

9.SINIF KİMYA DERSİ DESTEKLEME VE YETİ TİRME KURSU 1.DÖNEM PLANI

AY	HAFTA	DERS SAATİ	KONU ADI	KAZANIMLAR	TEST NO	TEST ADI
EKİM	1	2	1. KİMYA NEDİR? 2. KİMYA NE İŞE YARAR?	9.1.1. İnsanların antik çağlarda maddeye bakış açıları ile modern zamanlarda maddeye bakış açılarını karşılaştırır. 9.1.2. Kimyanın ve kimyacıların başlıca uğraş alanlarını açıklar.	1	KİMYA BİLİMİ- I (Kimya Nedir)
	2	2	3. KİMYANIN SEMBOLİK DİLİ ELEMENT-SEMBOL• BİLEŞİK-FORMÜL	9.1.3. Kimyada kullanılan sembolik dilin tarihsel süreçteki gelişimini ve sağladığı kolaylıkları fark eder. 9.1.4. Gündelik hayatta sıkça karşılaşılan elementlerin sembollerini adlarıyla eşleştirir. a. En hafif 20 element olan H, He, Li, Be, B, C, N, O, F, Ne, Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl, Ar, K, Ca yanında, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Br, Ag, Sn, I, Ba, Au, Hg, Pb gibi gündelik hayatta sıkça kullanılan elementlerin sembolleri tanıtılır.	2	KİMYA BİLİMİ- II (Kimyanın Sembolik Dili-I)
	3	2	3. KİMYANIN SEMBOLİK DİLİ ELEMENT-SEMBOL• BİLEŞİK-FORMÜL	9.1.5. Element ve bileşik kavramlarının örnekler kullanarak ilişkilendirir. a. Yaygın kullanılan H ₂ O, HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃ , CH ₃ COOH, CaO ve NaCl gibi bileşiklerin sistematik adlandırılmasında element adlarının kullanıldığı ve kullanılmadığı durumlar irdelenir.	3	KİMYA BİLİMİ- III (Kimyanın Sembolik Dili-II)
	4	2	• ELEMENT-SEMBOL• BİLEŞİK-FORMÜL	9.1.5. Element ve bileşik kavramlarının örnekler kullanarak ilişkilendirir. a. Yaygın kullanılan H ₂ O, HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃ , CH ₃ COOH, CaO ve NaCl gibi bileşiklerin sistematik adlandırılmasında element adlarının kullanıldığı ve kullanılmadığı durumlar irdelenir.		KİMYA BİLİMİ- III (Kimyanın Sembolik Dili-II)
KASIM	1	2	4. GÜVENLİĞİMİZ VE KİMYA	9.1.6. Kimyada kullanılan güvenlik amaçlı temel uyarı işaretlerini tanır.		KİMYA BİLİMİ- III (Kimyanın Sembolik Dili-II)
	2	2	9.2. ÜNİTE: ATOM VE PERİYODİK SİSTEM 1. ATOM KAVRAMININ GELİŞİMİ • KİMYANIN TEMEL YASALARI	9.2.1. Atomun yekpare/bölünmez olmadığına işaret eden bulguları değerlendirir. a. Kimyasal değişimlerle ilgili temel kanunlar atomun varlığı (Dalton atom teorisi) ile ilişkilendirilir. b. Sürtünme ile elektriklenme ve elektroliz olayı atomun bölünebilirliği ile ilişkilendirilir.	4	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-I (Atom ve Kimyanın Temel Yasaları)
	3	2	2-ATOM ALTI		5	

9.SINIF KİMYA DERSİ DESTEKLEME VE YETİ TİRME KURSU 1.DÖNEM PLANI

			TANECİKLER	2-ATOM ALTI TANECİKLER 9.2.2. Atom altı taneciklerin temel özelliklerini karşılaştırır. a. Elektron, proton ve nötronun yükleri ve kütleleri karşılaştırılır. b. Atom numarası, kütle numarası ve izotop kavramları tanıtılır.		ATOM VE PERİYODİK SİSTEM II (Atom Altı tanecikler)	
	4	2	2-ATOM ALTI TANECİKLER	9.2.2. Atom altı taneciklerin temel özelliklerini karşılaştırır. a. Elektron, proton ve nötronun yükleri ve kütleleri karşılaştırılır. b. Atom numarası, kütle numarası ve izotop kavramları tanıtılır.		ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-II (Atom Altı tanecikler)	
	5	2	3 ATOM MODELLERİ	9.2.3. Atom spektrumları ile atomun yapısı arasında ilişki kurar. a. Thomson ve Rutherford atom modelleri ile bu modellerin geçerli olduğu dönemde bilinenler ilişkilendirilir.	6	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-III (Atom Modelleri-I)	
ARALIK	1	2	3-ATOM MODELLERİ	b. Bohr atom modeli atomların absorpladığı/yaydığı ışınlar (hesaplamalara girilmeden sadece ışın absorplama/yayma) ile ilişkilendirilir. c. Bohr atom modelinin sınırlılıkları belirtilerek modern atom teorisinin (bulut modelinin) önemi belirtilir.	6	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-III (Atom Modelleri-I)	
	2	2	3-ATOM MODELLERİ	9.2.4. Bilimsel bilgi birikimine paralel olarak atomla ilgili kavram, model ve teorilerin değişimini/gelişimini irdeler. a. Atom modellerinin gelişimi bilimsel bilgi akış seyriyle ilişkilendirilir; teori ile model arasında ayrımı yapılır.	7	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM IV (Atom Modelleri II)	
	DEĞERLENDİRME SINAVI – 1 (15 Aralık 2015)						
	3	2	3. PERİYODİK SİSTEM	9.2.5. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını tarihsel süreçteki gelişmeler ekseninde açıklar. a. Periyodik sistem üzerine ilk çalışmalar belirtilerek, Mendeleev'in ilk periyodik sisteminin Oluşum mantığı verilir.	7	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM IV (Atom Modelleri II)	
	4	2	3. PERİYODİK SİSTEM	b. Modern periyodik sistemde gruplar ve periyotlar açıklanır.	8	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-V (Periyodik Sistem - I)	
OCAK	1	2	3. PERİYODİK SİSTEM	c. Atomların katman elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurulur. (en hafif 20 element esastır).	8	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-V (Periyodik Sistem - I)	
	2	2	3. PERİYODİK SİSTEM	9.2.6. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır. a. Elementler; metaller, ametaller, yarı -metaller ve asal gazlar olarak sınıflandırılır.	9	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM-VI (Periyodik Sistem – II)	
	3	2	4. PERİYODİK SİSTEM	9.2.7. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini irdeler. a. Periyodik özelliklerden metalik ametallik, atom yarıçapı, iyonlaşma enerjisi, elektron ilgisi ve elektronegatiflik tanımlanır; bunların nasıl ölçüldüğü konusuna girilmez.			