

<<矿物材料科学系列教材>>

图书基本信息

书名：<<矿物材料科学系列教材>>

13位ISBN编号：9787122110336

10位ISBN编号：7122110338

出版时间：2011-7

出版时间：化学工业出版社

作者：刘玉芹 编译

页数：208

字数：334000

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：<http://www.tushu007.com>

## <<矿物材料科学系列教材>>

### 内容概要

本书主要收录了常见硅酸盐组分压力-温度关系相图和以 $\text{SiO}_2$ 、 $\text{TiO}_2$ 、 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 、 $\text{FeO}_x$ 、 $\text{MnO}$ 、 $\text{MgO}$ 、 $\text{CaO}$ 、 $\text{Na}_2\text{O}$ 、 $\text{K}_2\text{O}$ 和 $\text{P}_2\text{O}_5$ 为端员组分的二元系、三元系和多元系相图。为便于读者阅读和使用，本书还附有常见矿物种的中英文名称、缩写符号和化学式。

本书不仅是材料科学与工程专业本科生和研究生学习“无机材料物理化学”课程的教学参考书，同时也可以作为材料科学其他专业，地质、冶金、矿业、建材类高校相关专业研究生和教师以及相关领域领域的研究人员的参考书。

## &lt;&lt;矿物材料科学系列教材&gt;&gt;

## 书籍目录

## 绪论

## 第一章单元系相图

1. SiO<sub>2</sub>
2. Al<sub>2</sub>SiO<sub>5</sub>
3. CaSiO<sub>3</sub>
4. FeSiO<sub>3</sub>
5. MgSiO<sub>3</sub>
6. CaAl<sub>2</sub>SiO<sub>6</sub>
7. CaMgSi<sub>2</sub>O<sub>6</sub>
8. Ca<sub>2</sub>MgSi<sub>2</sub>O<sub>7</sub>
9. KAlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>
10. NaAlSi<sub>2</sub>O<sub>6</sub>
11. NaAlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>

## 第二章二元系相图

1. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
2. SiO<sub>2</sub>?CaO
3. SiO<sub>2</sub>?FeO<sub>x</sub>
4. SiO<sub>2</sub>?K<sub>2</sub>O
5. SiO<sub>2</sub>?MgO
6. SiO<sub>2</sub>?MnO
7. SiO<sub>2</sub>?Na<sub>2</sub>O
8. SiO<sub>2</sub>?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
9. SiO<sub>2</sub>?TiO<sub>2</sub>
10. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO
11. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?FeO<sub>x</sub>
12. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?K<sub>2</sub>O
13. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?MgO
14. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?MnO
15. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?Na<sub>2</sub>O
16. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
17. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?TiO<sub>2</sub>
18. CaO?FeO<sub>x</sub>
19. CaO?MgO
20. CaO?MnO
21. CaO?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
22. CaO?TiO<sub>2</sub>
23. FeO?Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
24. FeO<sub>x</sub>?K<sub>2</sub>O
25. FeO<sub>x</sub>?MgO
26. FeO<sub>x</sub>?MnO
27. FeO<sub>x</sub>?Na<sub>2</sub>O
28. FeO<sub>x</sub>?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
29. FeO<sub>x</sub>?TiO<sub>2</sub>
30. K<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
31. K<sub>2</sub>O?TiO<sub>2</sub>

## &lt;&lt;矿物材料科学系列教材&gt;&gt;

32. MgO?MnO
33. MgO?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
34. MgO?TiO<sub>2</sub>
35. MnO?TiO<sub>2</sub>
36. Na<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
37. Na<sub>2</sub>O?TiO<sub>2</sub>
38. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>?TiO<sub>2</sub>

## 第三章三元系相图

1. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO
2. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?FeO<sub>x</sub>
3. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?K<sub>2</sub>O
4. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?MgO
5. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?Na<sub>2</sub>O
6. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
7. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?TiO<sub>2</sub>
8. SiO<sub>2</sub>?CaO?FeO<sub>x</sub>
9. SiO<sub>2</sub>?CaO?K<sub>2</sub>O
10. SiO<sub>2</sub>?CaO?MgO
11. SiO<sub>2</sub>?CaO?Na<sub>2</sub>O
12. SiO<sub>2</sub>?CaO?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
13. SiO<sub>2</sub>?CaO?TiO<sub>2</sub>
14. SiO<sub>2</sub>?FeO?Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
15. SiO<sub>2</sub>?FeO<sub>x</sub>?K<sub>2</sub>O
16. SiO<sub>2</sub>?FeO<sub>x</sub>?MgO
17. SiO<sub>2</sub>?FeO<sub>x</sub>?Na<sub>2</sub>O
18. SiO<sub>2</sub>?FeO<sub>x</sub>?TiO<sub>2</sub>
19. SiO<sub>2</sub>?K<sub>2</sub>O?MgO
20. SiO<sub>2</sub>?K<sub>2</sub>O?Na<sub>2</sub>O
21. SiO<sub>2</sub>?MgO?MnO
22. SiO<sub>2</sub>?MgO?Na<sub>2</sub>O
23. SiO<sub>2</sub>?MgO?TiO<sub>2</sub>
24. SiO<sub>2</sub>?MnO?TiO<sub>2</sub>
25. SiO<sub>2</sub>?Na<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
26. SiO<sub>2</sub>?Na<sub>2</sub>O?TiO<sub>2</sub>
27. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?FeO<sub>x</sub>
28. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?K<sub>2</sub>O
29. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?MgO
30. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?Na<sub>2</sub>O
31. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
32. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?TiO<sub>2</sub>
33. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?FeO<sub>x</sub>?TiO<sub>2</sub>
34. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?K<sub>2</sub>O?MgO
35. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?MgO?Na<sub>2</sub>O
36. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?MgO?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
37. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?MgO?TiO<sub>2</sub>
38. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?MnO?TiO<sub>2</sub>

## &lt;&lt;矿物材料科学系列教材&gt;&gt;

39. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?Na<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
40. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?Na<sub>2</sub>O?TiO<sub>2</sub>
41. CaO?FeO?Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
42. CaO?FeOx?MgO
43. CaO?FeOx?Na<sub>2</sub>O
44. CaO?FeOx?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
45. CaO?FeOx?TiO<sub>2</sub>
46. CaO?K<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
47. CaO?MgO?MnO
48. CaO?MgO?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
49. CaO?MgO?TiO<sub>2</sub>
50. CaO?Na<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
51. FeOx?MgO?TiO<sub>2</sub>
52. FeOx?MnO?TiO<sub>2</sub>
53. FeOx?Na<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
54. K<sub>2</sub>O?MgO?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
55. K<sub>2</sub>O?Na<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
56. K<sub>2</sub>O?Na<sub>2</sub>O?TiO<sub>2</sub>
57. K<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>?TiO<sub>2</sub>
58. MgO?Na<sub>2</sub>O?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

## 第四章多元系相图

1. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?FeOx
2. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?K<sub>2</sub>O
3. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?MgO
4. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?Na<sub>2</sub>O
5. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO? P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
6. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?TiO<sub>2</sub>
7. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?FeOx?K<sub>2</sub>O
8. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?FeOx?Na<sub>2</sub>O
9. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?FeOx?TiO<sub>2</sub>
10. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?K<sub>2</sub>O?MgO
11. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?K<sub>2</sub>O?Na<sub>2</sub>O
12. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?MgO?Na<sub>2</sub>O
13. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?FeOx?MgO
14. SiO<sub>2</sub>?CaO?FeOx?P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
15. SiO<sub>2</sub>?CaO?FeOx?TiO<sub>2</sub>
16. SiO<sub>2</sub>?CaO?MgO?TiO<sub>2</sub>
17. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?FeOx?MgO
18. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?K<sub>2</sub>O?MgO
19. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?K<sub>2</sub>O?Na<sub>2</sub>O
20. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?MgO?Na<sub>2</sub>O
21. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?MgO?TiO<sub>2</sub>
22. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?FeOx?MgO?Na<sub>2</sub>O
23. SiO<sub>2</sub>?Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?CaO?MgO?Na<sub>2</sub>O?TiO<sub>2</sub>

附录1矿物种英文名称、缩写符号、中文名称和化学式

附录2文献中报道的氧化物端员熔点



<<矿物材料科学系列教材>>

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:<http://www.tushu007.com>