

【初试】2026 年 上海大学 845 物理化学(二)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、上海大学 845 物理化学(二)考研真题汇编及考研大纲

1. 上海大学 845 物理化学(二)2000-2005 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. 上海大学 845 物理化学(二)考研大纲

①2018 年上海大学 845 物理化学(二)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 年上海大学 845 物理化学(二)考研资料

3. 《物理化学》考研相关资料

(1) 《物理化学》[笔记+提纲]

①2026 年上海大学 845 物理化学(二)之《物理化学》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，基础强化阶段必备资料。

②2026 年上海大学 845 物理化学(二)之《物理化学》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) 《物理化学》考研核心题库(含答案)

①2026 年上海大学 845 物理化学(二)之《物理化学》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。

(3) 《物理化学》考研题库[仿真+强化+冲刺]

①2026 年上海大学 845 物理化学(二)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 年上海大学 845 物理化学(二)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，考研强化复习必备。

③2026 年上海大学 845 物理化学(二)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，最后冲刺必备资料。

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)

上海大学 845 物理化学(二)考研初试参考书

《物理化学》(多媒体版)葛华才等编高等教育出版社 2008 年

五、本套考研资料适用学院

材料科学与工程学院；材料基因组工程研究院、微电子学院

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
上海大学 845 物理化学（二）历年真题汇编	6
上海大学 845 物理化学（二）2005 年考研真题（暂无答案）	6
上海大学 845 物理化学（二）2004 年考研真题（暂无答案）	12
上海大学 845 物理化学（二）2003 年考研真题（暂无答案）	14
上海大学 845 物理化学（二）2002 年考研真题（暂无答案）	20
上海大学 845 物理化学（二）2001 年考研真题（暂无答案）	24
上海大学 845 物理化学（二）2000 年考研真题（暂无答案）	29
上海大学 845 物理化学（二）考研大纲.....	33
2018 年上海大学 845 物理化学（二）考研大纲.....	33
2026 年上海大学 845 物理化学（二）考研核心笔记	34
《物理化学》考研核心笔记	34
第 1 章 热力学第一定律	34
考研提纲及考试要求	34
考研核心笔记	34
第 2 章 热力学第二定律	56
考研提纲及考试要求	56
考研核心笔记	56
第 3 章 多组分系统热力学	82
考研提纲及考试要求	82
考研核心笔记	82
第 4 章 化学平衡	98
考研提纲及考试要求	98
考研核心笔记	98
第 5 章 相平衡	107
考研提纲及考试要求	107
考研核心笔记	107
第 6 章 化学反应动力学	124
考研提纲及考试要求	124
考研核心笔记	124
第 7 章 电化学	146
考研提纲及考试要求	146
考研核心笔记	146
第 8 章 界面现象	184

考研提纲及考试要求	184
考研核心笔记	184
第 9 章 胶体化学	202
考研提纲及考试要求	202
考研核心笔记	202
第 10 章 统计热力学	223
考研提纲及考试要求	223
考研核心笔记	223
2026 年上海大学 845 物理化学（二）考研复习提纲	239
《物理化学》考研复习提纲	239
2026 年上海大学 845 物理化学（二）考研核心题库	243
《物理化学》考研核心题库之选择题精编	243
《物理化学》考研核心题库之填空题精编	270
《物理化学》考研核心题库之问答题精编	284
《物理化学》考研核心题库之计算题精编	315
2026 年上海大学 845 物理化学（二）考研题库[仿真+强化+冲刺]	342
上海大学 845 物理化学（二）考研仿真五套模拟题	342
2026 年物理化学五套仿真模拟题及详细答案解析（一）	342
2026 年物理化学五套仿真模拟题及详细答案解析（二）	349
2026 年物理化学五套仿真模拟题及详细答案解析（三）	357
2026 年物理化学五套仿真模拟题及详细答案解析（四）	365
2026 年物理化学五套仿真模拟题及详细答案解析（五）	373
上海大学 845 物理化学（二）考研强化五套模拟题	381
2026 年物理化学五套强化模拟题及详细答案解析（一）	381
2026 年物理化学五套强化模拟题及详细答案解析（二）	388
2026 年物理化学五套强化模拟题及详细答案解析（三）	395
2026 年物理化学五套强化模拟题及详细答案解析（四）	403
2026 年物理化学五套强化模拟题及详细答案解析（五）	411
上海大学 845 物理化学（二）考研冲刺五套模拟题	419
2026 年物理化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（一）	419
2026 年物理化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（二）	427
2026 年物理化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（三）	434
2026 年物理化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（四）	442
2026 年物理化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（五）	449

上海大学 845 物理化学 (二) 历年真题汇编

上海大学 845 物理化学 (二) 2005 年考研真题 (暂无答案)

05 年物化

一、选择 (2'X15)

- 对一定封闭体系,在接受了环境所做功后,体系的温度: (A)
A. 一定升高 B. 一定降低 C. 一定不变 D. 不一定改变
- 对于 $du = Tds - pdv$, 正确说法: (D)
A. Tds 是过程热 B. pdv 是体积功 C. Tds 是可逆热
D. 可逆过程中, pdv 是体积功, Tds 即是过程热
- 影响沸点和正常沸点凝固点降低系数的主要因素有: (A) $K_f = \frac{RT_b^2}{\Delta H_{f,m}}$ $K_f = \frac{RT_b^2}{\Delta H_{f,m}}$
A. 溶剂的本性 B. T 和 P C. 溶质的本性 D. 温度和溶剂的本性
- 一定温度下,对于某化学反应,无论反应物的起始浓度是多少,在相同时间里,反应的消耗量或度为一定值,则此反应是: (B) D
A. 负级数反应 B. 一级反应 C. 二级反应 D. 零级反应
- 下列说法不正确是: (D)
A. 催化剂不改变反应热 B. 催化剂不改变平衡
C. 催化剂具有选择性 D. 催化剂不参与化学反应
E. 催化剂在反应前后化学性质没有改变,但在反应过程中参与了反应,降低了活化能
- 离子独立移动定律适用于: (C)
A. 强电解质溶液 B. 弱电解质溶液 C. 无限稀释的电解质 D. 理想溶液
- 某一电池反应,如果计算得其电池的电动势为负值,则表示此电池反应是: (B)
A. 正向进行 B. 逆向进行 C. 不可进行 D. 反应方向不能确定
- 物理吸附和化学吸附最主要的区别是: (A) E. 吸附热不同 F. 吸附速率不同
A. 吸附力不同 B. 吸附热不同 C. 吸附的选择性不同 D. 吸附的分子层不同
- 对理想液体表面,其数值为零的表面物理量是: (D)
A. 表面能 B. 比表面吉布斯自由能 C. 表面张力 D. 附加压力
- 下列说法中,违背平衡移动原理的是: (C)
A. 升高温度,平衡向吸热方向移动 B. 增加压力,平衡向体积缩小的方向移动
C. 加入惰性气体,平衡向总压力减小方向移动 D. 降低压力,平衡向增加分子数方向移动
- 一定温度和压力下,对于一化学反应,能用以判断化学反应方向的物理量是: (C)
A. ΔG_m B. K° C. $\Delta_r G_m$ D. $\Delta_r H_m$
- 对于杠杆原则适用,不正确说法是: (B)
A. 不适用于单相系 B. 适用于二相体系任何相
C. 适用于二相体系两个平衡相 D. 适用于三相体系两个平衡相