

## 12.SINIF ve MEZUN GRUP KİMYA DERSİ DESTEKLEME VE YETİ TİRME KURSU 1.DÖNEM PLANI

AY	HAFTA	DERS SAATİ	KONU ADI	TEST NO	TEST ADI
EKİM	1	4	1. Kimya nedir? 2. Kimya ne işe yarar? 3. Kimyanın sembolik dili • Element-sembol • Bileşik-formül 4. Güvenliğimiz ve Kimya	YGS:1,2,3,4	KİMYA BİLİMİ-1 KİMYA BİLİMİ-2 KİMYA BİLİMİ-3 KİMYA BİLİMİ-4
	2	4	1. Atom kavramının gelişimi • Kimyanın temel yasaları • Atom altı tanecikler 2. Bohr atom modeli 3. Periyodik sistem • Periyodik özellikler	YGS:5,6,7,8,9,10	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-1 ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-2 ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-3 ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-4 ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-5 ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-6
	3	4	1. Kimyasal tür nedir? 2. Kimyasal türler arası etkileşimlerin sınıflandırılması 3. Güçlü etkileşimler • İyonik bağ • Kovalent bağ • Metalik bağ 4. Zayıf etkileşimler • Van der Waals etkileşimleri • Hidrojen bağı 5. Fiziksel ve kimyasal değişimler • Tepkime denklemleri	YGS:11,12,13,14	KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER-1 KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER-2 KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER-3 KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER-4
	4	4	1. Maddenin fiziksel hâlleri 2. Gazlar • Gaz yasaları • Kinetik teori • Atmosfer ve biz 3. Sıvılar • Yüzey gerilimi • Viskozite • Buharlaştırma, kaynama ve yoğunlaşma 4. Katılar • Erime, donma ve süblimleşme/geri-	YGS:15,16,17,18,19,20	MADDENİN HALLERİ-1 MADDENİN HALLERİ-2 MADDENİN HALLERİ-3 MADDENİN HALLERİ-4 MADDENİN HALLERİ-5 MADDENİN HALLERİ-6

**2016/2017 EĞİTİM - ÖĞRETİM YILI .....ANADOLU LİSESİ**  
**12.SINIF ve MEZUN GRUP KİMYA DERSİ DESTEKLEME VE YETİ TİRME KURSU 1.DÖNEM PLANI**

			süblimleşme • Katı türleri			
KASIM	1	4	1. Asitleri ve bazları tanıyalım 2. Asitlerin/bazların tepkimeleri 3. Hayatımızda asitler ve bazlar 4. Tuzlar	YGS:21,22,23,24,25,26	ASİTLER,BAZLAR VE TUZLAR-1 ASİTLER,BAZLAR VE TUZLAR-2 ASİTLER,BAZLAR VE TUZLAR-3 ASİTLER,BAZLAR VE TUZLAR-4 ASİTLER,BAZLAR VE TUZLAR-5 ASİTLER,BAZLAR VE TUZLAR-6	
	2	4	1. Homojen karışımlar • Çözünme olayı • Çözeltilerde derişim • Koligatif özellikler 2. Heterojen karışımlar 3. Karışımların ayrılması	YGS:27,28,29,30	KARIŞIMLAR-1 KARIŞIMLAR-2 KARIŞIMLAR-3 KARIŞIMLAR-4	
	<b>DEĞERLENDİRME SINAVI-1(YGS-1/18 KASIM 2016)</b>					
	3	4	1. Fosil yakıtlar • Kömür - Oluşumu - Kömürler ve çevre • Petrol - Oluşumu - Rafinasyonu - Bileşenleri • Hidrokarbonlar - Alkanlar - Alkenler - Alkinler - Aromatik bileşikler 2. Temiz enerji kaynakları • Bitkisel enerji kaynakları • Diğer temiz enerji kaynakları 3. Canlılarda enerji • Karbohidratlar • Yağlar • Proteinler	YGS:31,32,33,34,35,36,	ENDÜSTRİ VE CANLILARDA ENERJİ-1 ENDÜSTRİ VE CANLILARDA ENERJİ-2 ENDÜSTRİ VE CANLILARDA ENERJİ-3 ENDÜSTRİ VE CANLILARDA ENERJİ-4 ENDÜSTRİ VE CANLILARDA ENERJİ-5 ENDÜSTRİ VE CANLILARDA ENERJİ-6	

## 12.SINIF ve MEZUN GRUP KİMYA DERSİ DESTEKLEME VE YETİ TİRME KURSU 1.DÖNEM PLANI

	4	4	1. Su ve hayat 2. Evde kimya • Hazır gıdalar • Temizlik malzemeleri • Polimerler • Kozmetikler • İlaçlar 3. Okulda kimya • Kırtasiye malzemeleri 4. Sanayide kimya • Gübreler • Yapı malzemeleri 5. Çevre kimyası • Hava-su-toprak kirliliği	YGS:37,38,39,40	KİMYA HER YERDE-1 KİMYA HER YERDE-2 KİMYA HER YERDE-3 KİMYA HER YERDE-4
	5	4	1. Atomla ilgili düşünceler 2. Atomun kuantum modeli • Orbital • Kuantum sayıları • Elektron dizilimleri 3. Periyodik sistem ve elektron dizilimleri 4. Periyodik özellikler 5. Elementleri tanıyalım • s-bloku • p-bloku • d- ve f-blokları 6. Yükseltgenme basamakları 7. Kimyanın sembolik dili ve adlandırma	LYS:1,2,3,4,5,6	MODERN ATOM TEORİSİ-1 MODERN ATOM TEORİSİ-2 MODERN ATOM TEORİSİ-3 MODERN ATOM TEORİSİ-4 MODERN ATOM TEORİSİ-5 MODERN ATOM TEORİSİ-6
ARALIK	1	4	1. Mol kavramı 2. En basit formül ve molekül formülü 3. Kimyasal tepkimeler ve denklemler 4. Kimyasal hesaplamalar	LYS:7,8,9	KİMYASAL HESAPLAMALAR-1 KİMYASAL HESAPLAMALAR-2 KİMYASAL HESAPLAMALAR-3
	2	4	1. Gazların özellikleri 2. İdeal gaz yasası 3. Gazlarda kinetik teori • Difüzyon/efüzyon 4. Gerçek gazlar •Buharlaşma/yoğuşma 5. Gaz karışımları • Kısmi basınç	LYS:10,11,12,13	GAZLAR-1 GAZLAR-2 GAZLAR-3 GAZLAR-4

## 12.SINIF ve MEZUN GRUP KİMYA DERSİ DESTEKLEME VE YETİ TİRME KURSU 1.DÖNEM PLANI

	3	4	1. Çözücü çözünen etkileşimleri 2. Derişim birimleri 3. Koligatif özellikler 4. Çözünürlük 5. Çözünürlüğe etki eden faktörler 6. Ayırma ve saflaştırma teknikleri • Özütleme (ekstraksiyon) • Kristallendirme • Kromatografi	LYS:14,15,16,17,18	SIVI ÇÖZELTİLER-1 SIVI ÇÖZELTİLER-2 SIVI ÇÖZELTİLER-3 SIVI ÇÖZELTİLER-4 SIVI ÇÖZELTİLER-5
	<b>DEĞERLENDİRME SINAVI-2(YGS-2/23 ARALIK 2016)</b>				
	4	4	1. Sistem ve çevre 2. Isı, mekanik iş ve iç enerji • Isı ve sıcaklık (Termodinamiğin sıfırıncı yasası) 3. Termodinamiğin birinci yasası • Sistemlerde entalpi değişimi 4. Entropi • Gibbs serbest enerjisi ve istemlilik (Termodinamiğin ikinci yasası) 5. Termodinamiğin üçüncü yasası	LYS:19,20,21,22,23,24	KİMYA VE ENERJİ-1 KİMYA VE ENERJİ-2 KİMYA VE ENERJİ-3 KİMYA VE ENERJİ-4 KİMYA VE ENERJİ-5 KİMYA VE ENERJİ-6
OCAK	5	16	1. Maddeler nasıl tepkimeye girer? 2. Tepkime hızları 3. Tepkime hızını etkileyen faktörler 4. Kimyasal denge 5. Dengeyi etkileyen faktörler 6. Sulu çözelti dengeleri • Suyun oto-iyonizasyonu ve pH • Asit-baz dengeleri - Kuvvetli/zayıf asitler-bazlar • Tampon çözeltiler • Tuz çözeltilerinde asitlik-bazlık • Titrasyon • Sulu ortamlarda çözünme, çökme ve kompleksleşme dengeleri - Çözünme-çökme dengeleri - Kompleks oluşma-ayırma dengeleri	LYS:25,26,27,28,29,30,31,32	TEPKİMELEERDE HIZ VE DENGE-1 TEPKİMELEERDE HIZ VE DENGE-2 TEPKİMELEERDE HIZ VE DENGE-3 TEPKİMELEERDE HIZ VE DENGE-4 TEPKİMELEERDE HIZ VE DENGE-5 TEPKİMELEERDE HIZ VE DENGE-6 TEPKİMELEERDE HIZ VE DENGE-7 TEPKİMELEERDE HIZ VE DENGE-8
	1				
	2				
	3				
<b>YARI YIL TATİLİ(20 OCAK-06 ŞUBAT 2017)</b>					