

- 资料链接: <http://www.kaoyancas.net/cas/ziliao/917.html>
- 官网: <http://www.kaoyancas.net>
- 学长 QQ: 2852509804
- 2019 年中科院考研交流群: 681994146
- 学长免费答疑, 群内共享中科院考研信息。

2019 年中科院 618 普通化学(甲) 资料清单如下 (后期同步更新):

1、历年考研真题及答案 (独家更新 2017 年真题)

2017 年中科院《普通化学甲》考研真题
2013 年中科院《普通化学甲》考研真题
2013 年中科院《普通化学乙》考研真题
2012 年中科院《普通化学甲》考研真题 (含答案解析)
2012 年中科院《普通化学乙》考研真题
2008 年中科院《普通化学》考研真题
2008 年中科院《普通化学甲》考研真题 (含答案解析)
2007 年中科院《普通化学甲》考研真题 (含答案解析)
2007 年中科院《普通化学》考研真题
2007 年中科院《普通化学乙》考研真题
2006 年中科院-中科大联合命题《普通化学》考研真题 (含答案解析)
2006 年中科院《普通化学》考研真题 (含答案解析)
2005 年中科院-中科大联合命题《普通化学》考研真题
2005 年中科院《普通化学》考研真题 (含答案解析)
2004 中科院-中科大联合命题《普通化学》考研真题 (含答案解析)
2004 年中科院《普通化学》考研真题 (含答案解析)
2003 中科院-中科大联合命题《普通化学》考研真题
2003 年中科院《普通化学》考研真题 (B 卷) (含答案解析)
2002 年中科院《普通化学》考研真题 (B 卷)
2001 年中科院《普通化学》考研真题 (B 卷)

试题代码: 618

2、中科院备考及复试指导

对于报考研究生, 尤其是中科院的研究生, 研友有很多疑问, 有些彷徨。本人亲身经历过考研, 并考上了中科院的研究生, 针对众多研友经常问到的问题及可能陷入的误区, 本小店隆重推出《中科院考研备考及复试指导》, 主要内容大概有: 我的本科院校不是 211 或 985, 报考时中科院有无歧视; 英语四、六级没过, 对考中科院有影响吗; 是否联系导师及如何联系 (有技巧, 重要); 政治英语如何复习最省钱省力; 如何准备专业课初试; 如何面试, 面试时有无技巧 (非常重要, 此技巧已经帮助过我的两个师弟在复试中脱颖而出) ……………

中科院 2017年普通化学甲 考研真题

简答题

2017

1. 为什么要用准确度、精密度来衡量测定结果?
准确度与精密度二者之间有何关系。
准确度、精密度与系统误差、随机误差的关系。
2. 要测定 $0.2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液。
称 0.2163 g $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 溶于水, 全部溶解, 加入 0.1 g KI , 用 $0.2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 滴定, 用滴定 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 的体积来准确测出 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 的浓度。
找出以上操作存在的错误。
3. ~~滴定分析、电位法~~
3. 化学滴定, 电位滴定, 库仑滴定的异同。

中国科学院大学

2013 年招收攻读硕士学位研究生入学统一考试试题

科目名称：普通化学（甲）

考生须知：

1. 本试卷满分为 150 分，全部考试时间总计 180 分钟。
2. 所有答案必须写在答题纸上，写在试题纸上或草稿纸上一律无效。
3. 可以使用无字典存储和编程功能的电子计算器。

一、选择题 (每题选一最佳答案，每小题 2 分，共 30 分)

1. 在等压下加热，下列溶液最先沸腾的是 ()
A. 5% $C_6H_{12}O_6$ 溶液； B. 5% $C_{12}H_{22}O_{11}$ 溶液；
C. 5% $(NH_4)_2CO_3$ 溶液； D. 5% $C_3H_8O_3$ 溶液。
2. 盐碱地的农作物长势不良，甚至枯萎，施高浓度肥料后会被烧死，能用来说明部分原因的是 ()
A. 渗透压； B. 蒸汽压；

中国科学院研究生院

2012 年招收攻读硕士学位研究生入学统一考试试题

科目名称：普通化学（甲）

考生须知：

1. 本试卷满分为 150 分，全部考试时间总计 180 分钟。
2. 所有答案必须写在答题纸上，写在试题纸上或草稿纸上均无效。
3. 可以使用无字典存储和编程功能的电子计算器。

一、选择题 (每题选一最佳答案，每小题 2 分，共 30 分)

1. 已知 $K_a^\ominus(\text{HAc})=1.8 \times 10^{-5}$ ， $K_a^\ominus(\text{HF})=7.2 \times 10^{-4}$ ， $K_a^\ominus(\text{HCN})=6.2 \times 10^{-10}$ ，则下列各物质碱性强弱顺序正确的是 ()

- A. $\text{CN}^- > \text{Ac}^- > \text{F}^-$ ； B. $\text{CN}^- > \text{F}^- > \text{Ac}^-$ ；
C. $\text{Ac}^- > \text{CN}^- > \text{F}^-$ ； D. $\text{F}^- > \text{Ac}^- > \text{CN}^-$ 。

2. 用 $1.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{HAc}$ 与 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{NaAc}$ 水溶液配制缓冲溶液，要使该缓冲溶液的