

بودجه بندی سالانه شیمی دهم سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰				
تهیه کننده : کیوان پوررضا سرگروه دبیران شیمی شهرستان شهریار				
ماه	هفته	جلسه	صفحه	عنوان درس
مهر	اول	۱	الی ۱۳	معارفه ، مرور اجمالی کتاب ، کیهان زادگاه الفبای هستی
		۲	الی ۴۶	مهبانگ ، پیوند با ریاضی ، ایزوتوپها ، یادآوری عدد اتمی و عدد جرمی ، باهم بیانیدشیم
	دوم	۳	الی ۷۱۳	عنصر تکنسیم ، غنی سازی ایزوتوپی طبقه بندی عنصرها
	سوم	۴	الی ۱۳۱۶	جرم اتمی عنصرها ، جرم اتمی میانگین ، باهم بیانیدشیم
		۵	الی ۱۶۱۹	شمارش ذره ها از روی جرم
	چهارم	۶	-	پیوند با ریاضی ، عدد آووگادرو و مفهوم مول و محاسبات مول
				امتحان از فصل اول
آبان	اول	۷	الی ۱۹۲۳	نور کلید شناخت جهان ، کاوش کنید ، طیف نشری
		۸	الی ۲۴۲۹	کشف ساختار اتم ، مدل کوانتومی اتم ، توزیع اکترون در لایه ها و زیر لایه ها
	دوم	۹	الی ۳۰۳۶	آرایش الکترونی اتم ، ساختار اتم و رفتار آن
	سوم	۱۰	الی ۳۶۳۹	پیوند یونی ، تبدیل اتم ها به یون ، باهم بیانیدشیم ، نام گذاری و فرمول نویسی ترکیب های یونی دوتایی
		۱۱	الی ۴۰۴۴	تبدیل اتم ها به مولکول ها ، بررسی تمرینات آخر فصل
	چهارم	۱۲	-	امتحان از فصل اول
آذر	اول	۱۳	الی ۴۵۵۰	رد پای گازها در زندگی ، باهم بیانیدشیم ، پیوند با ریاضی ، هواکره معجونی ارزشمند باهم بیانیدشیم
		۱۴	الی ۵۰۵۶	پیوند با صنعت ، اکسیژن گازی واکنش پذیر ، خود را بیازمایید
	دوم	۱۵	الی ۵۶۶۰	واکنش های شیمیایی و قانون پایستگی جرم ، موازنه واکنش های شیمیایی
	سوم	۱۶	الی ۶۱۶۴	ترکیب اکسیژن با فلزها و نافلزها ، باهم بیانیدشیم ، نام گذاری و فرمول نویسی ترکیب های مولکولی
		۱۷	الی ۶۵۶۸	باهم بیانیدشیم ، خواص اکسیدهای فلزی و نافلزی پیوند با زندگی
	چهارم	۱۸	الی ۶۸۷۳	چه بر سر هواکره می آوریم ، باهم بیانیدشیم ، اثر گلخانه ای
دی	اول	۱۹	-	امتحان فصل دوم
		۲۰	-	رفع اشکال فصل اول و دوم
	دوم	۲۱	-	امتحانات نیم فصل اول
	سوم	-	-	
		-	-	
	چهارم	-	-	
بهمن	اول	۲۲	الی ۷۴۷۷	شیمی سبز و اصول آن ، باهم بیانیدشیم ، توسعه پایدار
		۲۳	الی ۷۸۸۱	اوزون دگر شکلی از اکسیژن ، باهم بیانیدشیم ، اوزون تروپوسفری
	دوم	۲۴	الی ۸۵۸۱	خواص و رفتار گازها ، باهم بیانیدشیم ، مسایل استوکیومتری گازها
	سوم	۲۵	الی ۸۶۹۰	تولید آمونیاک با روش هابر ، بررسی تمرینات آخر فصل
		۲۶	-	امتحان از بخش دوم فصل دوم
	چهارم	۲۷	الی ۹۰۹۵	آب آهنگ زندگی ، درگاه ورودی فصل سوم ، منابع آب

اسفند	اول	۲۸	الی ۹۵ ۹۹	همراهان ناپیدای آب ، کاوش کنید ، شناسایی یون های محلول در آب، یون های چند اتمی
		۲۹	الی ۱۰۰ ۱۰۲	تمرین فرمول نویسی ترکیب های یونی چندتایی ، محلول و مقدار حل شونده ها
	دوم	۳۰	الی ۱۰۲ ۱۰۴	غلظت Ppm ، باهم بیاندیشیم و غلظت درصد جرمی
	سوم	۳۱	الی ۱۰۴ ۱۰۷	پیوند با صنعت ، غلظت مولی
		۳۲	-	امتحان از فصل سوم
	چهارم	۳۳	الی ۱۰۸ ۱۱۱	انحلال پذیری ترکیب های یونی در آب ، باهم بیاندیشیم ، پیوند با ریاضی
فروردین	اول	تعطیلات رسمی نوروز		
	دوم			
	سوم	۳۴	الی ۱۱۱ ۱۱۵	رفتار آب و دیگر مولکول ها در میدان الکتریکی ، باهم بیاندیشیم نیروهای بین مولکولی آب فراتر از انتظار
		۳۵	الی ۱۱۵ ۱۱۹	باهم بیاندیشیم ، پیوندهای هیدروژنی در حالت های فیزیکی گوناگون آب ، آب و دیگر حلا ها ، پیوند با زندگی
	چهارم	۳۶	الی ۱۱۹ ۱۲۲	کدام مواد باهم محلول می سازند، باهم بیاندیشیم ، تفکیک یونی در انحلال
	اول	۳۷	الی ۱۲۲ ۱۲۴	حل شدن گازها در آب ، کاوش کنید ، قانون هنری
		۳۸	الی ۱۲۴ ۱۲۸	رسانایی الکتریکی محلول ها ، پیوند با زندگی ،رد پای آب در زندگی
اردیبهشت	دوم	۳۹	الی ۱۲۸ ۱۳۱	پیوند با زندگی ، خاصیت اسمز و اسمز معکوس ، راه های تصفیه آب ، بررسی تمرین های پایانی فصل
	سوم	۴۰	-	امتحان از کل فصل سوم
		۴۱	-	بررسی کلی فصول کتاب و رفع اشکال و حل نمونه سوال
	چهارم	۴۲	-	بررسی کلی فصول کتاب و رفع اشکال و حل نمونه سوال