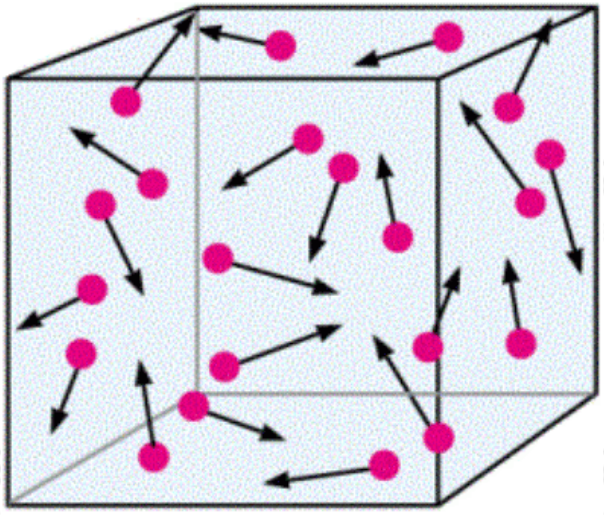
الحالة الغازية

Gas State

المادة في الحالة الغازية ليس لها شكل وحجم محددان لها حجم محدد، ويعود ذلك وفق نظرية الحركة الجزيئية للأسباب الآتية:

1. قوى التجاذب بين جسيماتها أضعف بكثير من الحالتين السائلة والصلبة.
2. جسيماتها متباعدة، والمسافة بينها كبيرة تسمح لها بحرية الحركة في الاتجاهات كافة حركة عشوائية سريعة في الاتجاهات جميعها، فتملأ الحيز الذي توجد فيه.
3. الغازات قابلة للانضغاط، فعند الضغط على الغاز تتقارب الجسيمات وتزداد قوى التجاذب في ما بينها.