

دروس پیشنهادی: ندارد	<input type="checkbox"/> نظری	<input type="checkbox"/> جبرانی	نوع واحد	تعداد واحد: ۲ تعداد ساعت: ۳۲	عنوان درس به فارسی: <b>بیوشیمی فیزیک پیشرفته</b>  عنوان درس به انگلیسی: <b>Advanced Physical Biochemistry</b>
	<input type="checkbox"/> عملی				
	<input type="checkbox"/> نظری	<input type="checkbox"/> پایه			
	<input type="checkbox"/> عملی				
	<input type="checkbox"/> نظری	<input type="checkbox"/> الزامی			
	<input type="checkbox"/> عملی				
	<input checked="" type="checkbox"/> نظری	<input checked="" type="checkbox"/> اختیاری			
	<input type="checkbox"/> عملی				
آموزش تکمیلی عملی: دارد <input type="checkbox"/> ندارد <input type="checkbox"/> سفر علمی <input type="checkbox"/> کارگاه <input type="checkbox"/> آزمایشگاه <input type="checkbox"/> سمینار <input checked="" type="checkbox"/>					

#### اهداف کلی درس:

هدف از این درس آشنایی دانشجو با مفاهیم و اصول سینتیک شیمیایی و بیوشیمیایی و همچنین اصول ترمودینامیک و شناخت ماهیت میان کنش‌های بین ماکرومولکول‌ها و لیگاندها می‌باشد.

#### اهداف رفتاری درس:

کسب توانایی توضیح اصول سینتیک شیمیایی و بیوشیمیایی و اصول ترمودینامیک و شناخت ماهیت میان کنش‌های بین ماکرومولکول‌ها و لیگاندها.

#### رئوس مطالب یا سرفصل:

۱. سینتیک عمومی
۲. قوانین سرعت و درجه واکنش‌ها
۳. سینتیک آنزیمی
۴. تئوری حالت گذار
۵. فرآیندهای محدود شده توسط نفوذ
۶. روش‌های سینتیکی در بیوشیمی
۷. قوانین ترمودینامیک
۸. کاربرد اصول ترمودینامیک در سیستم‌های شیمیایی و زیستی



۹. کالریمتری و بیوکالریمتری
۱۰. خواص ترمودینامیکی محلول‌ها و کاربرد آنها
۱۱. تعادل شیمیایی، ترمودینامیک واکنش‌های شیمیایی در محلول
۱۲. پیوند شدن لیگاند به ماکرومولکول و کاربرد آن در سیستم‌های زیستی
۱۳. روش‌های اندازه‌گیری پارامترهای پیوندی
۱۴. تعادل پیوندی
۱۵. نمودارهای پیوندی، آنالیز اسکاجارد و هیل نمودارهای پیوندی
۱۶. سینتیک و ترمودینامیک میان‌کنش‌های پروتئین-لیگاند
۱۷. رفتار وابسته به pH مولکول‌های زیستی
۱۸. نیروهای بین مولکولی، نیروهای واندروالس، انرژی پتانسیل، پیوند هیدروژنی و میان‌کنش‌های آب‌گریز

#### روش ارزیابی:

ارزشیابی مستمر	میان ترم	آزمون‌های نهایی	پروژه
-	*	آزمون‌های نوشتاری *	*
		عملکردی -	

#### منابع:

- 1- Atkins P, Paula JD. 2010. *Physical Chemistry*, 9<sup>th</sup> ed. New York: Oxford University Press.
- 2- Chang R. 2005. *Physical Chemistry for the Biosciences*. Sausalito, California: University Science Books.
- 3- Freifelder D. 1982. *Physical Biochemistry: Applications to Biochemistry and Molecular Biology*, 2<sup>nd</sup> ed. New York: W.H. Freeman & Company.
- 4- Marangoni AG. 2003. *Enzyme Kinetics: A Modern Approach*. New York: John Wiley & Sons Inc.
- 5- Sheehan D. 2009. *Physical Biochemistry: Principles and Applications*, 2<sup>nd</sup> ed., New York: John Wiley & Sons Ltd.



6- Sun SF. 2004. *Physical Chemistry of Macromolecules: Basic Principles and Issues*, 2<sup>nd</sup> ed., Hoboken, New Jersey: John Wiley & Sons Inc.

7- van Holde KE, Johnson WC, Ho PS. 2006. *Principles of Physical Biochemistry*, 2<sup>nd</sup> ed. New Jersey: Pearson Prentice Hall.

