

Định luật Boyle - Marriot

Cùng một khối khí thì $P.V = n.R.T = \text{const}$
(T: giống nhau)

Định luật Dalton

- AS riêng phần từng loại khí: TLT

$$\frac{\text{số phân tử khí đó}}{\text{tổng phân tử của cả khối khí}}$$
- AS khối khí: Σ AS riêng phần từng loại khí

Chiều vận chuyển khí: nơi AS cao $\rightarrow$ nơi AS thấp

Nếu khí chuyển động thành lớp thì khí qua ống
 $\rightarrow$ giống Poiseuille đối với chất lỏng về mặt

- lưu lượng Q
- sức cản R

$$Q = \frac{\Delta P \pi r^4}{8 \eta L} = \frac{\Delta P}{\frac{8 \eta L}{\pi r^4}} = \frac{\Delta P}{R}$$

$$R = \frac{8 \eta L}{\pi r^4} - \text{Sức cản thủy động của ống đối với chất lỏng độ nhớt } \eta$$

Định luật Henry

$$C_i = k.P_i$$

- C_i : nồng độ bão hòa chất khí tan trong chất lỏng
- P_i : AS riêng phần của chất khí trên bề mặt chất lỏng
- k : hằng số tỉ lệ, phụ thuộc
 - loại khí
 - dung môi
 - thành phần dung dịch
 - nhệt độ

