

4.2. 分子運動論 (Kinetic Theory)

- I 簡單嚟講，分子運動論主要嘅內容包括：
 - n 所有物質都係由分子所組成嘅。
 - n 分子係喺度不停咁作無規則運動（即係亂咁走）。
 - n 分子之間存在住互相作用嘅分子力

4.2.1. 認識氣體分子的無規則運動 (Realising the Random Motion of Molecules in a Gas)

- I 因為我哋睇唔到氣體嘅分子，所以係冇辦法直接證明到 D 分子喺度進行無規則運動。
 - n 但通過“布朗運動” (Brownian motion) 嘅現象，我哋就可以間接咁證明到氣體分子喺度進行無規則運動。

- I “布朗運動” 係因為由科學家羅伯特·布朗 (Robert Brown) 發現嘅。
 - n 布朗利用顯微鏡觀察懸浮喺水入面嘅花粉所迸裂出嚟嘅微粒。
 - n 佢發現微粒會呈現不規則狀嘅運動。

- I 同樣地，喺氣體入面懸浮嘅微粒同都會無規則咁走動。
 - n 而唯一可以解釋點解微粒會改變運動嘅方向就係：微粒受到氣體分子嘅碰撞。
 - n 而既然微粒嘅運動係無規則，咁亦代表咗氣體分子嘅運動都係無規則嘅。