根据常数 Kd, Ki, pKd 或者 pKi 使用 MolAICal 计算结合自由能的操作教程

作者: MolAICal (update 2020-08-04)

更多教程(含英文教程)请见如下:

MolAICal 官方主页: https://molaical.github.io

MolAICal 文章介绍: https://doi.org/10.1093/bib/bbaa161
MolAICal 中文博客: https://molaical.github.io/cntutorial.html

MolAICal blogspot: https://qblab.blogspot.com

1. 简介

有时我们需要根据 PDBBind 数据库提供的常数 Ki, Kd, pKd 及 pKi 计算体系的结合自由能 [1-3] (例如:训练 Vinardo 打分函数时,需要结合自由能)。在计算结合自由能前,我们先引入表格 1 中所示的国际通用单位制 (SI)。许多实验室及文献中使用的 mol/dm^3 与 mol/L 表示同一数量级 (也可命名为"M")。例如:

 $mol/m^3 = 10^{-3} \ mol/dm^3 = 10^{-3} \ mol/L = 10^{-3} \ M = 1 \ mmol/L = 1 \ mM$.

名称	缩写	浓度	浓度 (SI 单位)
millimolar	mM	10^{-3} mol/L	10^0 mol/m^3
micromolar	μΜ	$10^{-6} \mathrm{mol/L}$	10^{-3} mol/m^3
nanomolar	nM	$10^{-9} \mathrm{mol/L}$	10^{-6} mol/m^3
picomolar	pM	10^{-12} mol/L	10^{-9} mol/m^3
femtomolar	fM	10 ⁻¹⁵ mol/L	10^{-12} mol/m^3
attomolar	aM	$10^{-18} \; \text{mol/L}$	10^{-15} mol/m^3
zeptomolar	zM	10 ⁻²¹ mol/L	10^{-18} mol/m^3
yoctomolar	yM	10 ⁻²⁴ mol/L (每 10 L 含 6 个粒	10^{-21} mol/m^3
		子)	

表 1. 摩尔浓度单位表

"millimolar" 和 "micromolar" 分别表示 mM (10⁻³ mol/L) 和 μM (10⁻⁶ mol/L)。摩尔浓度相关的详细信息请参考网站: https://en.wikipedia.org/wiki/Molar concentration

本教程提供了一种在常数 Ki, Kd, pKd 或 pKi 已知的条件下,用 MolAICal 计算结合自由能的简便方法。

2. 工具

2.1. 所需软件下载地址

1) MolAICal: https://molaical.github.io

2.2. 操作示例文件

所有用到的操作教程文件均可在下面的网站下载:

https://github.com/MolAICal/tutorials/tree/master/010-pkdEnergy

3. 操作流程

转至"010-pkdEnergy"文件目录下:

#> cd tutorial\010-pkdEnergy

打开文件"INDEX_refined_data.2018", 此文件内容来自 PDBBind 数据库, 第四栏表示 pKd 或者 pKi, 第五栏表示 Ki 或 Kd。

- 1) 用 pkd (pkd = -logKd 或 pki = -logKi) 计算结合自由能,使用默认温度: 298.15 K #> molaical.exe -tool pkdpki -i 11.92 -t pkx
- 2) 用 pkd (pkd = -logKd or pki = -logKi) 计算结合自由能,使用指定温度。 #> molaical.exe -tool pkdpki -i 11.92 -t pkx -k 300
- 3) 用含浓度单位的 Kd 或 Ki 计算结合自由能,默认单位为 M (mol/L) #> molaical.exe -tool pkdpki -i 1.2 -t molar
- 4) 用 Kd 或 Ki 计算结合自由能,浓度单位设为 pm #> molaical.exe -tool pkdpki -i 1.2 -t molar -u pm

更多关于结合自由能计算的描述,请参考 MolAICal 说明书。

参考文献

- 1. Wang R, Fang X, Lu Y et al. The PDBbind database: collection of binding affinities for protein-ligand complexes with known three-dimensional structures, Journal of Medicinal Chemistry 2004;47:2977-2980.
- 2. Kim R, Skolnick J. Assessment of programs for ligand binding affinity prediction, J Comput Chem 2008;29:1316-1331.
- 3. Karney CF, Ferrara JE, Brunner S. Method for computing protein binding affinity, J Comput Chem 2005;26:243-251.