向-报考本专业未被录取的考生调剂去向院校及详细名单。

版权声明

编写组依法对本书享有专有著作权, 同时我们尊重知识产权, 对本电子书部分内容参考和引用的市面上已出版或发行图书及来自互联网等资料的文字、图片、表格数据等资料, 均要求注明作者和来源。但由于各种原因, 如资料引用时未能联系上作者或者无法确认内容来源等, 因而有部分未注明作者或来源, 在此对原作者或权利人表示感谢。若使用过程中对本书有任何异议请直接联系我们, 我们会在第一时间与您沟通处理。

因编撰此电子书属于首次, 加之作者水平和时间所限, 书中错漏之处在所难免, 恳切希望广大考生读者批评指正。

目录

封面.....	1
目录.....	4
盐城工学院 804 化学综合考研大纲.....	6
2025 年盐城工学院 804 化学综合考研大纲	6
2026 年盐城工学院 804 化学综合考研核心题库.....	9
《无机及分析化学》考研核心题库之选择题精编.....	9
《无机及分析化学》考研核心题库之简答题精编.....	19
《无机及分析化学》考研核心题库之计算题精编.....	30
2026 年盐城工学院 804 化学综合考研题库[仿真+强化+冲刺].....	43
盐城工学院 804 化学综合考研仿真五套模拟题	43
2026 年无机及分析化学五套仿真模拟题及详细答案解析（一）	43
2026 年无机及分析化学五套仿真模拟题及详细答案解析（二）	48
2026 年无机及分析化学五套仿真模拟题及详细答案解析（三）	53
2026 年无机及分析化学五套仿真模拟题及详细答案解析（四）	57
2026 年无机及分析化学五套仿真模拟题及详细答案解析（五）	62
盐城工学院 804 化学综合考研强化五套模拟题	67
2026 年无机及分析化学五套强化模拟题及详细答案解析（一）	67
2026 年无机及分析化学五套强化模拟题及详细答案解析（二）	72
2026 年无机及分析化学五套强化模拟题及详细答案解析（三）	77
2026 年无机及分析化学五套强化模拟题及详细答案解析（四）	81
2026 年无机及分析化学五套强化模拟题及详细答案解析（五）	85
盐城工学院 804 化学综合考研冲刺五套模拟题	90
2026 年无机及分析化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（一）	90
2026 年无机及分析化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（二）	94
2026 年无机及分析化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（三）	99
2026 年无机及分析化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（四）	104
2026 年无机及分析化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（五）	108
附赠重点名校：综合化学 2013-2024 年考研真题汇编（暂无答案）	113
第一篇、2024 年综合化学考研真题汇编	113
2024 年五邑大学 816 综合化学考研专业课真题	113
2024 年扬州大学 632 综合化学考研专业课真题	119
第二篇、2023 年综合化学考研真题汇编	124
2023 年五邑大学 816 综合化学一考研专业课真题	124
第三篇、2022 年综合化学考研真题汇编	129
2022 年西南科技大学 618 化学综合考研专业课真题	129

第四篇、2021 年综合化学考研真题汇编	135
2021 年西南科技大学 618 化学综合考研专业课真题	135
第五篇、2020 年综合化学考研真题汇编	141
2020 年浙江工业大学 615 综合化学（农）考研专业课真题	141
第六篇、2019 年综合化学考研真题汇编	145
2019 年中山大学 665 综合化学考研专业课真题	145
2019 年中山大学 669 化学综合考研专业课真题	150
2019 年中山大学 672 化学综合考研专业课真题	155
第七篇、2018 年综合化学考研真题汇编	161
2018 年华侨大学 816 化学综合（生物医学学院）考研专业课真题	161
第八篇、2017 年综合化学考研真题汇编	168
2017 年江西师范大学 724 综合化学考研专业课真题	168
2017 年中山大学 664 综合化学考研专业课真题	172
第九篇、2016 年综合化学考研真题汇编	178
2016 年浙江工业大学 615 综合化学（农）考研专业课真题	178
第十篇、2015 年综合化学考研真题汇编	182
2015 年中国科学技术大学综合化学考研专业课真题	182
2015 年江西师范大学 724 综合化学 B 卷考研专业课真题	192
2015 年江西师范大学 724 综合化学 A 卷考研专业课真题	196
2015 年中山大学 669 综合化学考研专业课真题	202
第十一篇、2014 年综合化学考研真题汇编	207
2014 年中国科学技术大学综合化学考研专业课真题	207
2014 年中山大学 669 综合化学考研专业课真题	217
第十二篇、2013 年综合化学考研真题汇编	223
2013 年广西民族大学综合化学考研专业课真题	223
2013 年中国科学技术大学综合化学考研专业课真题	233

盐城工学院 804 化学综合考研大纲

2025 年盐城工学院 804 化学综合考研大纲

2025 年硕士研究生招生考试

初试自命题科目考试大纲

考试科目代码	804	考试科目名称	化学综合
考查目标	要求考生理解和掌握《无机及分析化学》课程的基本概念和基础理论, 并具备运用所学知识分析和解决相关问题的能力。		
考试形式	闭卷笔试, 考试时间为 180 分钟		
试卷结构及题型	试卷满分为 150 分, 题型主要有选择题、是非题、简答题和计算题等。		
考查知识要点	内容 1: 化学反应的方向、限度和速率 (1) 掌握化学热力学的基本概念, 包括焓及焓变、熵及熵变和吉布斯函数及其变化值, 熟悉热力学第一、第二定律, 以及盖斯定律; 掌握用吉布斯函数的变化值判断判断化学反应的自发性的方法。 (2) 掌握化学平衡的特征, 掌握化学反应的标准平衡常数表达式的书写。掌握反应商与化学平衡移动的关系, 掌握化学平衡的相关计算。 (3) 熟悉化学反应速率、反应速率方程以及速率系数、反应级数的概念。掌握影响化学反应速率的因素 (浓度、温度和催化剂)。 内容 2: 酸碱平衡 (1) 掌握酸碱质子理论相关内容, 掌握共轭酸碱的电离常数的计算及酸碱强弱的判断。 (2) 掌握一元弱酸 (碱) 的解离平衡的有关计算, 掌握缓冲溶液的缓冲原理及相关计算, 熟悉缓冲溶液的选择与配制。熟悉多元弱酸 (碱)、两性物质、共轭酸碱体系酸度计算的最简式。掌握弱电解质的同离子效应的相关内容。 (3) 掌握弱电解质的质子条件式的书写。熟悉分布系数和分布曲线, 熟悉有关组分的平衡浓度的计算。 内容 3: 定量分析概论 (1) 掌握滴定分析中的基本概念, 如标准溶液、化学计量点、指示剂、滴定终点、滴定误差等; 以及滴定分析法的分类、滴定方式及滴定分析对滴定反应的要求。 (2) 掌握误差分析的意义, 以及误差的分类、特点、产生的原因及减免方法等。掌握准确度和精密度的表示方法及相关计算; 掌握测量误差对计算结果的影响; 掌握 Q 检验法对可疑数据取舍的方法。 (3) 熟悉有效数字的意义, 并掌握有效数字的运算规则。 内容 4: 酸碱滴定法 (1) 掌握酸碱指示剂的作用原理及常用指示剂的变色范围, 掌握选择酸碱指示剂的方法。		

(2) 掌握酸碱滴定法的基本原理, 以及各种类型酸碱滴定的曲线, 掌握一元酸碱被准确滴定的判据和多元酸(碱)分步滴定的条件。

(3) 掌握酸碱滴定法应用中的混合碱的测定等相关计算。

内容 5: 沉淀溶解平衡

(1) 掌握溶解度与溶度积常数的定义及相互关系。

(2) 掌握溶度积规则, 掌握沉淀溶解平衡的有关计算。

内容 6: 沉淀滴定法

(1) 掌握沉淀滴定法的基本原理;

(2) 熟悉莫尔法、佛尔哈德法和法扬司法的指示剂、滴定条件和方法应用,

内容 7: 重量分析法

(1) 掌握重量分析法对沉淀的要求, 熟悉沉淀形成的基本过程及影响沉淀的纯度的主要原因,

(2) 熟悉沉淀的条件选择, 掌握重量分析法中换算因素等相关计算。

内容 8: 配位化合物

(1) 掌握配合物的概念、组成、特点和命名。

(2) 熟悉配合物的价键理论。

(3) 掌握解配位平衡体系中离子浓度的计算。

内容 9: 配位滴定法

(1) 熟悉 EDTA 与金属离子形成的配合物的特点, 掌握配位滴定中条件稳定常数的计算。

(2) 掌握准确滴定单一金属离子的条件及分步滴定的条件。掌握配位滴定过程中适宜酸度的确定方法, 熟悉常用掩蔽剂。

(3) 熟悉配位滴定的基本方式及其应用, 掌握滴定结果的相关计算。

内容 10: 氧化还原反应和电化学基础

(1) 掌握氧化数法和离子—电子法配平氧化还原反应方程式的基本原则和一般步骤。

(2) 掌握原电池、电极电位、标准电极电位、条件电极电位等概念, 掌握影响电极电位的因素, 熟悉能斯特方程式的有关计算。

(3) 掌握氧化还原反应的方向和次序的判断, 以及相关的计算, 掌握元素电势图的意义及其应用。

内容 11: 氧化还原滴定法

1、熟悉氧化还原滴定的基本原理, 熟悉氧化还原滴定曲线。

2、熟悉确定氧化还原滴定终点的一般方法、选择指示剂的原则。

3、掌握高锰酸钾法、重铬酸钾法和碘量法的方法原理、特点及其应用, 掌握相关的计算。

内容 12: 原子结构

(1) 掌握描述核外电子运动状态的四个量子数。熟悉波函数、原子轨道及电子云等概念。

3、掌握核外电子排布规则, 熟悉多电子原子的轨道能级、屏蔽效应和钻穿效应等概念, 掌握原子的电子层结构等内容和元素周期系。

4、掌握元素的原子半径、电离能和电负性等基本性质的周期性变化规律。

内容 13: 分子结构

(1) 掌握价键理论的基本要点, 掌握共价键的特征、分类, 以及键能、键长、键角

	等键参数。 (2) 掌握杂化轨道理论的基本要点, 掌握四种类型的杂化 (sp、sp^2、sp^3 及不等性 sp^3) 的过程及相关内容。 内容 14: 晶体结构 (1) 掌握晶体的概念、类型和特征, 掌握四种典型晶体的结构特征和物理性质, 以及两者之间的关系。 (2) 熟悉三种化学键的形成、特征, 以及相关理论。 (3) 掌握分子间力的三种类型, 掌握氢键的形成特征, 以及分子间力和氢键对物质性质的影响。
考试 用具 说明	具体详见准考证招生单位备注说明。