

ଶାମ୍ଭାବ୍ୟତା

# สถานะของสาร

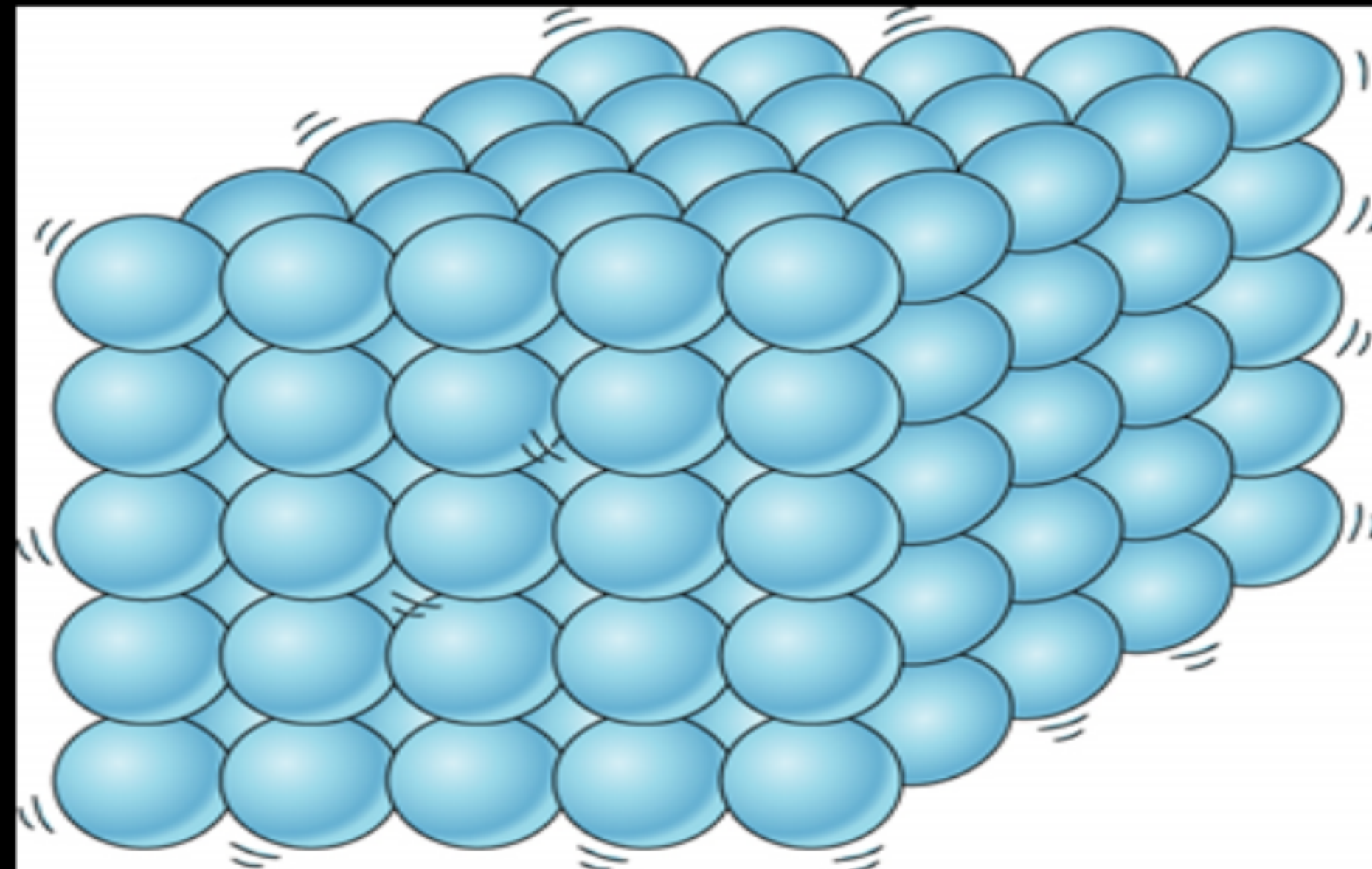
เป็นการจำแนกสาร โดยพิจารณาณารูปปร่างและปริมาณของสาร  
สามารถแบ่งสารออก เป็น 3 สถานะ

- ของแข็ง (solid)
- ของเหลว (liquid)
- แก๊ส (gas)



# ของแข็ง (solid)

- มีปริมาตรและรูปร่างที่แน่นอน
- อนุภาคยึดกันอย่างหนาแน่น
- อนุภาคเรียงตัวกันเป็นระเบียบ
- แรงยึดเหนี่ยวระหว่างอนุภาคมาก
- จุดเดือดสูง จุดหลอมเหลวสูง



# ของแข็ง (solid)

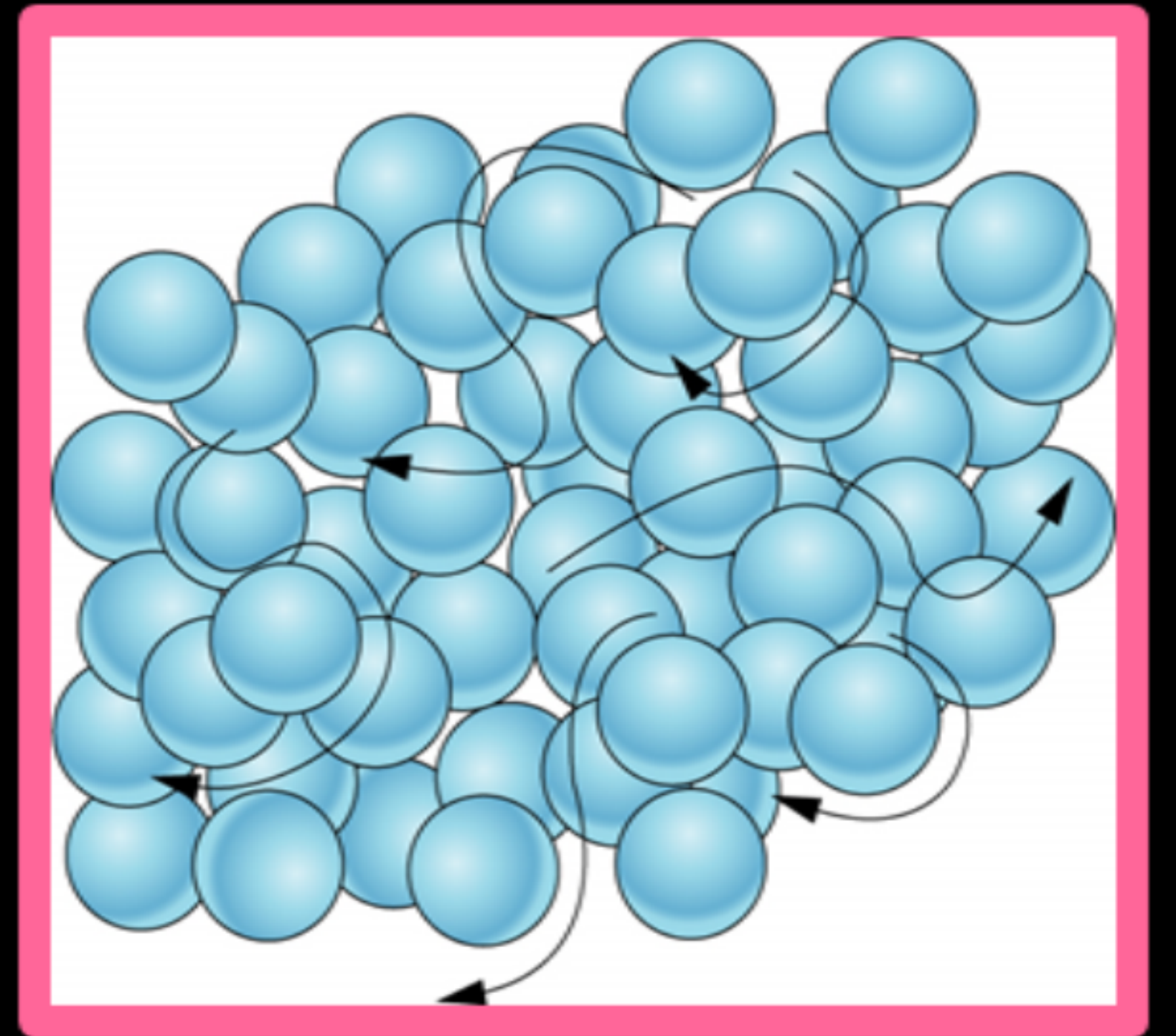
## ลักษณะของของแข็ง

- เป็นผลึกสามมิติ มีเหลี่ยมมุมแตกต่างกันตามชนิดของสาร  
เช่น แก้ว น้ำตาล สารส้ม คออลท์ เป็นต้น
- เป็นของแข็งอสัณฐาน (มีโครงสร้างไม่แน่นอน)  
เช่น พลาสติก เจล



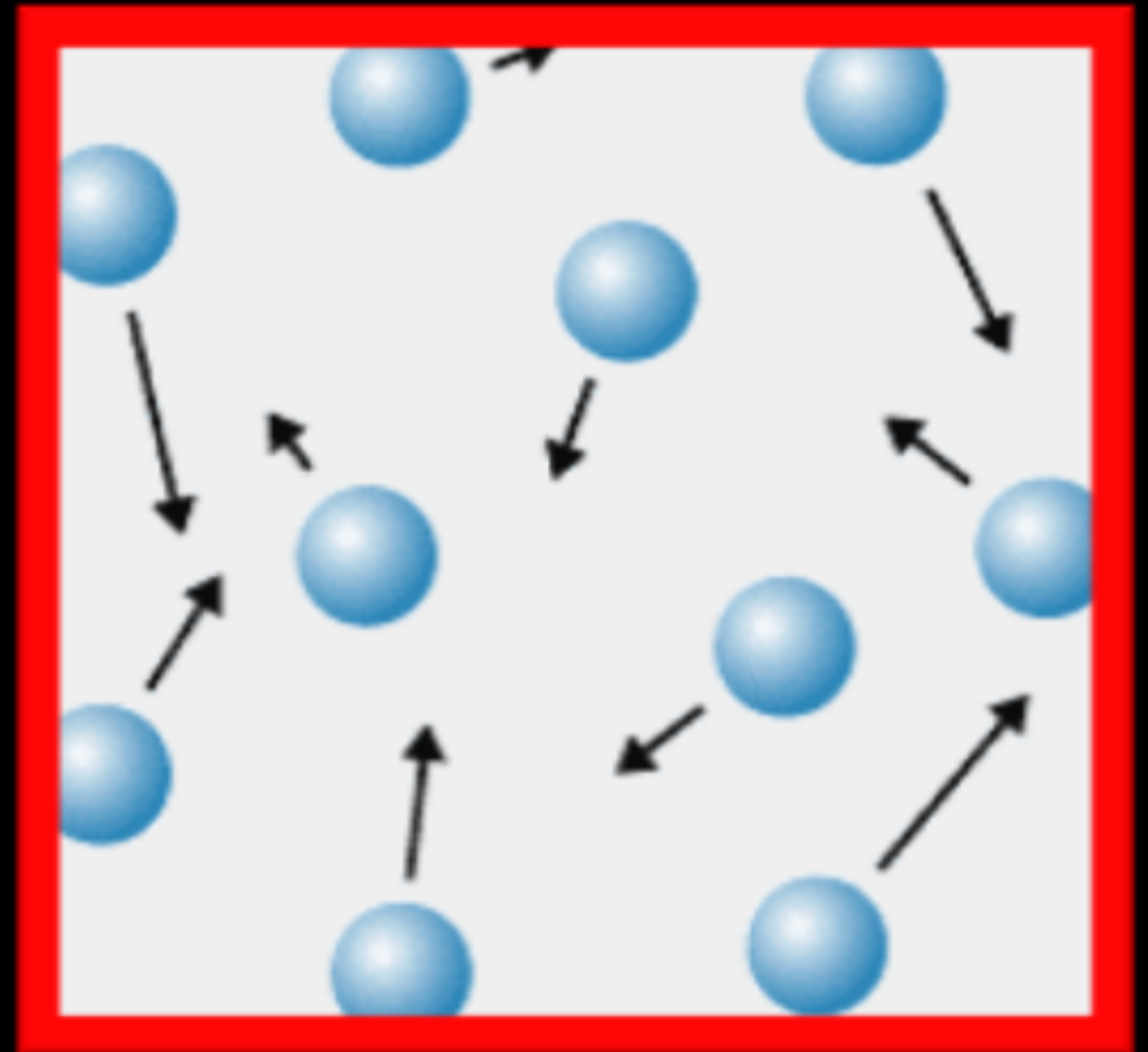
# ของเหลว (liquid)

- อนุภาคยึดเหนี่ยวกันแน่นน้อยกว่าของแข็ง
- สามารถเคลื่อนที่ได้อย่างเสรี
- รูปร่างเปลี่ยนตามภาชนะที่บรรจุ
- ปริมาตรเท่าเดิม เมื่อเปลี่ยนอุณหภูมิและความดัน



# แก๊ส (gas)

- อนุภาคอยู่กระจัดกระจาย
- อนุภาคเคลื่อนที่ได้อิสระ
- ปริมาตรและรูปร่างไม่แน่นอน
- ปริมาตรขึ้นอยู่กับความดันและอุณหภูมิที่บรรจุ



# สรุปสมบัติทางกายภาพของ ของแข็ง ของเหลว แก๊ส

สถานะ	รูปร่าง	ปริมาตร	อนุภาค	ความสามารถในการอัด
ของแข็ง	แน่นอน	แน่นอน	ยึดเหนี่ยวกันแน่นมาก	อัดได้น้อยมาก
ของเหลว	ไม่แน่นอน	แน่นอน	ยึดเหนี่ยวกับไม่แน่นมาก	อัดได้น้อย
แก๊ส	ไม่แน่นอน	ไม่แน่นอน	อิสระต่อกัน และอยู่ห่างกัน	อัดได้มาก