

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1.1	มวลและประจุของอนุภาคในอะตอม..... 10
1.2	อนุกรมในสเปกตรัมการเปล่งแสงของไฮโดรเจนอะตอม..... 17
1.3	ความสัมพันธ์ระหว่าง n_l และ m_l (เมื่อ $n = 4$)..... 22
1.4	การจัดอิเล็กตรอนในสถานะพื้นของธาตุ..... 32
2.1	การเปรียบเทียบระหว่างเอกา-อะลูมิเนียมและแคลเซียม..... 42
2.2	ค่าพลังงานไอออไนเซชัน (kJ/mol) สำหรับ 10 ธาตุแรก..... 50
2.3	ค่าสัมพรรคภาพอิเล็กตรอนของธาตุหลัก (kJ/mol)*..... 52
2.4	สมบัติทางกายภาพของธาตุ K ถึง ธาตุ Zn..... 64
2.5	การจัดเรียงอิเล็กตรอนและสมบัติต่าง ๆ โลหะทรานซิชันแถวแรกบางชนิด..... 66
2.6	ชนิดของรังสีและสัญลักษณ์ของกัมมันตรังสี..... 68
2.7	ตัวอย่างครึ่งชีวิตของไอโซโทปกัมมันตรังสีบางชนิด..... 71
3.1	สัญลักษณ์แบบจุดของลิวอิสในคาบที่ 2..... 84
3.2	ตัวอย่างการอ่านชื่อของไอออนบวกกลุ่มแรพรีเซนเททิฟ..... 89
3.3	ตัวอย่างการอ่านชื่อของไอออนกลุ่มแทรนซิชัน..... 89
3.4	ตัวอย่างการอ่านชื่อของไอออนลบกลุ่มแรพรีเซนเททิฟ..... 90
3.5	ตัวอย่างการอ่านชื่อของไอออนลบเป็นกลุ่มไอออน..... 91
3.6	ตัวอย่างการเรียกชื่อและการเขียนสูตรสารประกอบไอออนิก..... 92
3.7	จำนวนเลขอะตอมใช้ภาษากรีกที่ใช้เรียกชื่อสารประกอบโคเวเลนต์..... 99
3.8	ตัวอย่างการเรียกชื่อของสารประกอบโคเวเลนต์..... 100
3.9	ความยาวพันธะเฉลี่ยและพลังงานพันธะเฉลี่ย..... 102
3.10	รูปร่างของโมเลกุล มุมระหว่างพันธะ พร้อมตัวอย่างประกอบ..... 105
3.11	การเปรียบเทียบสมบัติของโลหะ ไอออนิก และโคเวเลนต์..... 113
4.1	สูตรอย่างง่ายและสูตรโมเลกุลของสารบางชนิด..... 135
4.2	สัญลักษณ์และเครื่องหมายที่ใช้ในสมการเคมี..... 140
5.1	สมบัติของแก๊สบางชนิด..... 166
6.1	สมบัติของของเหลวบางชนิดที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส..... 211
6.2	ความร้อนโมลาร์ของการกลายเป็นไอของของเหลวบางชนิด..... 215

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่		หน้า
6.3	ค่าความหนืดของของเหลวบางชนิด.....	223
6.4	ค่าอุณหภูมิวิกฤติและความดันวิกฤติของสารบางชนิด.....	227
7.1	ชนิดของสารละลาย.....	238
7.2	ค่าคงที่ของการเพิ่มขึ้นของจุดเดือด (K_b) และการลดลงของจุดเยือกแข็ง (K_f).....	256
7.3	ชนิดของระบบคอลลอยด์.....	261
8.1	สมบัติที่สำคัญของผลึก.....	279
8.2	ระบบผลึก 7 ระบบ.....	282
8.3	แลตทิซผลึกแบบต่าง ๆ ของบราวเว.....	285