

【初试】2026 年 湖南师范大学 861 普通化学考研精品资料

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、湖南师范大学 861 普通化学考研真题汇编及考研大纲**1. 湖南师范大学 959 普通化学[专业硕士]2021-2024 年考研真题，暂无答案。**

说明：分析历年考研真题可以把握出题脉络，了解考题难度、风格，侧重点等，为考研复习指明方向。

2. 湖南师范大学 861 普通化学考研大纲**①2025 年湖南师范大学 861 普通化学(学科教学)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 年湖南师范大学 861 普通化学考研资料**3. 《普通化学》考研相关资料****(1)《普通化学》[笔记+提纲]****①湖南师范大学 861 普通化学之《普通化学》考研复习笔记。**

说明：本书重点复习笔记，条理清晰，重难点突出，提高复习效率，基础强化阶段推荐资料。

②湖南师范大学 861 普通化学之《普通化学》复习提纲。

说明：该科目复习重难点提纲，提炼出重难点，有的放矢，提高复习针对性。

4. 湖南师范大学 861 普通化学之普通化学考研核心题库(含答案)**①湖南师范大学 861 普通化学之普通化学考研核心题库精编。**

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。

5. 湖南师范大学 861 普通化学之普通化学考研题库[仿真+强化+冲刺]**①2026 年湖南师范大学 861 普通化学之普通化学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 年湖南师范大学 861 普通化学之普通化学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 年湖南师范大学 861 普通化学之普通化学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)**湖南师范大学 861 普通化学考研初试参考书**

浙江大学普通化学教研组编《普通化学》，高等教育出版社，2020 年 2 月第 7 版

徐端钧、聂晶晶、刘清编著《新编普通化学》，科学出版社，2012 年 4 月第 2 版

五、本套考研资料适用学院

化学化工学院

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
湖南师范大学 861 普通化学历年真题汇编	6
湖南师范大学 959 普通化学 2024 年考研真题（暂无答案）	6
湖南师范大学 959 普通化学 2023 年考研真题（暂无答案）	9
湖南师范大学 959 普通化学 2022 年考研真题（暂无答案）	12
湖南师范大学 959 普通化学 2021 年考研真题（暂无答案）	14
湖南师范大学 861 普通化学考研大纲	17
2025 年湖南师范大学 861 普通化学考研大纲.....	17
2026 年湖南师范大学 861 普通化学考研核心笔记	21
《普通化学》考研核心笔记	21
第 1 章 热化学与能源	21
考研提纲及考试要求	21
考研核心笔记.....	21
第 2 章 化学反应的基本原理与大气污染	30
考研提纲及考试要求	30
考研核心笔记.....	30
第 3 章 水化学与水污染	46
考研提纲及考试要求	46
考研核心笔记.....	46
第 4 章 电化学与金属腐蚀	66
考研提纲及考试要求	66
考研核心笔记.....	66
第 5 章 物质结构基础	84
考研提纲及考试要求	84
考研核心笔记.....	84
第 6 章 元素化学与无机材料	99
考研提纲及考试要求	99
第 7 章 高分子化合物与材料	107
考研提纲及考试要求	107
考研核心笔记.....	107
第 8 章 生命物质与人体健康	117
考研提纲及考试要求	117
考研核心笔记.....	117
2026 年湖南师范大学 861 普通化学考研复习提纲	123

《普通化学》考研复习提纲	123
2026 年湖南师范大学 861 普通化学考研核心题库	126
《普通化学》考研核心题库之选择题精编	126
《普通化学》考研核心题库之填空题编	140
《普通化学》考研核心题库之判断题精编	149
《普通化学》考研核心题库之计算题精编	156
2026 年湖南师范大学 861 普通化学考研题库[仿真+强化+冲刺]	186
湖南师范大学 861 普通化学之普通化学考研仿真五套模拟题.....	186
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（一）	186
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（二）	194
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（三）	202
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（四）	210
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（五）	218
湖南师范大学 861 普通化学之普通化学考研强化五套模拟题.....	226
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（一）	226
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（二）	234
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（三）	242
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（四）	249
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（五）	257
湖南师范大学 861 普通化学之普通化学考研冲刺五套模拟题.....	265
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（一）	265
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（二）	274
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（三）	282
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（四）	290
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（五）	299

湖南师范大学 861 普通化学历年真题汇编

湖南师范大学 959 普通化学 2024 年考研真题 (暂无答案)

湖南师范大学 2024 年硕士研究生招生考试初试
自命题科目试题册

业务课代码: 959

业务课名称: 普通化学

满分: 150 分

考试时间: 3 小时

可用无存储功能计算器

考生须知: 1、答案必须写在答题纸上, 写在其它纸上无效。

2、答题时必须使用蓝、黑色墨水笔作答, 用其他笔答题不给分。不得使用涂改液。

一、选择题: 本大题共 10 小题, 每小题 3 分, 共 30 分。

- 在滴定分析中, 导致系统误差出现的是 ()
A. 试样未经充分混匀 B. 滴定管的读数读错
C. 滴定时有液滴溅出 D. 天平校正砝码生锈
- 下列数据中, 有效数字为四位的是 ()
A. $[H^+] = 0.0003 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ B. $\text{pH} = 10.42$
C. $w\%(\text{MgO}) = 19.96\%$ D. $c = 0.376 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- 下列物质中, 可以作为基准物质的是 ()
A. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ B. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
C. $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ D. $\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
- 混合气体中某组分 A 的分体积 V_A 为 ()
A. $n_A RT/p$ B. $n_A RT/p_A$
C. $n RT/p$ D. $n T/p_A$
- 583 K、100 kPa 时, 气态磷单质的密度为 $2.56 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$, 磷的相对原子质量为 31, 则磷单质的化学式为 ()
A. P_4 B. P_2
C. P_3 D. P
- 下列纯单质中, 哪种单质的标准生成焓不等于零 ()
A. 氧气(g) B. 石墨(s)
C. $\text{Hg}(\text{g})$ D. $\text{Br}_2(\text{l})$
- 若将 ^{15}P 原子的电子排布式写成 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p_x^2 p_y^1$, 它违背了 ()
A. 能量守恒原理 B. 泡利不相容原理
C. 能量最低原理 D. 洪德规则
- 下列各组原子或离子半径大小顺序错误的是 ()
A. $\text{Ca}^{2+} < \text{K}^+ < \text{S}^{2-}$ B. $\text{Ne} > \text{N}^{3-} > \text{Br}^-$
C. $\text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+} > \text{Al}^{3+}$ D. $\text{N}^{3-} > \text{O}^{2-} > \text{F}^-$
- HAc 水溶液的质子条件式为 ()
A. $[H^+] = [Ac^-] + [OH^-]$ B. $[H^+] = [HAc] + [OH^-]$
C. $[H^+] = [HAc] + [Ac^-]$ D. $[OH^-] = [Ac^-] + [H^+]$
- 预测下列反应的熵值增加的是 ()
A. $2\text{CO}(\text{g}) + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2(\text{g})$ B. $\text{H}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{g}) = 2\text{HI}(\text{g})$
C. $2\text{O}_3(\text{g}) = 3\text{O}_2(\text{g})$ D. $\text{Na}(\text{s}) + \text{Cl}_2(\text{g}) = 2\text{NaCl}(\text{s})$

二、填空题: 本大题共 2 小题, 15 空, 每空 2 分, 共 30 分。

1. 我国科学家研发的一条氯霉素 (H) 的合成路线如图所示:

