

بنام خدا

راهنمای واحد درسی بیوشیمی کلیه (۱۲۳)

مدرس مسئول درس : دکتر فتحی شماره تماس یا دسترسی دانشجویان: n.fathi6788@gmail.com
پیش نیاز یا واحد همزمان: بیوشیمی مولکول-سلول- بیوشیمی دیسپلین
تعداد واحد: ۰/۲ نوع واحد: واحد نظری نیمسال ارائه: نیمسال اول و دوم
مقطع: دکتری حرفه ای
تعداد جلسات: ۲ جلسه (۴ ساعت)
تاریخ شروع و پایان جلسات: ۱۴۰۴/۸/۲۵ - ۱۴۰۴/۸/۱۸
زمان برگزاری جلسات در هفته: یکشنبه ۱۲-۸
مکان برگزاری جلسات حضوری: کلاس ۱۳-۶ دانشکده پزشکی
لینک کلاسهای مجازی :

سایر اساتید مدرس:

نام	نام خانوادگی	رتبه	گروه	روش سریع برای تماس با استاد	ایمیل
نازیلا	فتحی معروفی	استادیار	بیوشیمی و آزمایشگاههای بالینی	۰۴۱۳۳۶۴۶۶۶	n.fathi6788@gmail.com

هدف کلی واحد درسی

۱. آشنایی با اهمیت بالینی حفظ تعادل آب، حفظ تعادل pH خون، و عناصر اصلی و عناصر کمیاب.
۲. آشنایی با اختلالات ناشی از عدم تعادل آب و سدیم و محاسبه میزان کمبود آب یا سدیم در بیماران
۳. آشنایی با انواع اختلالات اسید- باز و چگونگی تشخیص این اختلالات با استفاده از گزارش آزمایشگاه و داده های ABG
۴. آشنایی با چگونگی محاسبه اسمولاریته و آنیون گپ و استفاده از آنها در تعیین اختلالات اسید- باز
۵. آشنایی با اهمیت و فعالیت حدود ۲۵ عنصر به همراه اختلالات و بیماری های ناشی از کمبود یا مسمومیت با آنها

اهداف اختصاصی واحد درسی

انتظار می رود فراگیران بعد از گذراندن این دوره بتوانند اهداف زیر را توضیح دهند:

- ۱- متابولیسم آب: مقدمه و تقسیم بندی عناصر اصلی و کمیاب، تعریف الکترولیتها، نقش عناصر در تعیین میزان آب پلاسما و آب توتال بدن، محاسبه اسمولاریته خون، چگونگی تنظیم و حفظ تعادل آب در بدن و پلاسما، اختلالات تعادل آب، اختلالات تعادل سدیم
- ۲- تنظیم pH خون: انواع بافرها، محل فعالیت انواع بافرها، نقش بافرهای مختلف در تنظیم pH خون، انواع اختلالات اسید- باز، بحث جبران (یا compensation)
- ۳- ABGs: گازهای خون سرخرگی ABG، تشخیص اختلالات اسید- باز در بیمار با استفاده از نتایج ABG با استفاده از مثالهای متنوع، تشخیص اختلال اولیه و تشخیص وجود یا عدم وجود جبران و اینکه جبران کافی هست یا خیر، محاسبه آنیون گپ و دلتا گپ، استفاده از آنیون گپ و دلتا گپ در تشخیص علت و نوع اختلال اسید- باز، محاسبه نسبت دلتا، نمودارهای داونپورت و فواید آنها در تفسیر نتایج ABG
- ۴- سایر عناصر و مواد معدنی: یادآوری جدول مندلیف و عناصر اصلی و کمیاب، اشاره به اینکه کمبود و زیادی مقدار هر عنصر می تواند منجر به بیماری شود، تعاملات بین عناصر در محیط بدن، پتاسیم و عوامل درگیر در حفظ تعادل آن، پرداختن به حدود ۲۲ عنصر دیگر به طور خلاصه با بیان بیماری های ناشی از کمبود و مسمومیت

شیوه ارائه آموزش

طبق برنامه ای که اول دوره اعلام می شود

- ۱- کلاس آموزشی براساس سخنرانی استاد با استفاده از ابزارهای آموزشی مانند اسلایدهای آموزشی به همراه طرح سوال در راستای اهداف اختصاصی هر جلسه و جمع بندی و پاسخ به پرسش های دانشجویان

۲- ارائه تکالیف درسی در راستای اهداف آموزشی

شیوه ارزیابی دانشجو

۱- آزمون MCQ و کتبی به مقدار ۲۰ نمره

حداقل نمره قبولی برای این درس : ۱۰ نمره

تعداد ساعات مجاز غیبت برای این واحد درسی :

تعداد ساعات مجاز غیبت موجه (با موافقت استاد) برای این واحد درسی : (طبق آئین نامه های آموزشی مصوب حداکثر ساعات غیبت موجه در درس نظری $\frac{4}{17}$ می باشد).

منابع آموزشی

بیوشیمی هارپر (آخرین ویرایش)

بیوشیمی دولین (آخرین ویرایش)

استفاده از کتابهای مرجع بیوشیمی لیپینکات و لینجر پیشنهاد می گردد.

فرصت های یادگیری

معرفی فیلم ها ، انیمشن ها و پادکست های مرتبط موجود در سایتهای آموزشی

اطلاعات تماس

مدرس دوره : دکتر نازیلا فتحی معروفی

معاون آموزشی گروه: دکتر نازیلا فتحی معروفی

کارشناس آموزشی : آقای مقصود شاکر(دانشکده پزشکی، طبقه سوم ، گروه بیوشیمی و آزمایشگاههای بالینی)

شماره تماس: ۳۳۶۴۶۶۶۶

نام و نام خانوادگی و

نام و نام خانوادگی و

نام و نام خانوادگی و

امضاء مسئول دفتر توسعه

امضاء مدیر گروه

امضاء استاد مسئول