

#### دانشگاه صنعتی شریف دانشکدهی مهندسی مکانیک

کلاس تدریسیار دینامیک مولکولی تبدیل انرژی

عنوان:

تمرین دوم

نگارش:

محمد عرفان حمدی \_ ۹۹۲۰۹۰۴۱

مدرس:

حسین شایگانی

مهر ۱۴۰۰

# فهرست مطالب

١	مدول یانگ پروتئین $1 \mathrm{UBQ}$	۱ محاسبه	١
١	رازش منحنی	١_١ ب	
٨	حاسبه مدول یانگ	» Y_1	
١.	فا <u>یلهای ورو</u> دی	۱ ساختار	۲
١.	ایلهای PDB	۲_۱ ف	
١١	ایل های PSF را	۲_۲ ف	

# فهرست شكلها

٢	•	•	•	٠	•	٠	•	٠	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	يد	جد	ے ۔	کوا	ود	ن ه	ارد	د د	وار	١	- 1
۲					•																			برو	، نب	. به	وط	مرب	ی	ها	اده.	ن د	ارد	د ک	وار	۲	_1
٣					•																				٠ (	ۺ	ماي	ن ن	الت	>	دو	دن	کر	باد	ايج	۲	<u>'</u> _ \
٣																												٩	ن ب	ایش	نما	ت	حال	ير -	تغي	۴	-1
۴					•				•											(	دن	ِ دا	ش	ماي	، ن	ای	1 بر	es	id	ue	اره	ئىما	ب ٿ	خار	انت	۵	_ \
۴																			_	4.ر	عنه	ع د	نو	ں	ساس	ِ اس	) بر	زی	آمي	گ	رنًا	ت	حال	ير -	تغي	۶	<u>-</u> 1
۵																									اتم	و ا	ن د	بير	ڹۮ	پيو	ىلە	اص	به ف	اسب	مح	٧	<u>'</u> _\
۵					•				•																	•	سله	فاد	ن	ئراه	ن گ	<b>رد</b> ا	، آو	ىت	بدس	٨	1
۶																								•							•	ند	پيو	زه	اندا	٩	_1
٧	•			•	•	•		•	•		•	•	•		•	ها	ده	دا	ی	رو:	برر	٨	جه	در-	ی د	sla	جمل	لد-	چا	نی	نح	ن م	ىدر	ے ش	ٔ فیت	١.	_1
١.																													F	D	В	ایل	ر ف	ختا	سا۔	١	_ ٢

## فصل ١

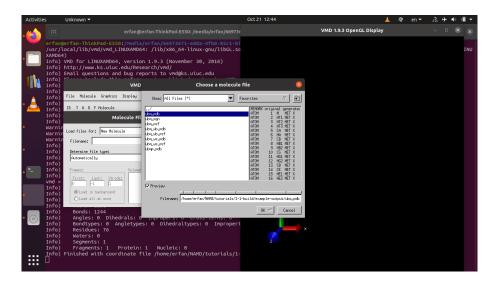
# محاسبه مدول یانگ پروتئین 1UBQ

#### ۱\_۱ برازش منحنی

پس از اینکه نرم افزار VMD را درترمینال لینوکس با وارد کردن دستور vmd در پوشه مدنظر اجرا شد، با استفاده از منوی فایل، فایل مربوط به ubq.pdb که در دایرکتوری

tutorials/1-1-build/example-output/ubq.pdb

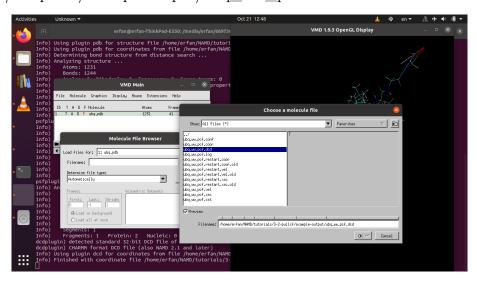
وجود دارد بارگذاری میشود.



شكل ١ ـ ١: وارد كردن مولكول جديد

در مرحله بعد به منظور اعمال نیرو روی مولکول بر روی مولکول کلیک راست کرده و گزینه Load در مرحله بعد به منظور اعمال نیرو روی مولکول بر وتئین Data into Molecule را انتخاب کرده و سپس فایل مربوط به اعمال نیروی کششی ثابت به پروتئین یوبیکوئیتین را از این دایرکتوری انتخاب میکنیم.

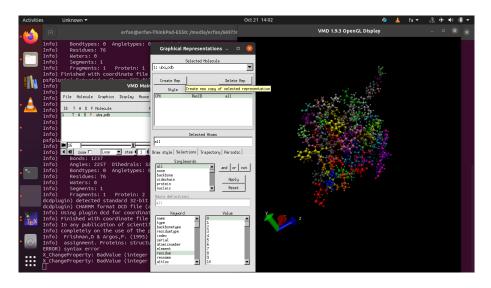
 $tutorials/3-2-pullcf/example-output/ubq\_ww\_pcf.dcd$ 



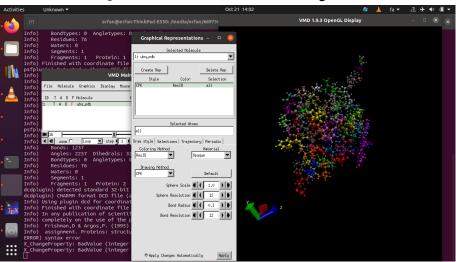
شکل ۱ ـ ۲: وارد کردن دادههای مربوط به نیرو

با انجام این کار ۴۱ فریم روی مولکول لود می شود. در مرحله بعد به منظور محاسبه میزان کرنش بایستی که فاصله بین دو residue ابتدا و انتها را در طی این زمان ثبت کرد. به همین منظور در منوی Graphics و در گزینه Representations با کلیک بر روی دکمه Create Rep دو حالت نمایش برای

این مولکول ایجاد میکنیم. یکی برای residue اول و دیگری برای آخرین residue ، حالت نمایش این دو را نیز در تب Drawing Styles به حالت CPK تغییر میدهیم.

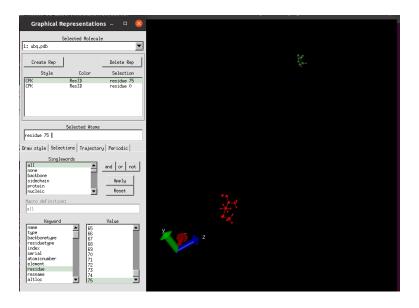


شكل ١ ـ٣: ايجاد كردن دو حالت نمايش



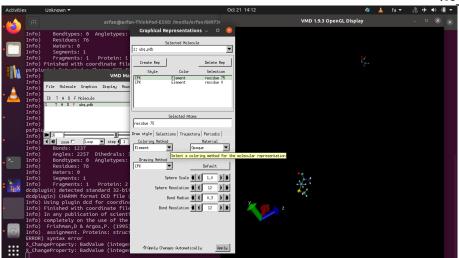
شكل ١ ـ ٤: تغيير حالت نمايش به

سپس با استفاده از دو جدول در انتهای پنجره مربوط به Keywords و Value دو residue اول و آخر انتخاب میشوند. در سیستم عامل اوبونتو شماره residue ها از ۰ شروع می شود.



شكل ۱\_۵: انتخاب شماره residue براى نمايش دادن

سپس حالت رنگ آمیزی در تب Draw Style و با گزینه Coloring Method به حالت مینوی در تب Draw Style و با گزینه تغییر داده می شود تا اتمهای نیتروژن در ابتدا و اتم کربن در انتها به عنوان ترمینالهای شروع و پایان انتخاب شوند.



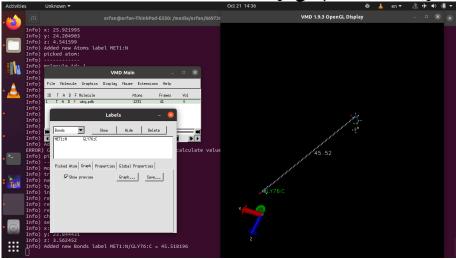
شکل ۱ ـ ۶: تغییر حالت رنگ آمیزی بر اساس نوع عنصر

در رنگ آمیزی بر حسب نوع عنصر، اتم نیتروژن به رنگ آبی پررنگ و اتم کربن به رنگ سبز نمایش داده می شود. برای residue آخر اتم کربن انتخاب می شود.

حال برای اندازه گیری فاصله بین این دو اتم از روی تب Mouse گزینه Label و سپس Bond

انتخاب می شود. سپس دو اتم مد نظر را انتخاب کرده و در نهایت در تب Graphics گزینه Labels و

در لیست بالا گزینه Bonds انتخاب می شود. می در لیست بالا گزینه

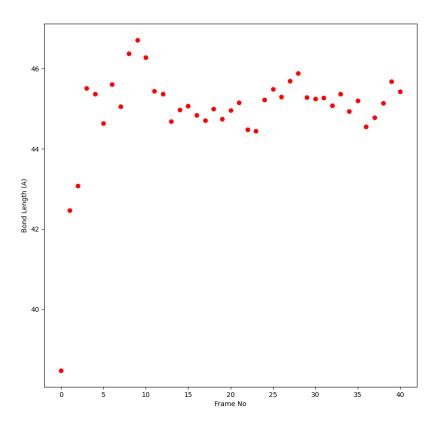


شكل ١ ـ٧: محاسبه فاصله پيوند بين دو اتم

سپس با انتخاب پیوند و با زدن تیک Show Preview گراف را بدست آورده با کلیک کردن روی



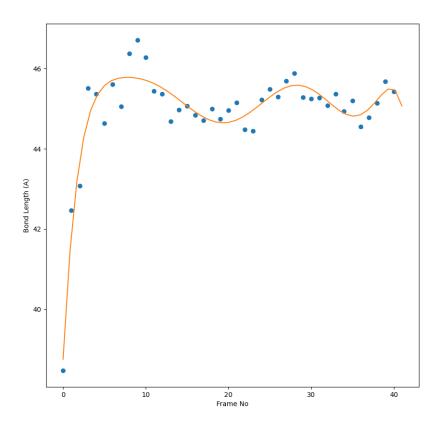
شكل ١ ـ ٨: بدست آوردن گراف فاصله



شكل ١ \_ ٩: اندازه پيوند

برای فیت کردن یک چند جملهای درجه ۸ بر روی این دیتا در پایتون از دستور زیر استفاده شد.

نتیجه بدست آمده در تصویر زیر آمده است.



شکل ۱ ـ ۱۰: فیت شدن منحنی چندجملهای درجه ۸ برروی دادهها

فرمول منحنی فیت شده در ۱ ـ ۱ آمده است.

(1-1)

 $-1/77\cdot1\cdot^{-9}x^{\wedge}+7/\cdot7^{\circ}\cdot1\cdot^{-9}x^{\vee}-1/7^{\circ}\vee1\cdot^{-6}x^{9}-\cdot/\cdot1x^{9}+\cdot/17x^{7}-\cdot/97x^{7}+7/97x+7/92$ 

#### ۱\_۲ محاسبه مدول یانگ

پارامترهای مربوط به پروتئین به صورت زیر است:

 $m = \Lambda \Delta F F / \Lambda F F amu$ 

$$m = 1/\text{YYY} \cdot 1 \cdot -\text{YY} kgA = 1 \cdot \cdot \cdot \mathring{A}^{\text{Y}}$$
 
$$t = \text{Y} \cdot ps$$
 
$$T = \text{Y} \cdot ps$$
 
$$F = 1 \cdot pN$$

ابتدا با استفاده از این فرمول به محاسبه ضریب میرایی پروتئین پرداخته میشود.

$$\zeta = \left[ 1 + \left( \frac{\Upsilon \pi}{\ln(y_1/y_1)} \right)^{\Upsilon} \right]^{-1/\delta} \tag{\Upsilon-1}$$

$$\omega_d = \frac{\Upsilon \pi}{T} \tag{(f-1)}$$

$$\omega_n = \frac{\omega_d}{\sqrt{1 - \zeta^{\Upsilon}}} \tag{2-1}$$

$$\Upsilon\zeta\omega_n = \frac{C}{m} \tag{9-1}$$

که در آن پارامترهای به این صورت محاسبه میشوند.

$$y_1 = y_{m1} - y_{\infty}$$
 
$$y_1 = y_{m1} - y_{\infty}$$
 
$$y_{\infty} = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^{n} y_i$$
 (V-1)

برای محاسبه مجانب از میانگین تعداد بیست داده دوم استفاده شده است.

$$y_{\infty} = \text{FD/NVIQ} \cdot \text{N} \cdot$$

ضریب میرایی محاسبه شده

### فصل ۲

### ساختار فایلهای ورودی

#### ۱\_۲ فایلهای PDB

این فایل ها شامل اطلاعاتی مانند نام ترکیب، اورگانیسم، و بافتی که نمونه مربوطه از آن به دست آمده است می شود. دو بخش اصلی این فایل بخش ATM و HETATM است که مربوط به مختصات اتمهای پروتئین، آب، یون ها و هرگونه اتم Heterogeneous است که در کریستال یافت شده است.

MOTA	1	N	MET	1	27.340	24.430	2.614	1.00	9.67	1UBQ	71
MOTA	2	CA	MET	1	26.266	25.413	2.842	1.00 1	0.38	1UBQ	72
MOTA	3	C	MET	1	26.913	26.639	3.531	1.00	9.62	1UBQ	73
MOTA	4	0	MET	1	27.886	26.463	4.263	1.00	9.62	1UBQ	74
ATOM	5	CB	MET	1	25.112	24.880	3.649	1.00 1	3.77	1UBQ	75

شكل ٢\_١: ساختار فايل PDB

ساختار این فایل به این صورت است که بهترتیب از چپ به راست نوع داده، ID اتم، نام اتم، نام Occupancy پارامترهای مختصات residue ID، residue نام قسمت و شماره خط را شامل می شود.

#### ۲\_۲ فایلهای PSF

این فایلها حاوی تمامی اطلاعاتی است که برای اعمال یک میدان نیرو بر روی یک مولکول مورد نیاز خواهد بود. این فایلها دارای شش قسمت مهم هستند. این قسمتها شامل: اتم، پیوند، زوایا، دایهدرالها، impropers و cross termهاست.

## مراجع

- [1] B. Alberts. Molecular Biology of the Cell (page 173, 473). Garland Science, 2014.
- $[2]\,$  J. Berg. Biochemistry~8th~ed. Freeman and Co, 2015.