

$$K_{OW} = \frac{[c_O]}{[c_W]} \quad K_{AW} = \frac{[c_A]}{[c_W]} \quad K_{OA} = \frac{[c_O]}{[c_A]}$$

$$\frac{K_{OW}}{K_{OA}} = \frac{[c_O][c_A]}{[c_W][c_O]} = \frac{[c_A]}{[c_W]} = K_{AW}$$

$$\log \left[\frac{K_{OW}}{K_{OA}} \right] = \log K_{OW} - \log K_{OA} = \log K_{AW}$$

$$P_i = x_i \times P_c$$

P_i – prężność pary i-tego składnika mieszaniny

x_i – ułamek molowy i-tego składnika mieszaniny

P_c – całkowita prężność pary nad roztworem

$$P_{aq} = K_H \times C_{aq}$$

P_{aq} – prężność nasyconej pary

K_H – stała Henry'ego [$\text{Pa m}^3 / \text{mol}$]

C_{aq} – stężenie roztworu

$$P_i = K_H \times x_i$$

P_i – prężność nasyconej pary i-tego składnika

K_H – stała Henry'ego [$\text{Pa m}^3 / \text{mol}$]

x_i – ułamek molowy substancji w roztworze

$$K_H = K_{AW} \times RT$$

R – stała gazowa [$\text{m}^3 \text{ Pa} / \text{mol K}$]

T – temperatura [K]

$$C = n / V$$

C – stężenie molowe [mol / dm^3]

n – liczba moli

V – objętość [dm^3]

$$n = m / M$$

m – masa substancji [g]

M – masa molowa [g / mol]

POSTAĆ	$K_H = \frac{C}{P}$	$K_H = \frac{P}{C}$	$K_H = \frac{P}{x}$	$K_H = \frac{C^{aq}}{C_{gas}}$
JEDNOSTKA	$\frac{\text{mol}}{\text{L} \times \text{atm}}$	$\frac{\text{L} \times \text{atm}}{\text{mol}}$	atm	bezwym.