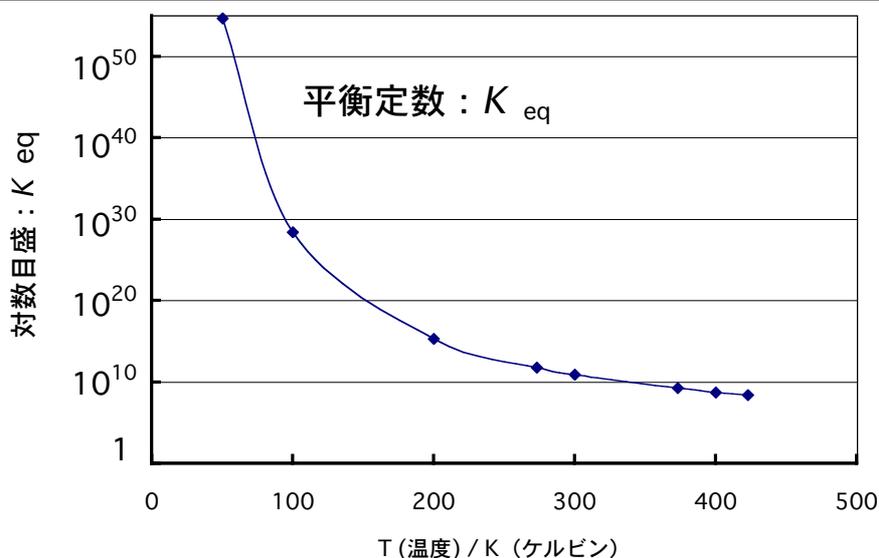
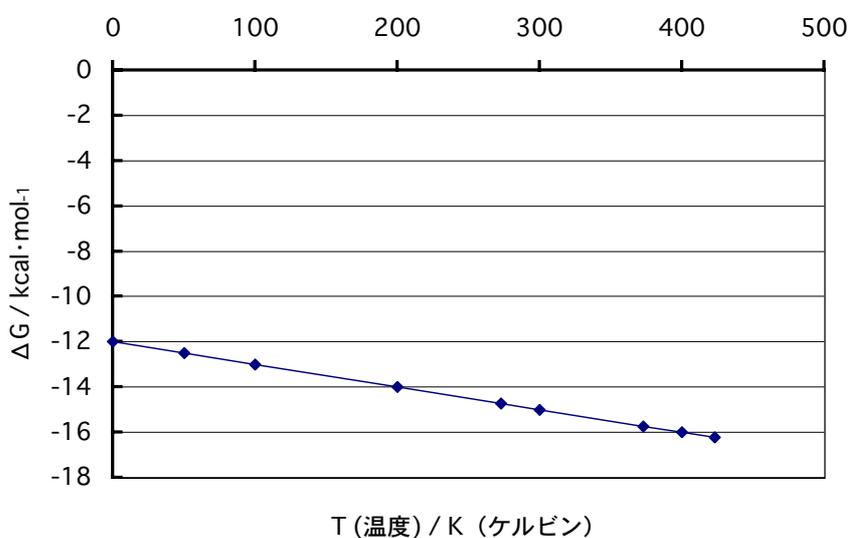


$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$	$\Delta G = -RT \ln K_{eq}$
$\Delta H \quad -12 \text{ kcal}\cdot\text{mol}^{-1}$	$K_{eq} = \exp(-\Delta G/RT) = e^{(-\Delta G/RT)}$
$\Delta S \quad 0.01 \text{ kcal}\cdot\text{mol}^{-1}$	$R \quad 1.99\text{E-}03$
T / K $\Delta G / \text{kcal}\cdot\text{mol}^{-1}$	ΔG
0 -12 kcal·mol ⁻¹	∞
50 -12.5 kcal·mol ⁻¹	4.672E+54 = 4.67X10 ⁵⁴
100 -13 kcal·mol ⁻¹	2.68E+28 = 2.68X10 ²⁸
200 -14 kcal·mol ⁻¹	2.03E+15 = 2.03X10 ¹⁵
273 -14.7 kcal·mol ⁻¹	6.295E+11 = 6.30X10 ¹¹
300 -15 kcal·mol ⁻¹	8.588E+10 = 8.59X10 ¹⁰
373 -15.7 kcal·mol ⁻¹	1.667E+09
400 -16 kcal·mol ⁻¹	558623851
423 -16.2 kcal·mol ⁻¹	245703137



この資料は下記のウェブページ上からもダウンロードできます。

http://www.pharm.tohoku.ac.jp/~henkan/lab/tanaka/lecture/lecture_index.html

1. 化学C配付資料 (PDFファイル版)
2. 平衡定数シミュレーション用Excelファイル (様々なΔH、ΔSについてΔGやK_{eq}をだせます。)