



1 理想气体的微观模型

02 平衡态理想气体分子的统计假设



一、理想气体的微观模型

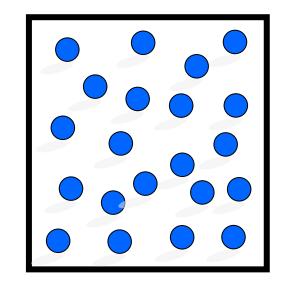
- 1)气体分子的大小与分子间距相比较可忽略不计,故气体分子可看做大小不计的小球,各个气体分子的运动遵守牛顿运动定律。
- 2) 可以把每个分子看做完全弹性的小球,它们相碰撞或与容器壁相碰撞时,遵守能量守恒和动量守恒定律。
- 3)除碰撞的瞬间外,分子间的相互作用力可忽略不计, 分子所受重力也可不计。



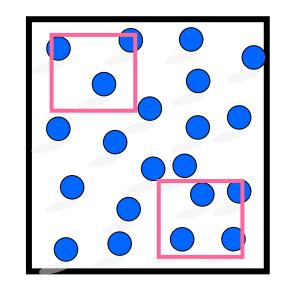
二、平衡态理想气体分子的统计假设

1. 按位置均匀分布

- ◆ 分子在各处出现的概率相同(重力不计)。
- ◆ 容器内各处分子数密度相同。

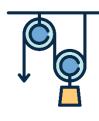


一个分子多次观察



起伏

多个分子一次观察



2. 速度按方向的分布均匀

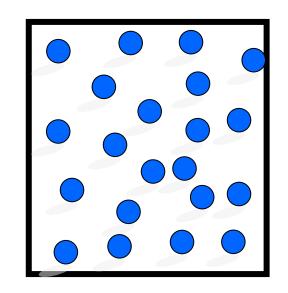
◆由于碰撞,分子往各方向运动的概率相同

$$\overline{v}_{x} = \overline{v}_{y} = \overline{v}_{z}$$

$$\overline{v}_{x}^{2} = \overline{v}_{y}^{2} = \overline{v}_{z}^{2}$$

其中:
$$\overline{v_x} = (v_{1x} + v_{2x} + \dots + v_{nx})/n$$

$$\overline{v_x^2} = (v_{1x}^2 + v_{2x}^2 + \dots + v_{nx}^2)/n$$



易知有:
$$v_x^{\mathbf{n}} = v_y^{\mathbf{n}} = v_z^{\mathbf{n}}$$
 其中 n 为任意数



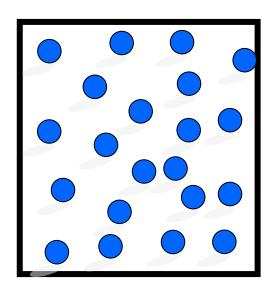
2. 速度按方向的分布均匀

◆ 由于碰撞,分子往各方向运动的概率相同

$$\overline{v}_x = \overline{v}_y = \overline{v}_z = 0$$

$$\overline{v}_x^2 = \overline{v}_y^2 = \overline{v}_z^2 = \frac{1}{3}\overline{v}^2$$

由于:
$$v^{\frac{2}{n}}$$
 $v^{\frac{2}{n}}$ $v^{\frac{2}{n}}$ $v^{\frac{2}{n}}$ $v^{\frac{2}{n}}$





Thanks!

