

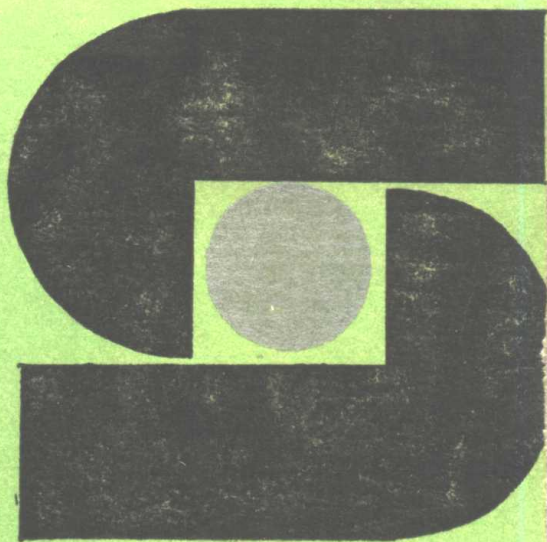
● WUJI HUAXUE

● 大学化学模拟标准化试题丛书

无机化学

吕汝蒙 刘淑薇 冯茹尔 顾礼丽 合著

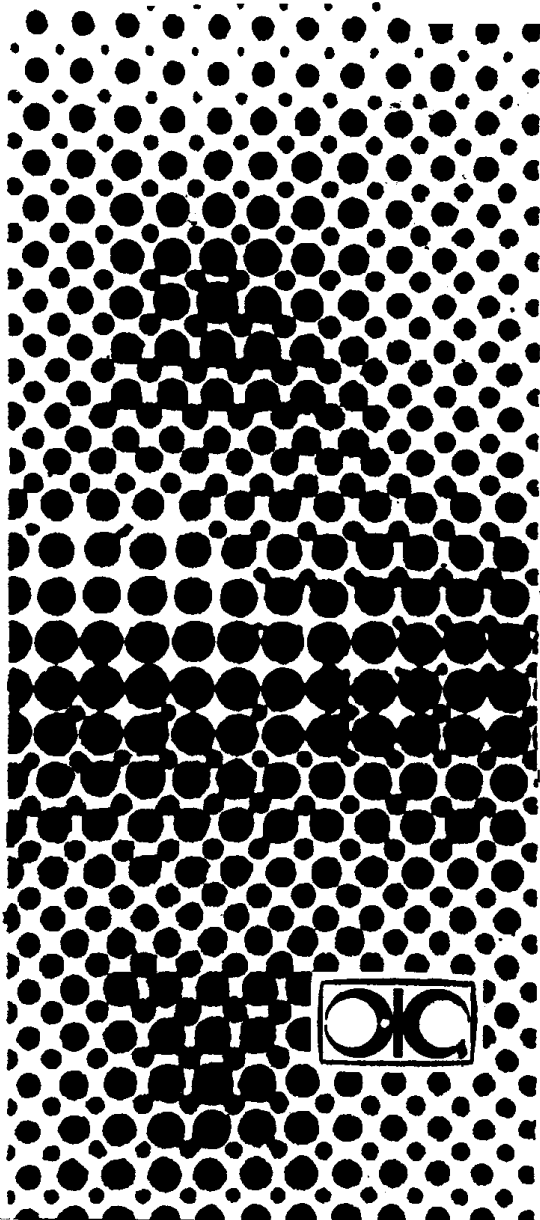
湖南科学技术出版社



大学化学模拟标准化试题丛书
吕汝蒙 刘淑薇 冯茹尔 顾礼丽 合著

学

·
·



大学化学模拟标准化试题丛书

无机化学

吕汝蒙 刘淑薇 合著
冯茹尔 顾礼丽

责任编辑：罗盛祖

*

湖南科学技术出版社出版发行

(长沙市展览馆路8号)

湖南省新华书店经销 湖南省新华印刷二厂印刷

*

1988年2月第1版第1次印刷

开本：787×1092毫米 1/32 印张：13.125 插页：1 字数：302,000

印数：1—4,200

ISBN 7—5357—0160—4

0·20 定价：3.20元

湘目 87—37

前 言

目前，国内外正在积极推行标准化考试。所谓标准化考试，是按照系统的科学程序进行组织，具有统一的标准，并对误差作了严格控制的一种考试方法，它是我国今后教育改革的重要内容之一。为了适应这种新形势发展的需要，我们以国内的高等学校目前所采用无机化学、分析化学、有机化学和物理化学教材为基础，参考了国外有关化学标准化考试命题原则和试题内容，编写了《大学化学模拟标准化试题丛书》。这套丛书共五册：综合试题集、无机化学、分析化学、有机化学、物理化学。

本书以综合性大学的无机化学教材（武汉大学《无机化学》1983年第二版等）为主要依据，并参考高师、工科、医、农等类大学的教材。全书二十二章，共2463题，覆盖面较宽。

选题原则是既重视基础理论、基本知识方面的题目，也注意安排了一定数量综合性的及难度较大的题目，以加强学生思维能力和解题能力的培养。选材除参考国内外较新资料外，还选入了我们多年教学实践中编写的题目。本书可供高等院校学生学习“无机化学”、报考研究生复习“无机化学”使用。也可供业余大学、自学青年等各类读者学习“无机化学”、“普通化学”时参考。

本书题目内容分为四种类型：

A型题：最佳回答题。每题给出五个备选答案，读者选择最符合题意的一个。

B型题：配伍题。五个备选答案供一组题目使用，读者为每题选择一个最符合题意的答案。每个备选答案可被重复选择，也可不被选择。

C型题：配伍题。一组题目有四个备选答案，其余与B型题同。

K型题：复合是非题。每个题目配有四个备选答案，有五种组合方式，读者选择一种作为答案。组合方式固定如下：

备选答案中①、②、③符合题意答案为A；

①、③符合题意答案为B；

②、④符合题意答案为C；

④符合题意答案为D；

①至④都符合题意答案为E。

答案附在各章之后，供读者自行检查。

解题所用常数有的给在题中，有的以附录形式附在书后。

原子量表为1985年国际原子量表，但使用时须根据题目的有效数字位数选用。计算题中有关化合物的式量也汇集成表（四位有效数字）供选用。解计算题时使用计算器或对数表或四则运算，其中间步骤有效数字的取舍不尽相同，因而所得答案的最后一位数字可能略有出入，请读者注意。

本书采用国际单位制(SI)，少数题目为照顾现行教科书上使用情况减少换算工作量，国际单位与惯用单位并用。

本书由南京师范大学化学系吕汝紫（第四、五、九、十、十八章）、刘淑薇（第一至三、十九至廿二章）、冯茹尔（第六至八、十一至十三章）、顾礼丽（第十四至十七章）编写，参加工作的还有龚文和、赵翰华。全书由南京大学化学系甘兰若审定。南京师范大学化学系学生杨学萍、陈栋标、李明生等将全部题目做过一遍，在此表示感谢。

限于编者水平，定有不少错误和不当之处，恳请读者批评指正。

编 者

1987.5.

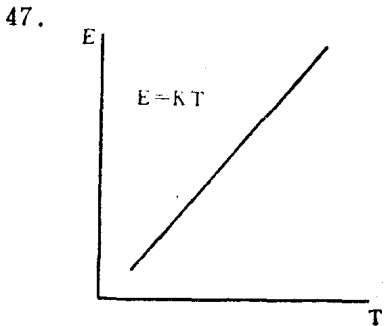
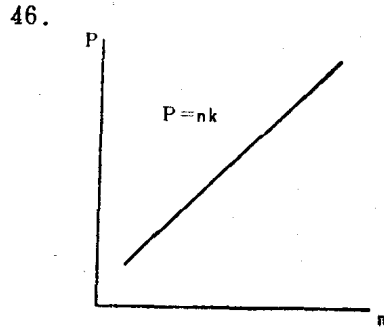
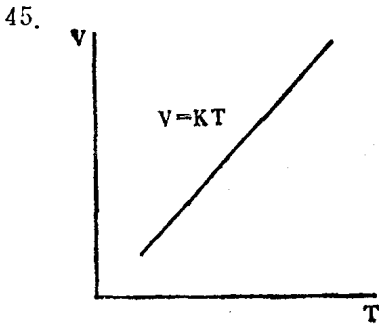
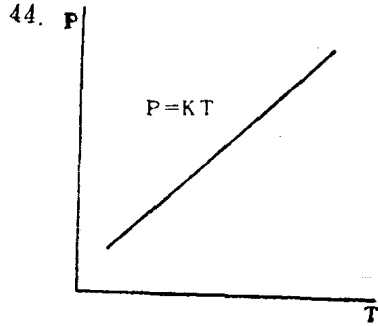
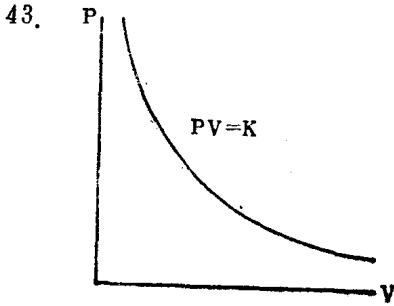
目 录

第一章	物质的状态	(1)
第二章	原子结构	(16)
第三章	化学键与分子结构	(34)
第四章	氢、氧和稀有气体	(52)
第五章	水、过氧化氢和溶液	(63)
第六章	化学热力学初步	(75)
第七章	化学平衡	(93)
第八章	化学反应速度	(111)
第九章	电解质溶液	(125)
第十章	氧化还原反应	(146)
第十一章	卤素	(165)
第十二章	硫族元素	(185)
第十三章	氮族元素	(204)
第十四章	碳族元素	(229)
第十五章	硼族元素	(255)
第十六章	碱金属和碱土金属	(275)
第十七章	铜、锌副族	(291)
第十八章	配位化合物	(314)
第十九章	过渡金属 (一)	(333)
第二十章	过渡金属 (二)	(352)
第二十一章	镧系元素和锕系元素	(372)
第二十二章	原子核化学	(386)

附录

- (一) 普通物理常数(397)
- (二) 单位的换算因数(397)
- (三) 热力学函数(398)
- (四) 离子活度系数和离子强度的关系(401)
- (五) 弱酸、弱碱在水中的离解常数(402)
- (六) 难溶化合物的溶度积(403)
- (七) 标准电极电势(404)
- (八) 配合物的稳定常数(411)
- (九) 化合物的式量(412)
- (十) 国际原子量表(413)

理想气体的 P 、 V 、 T 、 n 和能量 E 之间的定量关系可用下列各图表示，每条线代表两个物理量之间的关系。试说明这个关系成立的前提条件是上述哪一项？



问题 48~51

A. 非常低的沸点

B. 非常大的表面张力