

9. SINIF KİMYA

KAZANIMLAR	ALT KAZANIMLAR	DERS SAATI	HATIRLAMA	ANLAMA	UYGULAMA	ANALİZ	SENTEZ	DEĞERLENDİRME	TOPLAM
9.1.1. Simyadan Kimyaya 9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	<i>a. Simya ile kimya bilimi arasındaki fark vurgulanır</i>	2	1						
9.1.2. Kimya Disiplinleri ve Kimyacıların Çalışma Alanları	a. Organik kimya, anorganik kimya, analitik kimya, biyokimya, fizikokimya, polimer kimyası, Endüstriyel kimya disiplinleri tanıtılır.	2		1					
9.1.3. Kimyanın Sembolik Dili, 9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.	<i>a. Bileşik tanımı yapılır.</i> <i>b. H₂O, HCl, H₂SO₄, HNO₃, CH₃COOH, CaCO₃, NaHCO₃, NH₃, Ca(OH)₂, NaOH, KOH, CaO ve NaCl bileşiklerinin yaygın adları tanıtılır.</i>	2			1				
9.1.4. Kimya Uygulamalarında İş Sağlığı ve Güvenliği 9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.	<i>a. Kimyada kullanılan sağlık ve güvenlik amaçlı temel uyarı işaretleri [yanıcı, yakıcı, korozif, patlayıcı, tahriş edici, zehirli (toksik), radyoaktif ve çevreye zararlı anlamına gelen işaretler] tanıtılır.</i> <i>b. İş sağlığı ve güvenliği için temel uyarı işaretlerinin bilinmesinin gerekliliği ve önemi vurgulanır.</i>	2	1						

	9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve evre üzerindeki etkilerini açıklar.								
9.1.4. Kimya Uygulamalarında İř Sağlığı ve Güvenliği 9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanır.	<i>Beherglas, erlenmayer, dereceli silindir (mezr), pipet, cam balon, balon joje, büret ve ayırma hunisi gibi laboratuvarda bulunan temel araç gereçler tanıtılır</i>	2		1					
9.2. ATOM VE PERİYODİK SİSTEM 9.2.1. Atom Modelleri 9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	2		1					

<p>9.2.2. Atomun Yapısı 9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.</p>	<p><i>a. Elektron, proton, nötron, atom numarası, kütle numarası, izotop, izoton, izobar ve izoelektronik kavramları tanıtılır.</i> <i>b. Elektron, proton ve nötronun yük ve kütlelerinin nasıl bulunduğu sürecine ve izotop atomlarda ortalama atom kütlesi hesabına girilmez</i></p>	2				2			
<p>9.2.3. Periyodik Sistem 9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.</p>	<p><i>Elementlerin sınıflandırılması metal, ametal, yarı metal ve asal (soy) gazlar olarak yapılır.</i></p>	2		1					
<p>9.2.3. Periyodik Sistem 9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.</p>	<p><i>a. Periyodik özelliklerden metalik- ametalik, atom yarıçapı, iyonlaşma enerjisi, elektron ilgisi ve elektronegatiflik kavramları açıklanır; bunların nasıl ölçüldüğü konusuna girilmez</i> <i>b. Kovalent, iyonik, metalik, van der Waals yarıçap tanımlarına girilmez.</i></p>	6				1	1		
			3	3	1	3	1	0	12