



AYDIN ADNAN MENDERES ÜNİVERSİTESİ DERS BİLGİ FORMU

Dersin Adı		İleri Vücut Sıvıları, Asit- Baz Elektrolit Dengesi							
Ders Kodu		TFZ613		Ders Düzeyi		Doktora			
AKTS Kredi	6	İş Yüğü	156 (Saat)	Teori	2	Uygulama	2	Laboratuvar	0
Dersin Amacı		Vücut Sıvıları, Asit- Baz Elektrolit Dengesi hakkında bilgi seviyesini bir üst düzeye taşımak. Güncel bilgileri katılımcılara sunmak							
Özet İçeriği		Organizma ve çevre; Vücut sıvı bölmeleri, bölmeler arası geçiş; Vücut sıvılarının dengesinin kontrolü; H+ konsantrasyonu hakkında genel bilgi; Vücutta pH dengesi tampon sistemler; Solunum ve boşaltım rolü; Asidoz ve alkaloz; Elektrolitler hakkında genel bilgi; Solüsyon ve membran geçişleri; Sodyum potasyum dağılımı; Diğer iyonların önemi; Vücut osmolalitesi; Elektrolit dengenin kontrolü.							
Staj Durum		Yok							
Öğretim Yöntemleri		Anlatım (Takrir), Tartışma, Bireysel Çalışma							
Dersi Veren Öğretim Elemanı(ları)									

Ölçme ve Değerlendirme Araçları

Araç	Adet	Oran (%)
Ara Sınav (Vize)	1	40
Dönem Sonu Sınavı (Final)	1	60

Ders Kitabı / Önerilen Kaynaklar

1	Guyton, Tıbbi Fizyoloji
2	Konuyla ilgili tüm bilimsel kaynaklar

Hafta	Haftalara Göre Ders Konuları	
1	Teorik	Organizma ve çevre
	Uygulama	Organizma ve çevre uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
2	Teorik	Vücut sıvı bölmeleri
	Uygulama	Vücut sıvı bölmeleri uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
3	Uygulama	bölmeler arası geçiş uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
	Ara Sınav (Vize)	bölmeler arası geçiş
4	Teorik	Vücut sıvılarının dengesinin kontrolü
	Uygulama	Vücut sıvılarının dengesinin kontrolü uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
5	Teorik	H+ konsantrasyonu hakkında genel bilgi
	Uygulama	H+ konsantrasyonu hakkında genel bilgi uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
6	Teorik	Vücutta pH dengesi tampon sistemler
	Uygulama	Vücutta pH dengesi tampon sistemler uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
7	Ara Sınav (Vize)	Ara Sınav
8	Teorik	Solunum ve boşaltım rolü
	Uygulama	Solunum ve boşaltım rolü uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
9	Teorik	Asidoz ve alkaloz
	Uygulama	Asidoz ve alkaloz uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma



10	Teorik	Elektrolitler hakkında genel bilgi
	Uygulama	Elektrolitler hakkında genel bilgi uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
11	Teorik	Solüsyon ve membran geçişleri
	Uygulama	Solüsyon ve membran geçişleri uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
12	Teorik	Sodyum potasyum dağılımı
	Uygulama	Sodyum potasyum dağılımı uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
13	Teorik	Elektrolit dengenin kontrolü
	Uygulama	Elektrolit dengenin kontrolü uygulamaları
	Ön Hazırlık	İlgili kaynağı okuma
14	Dönem Sonu Sınavı (Final)	Yarıyıl Sonu Sınavı

Dersin Öğrenme, Öğretme ve Değerlendirme Etkinlikleri Çerçevesinde İş Yükü Hesabı (Ortalama Saat)

Etkinlik	Adet	Ön Hazırlık	Etkinlik Süresi	Toplam İş Yükü
Kuramsal Ders	14	1	2	42
Uygulamalı Ders	14	1	2	42
Ödev	10	6	1	70
Ara Sınav	1	0	1	1
Dönem Sonu Sınavı	1	0	1	1
Toplam İş Yükü (Saat)				156
Yuvarla [Toplam İş Yükü (saat) / 25*] = AKTS Kredisi				6

*25 saatlik iş yükü 1 AKTS olarak kabul edilmektedir.

Dersin Öğrenme Çıktıları

1	İleri Vücut Sıvıları, Asit- Baz Elektrolit Dengesinin önemini tanımlayabilme
2	Diğer sistemler arasındaki ilişkiyi değerlendirebilme
3	Konuyla ilgili fizyopatolojik bulguları sorgulayabilme
4	Konu ile ilgili genel prensiplerini analiz edebilme
5	Homeostatik düzenlemenin kavranması

Program Çıktıları (Fizyoloji (Tıp) Doktora Programı)

1	Lisans ve/veya uzmanlık düzeyinde elde edilen kazanımlar temelinde, alanında derinlemesine ve alanının ilişkili olduğu disiplinler arası (genişlemesine) bilgilere sahiptir.
2	Lisans ve / veya uzmanlık düzeyindeki temel bilgileri kullanarak, alanıyla ilgili ihtiyaç duyulan konularda özgün fikirleri geliştirir, bu fikirleri derinleştirerek/ sorgulayarak özgün tanım/ürün/tanı yöntemi vb. geliştirebilecek bilgiye sahiptir.
3	Alanı ile ilgili ulusal ve uluslar arası kanun ve yönetmelikleri tanır
4	Bilimsel etik ilkelerin ve etik kuralları uygulama yeteneği kazanır
5	bilgi ve becerilerini ülke ve dünyanın ihtiyaçlarının bilincinde olarak uygular, savunur ve gerektiğinde değiştirme yeterliliğine sahip olur.

Program ve Öğrenme Çıktıları İlişkisi 1:Çok Düşük, 2:Düşük, 3:Orta, 4:Yüksek, 5:Çok Yüksek

	ÖÇ1	ÖÇ2	ÖÇ3	ÖÇ4	ÖÇ5
PÇ1	5	4	4	4	4
PÇ2	5	4	4	4	4
PÇ3	5	4	4	3	4
PÇ4	5	4	4	4	4
PÇ5	4	4	5	4	4

