van der Waals 相互作用

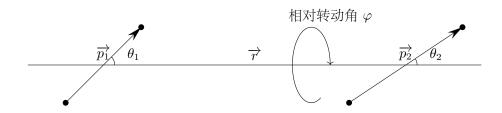
本颢来研究 van der Waals 相互作用.

范德华相互作用是分子或原子间电偶(多)极矩之间的弱相互作用,包括:

- I **偶极一偶极相互作用**,又称 *Keesom force*: 主要由自由旋转的极性分子之间的电偶极相互作用贡献,对 所有旋转方向平均之后可以得到相互作用强度.
- II **偶极一感应偶极相互作用**, 又称 Debye force, 由极性分子和其诱导的偶极之间的相互作用贡献.
- III **瞬时偶极一感应偶极相互作用**,又称 *London disperson force*: 由非极性分子中的瞬时偶极矩,及其诱导的偶极之间的相互作用贡献.

这三个相互作用的大小关系大概是 $Keesom: Debye: London \approx 100: 10: 1$, 下分别求解这三个相互作用。

(1) 给定两个偶极矩 $\overrightarrow{p_1}, \overrightarrow{p_2}$,两者之间的相对矢径为 \overrightarrow{r} ,给出两者相互作用势能 $U(\theta_1, \theta_2, \varphi, r), \theta_1, \theta_2, \varphi_1, r$ 见下图.



- (2) 现考虑偶极—偶极相互作用,假设电偶极的角分布满足 Boltzmann 分布,即能量 ε 出现的概率正比于 $\exp\left(-\frac{\varepsilon}{k_BT}\right)$,且满足 $\varepsilon\sim\frac{1}{4\pi\varepsilon_0}\frac{\overrightarrow{p_1}\cdot\overrightarrow{p_2}}{r^3}\ll k_BT$,给出两个偶极矩之间的平均相互作用势能(保留至最低阶非零项).
- (3) 分子极化率定义为 $\alpha = \frac{|\overrightarrow{p}_{\text{induced}}|}{|\overrightarrow{E}|}$,即感应偶极矩大小与偶极矩所在点的电场强度大小的比值,偶极矩方向与电场方向相同。现给定 α ,求偶极一感应偶极相互作用势能大小(这里认为 $\overrightarrow{p_1}$ 为源,而 $\overrightarrow{p_2}$ 为感应偶极矩,且其并无自身偶极矩,各角度同上图).
- (4) 接上问,依旧认为电偶极的角分布满足 Boltzmann 分布,与 $\varepsilon \sim \frac{1}{4\pi\varepsilon_0} \frac{\overrightarrow{p_1} \cdot \overrightarrow{p_2}}{r^3} \ll k_B T$,求其平均偶极——感应偶极相互作用势能大小(保留至最低阶非零项).

数学补充:

$$\frac{\partial}{\partial \beta} \ln \int \exp(\beta x) dx = \frac{\int x \exp(\beta x) dx}{\int \exp(\beta x) dx}$$

1