

【初试】2026 年 苏州科技大学 828 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、苏州科技大学 828 普通化学考研真题汇编及考研大纲

1. 苏州科技大学 828 普通化学 2005-2018 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. 苏州科技大学 828 普通化学考研大纲

①2025 年苏州科技大学 828 普通化学考研大纲。

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 年苏州科技大学 828 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苏州科技大学 828 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苏州科技大学 828 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。

(2) 《普通化学》考研核心题库(含答案)

①苏州科技大学 828 普通化学考研核心题库之简答题精编。

②苏州科技大学 828 普通化学考研核心题库之计算题精编。

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。

(3) 《普通化学》考研模拟题[仿真+强化+冲刺]

①2026 年苏州科技大学 828 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 年苏州科技大学 828 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 年苏州科技大学 828 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)

苏州科技大学 828 普通化学考研初试参考书

《普通化学》(第七版)浙江大学普通化学教研组，高等教育出版社 2019 年

五、本套考研资料适用学院及考试题型

化学与生命科学学院

名词解释、简答题、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
苏州科技大学 828 普通化学历年真题汇编	6
苏州科技大学 828 普通化学 2018 年考研真题（暂无答案）	6
苏州科技大学 828 普通化学 2017 年考研真题（暂无答案）	8
苏州科技大学 828 普通化学 2016 年考研真题（暂无答案）	10
苏州科技大学 828 普通化学 2015 年考研真题（暂无答案）	12
苏州科技大学 828 普通化学 2014 年考研真题（暂无答案）	14
苏州科技大学 828 普通化学 2013 年考研真题（暂无答案）	16
苏州科技大学 828 普通化学 2012 年考研真题（暂无答案）	18
苏州科技大学 828 普通化学 2011 年考研真题（暂无答案）	20
苏州科技大学 828 普通化学 2010 年考研真题（暂无答案）	22
苏州科技大学 828 普通化学 2009 年考研真题（暂无答案）	24
苏州科技大学 828 普通化学 2008 年考研真题（暂无答案）	26
苏州科技大学 828 普通化学 2007 年考研真题（暂无答案）	28
苏州科技大学 828 普通化学 2006 年考研真题（暂无答案）	31
苏州科技大学 828 普通化学 2005 年考研真题（暂无答案）	34
苏州科技大学 828 普通化学考研大纲	37
2025 年苏州科技大学 828 普通化学考研大纲	37
2026 年苏州科技大学 828 普通化学考研核心笔记	39
《普通化学》考研核心笔记	39
第 1 章 热化学与能源	39
考研提纲及考试要求	39
考研核心笔记	39
第 2 章 化学反应的基本原理与大气污染	48
考研提纲及考试要求	48
考研核心笔记	48
第 3 章 水化学与水污染	64
考研提纲及考试要求	64
考研核心笔记	64
第 4 章 电化学与金属腐蚀	81
考研提纲及考试要求	81
考研核心笔记	81
第 5 章 物质结构基础	99
考研提纲及考试要求	99

考研核心笔记.....	99
第 6 章 元素化学与无机材料	114
考研提纲及考试要求	114
第 7 章 高分子化合物与材料	122
考研提纲及考试要求	122
考研核心笔记.....	122
第 8 章 生命物质与人体健康	132
考研提纲及考试要求	132
考研核心笔记.....	132
2026 年苏州科技大学 828 普通化学考研复习提纲	138
《普通化学》考研复习提纲	138
2026 年苏州科技大学 828 普通化学考研核心题库	141
《普通化学》考研核心题库之简答题精编	141
《普通化学》考研核心题库之计算题精编	168
2026 年苏州科技大学 828 普通化学考研题库[仿真+强化+冲刺]	188
苏州科技大学 828 普通化学考研仿真五套模拟题	188
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（一）	188
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（二）	191
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（三）	195
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（四）	198
2026 年普通化学五套仿真模拟题及详细答案解析（五）	202
苏州科技大学 828 普通化学考研强化五套模拟题	205
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（一）	205
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（二）	209
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（三）	212
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（四）	215
2026 年普通化学五套强化模拟题及详细答案解析（五）	219
苏州科技大学 828 普通化学考研冲刺五套模拟题	222
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（一）	222
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（二）	225
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（三）	229
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（四）	233
2026 年普通化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（五）	236

苏州科技大学 828 普通化学历年真题汇编

苏州科技大学 828 普通化学 2018 年考研真题 (暂无答案)

苏州科技大学

2018 年硕士研究生入学考试初试试题

科目代码: 827 科目名称: 普通化学 满分: 150 分

注意: ①认真阅读答题纸上的注意事项; ②所有答案必须写在答题纸上, 写在本试题纸或草稿纸上

均无效; ③本试题纸须随答题纸一起装入试题袋中交回!

一、名词解释 (每小题 3 分, 共 30 分)

1. 广度性质 2. 分压力 3. 熵增加原理 4. 标准摩尔生成吉布斯函数 5. 盖斯定律
6. Brønsted 酸 7. 同离子效应 8. 过电势 9. 能量最低原理 10. 金属半径

二、简答题 (每小题 6 分, 共 60 分)

- 已知反应 $\text{Br}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{BrCl}(\text{g})$ 在温度 T 时其标准平衡常数为 $K_1^\ominus$, 若温度不变将反应式改写为: $1/2\text{Br}_2(\text{g}) + 1/2\text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{BrCl}(\text{g})$, 则其 $K_2^\ominus$ 等于什么? (用 $K_1^\ominus$ 表示)
- 某种酶催化反应的活化能为 $50.0 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, 正常人的体温为 310 K , 若病人发烧到 313 K , 则此酶催化反应的反应速率增加了多少?
- 根据酸碱质子理论, H_2PO_4^- 既是 Brønsted 酸, 也是 Brønsted 碱。试用离子方程式来说明。
- 为什么医院给病人作静脉点滴用的葡萄糖溶液的质量分数是 5%?
- 分别用 $\Delta_r G_m^\ominus$ 与电动势 $E^\ominus$ 判断一个氧化还原反应能否进行, 所得到的结果是否一致? 为什么?
- 第 4 周期某元素的原子, 其最外层有 2 个电子, 次外层有 13 个电子, 试问: (1) 该元素属于哪一族? (2) 最高氧化数? (3) 是金属还是非金属?
- 为何氨分子中的键角比甲烷分子中的键角小?
- 比较第五主族元素氢化物 NH_3 , PH_3 , AsH_3 , SbH_3 沸点的大小并说明原因。
- 下列晶体熔化时, 需克服何种作用力?
金刚石 金属铁 干冰 氯化钠
- 请命名: (1) $\text{K}[\text{PtCl}_3(\text{C}_2\text{H}_4)]$; (2) $[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_3(\text{H}_2\text{O})_2]\text{Cl}_2$

科目代码: 827 科目名称: 普通化学

第 1 页 共 2 页