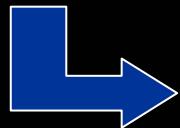


# CFC12-メタノール系気液平衡 へのNaOHの影響

西海研究室 三枝 悠

# 緒言

CFC12



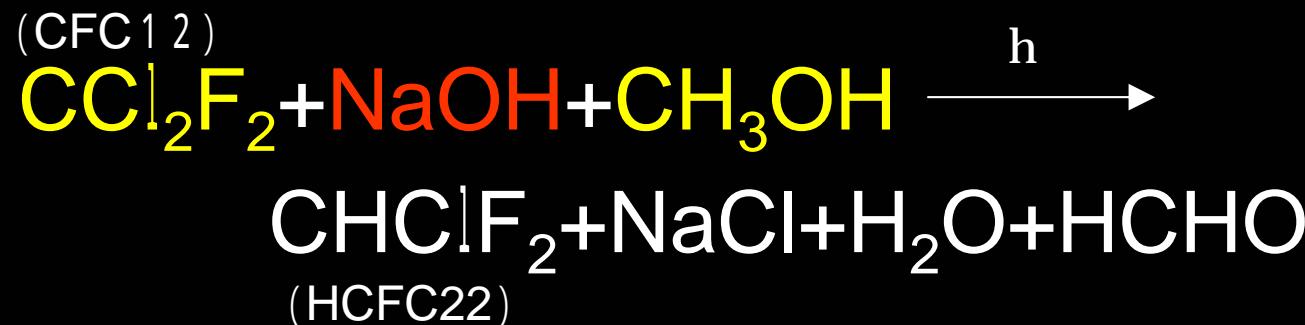
オゾン層破壊効果、地球温暖化のため  
1996 生産禁止  
2020 全廃

CFC12



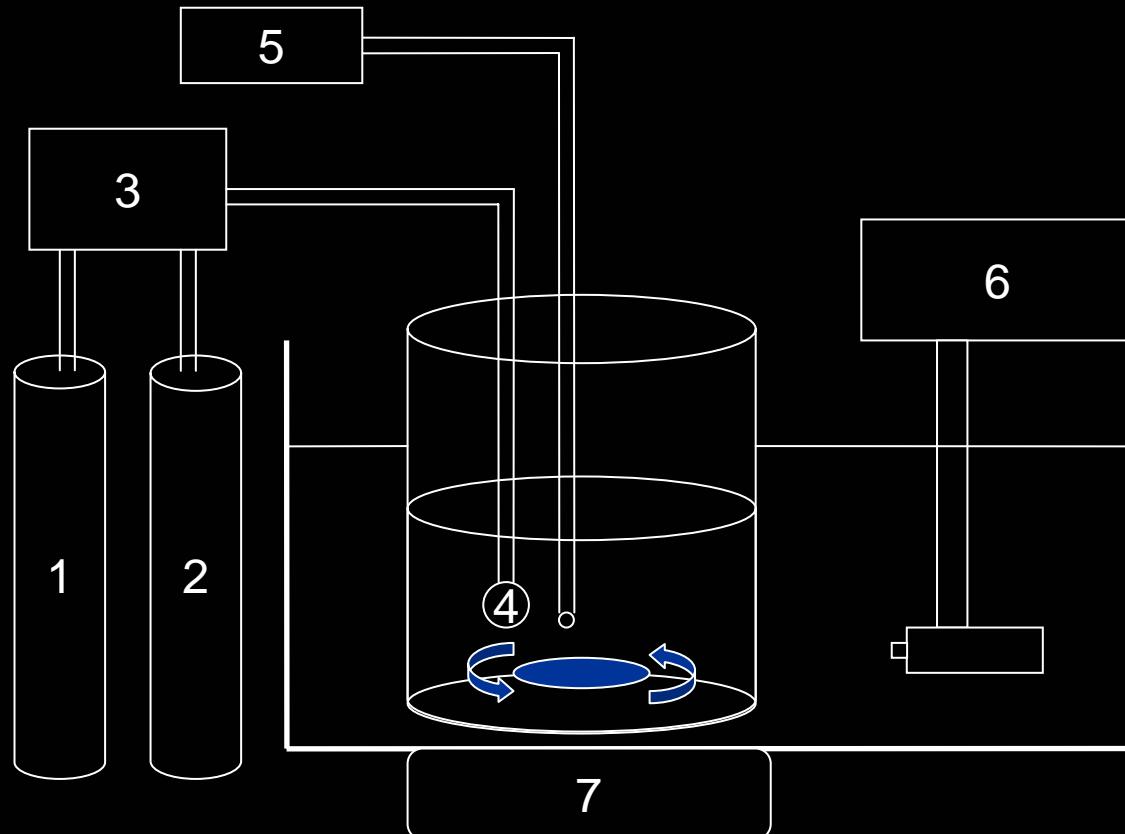
HCFC22

$\text{CH}_3\text{OCHF}_2$   
の光分解合成反応の開発。



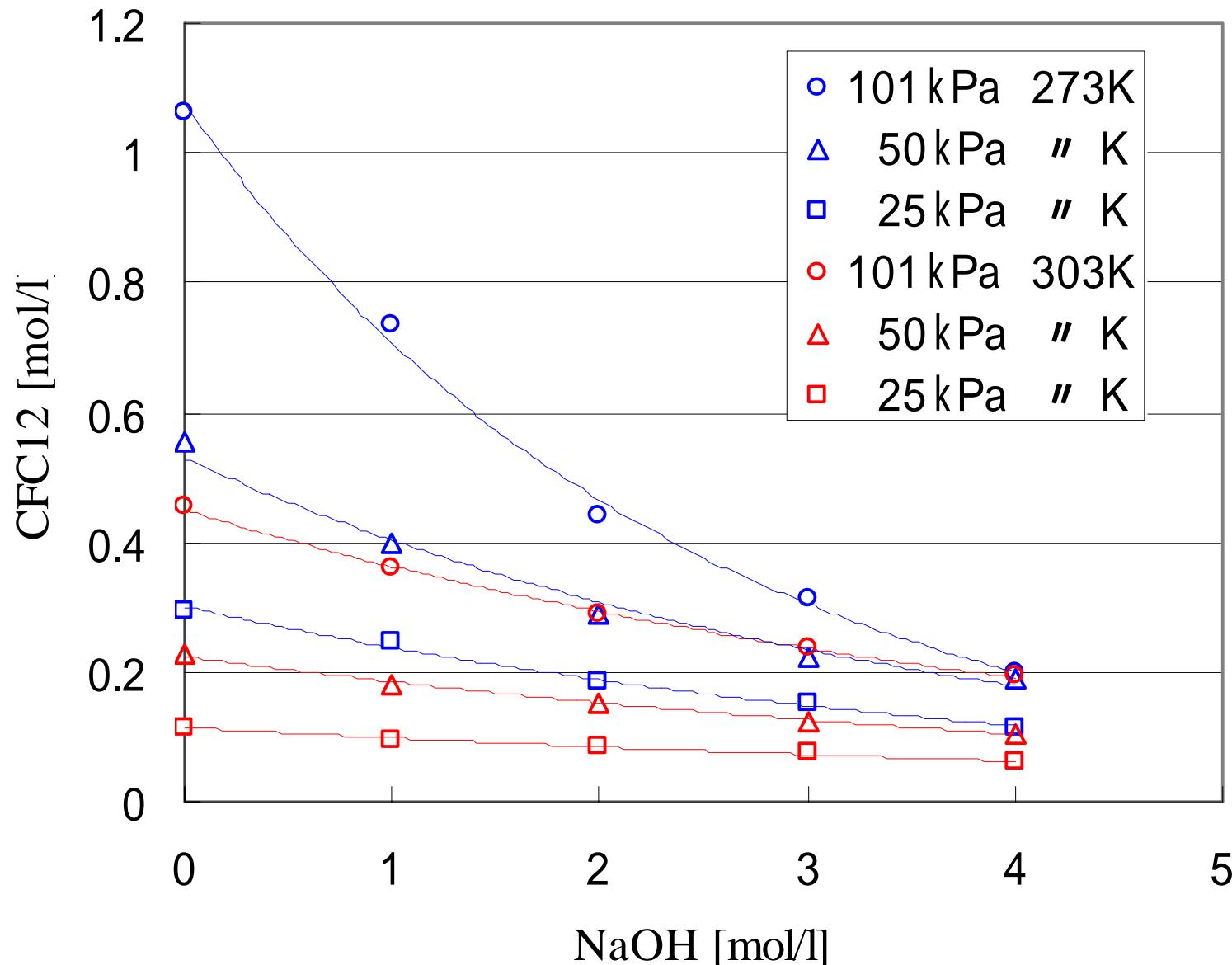
NaOHによりCFC12の溶解度が減少。

# 実験装置

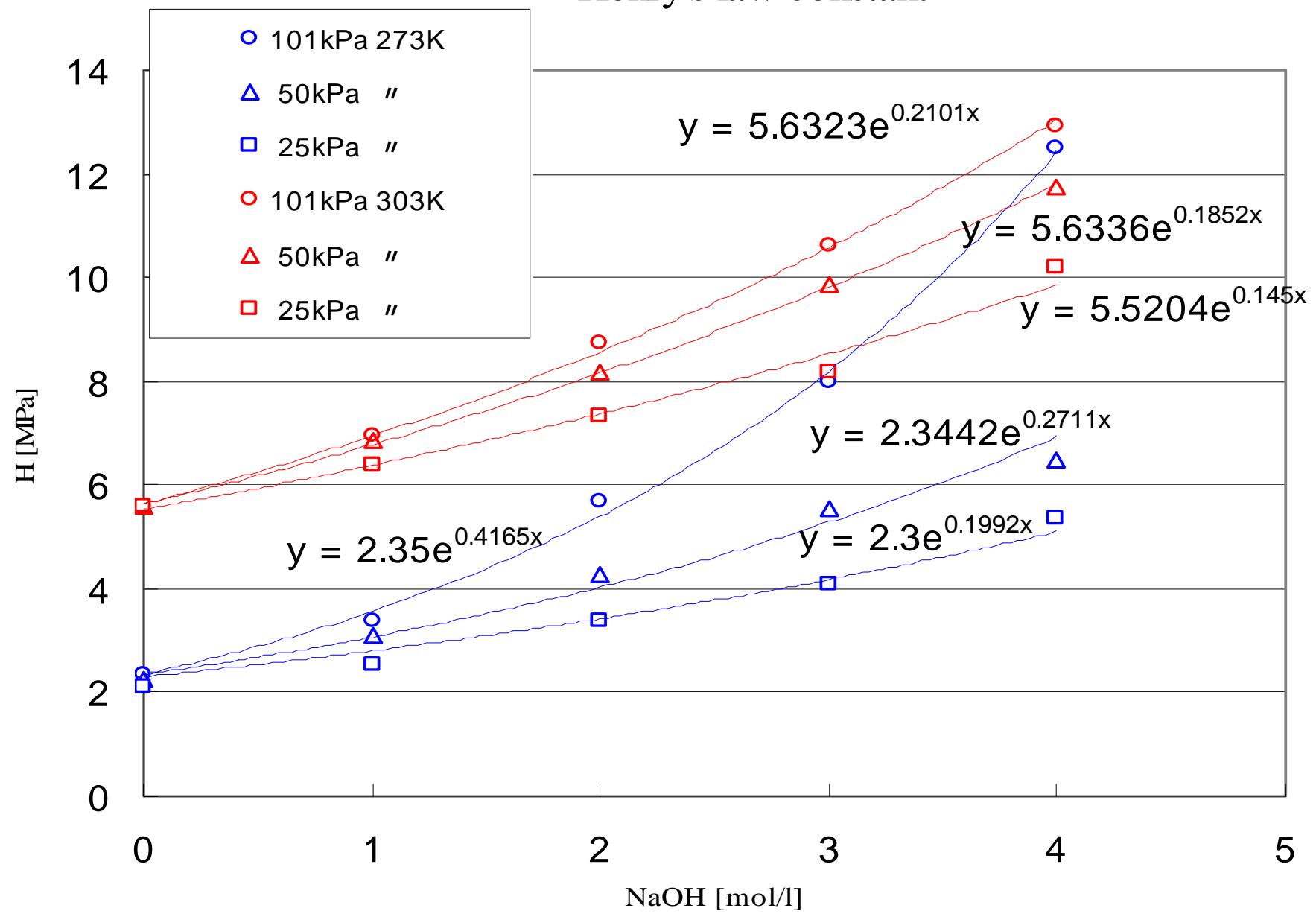


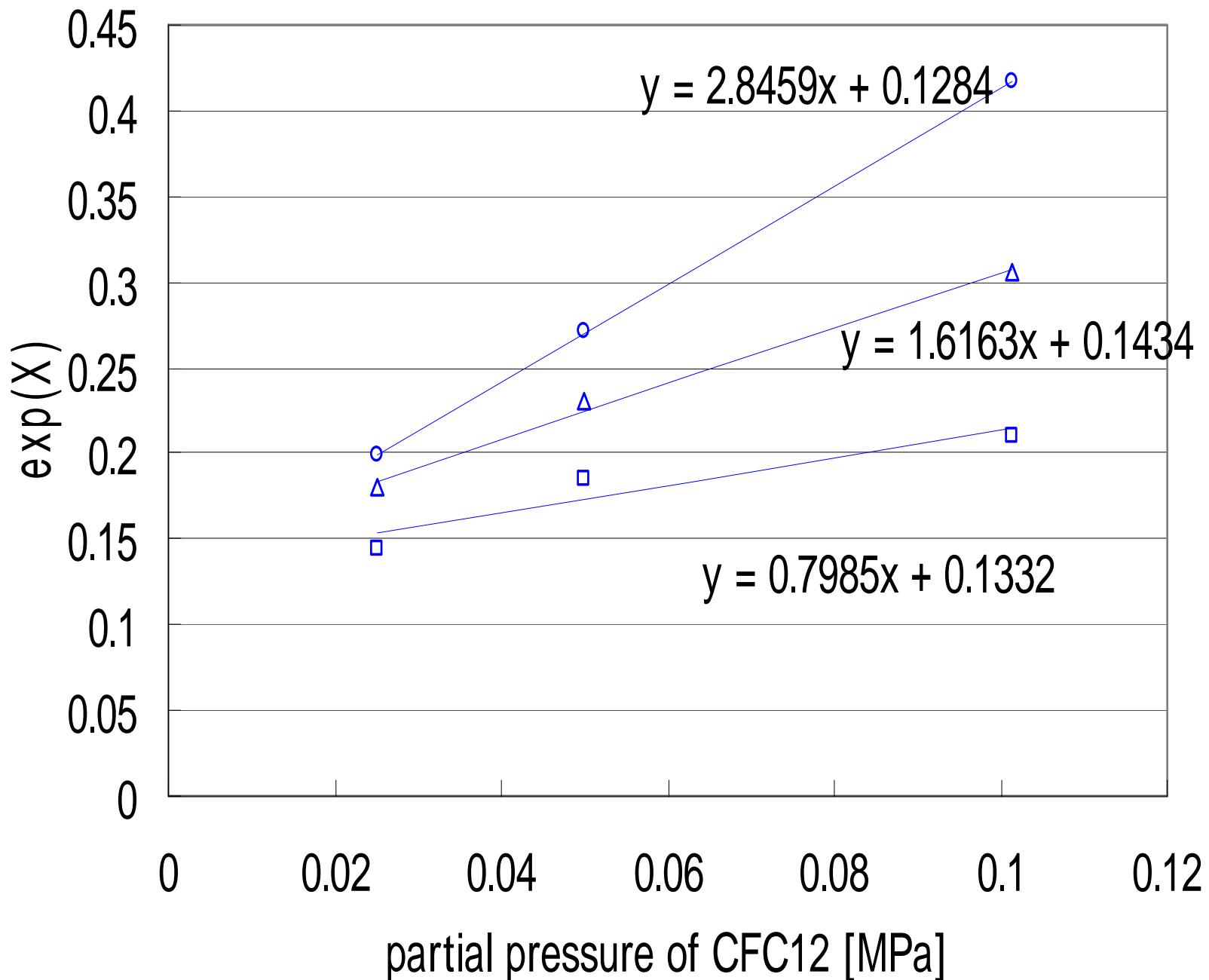
1. $\text{N}_2$
- 2.CFC12
- 3.Flow meter
- 4.Ball filter
- 5.Thermometer
- 6.Thermoregulator
- 7.Magnetic stirrer

### CFC12 concentration of 273, 303 [K]



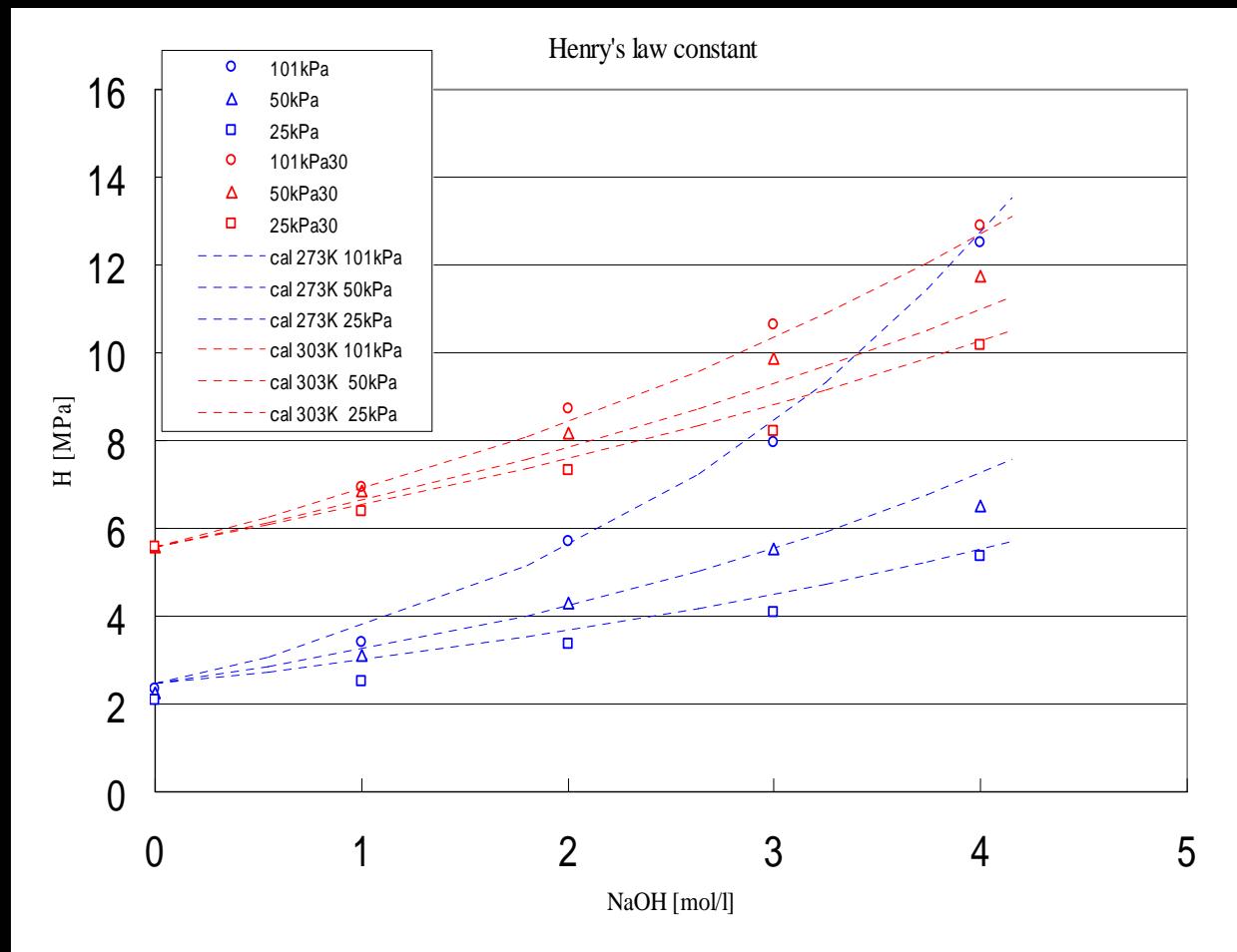
## Henry's law constant





# 結言

$$T=273 \sim 303K \quad H=H^0 \exp\{(-0.068T+21.3)p_{12}+0.13\}z$$



$H$  : ヘンリー定数 [MPa]  
 $H^0$  : ヘンリー定数  
(NaOH free) [MPa]  
 $T$  : Temperature [K]  
 $p_{12}$  : CFC12 分圧 [MPa]  
 $z$  : NaOH 濃度 [mol/l]

# 結果

T=273K

$$H = H^0 \exp\{(2.85p_{12} + 0.13)z\}$$

T=293K

$$H = H^0 \exp\{(1.62p_{12} + 0.14)z\}$$

T=303K

$$H = H^0 \exp\{(0.80p_{12} + 0.13)z\}$$

