

# 《化学》

## 图书基本信息

书名：《化学》

13位ISBN编号：9787500770817

10位ISBN编号：7500770812

出版时间：2005-6

出版社：中国少年儿童出版社

作者：严军

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：[www.tushu111.com](http://www.tushu111.com)

# 《化学》

## 内容概要

《春雨教育·考必胜·高考3测·2013江苏省普通高中学业水平测试冲A提优18+3套：化学》特色：3年真卷：2010-2012年江苏省普通高中学业水平测试 经典模式：江苏13大市2012年适应性训练、模拟训练卷 名校押题：江苏高考前十名中学优化整合卷 调研预测：高考专家信息优化预测卷 专家逐卷审核，名师逐题解析。

## 书籍目录

### 3年真卷

1. 2011年江苏省普通高中学业水平测试(必修科目)试卷
2. 2010年江苏省普通高中学业水平测试(必修科目)试卷
3. 2009年江苏省普通高中学业水平测试(必修科目)试卷

### 经典模拟

4. 2011年南京市普通高中学业水平测试(必修科目)模拟试卷
5. 2011年镇江市普通高中学业水平测试(必修科目)模拟试卷
6. 2011年苏州市高二年级学业水平必修科目调研卷
7. 2011年南通市普通高中学业水平测试(必修科目)模拟试卷
8. 2011年扬州市普通高中学业水平测试模拟试卷(一)
9. 2011年徐州市高二学业水平测试模拟试卷
10. 常州市2011年普通高中学业水平测试(必修)
11. 2011年泰州市普通高中学业水平测试(必修科目)模拟试卷
12. 2011年宿迁市普通高中学业水平测试(必修科目)模拟试卷

### 名校押题

13. 2011年金陵中学高二学业水平测试模拟试卷一
14. 南京29中2011年高二学业水平测试模拟试卷
15. 2011年江苏省锡山高级中学学业水平测试模拟试卷
16. 2011年江苏省梁丰高级中学学业水平测试模拟试卷
17. 2011年江苏省扬州中学学业水平测试模拟试卷
18. 江苏省射阳中学2011年高二学业水平测试模拟试卷
19. 2011年江苏省新海高级中学学业水平测试模拟试卷

### 调研预测

20. 2012年江苏省普通高中学业水平调研预估试卷(一)
21. 2012年江苏省普通高中学业水平调研预估试卷(二)

## 章节摘录

版权页：插图：考点3电子层：在含有多个电子的原子中，电子分别在能量不同的区域内运动，把不同的区域简化为不连续的壳层。核外电子分别排布在不同的壳层，分别用 $n=1, 2, 3, 4, 5, 6, 7$ 或K、L、M、N、O、P、Q来表示从内到外的电子层。考点4原子核外电子分层排布的一般规律在含有多个电子的原子中，电子按能量的不同分层排布，其主要规律是（1）原子核外电子总是尽先排在能量较低的电子层上，然后由里向外，依次排在能量逐步升高的电子层上（能量最低原理）。

（2）原子核外各电子层最多容纳 $2n^2$ 个电子。（3）原子核外最外层电子层上不能超过8个电子（K层为最外层时不能超过2个电子）。（4）原子核外次外层电子层上不能超过18个电子（K层为次外层时不能超过2个电子），倒数第三层不能超过32个电子。考点5原子结构示意图表示原子的核电荷数和核外电子在各电子层上排布的图式。考点6元素周期律（1）核外电子排布呈周期性变化最外层电子数随着原子序数的递增（从3号元素开始），从1到8，周期性变化。（2）原子半径呈周期性变化影响原子半径的因素：电子层数相同时，取决于核电荷数，核电荷数越大，半径越小；最外层电子数相同时，取决于电子层数，电子层数越大，半径越大。同一周期从IA族元素开始到A族元素（稀有气体除外），原子半径逐渐减小，周期性变化。（3）元素的主要化合价呈周期性变化元素的最高正价：从+1到+7，周期性变化；最低负价（IVA族开始）：从-4到-1，周期性变化。（4）元素的金属性、非金属性呈周期性变化从IA族元素开始到A族元素（稀有气体除外），元素的金属性逐渐减弱，非金属性逐渐增强，周期性变化。元素性质随着元素核电荷数的递增而呈周期性变化的规律叫做元素周期律。元素周期律是元素原子核外电子排布随着元素核电荷数的递增而发生周期性变化的必然结果。综合拓展 1.元素的金属性：指元素的气态原子失去电子的能力。通常表现为金属单质与酸或水反应的剧烈程度、最高价氧化物对应水化物的碱性强弱、金属间相互置换的能力等。2.元素的非金属性：指元素的气态原子获得电子的能力。通常表现为：非金属单质与氢气化合的能力、气态氢化物的稳定性、最高价氧化物对应水化物的酸性强弱、非金属间相互置换的能力等。



## 精彩短评

- 1、小高考那会儿买的，书店都脱销了，当当还有货，考前做做，挺好的  
可惜本人化学不好，所以基本没怎么做
- 2、仅作为参考，练习实用
- 3、很适合小高考基础复习！
- 4、给我的学生买的，他喜欢
- 5、题目很好 讲解很全
- 6、孩子点名要这本书，实用！

## 版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：[www.tushu111.com](http://www.tushu111.com)