Übungen zur Vorlesung "Computational Chemistry" SS25



Übungsblatt 9 Abgabe bis 30.06.2025 vor der Übung

Vorname, Name:

1. Vergleichen Sie die H-Brückennetzwerke die die Webserver ProToos und pdb2pqr für die pdb Datei 1TBF (Phosphodiesterase 5A mit gebundenem Inhibitor sildenafil) erzeugen. Benutzen Sie dazu die vorhandenen default Einstellungen.

ProToss: https://proteins.plus

pdb2pqr: https://server.poissonboltzmann.org/pdb2pqr

Hier das par File herunterladen. Dieses hat bis auf die letzten beiden Spalten dieselbe Formatierung wie

eine pdb Datei.

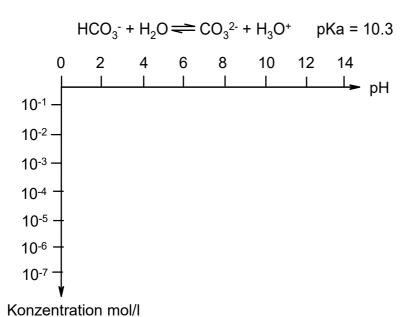
Vorgehensweise:

Erstellen Sie eine Interaktionsmatrix (residue/residue) der H-Brücken im Protein (nur zwischen den Aminosäuren). Eine H-Brücke besteht dann, wenn der Abstand zwischen dem entsprechenden H-Atom und dem Akzeptoratom kleiner als 2.5 Ångstrøm ist. In Frage kommende H-Atome (3. Spalte) sind H, HD1, HD2, HD21, HD22, HE, HE1, HE2, HE21, HE22, HG, HG1, HH, HH2, HH11, HH12, HH21, HH22, HOD2, HOE2, HZ1, HZ2, HZ3. Als Akzeptoren der H-Brücken sind O, OD1, OD2, OE1, OE2, OG, OG1, ND1, NE2 möglich. (Ist der Abstand kleiner als 1.1 Ångstrøm liegt eine kovalente Bindung vor). Stellen Sie die Anzahl der H-Brücken als Venn-Diagramm dar.

(50 Punkte)

2. Rechnen Sie die experimentell ermittelten Bindungskonstanten K_i von sildenafil (1.9 nM) und avanafil (5 nM) in ΔG Werte bei 298K um. R = 8.314 J K⁻¹ mol⁻¹ Welcher der beiden Inhibitoren bindet stärker? (10 Punkte) 3. Es liegt eine 0.1 molare Lösung von H₂CO₃ vor. Zeichen Sie in die untere Grafik den Konzentrationsverlauf der auftretenden Ionen und anderer Komponenten (H₃O⁺, OH⁻, neutrale Verbindungen) zwischen pH=0 und pH=14 ein. (20 Punkte)

$$H_2CO_3 + H_2O \rightleftharpoons HCO_3^- + H_3O^+$$
 pKa = 6.4



4. Erläutern Sie warum a) Ionen in wäßriger Lösung energetisch sehr viel günstiger sind als in der Gasphase, und b) wieso es dann schwerlösliche Salze gibt. (20 Punkte)