

# สารบัญ

คำนำ

สารบัญ

สารบัญตาราง

สารบัญรูป

บทที่ 1 โครงสร้างของโภชนะ	1
1.1 โครงสร้างอะตอม	2
1.2 พันธะระหว่างอะตอมและโมเลกุล	7
1.3 ระบบผลึกและผลึกโภชนะ	14
1.4 การศึกษาโครงสร้างผลึกของโภชนะ	40
บทที่ 2 การเกิดผลึก โภชนะเจือ และการเปลี่ยนรูปถาวรของโภชนะ	51
2.1 การเกิดผลึก	51
2.2 โภชนะเจือ	62
2.3 การเปลี่ยนรูปถาวร	69
บทที่ 3 แผนภาพวัյภาค	83
3.1 แผนภาพวัյภาคของระบบโภชนะเจือ	83
3.2 แผนภาพการสมดุลของระบบโภชนะเจือ 2 ธาตุ	87
3.3 การเปลี่ยนรูปในสถานะของแข็ง	131
3.4 แผนภาพการสมดุลแบบขั้บช้อน	140
บทที่ 4 แผนภาพสมดุลของเหล็ก – เหล็กคาร์ไบด์	147
4.1 เหล็กอนิออกตและเหล็กอ่อน	147
4.2 แผนภาพสมดุลของเหล็ก – เหล็กคาร์ไบด์	152
บทที่ 5 เหล็กกล้า เหล็กกล้าเจือ และเหล็กกล่อม	169
5.1 เหล็กกล้า	169
5.2 เหล็กกล้าเจือ	177
5.3 เหล็กกล่อม	196

<b>บทที่ 6 การอบชูบเหล็กกล้า</b>	<b>231</b>
6.1 การอบชูบความร้อน	231
6.2 แผนภาพการเปลี่ยนโครงสร้างอสเตรไนต์โดยอุณหภูมิคงที่	261
6.3 การชูบแข็งที่ผิวนรีอกราชูบแข็งที่ปลอก	272
<b>บทที่ 7 โลหะที่ไม่ใช่เหล็กและโลหะเจือ</b>	<b>289</b>
7.1 ทองแดงและทองแดงเจือ	290
7.2 อะลูมิเนียมและอะลูมิเนียมเจือ	303
7.3 แมกนีเซียมและแมกนีเซียมเจือ	316
7.4 nickel และ nickelเจือ	323
7.5 ตะกั่ว ตะกั่วเจือ ติบุก และติบุกเจือ	331
7.6 ไทเทเนียม ไทเทเนียมเจือ สังกะสี และสังกะสีเจือ	334
7.7 โลหะมีค่า	343
7.8 แพลเลเดียม แพลเลเดียมเจือ ไอริดีียม ออฟเมียม โรเดียม รูทีเนียม หั้งสตeten และโมลิบดีนัม	347
<b>บทที่ 8 การกัดกร่อนและโลหะวิทยาแสง</b>	<b>353</b>
8.1 การกัดกร่อน	353
8.2 โลหะวิทยาแสง	376
<b>บทที่ 9 การตรวจสอบโครงสร้างและการทดสอบโดยไม่ทำลายสภาพโลหะ</b>	<b>393</b>
9.1 การตรวจโครงสร้างโลหะด้วยกล้องจุลทรรศน์	393
9.2 การทดสอบแบบบ้มไม่ทำลายสภาพ	408
<b>บรรณานุกรม</b>	<b>423</b>
<b>ตัวชี้วัด</b>	<b>425</b>



ສາຣບັນດາຮາງ

ตารางที่ 1.1	มวลและประจำของปูรค่อน นิวตรอน และอิเล็กตรอน	2
ตารางที่ 1.2	ค่าของเลขค่วนตั้มของอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่าง ๆ	5
ตารางที่ 1.3	การจัดอิเล็กตรอนของธาตุบางชนิด	6
ตารางที่ 1.4	พลังงานแลดทิชและจุดหลอมเหลวของแข็งไอกอนบางชนิด	9
ตารางที่ 1.5	พลังงานพันธะและจุดหลอมเหลวของโลหะในควบที่สีของตารางธาตุ	11
ตารางที่ 1.6	พลังงานพันธะและจุดหลอมเหลวของสารที่มีพันธะแบบต่าง ๆ	14
ตารางที่ 1.7	ลักษณะของระบบผลึก 7 ระบบ	17
ตารางที่ 1.8	รัศมีอะตอมและสัดส่วน c/a ของโลหะที่มีโครงสร้างผลึก HCP บางชนิด	24
ตารางที่ 1.9	โครงสร้างผลึกของโลหะบางชนิด	25
ตารางที่ 1.10	อัญญิปต่าง ๆ ของโลหะบางชนิด	40
ตารางที่ 1.11	ลำดับของการเลี้ยงเวนและมุมสะท้อนหรือหักเห	44
ตารางที่ 2.1	ระบบการเลื่อน ขนาดความเดินเข้า ของโลหะปูรค์ต่าง ๆ	74
ตารางที่ 2.2	ผลของการเปลี่ยนรูปภาคร่อสมบัติเชิงกลของทองเหลือง 70 : 30	79
ตารางที่ 3.1	สมบัติทางกายภาพและเชิงกลของ Cu – Ni ที่ผ่านการอบอ่อน	96
ตารางที่ 3.2	ผลของการปั่นแข็งต่อสมบัติของอะลูมิเนียมเจือ	
	2014 (3.5 – 4.5%Cu)	114
ตารางที่ 3.3	ผลของการปั่นแข็งและสัดส่วนเจือของโลหะเจือ Cu – Be ต่อ สมบัติเชิงกล	117
ตารางที่ 4.1	สมบัติความแข็งแรงต่อแรงดึงของเหล็กอ่อน	151
ตารางที่ 4.2	สมบัติของเหล็กอ่อนเมื่อเจือและไม่เจือนิกเกิล	152
ตารางที่ 5.1	ตัวอย่างของเหล็กกล้าคาร์บอน	172
ตารางที่ 5.2	ตัวอย่างของเหล็กกล้าเจือที่ควรรู้จัก	174
ตารางที่ 5.3	พฤติกรรมและแนวโน้มการละลายและการรวมตัวเป็นสารประกอบ คาร์บิดของธาตุแต่ละชนิดในเหล็กกล้า	179
ตารางที่ 5.4	อนุกรมเหล็กกล้าไร้สนิม	188
ตารางที่ 5.5	เบรียบเทียบผลของการรีดเย็นในแนวตามยาวต่อเหล็กกล้าไร้สนิม ขอสเทนนิติก	195
ตารางที่ 5.6	ความแข็งแรงต่อแรงดึงของเหล็กอบเหนียว	205

ตารางที่ 5.7	ขนาดแผ่นเกราไฟต์	213
ตารางที่ 5.8	สมบัติเชิงกลของแท่งทดสอบเหล็กหล่อสีเทามาตรฐาน	217
ตารางที่ 5.9	ค่าความแข็งในหน่วยบรินล์ของเหล็กหล่อตามโครงสร้างจุลภาค	218
ตารางที่ 5.10	องค์ประกอบทางเคมีและความแข็งของเหล็กหล่อเย็น	220
ตารางที่ 5.11	สมบัติเชิงกลของเหล็กหล่อในดูราร์ชนิตต่าง ๆ	223
ตารางที่ 5.12	โครงสร้างจุลภาคของเหล็กหล่อสีเทาที่เปลี่ยนตามปริมาณของโครงเมียม	224
ตารางที่ 5.13	เปอร์เซ็นต์ของธาตุเจือและสมบัติเชิงกลของเหล็กหล่อเจือตัวบางชนิด	227
ตารางที่ 6.1	สมบัติเชิงกลของเหล็กกล้าอบอ่อนและเหล็กกล้าอบปกติ	235
ตารางที่ 6.2	อัตราการเย็นตัวของแท่งเหล็กกล้าไร้สนิม ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง $\frac{1}{2}$ นิ้ว ยาว 2 $\frac{1}{2}$ นิ้ว เมื่อขึ้นจาก $1500^{\circ}\text{F}$ ในสภาวะตัวภายนอกต่าง ๆ	248
ตารางที่ 6.3	ความรุนแรงของการซุปเป็นสภาวะต่าง ๆ ที่เทียบกับน้ำที่มีความรุนแรงเท่ากับ 1.0	248
ตารางที่ 6.4	อิทธิพลของความดันไฟฟ้าที่ใช้ต่อความสึกของร้อนผิวแข็ง	284
ตารางที่ 7.1	อิทธิพลของสังกะสีต่อกลไนต์เชิงกลของทองเหลือง	293
ตารางที่ 7.2	ระบบตัวเลขระบุคุณภาพลูมิเนียม	305
ตารางที่ 7.3	อักษรแสดงธาตุที่เจือ	318
ตารางที่ 7.4	เปอร์เซ็นต์ธาตุเจือและสมบัติเชิงกลของนิกเกิลเกรดการค้า	324
ตารางที่ 7.5	สมบัติของโลหะเจือตะกั่ว – พลวงหล่อ	332
ตารางที่ 7.6	สมบัติของโลหะเจือตะกั่ว – ดีบุกหล่อ	333
ตารางที่ 8.1	อนุกรมแรงเคลื่อนไฟฟ้าของโลหะ	358
ตารางที่ 8.2	อนุกรมของโลหะและโลหะเจือที่ใช้ในงานน้ำทະເລ	359
ตารางที่ 8.3	ผลของลักษณะการกัดกร่อนแบบต่าง ๆ ต่อสมบัติเชิงกลของชิ้นงาน	368
ตารางที่ 8.4	พื้นที่ผิวของผงโลหะที่จำหน่ายในห้องทดลองที่ผลิตโดยวิธีต่าง ๆ	380
ตารางที่ 8.5	ความหนาแน่นปรากฏของผงโลหะต่าง ๆ	382
ตารางที่ 9.1	สารเคมีกัดผิวและชนิดของชิ้นงานที่ใช้	398

# สารบัญรูป

รูปที่ 1.1	การเปลี่ยนแปลงระดับพลังงานของอิเล็กตรอนในอะตอมไฮโดรเจน	3
รูปที่ 1.2	แผนภาพแสดงลำดับการบรรจุอิเล็กตรอนในออร์บิทัลต่าง ๆ	5
รูปที่ 1.3	แรงดึงดูดระหว่างไอออนบวกของ $\text{Na}^+$ และไอออนลบของ $\text{Cl}^-$	8
รูปที่ 1.4	พันธะโคเกเลนซ์ในโมเลกุลของไฮโดรเจน	10
รูปที่ 1.5	พันธะโลหะของอะตอม	10
รูปที่ 1.6	การกระจายของอิเล็กตรอนในแก๊สเนื้อย	13
รูปที่ 1.7	พันธะไฮโดรเจนในโมเลกุลของ HF	13
รูปที่ 1.8	สเปช แสตทิช และแลตทิช พารามิเตอร์	15
รูปที่ 1.9	หน่วยเซลล์ 14 ชนิด	16
รูปที่ 1.10	หน่วยเซลล์ของผลึกโลหะ	18
รูปที่ 1.11	หน่วยเซลล์ BCC	19
รูปที่ 1.12	ความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่แลตทิชและรัศมีอะตอมของ BCC	20
รูปที่ 1.13	หน่วยเซลล์ FCC	21
รูปที่ 1.14	ความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่แลตทิชและรัศมีอะตอมของ FCC	22
รูปที่ 1.15	หน่วยเซลล์แบบ HCP	23
รูปที่ 1.16	ตำแหน่งพิกัดของอะตอมในหน่วยเซลล์ BCC	26
รูปที่ 1.17	ทิศทางต่าง ๆ ในหน่วยเซลล์ลูกบาศก์	27
รูปที่ 1.18	ระบบในหน่วยเซลล์ลูกบาศก์	29
รูปที่ 1.19	แกนทั้งสี่ของ HCP	31
รูปที่ 1.20	ตัวนิวเคลียร์ของ HCP	33
รูปที่ 1.21	อัญญات่าง ๆ ของเหล็กตามอุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลง	38
รูปที่ 1.22	หลอดรังสีเอกซ์	41
รูปที่ 1.23	รังสีเอกซ์ของไมล์เด็นมัม	42
รูปที่ 1.24	การเลี้ยวเบน	43
รูปที่ 1.25	แนวรังสีสะท้อนสู่ฟิล์มรับภาพ	47
รูปที่ 1.26	เทคนิคผลักหมุน	47
รูปที่ 1.27	เทคนิคตอบ以色 – เฮอร์เรอร์	48
รูปที่ 1.28	การจัดวางตัวอย่างและการเลี้ยวเบนจากทราบผลึกใน X – ray Diffractometer	49

<b>รูปที่ 1.29</b>	กราฟความเข้มของแสงกับมุมเบราค์	49
<b>รูปที่ 2.1</b>	พลังงานอิสระกับอุณหภูมิของโลหะในสถานะของเหลวและของแข็ง	52
<b>รูปที่ 2.2</b>	กราฟอัตราการเย็นตัวของโลหะบริสุทธิ์	53
<b>รูปที่ 2.3</b>	การเกิดผลลัพธ์และเกณฑ์ของโลหะ	54
<b>รูปที่ 2.4</b>	การเปลี่ยนแปลงพลังงานอิสระของระบบและรัศมีของนิวเคลียส ที่เกิดขึ้น	55
<b>รูปที่ 2.5</b>	โครงสร้างเด่นไดร์ท	56
<b>รูปที่ 2.6</b>	ภาพตัดขวางแสดงโครงสร้างเกรนในแบบหล่อ	58
<b>รูปที่ 2.7</b>	ความไม่สมบูรณ์แบบๆ	60
<b>รูปที่ 2.8</b>	ความไม่สมบูรณ์แบบขอบ	61
<b>รูปที่ 2.9</b>	ความไม่สมบูรณ์โครงผลลัพธ์	61
<b>รูปที่ 2.10</b>	โครงสร้างของโลหะเจือ	62
<b>รูปที่ 2.11</b>	กราฟการเย็นตัวของโลหะพลังบิสุทธิ์	63
<b>รูปที่ 2.12</b>	สารละลายของแข็ง	69
<b>รูปที่ 2.13</b>	เปรียบเทียบการเลื่อนที่เกิดขึ้นบนระนาบของอะตอม	71
<b>รูปที่ 2.14</b>	ลักษณะแบบการเลื่อนของโลหะสังกะสีผลลัพธ์เดี่ยว	72
<b>รูปที่ 2.15</b>	เปรียบเทียบการเลื่อนของอะตอมกับการเคลื่อนที่ของตัวหนอน	73
<b>รูปที่ 2.16</b>	ระบบการบิดและพิศทางการบิดในผลลัพธ์ FCC	75
<b>รูปที่ 2.17</b>	ภาพวาดแสดงกลไกการบิดในผลลัพธ์ FCC	76
<b>รูปที่ 2.18</b>	โลหะสังกะสีที่ปรากฏแต่การบิด	77
<b>รูปที่ 2.19</b>	ผลของการขันรูปเย็นต่อความเด่นแรงดึงและความเด่นจุดคราบ ของทองแดง	80
<b>รูปที่ 3.1</b>	เส้นตัดผ่านวัյภาค (tie line) ที่ระดับอุณหภูมิ T	86
<b>รูปที่ 3.2</b>	ระยะ m0 และ n0	87
<b>รูปที่ 3.3</b>	กราฟการเย็นตัวของโลหะเจือสัดส่วนเจือต่าง ๆ กัน เมื่อนำมา เรียงบนกราฟเดียวกัน	88
<b>รูปที่ 3.4</b>	แผนภาพวัյภาคของโลหะเจือแบบที่ 1	89
<b>รูปที่ 3.5</b>	การเย็นตัวอย่างขั้น ๆ ของโลหะเจือ 70A – 30B และโครงสร้างจลภาค ที่จุดต่าง ๆ	91

<b>รูปที่ 3.6</b>	โครงสร้างจุลภาคของโลหะเจือที่สารละลายของแม่น้ำจากการเย็นตัว อย่างช้า ๆ (100X)	92
<b>รูปที่ 3.7</b>	กลไกการแพร์ซองอะตอม	92
<b>รูปที่ 3.8</b>	แผนภาพของ การเย็นตัวที่ไม่สมดุล และเป็นจุดเริ่มต้นของการเกิดแกน	94
<b>รูปที่ 3.9</b>	แผนภาพรูปร่างอื่นของแผนภาพสมดุลแบบที่ 1	97
<b>รูปที่ 3.10</b>	การสร้างแผนภาพสมดุลแบบที่ 2	98
<b>รูปที่ 3.11</b>	แผนภาพวัฏภากแบบยุทกติก	99
<b>รูปที่ 3.12</b>	แผนภาพวัฏภากแบบยุทกติกและรายละเอียดในบริเวณ สัดส่วนเจือต่าง ๆ	100
<b>รูปที่ 3.13</b>	โครงสร้างจุลภาคของผลสมมูลยุทกติก	101
<b>รูปที่ 3.14</b>	โครงสร้างจุลภาคขณะเย็นตัวช้า ๆ ของโลหะเจือไฮป์ยุทกติก 80A – 20B	102
<b>รูปที่ 3.15</b>	ความสัมพันธ์เชิงเส้นระหว่างสัดส่วนเจือและโครงสร้างที่เกิดใน ระบบยุทกติก	104
<b>รูปที่ 3.16</b>	แผนภาพวัฏภากชนิดละลายได้เป็นบางส่วนในสถานะของแม่น้ำ	105
<b>รูปที่ 3.17</b>	แผนภาพวัฏภากแบบที่ 3 แสดงรายละเอียดการเย็นตัวที่ สัดส่วนเจือต่าง ๆ	106
<b>รูปที่ 3.18</b>	กราฟการเย็นตัวและโครงสร้างจุลภาคของโลหะเจือ 95A – 5B	107
<b>รูปที่ 3.19</b>	กราฟการเย็นตัวและโครงสร้างจุลภาคของโลหะเจือ 3	109
<b>รูปที่ 3.20</b>	กราฟการเย็นตัวและโครงสร้างจุลภาคของโลหะเจือ 4	110
<b>รูปที่ 3.21</b>	แผนภาพสมดุลและโครงสร้างจุลภาคของโลหะเจือตะกั่ว – พลัง	111
<b>รูปที่ 3.22</b>	โครงสร้างจุลภาคของโลหะเจือ 4 (85A – 15B)	113
<b>รูปที่ 3.23</b>	อิทธิพลของอุณหภูมิการบ่มต่อความแข็งของเหล็กกล้า	114
<b>รูปที่ 3.24</b>	ขั้นการตกผลึก	115
<b>รูปที่ 3.25</b>	อิทธิพลของระยะเวลาการบ่มแข็งต่อสมบัติเชิงกลของโลหะเจือ	116
<b>รูปที่ 3.26</b>	สัดส่วนเจือและอุณหภูมิเวลาของสารบริสุทธิ์ A, B และ สารประกอบ A <sub>m</sub> , B <sub>n</sub>	118
<b>รูปที่ 3.27</b>	แผนภาพที่มีวัฏภากมัธยันตร์เป็นสารประกอบระหว่างโลหะ	119

<b>รูปที่ 3.28</b>	แผนภาพที่มีวัฏภารมณ์ยันตร์แบบ Congruent – melting จากปฏิกิริยาเพอริเทกติก	120
<b>รูปที่ 3.29</b>	แผนภาพที่มีวัฏภารมณ์ยันตร์แบบ Incongruent – melting จากปฏิกิริยาเพอริเทกติก	121
<b>รูปที่ 3.30</b>	แสดงการแพร่ของอะตอมในปฏิกิริยาเพอริเทกติก	122
<b>รูปที่ 3.31</b>	การเย็นตัวอย่างช้า ๆ ของโลหะเจือ 90A – 10B	123
<b>รูปที่ 3.32</b>	การเย็นตัวอย่างช้า ๆ ของโลหะเจือ 65A – 35B	124
<b>รูปที่ 3.33</b>	โครงสร้างจุลภาคของ 40%Pt – 60%Ag	125
<b>รูปที่ 3.34</b>	แผนภาพสมดุลของโลหะสองชนิดที่ละลายได้เป็นบางส่วนใน สถานะของเหลว	126
<b>รูปที่ 3.35</b>	แผนภาพวัฏภารมีของโลหะเจือทองแดง – ตะกั่ว	129
<b>รูปที่ 3.36</b>	แผนภาพวัฏภารมีของโลหะชนิดที่ไม่ละลายกันทั้งใน สถานะของเหลวและของแข็ง	130
<b>รูปที่ 3.37</b>	แผนภาพวัฏภารมีของโลหะเจืออะลูминเนียม – ตะกั่ว	130
<b>รูปที่ 3.38</b>	แผนภาพสมดุลแบบที่ 1 ซึ่งปราศจากการเปลี่ยนแปลงอัณูปัจจัย	131
<b>รูปที่ 3.39</b>	แผนภาพสมดุลโลหะเจือเหล็ก – นิกเกล	132
<b>รูปที่ 3.40</b>	แผนภาพสมดุลโลหะเจือทอง – ทองแดง	133
<b>รูปที่ 3.41</b>	แผนภาพสมดุลโลหะเจือทองแดง – แพลเลเดียม	134
<b>รูปที่ 3.42</b>	แผนภาพวัฏภารมีที่มีปฏิกิริยาสูญเสียต่ออยด์	135
<b>รูปที่ 3.43</b>	โครงสร้างจุลภาคของโลหะเจือไอโซปิยูเทกตอยด์	137
<b>รูปที่ 3.44</b>	แผนภาพวัฏภารมีแสดงการเกิดวัฏภารมณ์โดย ปฏิกิริยาเพอริเทกตอยด์	138
<b>รูปที่ 3.45</b>	การเกิดสารละลายของแข็งแแกมมาที่ปลายแผนภาพโดย ปฏิกิริยาเพอริเทกตอยด์	138
<b>รูปที่ 3.46</b>	แผนภาพสมดุลของเงิน – อะลูминเนียม	139
<b>รูปที่ 3.47</b>	แผนภาพสมดุลของระบบโลหะเจือโคบอลต์ – หังสตenen	141
<b>รูปที่ 4.1</b>	กราฟการเย็นตัวของเหล็กบริสุทธิ์	148
<b>รูปที่ 4.2</b>	สแลกในเหล็กชุบ	150
<b>รูปที่ 4.3</b>	แผนภาพการเย็นตัวอย่างสมดุลของเหล็ก – เหล็กคาร์บีเด	153

<b>รูปที่ 4.4</b>	บริเวณเดลต้า (ส่วนบนสุดของแผนภาพสมดุลเหล็ก – เหล็กคาร์บีด)	154
<b>รูปที่ 4.5</b>	บริเวณต่าง ๆ ของแผนภาพสมดุลเหล็ก – เหล็กคาร์บีด	155
<b>รูปที่ 4.6</b>	โครงสร้างจุลภาคของเหล็กแต่ละชนิด	158
<b>รูปที่ 4.7</b>	ขนาดของช่องว่างในโครงสร้าง	159
<b>รูปที่ 4.8</b>	การเปลี่ยนโครงสร้างในช่วงการเย็นตัวของเหล็กกล้าคาร์บอน 0.2%	160
<b>รูปที่ 4.9</b>	โครงสร้างจุลภาคของเหล็กกล้าที่มี %C ต่าง ๆ กัน เมื่อหั่นให้เย็นตัวอย่างข้าว ๆ	162
<b>รูปที่ 4.10</b>	การเปลี่ยนโครงสร้างในช่วงการเย็นตัวของเหล็กกล้าเจือ carb บอน 1%	163
<b>รูปที่ 4.11</b>	โครงสร้างจุลภาคของเหล็กกล้าเย็นตัวอย่างข้าว ๆ	165
<b>รูปที่ 4.12</b>	บริเวณไม่ปะยูเทกตอยด์ของเหล็ก – เหล็กคาร์บีดที่ได้จากการทดลอง	167
<b>รูปที่ 5.1</b>	ผลการเพิ่มความเย็นของธาตุต่าง ๆ ที่คล้ายในเหล็กแอลฟ่า	180
<b>รูปที่ 5.2</b>	อิทธิพลของธาตุที่เจือต่ออุณหภูมิยูเทกตอยด์ และเปอร์เซ็นต์คาร์บอนที่ยูเทกตอยด์	182
<b>รูปที่ 5.3</b>	อิทธิพลของโครงเมียมที่ลดการอ่อนตัวหลังการอบคืนตัวเหล็กกล้า คาร์บอนที่อุณหภูมิสูง	183
<b>รูปที่ 5.4</b>	แผนภาพของเหล็กกล้าเจือโครงเมียม 12 เปอร์เซ็นต์	189
<b>รูปที่ 5.5</b>	แผนภาพของเหล็กกล้าเจือโครงเมียม 18 เปอร์เซ็นต์	190
<b>รูปที่ 5.6</b>	แผนภาพของเหล็กกล้าเจือโครงเมียม 18 เปอร์เซ็นต์ นิกเกิล 8 เปอร์เซ็นต์	191
<b>รูปที่ 5.7</b>	แผนภาพวัฏภาคเหล็ก – เหล็กคาร์บีด	197
<b>รูปที่ 5.8</b>	โครงสร้างจุลภาคของเหล็กหล่อสีขาว (250X)	198
<b>รูปที่ 5.9</b>	แผนภาพสมดุลกίng เสเดียร์ของเหล็ก – เหล็กคาร์บีด ที่วางข้อนับ แผนภาพสมดุลที่เสเดียร์ของเหล็ก – แกรไฟต์ (เด่นประ)	200
<b>รูปที่ 5.10</b>	เหล็กหล่ออบเนนิยาที่มีแกรไฟต์ก้อนกลมขนาดไม่สม่ำเสมอ	201
<b>รูปที่ 5.11</b>	การเปลี่ยนของโครงสร้างจุลภาคในระหว่างรอบการอบเนนิยา	202
<b>รูปที่ 5.12</b>	เหล็กอบเนนิยาเพียร์ลิติก (500X)	203
<b>รูปที่ 5.13</b>	ลักษณะโครงสร้าง Bull's – eye	203
<b>รูปที่ 5.14</b>	เหล็กอบเนนิยาเพียร์ลิติกอบคืนตัวที่มีเพียร์ลิต์เม็ดกลม (500X)	204
<b>รูปที่ 5.15</b>	ลักษณะแผนแกรไฟต์ในเหล็กหล่อสีเทา (100X)	206

<b>รูปที่ 5.16</b>	แผ่นแกรไฟต์ในสามมิติ	206
<b>รูปที่ 5.17</b>	โครงสร้างจุลภาคของเหล็กหล่อสีเทา (100X)	207
<b>รูปที่ 5.18</b>	ความสมพันธ์ของปริมาณคาร์บอนและชิลลิคอนต่อโครงสร้างของเหล็กหล่อ	208
<b>รูปที่ 5.19</b>	บริเวณเดียดต์ในเหล็กหล่อสีเทา	210
<b>รูปที่ 5.20</b>	ผลของการเดินที่ลดลงภายหลังการอบคลายความเด็น	211
<b>รูปที่ 5.21</b>	ลักษณะแผ่นแกรไฟต์ขนาดต่าง ๆ ตาม ASTM และ AFS	214
<b>รูปที่ 5.22</b>	ลักษณะแผ่นแกรไฟต์แบบต่าง ๆ	216
<b>รูปที่ 5.23</b>	โครงสร้างเหล็กหล่อเย็นจากผิวภายนอกสู่ภายใน	219
<b>รูปที่ 5.24</b>	เหล็กหล่อในดูลาร์	221
<b>รูปที่ 5.25</b>	เหล็กในดูลาร์เฟอร์ริติก	221
<b>รูปที่ 5.26</b>	เหล็กหล่อในดูลาร์เพียร์ลิติก	222
<b>รูปที่ 5.27</b>	เหล็กหล่อเจือนิกเกลต์	225
<b>รูปที่ 5.28</b>	เหล็กหล่อเจือ 3.95%Ni และ 1.5%Cr	226
<b>รูปที่ 5.29</b>	เหล็กหล่อสีเทาเจือ 21.06%Ni 2.20%Cr และ 0.06%Mg	226
<b>รูปที่ 6.1</b>	โครงสร้างจุลภาคของเหล็กกล้าไฮเปนยูกอยด์	233
<b>รูปที่ 6.2</b>	สัดส่วนโครงสร้างจุลภาคที่ปรากฏในเหล็กกล้าอบอ่อน	234
<b>รูปที่ 6.3</b>	ช่วงอุณหภูมิการอบซุบความร้อนเหล็กกล้าคาร์บอน	234
<b>รูปที่ 6.4</b>	ภาพวาดแสดงโครงสร้างเพียร์ลิตจาก การอบอ่อน และจากการอบปกติ	238
<b>รูปที่ 6.5</b>	ปริมาณของมาร์ก滕ไซด์ที่เกิดขึ้นกับอุณหภูมิที่ลดลง	240
<b>รูปที่ 6.6</b>	อิทธิพลของคาร์บอนต่อช่วงอุณหภูมิมาร์ก滕ไซด์	241
<b>รูปที่ 6.7</b>	อิทธิพลของคาร์บอนต่อความแข็งของอสเตรโนิตและมาร์ก滕ไซด์	242
<b>รูปที่ 6.8</b>	กราฟการเย็บตัวของเหล็กกล้ารูปทรงกระบวนการเด็กที่ถูกทุบในน้ำอุ่น	244
<b>รูปที่ 6.9</b>	กราฟการเย็บตัวของแท่งเหล็กกล้าไร้สนิม ในสารตัวกลางต่าง ๆ	246
<b>รูปที่ 6.10</b>	ขนาดตัวอย่างและอุปกรณ์สำหรับวัดความสามารถในการทุบแข็งแบบ Jominy	252
<b>รูปที่ 6.11</b>	กราฟระหว่างค่าความแข็งกับระยะทางที่วัดจากปลายทุบเข้าไป	253
<b>รูปที่ 6.12</b>	กราฟความแข็งจากการทุบปลายเดียวของเหล็กกล้าเจือ 3 ชนิด	254

<b>รูปที่ 6.13</b>	ความสัมพันธ์ระหว่างความแข็งและความแข็งแกร่งภายหลังการอบคีนตัว 1 ชั่วโมง	257
<b>รูปที่ 6.14</b>	ผลของเวลาที่มีต่อความแข็งของเหล็กกล้าญูเทกโดยที่อบคีนตัวที่อุณหภูมิต่างกัน	260
<b>รูปที่ 6.15</b>	ค่าความแข็งแกร่งทันระดับของเหล็กเมื่อนึ่ง 3 ชั่วโมงที่ผ่านกรรมวิธีความร้อนต่างกัน	261
<b>รูปที่ 6.16</b>	ชิ้นตัวอย่างทดสอบ	263
<b>รูปที่ 6.17</b>	ผังวิธีทดลองกับชิ้นทดสอบและการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างที่เกิดขึ้น	263
<b>รูปที่ 6.18</b>	การเปลี่ยนแปลงของอสเตรในตัวไปเป็นเพียร์ลิตที่อุณหภูมิ $1300^{\circ}\text{F}$	264
<b>รูปที่ 6.19</b>	แผนภาพ TTT	265
<b>รูปที่ 6.20</b>	แผนภาพ I – T ของเหล็กกล้าญูเทกโดย	266
<b>รูปที่ 6.21</b>	แผนภาพ I – T ของเหล็กกล้าไฮโปญูเทกโดย	267
<b>รูปที่ 6.22</b>	กราฟการเย็บตัวของหับบันแผนภาพ I – T ของเหล็กกล้าญูเทกโดย	268
<b>รูปที่ 6.23</b>	แผนภาพ C – T ของเหล็กกล้าญูเทกโดยที่ปรับมาจากแผนภาพ I – T	271
<b>รูปที่ 6.24</b>	บริเวณผิวแข็งทั้งหมดของเหล็กกล้าคาร์บอน 0.20 เปอร์เซ็นต์หลังการเติมคาร์บอนที่ผิว	273
<b>รูปที่ 6.25</b>	ปริมาณคาร์บอนตามความลึกของชั้นผิวในเหล็กกล้าที่มีชั้นผิวแข็ง 0.080 นิ้ว	274
<b>รูปที่ 6.26</b>	ความลึกของชั้นในไตรดิมกับเวลาในการสร้างผิวแข็ง ที่อุณหภูมิ $975^{\circ}\text{F}$	280
<b>รูปที่ 6.27</b>	หัวคบเปลวไฟความร้อนชนิดหัวเดี่ยว	282
<b>รูปที่ 6.28</b>	ลักษณะคลวดปฐมภูมิที่ใช้งานทั่วไปและลักษณะแนวความร้อน	286
<b>รูปที่ 7.1</b>	แผนภาพวัฏภาคบางส่วนของทองแดง – สังกะสี	292
<b>รูปที่ 7.2</b>	โครงสร้างสองวัฏภาค ( $\alpha + \beta'$ ) ของโลหะ Muntz	295
<b>รูปที่ 7.3</b>	แผนภาพวัฏภาคบางส่วนของระบบโลหะเจือทองแดง – ดีบุก	297
<b>รูปที่ 7.4</b>	โครงสร้างวัลภาคร่องงานหล่อฟอสฟอร์บอรอนที่มีดีบุก 10 เปอร์เซ็นต์	298
<b>รูปที่ 7.5</b>	แผนภาพวัฏภาคบางส่วนของระบบโลหะเจือทองแดง – ชิลีคอน	299
<b>รูปที่ 7.6</b>	แผนภาพวัฏภาคบางส่วนของระบบโลหะเจือทองแดง – อะลูมิเนียม	300
<b>รูปที่ 7.7</b>	โครงสร้างวัลภาคร่องงานของบอรอนซีอัลูมิเนียม	301
<b>รูปที่ 7.8</b>	แผนภาพวัฏภาคบางส่วนของระบบโลหะเจือทองแดง – เบอร์เลียม	302

รูปที่ 7.9	แผนภาพสมดุลโลหะเจืออะลูมิเนียม – ทองแดง	308
รูปที่ 7.10	แผนภาพสมดุลระบบโลหะเจืออะลูมิเนียม – แมกนีเซียม	310
รูปที่ 7.11	แผนภาพสมดุลระบบโลหะเจืออะลูมิเนียม – ซิลิคอน	311
รูปที่ 7.12	แผนภาพระบบโลหะเจืออะลูมิเนียม – แมกนีเซียม	312
รูปที่ 7.13	แผนภาพสมดุลระบบ Al – Mg <sub>2</sub> Si	313
รูปที่ 7.14	แผนภาพสมดุลระบบโลหะเจืออะลูมิเนียม – สังกะสี	314
รูปที่ 7.15	โครงสร้างของโลหะเจือกลุ่ม 7075 – O ที่ผ่านการอบอ่อน	315
รูปที่ 7.16	แผนภาพสมดุลระบบโลหะเจืออะลูมิเนียม – แมกนีเซียม	319
รูปที่ 7.17	แผนภาพวัสดุภาคระบบโลหะเจือนิกเกิล – เหล็ก	329
รูปที่ 7.18	อิทธิพลของนิกเกิลต่อสัมประสิทธิ์การขยายตัวจากความร้อนของเหล็กอินวาร์	330
รูปที่ 7.19	สมบัติความแข็งแรงที่เพิ่มขึ้นมาจากการละลายของไนโตรเจนในไทเทเนียม	335
รูปที่ 7.20	แผนภาพวัสดุภาคระบบโลหะเจือไทเทเนียม – อะลูมิเนียม	336
รูปที่ 7.21	แผนภาพวัสดุภาคระบบโลหะเจือไทเทเนียม – วานเดียม	337
รูปที่ 7.22	แผนภาพวัสดุภาคระบบโลหะเจือไทเทเนียม – แมกนีเซียม	337
รูปที่ 7.23	โครงสร้างจุลภาคบีต้าหั้งหมดในโลหะเจือ Ti – 3Al – 13V – 11Cr	339
รูปที่ 7.24	แผนภาพวัสดุภาคระบบโลหะเจืออะลูมิเนียม – สังกะสี	341
รูปที่ 7.25	โครงสร้างจุลภาคของโลหะเจือ AG40A (Zamak – 3)	342
รูปที่ 7.26	แผนภาพระบบโลหะเงินเจือทองแดง	344
รูปที่ 8.1	การเกิดโลหะไอออกนที่แอนโอดและไฮดรเจนที่แคโทดในโลหะชั้นเดียวกัน	355
รูปที่ 8.2	การเกิดโพลารaiseชันที่แคโทด โดยฟิล์มของไฮดรเจน	355
รูปที่ 8.3	การเกิด เพอร์รัสไฮดรอกไซด์ ในสนิมของเหล็ก	356
รูปที่ 8.4	ลักษณะการกัดกร่อนบนมุடยี้เหล็กกล้าที่ยืดแผ่นทองแดง	361
รูปที่ 8.5	ลักษณะการกัดกร่อนรุนแรงบริเวณขอบใบพัดทองเหลืองที่หมุนด้วยความเร็วสูงในน้ำทะเล	362
รูปที่ 8.6	ลักษณะเป็นรูที่เกิดจากสารละลายอิเล็กโทรไลต์เข้มข้นไปเท่ากัน	363
รูปที่ 8.7	การกัดกร่อนแบบร่องที่เกิดจากฟองของเหลวชนผิวโลหะ	364

รูปที่ 8.8	การกัดกร่อนแบบมุ่นอับ	365
รูปที่ 8.9	การกัดกร่อนแบบสีกหรองจากการสั่นบนเพลาของเพียง	366
รูปที่ 8.10	รอยแตกจากการกัดกร่อนแรงเด่นของเหล็กกล้าไร้สนิม อ๊อกสเตนนิติก 304	366
รูปที่ 8.11	การกัดกร่อนแบบชัลล์ลายของสังกะสีในทองเหลือง	368
รูปที่ 8.12	การกัดกร่อนแบบเซลล์กัลวานิก	369
รูปที่ 8.13	การออกแบบการต่อโลหะ	371
รูปที่ 8.14	มุมอับที่ทำให้เกิดการกัดกร่อนและการใช้การเชื่อมแทน	373
รูปที่ 8.15	กระบวนการผลิตชิ้นงานโลหะผง	377
รูปที่ 8.16	รูปทรงของผงโลหะจากการผลิตวิธีต่าง ๆ	378
รูปที่ 8.17	อนุภาคผงโลหะขนาดเล็กเข้าแทรกพอดี	381
รูปที่ 8.18	แนวกันของอนุภาคผงโลหะ	381
รูปที่ 8.19	อิทธิพลของรูปทรงอนุภาคผงโลหะต่อความหนาแน่นปูกระเบื้อง	383
รูปที่ 8.20	แม่แบบอัดชนิดใช้ก้านอัด	384
รูปที่ 8.21	การอัดด้วยแรงดันเท่ากันทุกทิศทาง	385
รูปที่ 8.22	วิธีการอัดรีดแห่งโลหะจากการผงโลหะ	385
รูปที่ 8.23	ตัวอย่างชิ้นงานที่ผลิตจากโลหะผง	389
รูปที่ 9.1	การยึดชิ้นงาน	395
รูปที่ 9.2	ภาพวาดจากกล้องจุลทรรศน์แสดงถึงผลจากการกัดผิว	397
รูปที่ 9.3	ระบบการให้แสงของกล้องจุลทรรศน์แบบเลนส์	400
รูปที่ 9.4	กล้องจุลทรรศน์แบบเลนส์	401
รูปที่ 9.5	กล้องจุลทรรศน์แบบอิเล็กตรอนผ่าน	402
รูปที่ 9.6	เปรียบเทียบทางเดินอิเล็กตรอนและแสงในกล้อง TEM และกล้องจุลทรรศน์แบบเลนส์	403
รูปที่ 9.7	โครงสร้างการเรียงตัวของอะตอมแนวเส้นที่มีดีปักติ	404
รูปที่ 9.8	รูปถ่ายกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องการดัด	404
รูปที่ 9.9	รอยแตกระหว่างเกรนที่เกิดขوب ๆ รอยเชื่อมของ	
	ท่อสแตนเลส 304	406
รูปที่ 9.10	องค์ประกอบของกล้องจุลทรรศน์แบบรังสีเอกซ์	407

---

รูปที่ 9.11	ภาพโครงสร้างภายในและสเปกตรัมของธาตุที่เป็นองค์ประกอบ ในชิ้นทดสอบ	408
รูปที่ 9.12	การตรวจสอบชิ้นงานด้วยภาพถ่ายรังสี	411
รูปที่ 9.13	การส่งคลื่นของคลื่นผ่านตลดอด	413
รูปที่ 9.14	สัญญาณที่ปรากฏบนอสซิลโลสโคป	413
รูปที่ 9.15	การส่งและรับคลื่นสะท้อนด้วยทรายสติวเซอร์ตัวเดียว	414
รูปที่ 9.16	วิธีเนี้ยบนำสนามแม่เหล็กแบบต่าง ๆ	417
รูปที่ 9.17	การตรวจสอบโดยใช้สารแทรกซึม	419
รูปที่ 9.18	การเกิดกระแสในลวด	420
รูปที่ 9.19	เครื่องมือตรวจสอบกระแสในลวด	421

---



# ดวงฤทธิ์ ศุภติมัสดิ



๑๘๗.๕๓

คณะวิทยาพิสิกส์ / ดวงฤทธิ์ ศุภติมัสดิ

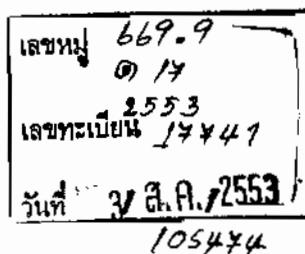
1. โภหวิทยาพิสิกส์. 2. พิสิกส์.

669.9

ISBN 978-974-03-2658-8

สภาพ. 1445

สองคุณค่าวิชาการ ปีชงค์  
www.ChulaPress.com  
Knowledge to All



ลิขสิทธิ์ของสำนักพิมพ์แห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พิมพ์ครั้งที่ 1 จำนวน 1,000 เล่ม พ.ศ. 2553

การผลิตและการออกแบบเลียนหนังสือเล่มนี้ไม่ว่ารูปแบบใดทั้งสิ้นต้องได้รับ  
อนุญาตเป็นลายลักษณ์อักษรจากสำนักพิมพ์แห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

BSTI DEPT. OF SCIENCE SERVICE  
สำนักหอสมุด มหาวิทยาลัยเชียงใหม่



1110012026

ผู้จัดจำหน่าย ศูนย์หนังสือจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ถนนพญาไท เขตปทุมวัน กรุงเทพฯ 10330

สาขา ศศalaพะระเกียรติ โทร. 0-2218-7000-3 โทรสาร 0-2255-4441

สยามสแควร์ โทร. 0-2218-9881 โทรสาร 0-2254-9495

ม.นเรศวร จ.พิษณุโลก โทร. 0-5526-0162-4 โทรสาร 0-5526-0165

ม.เทคโนโลยีสุรนารี จ.นครราชสีมา โทร. 0-4421-6131-4 โทรสาร 0-4421-6135

ม.บูรพา จ.ชลบุรี โทร. 0-3839-4855-9 โทรสาร 0-3839-3239

โรงเรียนนายร้อย จ.ป.ร. จ.นครนายก โทร. 0-3739-3023 โทรสาร 0-3739-3023

จัตุรัสจามจุรี (CHAMCHURI SQUARE) ชั้น 4 โทร. 0-2160-5300-1 โทรสาร 0-2160-5304

CALL CENTER โทร. 0-2255-4433 <http://www.chulabook.com>

ศูนย์หนังสือ ม.วัฒนาดักษณ์ จ.นครศรีธรรมราช โทร. 0-7567-3648-51 โทรสาร 0-7567-36

ศูนย์หนังสือ ม.แม่ฟ้าหลวง จ.เชียงราย โทร. 0-5391-7020-4 โทรสาร 0-5391-7025

ศูนย์หนังสือ ม.ราชภัฏเชียงราย จ.เชียงราย โทร. 0-5377-6000

ร้านหนังสือบินทร์เดชา (สิงห์ สิงหเสนี) รามคำแหง 43/1 โทร. 0-2538-2573

โทรสาร 0-2539-7091

ร้านค้า, หนังสือเข้าชั้นเรียน ติคต่อແນນກخ้ายสົງ สยามสแควร์ ชั้น 14 โทร. 0-2218-9889-90  
โทรสาร 0-2254-9495

กองบรรณาธิการ : ทิพวรรณ โคลสุต

พิสูจน์อักษร : ร.รัชนีวรรณ

ออกแบบปกและรูปเล่ม : ชวินทร์ นามมุงคุณ โทร. 0-2945-1317, 08-6800-9455

พิมพ์ : บริษัท ส.เอเชียเพรส (1989) จำกัด โทร. 0-2732-3101 โทรสาร 0-2375-1654