

化學 基礎講義

壓力與溶解度的關係 (亨利定律)

信望愛文教基金會 · 化學種子教師團隊

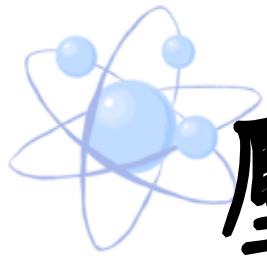


信望愛文教基金會



壓力與溶解度的關係 (亨利定律)

chem



壓力與溶解度的關係

- 固體、液體在水中的溶解度不受壓力影響
- 氣體在水中的溶解度會受壓力影響

亨利定律

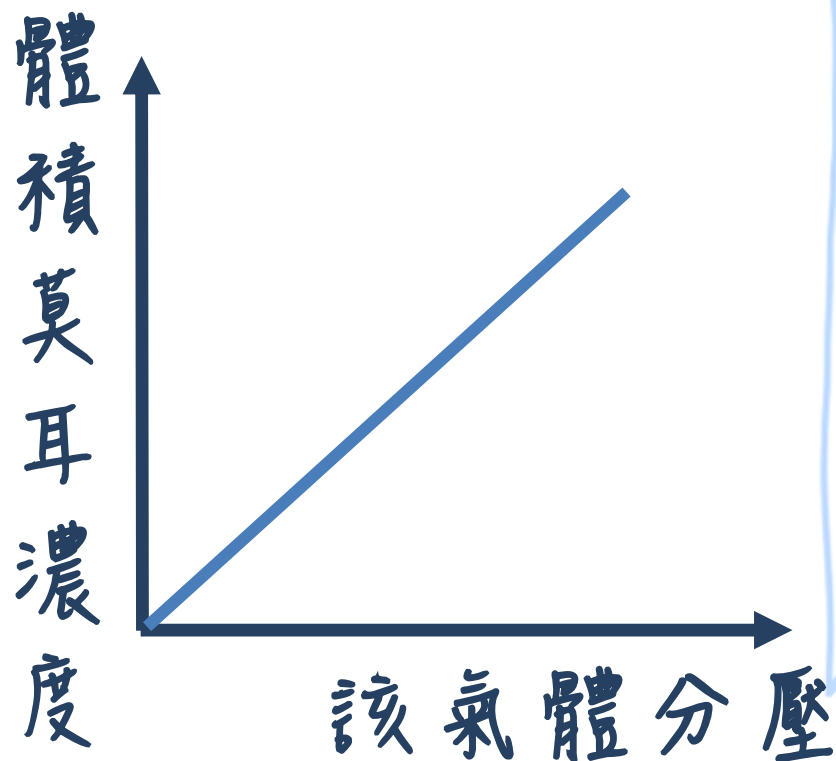
chem



亨利定律

定溫下，溶於某
溶劑之某氣體之
體積莫耳濃度 (m)
會與此氣體分壓
(p) 成正比

$$m = k p$$



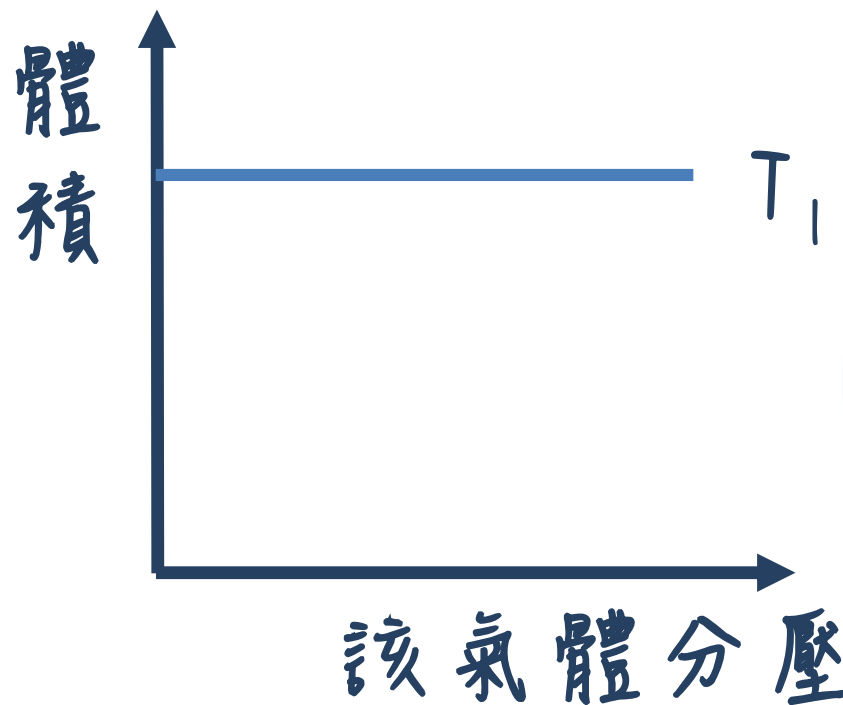
chem



亨利定律

定溫下，溶於某
溶劑的某氣體之
體積，與壓力無
關

$$V = \text{常數}$$



chem



亨利定律

- 亨利定律不適用於易溶性氣體
如： HCl 、 NH_3 於水中

chem