

دانشگاه علوم پزشکی ایلام

طرح دوره دروس نظری و عملی

معرفی درس : شیمی عمومی

دانشکده : مجتمع سلامت دهلران

رشته و مقطع تحصیلی : بهداشت خانواده و مبارزه

تعداد واحد و نوع واحد : 1 (نظری)

دروس پیشنیاز : ندارد

نیمسال دوم سال تحصیلی 1401-02

گروه آموزشی : بهداشت

روز ساعت و محل برگزاری : شنبه، 8-10، مجتمع سلامت دهلران

نام مسول درس (استاد درس) : امین دارابی

تلفن : 09362485206

هدف کلی درس : یادآوری و تکمیل دروس شیمی دبیرستان و آشنایی با اصول فعل و انفعالات شیمیایی در بدن شرح درس : در بدن انسان واکنش های شیمیایی بیشماری اتفاق می افتد که منشا اعمال حیاتی بسیاری است، لازمه آشنایی با نحوه انجام این واکنش ها و اطلاع از اهمیت آن ها در اعمال حیاتی، یادآوری و تکمیل مباحث شیمی عمومی آموزش داده شده در دبیرستان است که موضوع این درس خواهد بود.
اهداف اختصاصی یا جزئی درس : از دانشجو انتظار می رود در پایان ین درس بتواند : 1. آشنایی و کسب دانش در خصوص اتم، ماده و انرژی، شناخت ذرات بنیادی و نظریه های مرتبط با این ذرات 2. آشنایی و کسب دانش در مورد جدول تناوبی، ساختمان الکترونی عناصر 3. آشنایی در مورد واکنش ها، معادلات، ترکیبات، اسید ها و بازها و ویژگی های آن ها
وظایف دانشجویان 1. حضور فعال در کلاس 2. پاسخ به سوالات 3. پروژه درسی 4. فعالیت تحقیقاتی و گزارش کار
منابع اصلی درس شیمی عمومی 1 و 2 چارلز مورتیمر (ترجمه دکتر عیسی یآوری)
روش تدریس، وسایل کمک آموزشی مورد استفاده : سخنرانی، پرسش و پاسخ، کار تحقیقی تخته کلاس، کامپیوتر، پروژکتور، پاورپوینت
روش ها و زمان سنجش ارزشیابی دانشجو و بارم مربوط به هر ارزشیابی : 3 نمره کوییز و کار تحقیقی- 17 نمره پایانی در زمان مقرر

جدول زمان بندی و مفاد پیش بینی شدی هر جلسه تئوری :

ردیف	جلسه	عنوان	آمادگی لازم دانشجویان قبل از شروع کلاس
1	اول	مقدمه و شرح اهداف کلی درس	نوشتن جزوه درسی، حل مسائل در منزل، مشارکت در کار گروهی و همکاری با دیگر دانشجویان
2	دوم	عناصر، ترکیبات، مخلوط ها، واحدهای SI و تبدیلات بین آن ها، صحت و دقت در اندازه گیری	"
3	سوم	ذرات زیر اتمی، نظریات اتمی، ایزوتوپ ها، وزن اتمی	"
4	چهارم	بخش یک استوکیومتری (فرمول های شیمیایی)	"
5	پنجم	بخش دو استوکیومتری (معادلات شیمیایی)	"
6	ششم	ادامه استوکیومتری (واکنش دهنده های محدود کننده و اضافی)، بازده درصدی	"
7	هفتم	پیوندهای شیمیایی	"
8	هشتم	آشنایی با محلول ها، انواع محلول ها، فرایند انحلال، آشنایی اولیه با مفهوم غلظت، معرفی انواع غلظت	"
9	نهم	درصد جرمی، غلظت مولار، غلظت ppm و ...	"
10	دهم	واکنش های برگشت پذیر، تعادل شیمیایی، ثابت تعادل	"
11	یازدهم	محلول های الکترولیت، الکترولیت های ضعیف و قوی، یونش آب و اسیدها و بازها	"
12	دوازدهم	تیتیر کردن اسید - باز	"
13	سیزدهم	pH، شناساگرها	"
14	چهاردهم	بافرها و نقش آن ها در اعمال بیولوژیکی	"
15	پانزدهم	مفاهیم عدد اکسایش و چگونگی تعیین آن	"
16	شانزدهم	واکنش های اکسایش - کاهش و موازنه کردن آن ها	"
17	هفدهم	ثابت تعادل اکسیداسیون- احیا	"