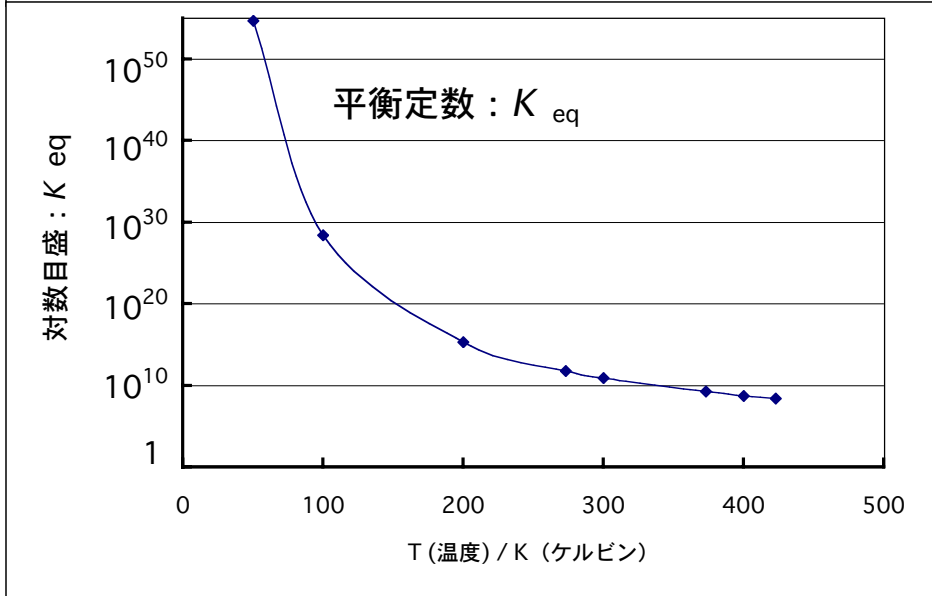
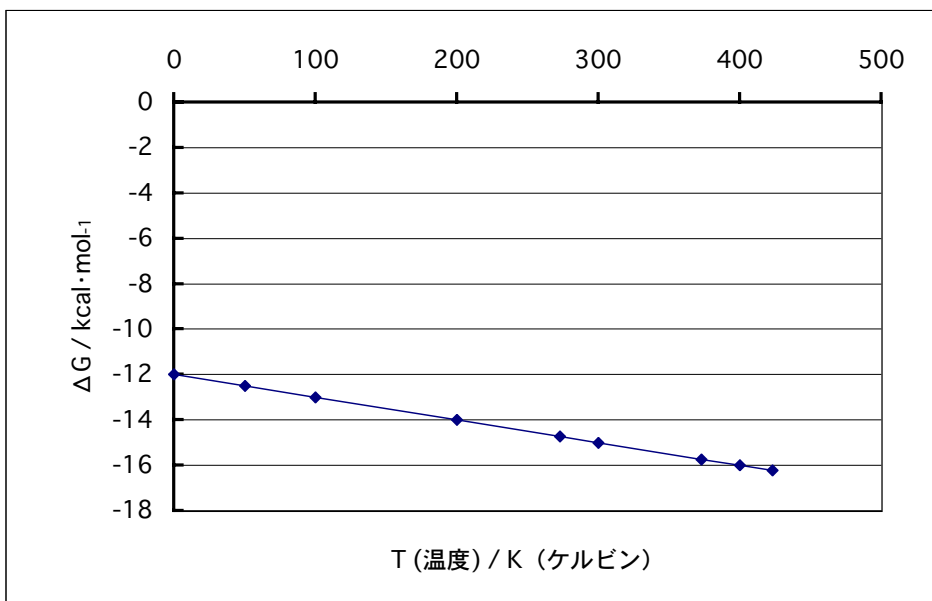


$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$	$\Delta G = -RT \ln K_{eq}$
$\Delta H \quad -12 \text{ kcal}\cdot\text{mol}^{-1}$	$K_{eq} = \exp(-\Delta G/RT) = e^{(-\Delta G/RT)}$
$\Delta S \quad 0.01 \text{ kcal}\cdot\text{mol}^{-1}$	$R \quad 1.99\text{E-}03$
$T / K \quad \Delta G / \text{kcal}\cdot\text{mol}^{-1}$	ΔG
0	-12 kcal·mol ⁻¹
50	-12.5 kcal·mol ⁻¹
100	-13 kcal·mol ⁻¹
200	-14 kcal·mol ⁻¹
273	-14.7 kcal·mol ⁻¹
300	-15 kcal·mol ⁻¹
373	-15.7 kcal·mol ⁻¹
400	-16 kcal·mol ⁻¹
423	-16.2 kcal·mol ⁻¹

ΔG	ΔG
∞	∞
4.672E+54 = 4.67X10 ⁵⁴	4.672E+54 = 4.67X10 ⁵⁴
2.68E+28 = 2.68X10 ²⁸	2.68E+28 = 2.68X10 ²⁸
2.03E+15 = 2.03X10 ¹⁵	2.03E+15 = 2.03X10 ¹⁵
6.295E+11 = 6.30X10 ¹¹	6.295E+11 = 6.30X10 ¹¹
8.588E+10 = 8.59X10 ¹⁰	8.588E+10 = 8.59X10 ¹⁰
1.667E+09	1.667E+09
558623851	558623851
245703137	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。)