

2022-2023 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI I. DÖNEM 10. SINIFLAR KİMYA DERSİ İL GENELİ ORTAK YAZILISI
KAZANIM TABLOSU

	Öğrenme Alanları	Alt Öğrenme Alanı
10.1. KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR	10.1.1. Kimyanın Temel Kanunları	<p>10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.</p> <p>a. Kütlelenin korunumu, sabit oranlar ve katlı oranlar kanunları ile ilgili hesaplamalar yapılır.</p> <p>b. Demir (II) sülfür bileşiğinin elde edilmesi deneyi yaptırılır.</p>
	10.1.2. Mol Kavramı	<p>10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.</p> <p>a. Mol kavramının tarihsel süreç içerisindeki değişimi üzerinde durulur.</p> <p>b. Bağlı atom kütlesi tanımlanır.</p> <p>c. İzotop kavramı ve bazı elementlerin mol kütlelerinin tam sayı çıkmayışının nedeni örneklerle açıklanır.</p> <p>d. Mol hesaplamaları yapılır</p>
	10.1.3. Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler	<p>10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.</p> <p>a. Kimyasal tepkime denklemlerinin denkleştirilmesi sağlanır. Redoks tepkimelerine girilmez.</p> <p>b. Yanma, sentez (oluşum), analiz (ayırışma), asit- baz, çözünme-çökme tepkimeleri örneklerle açıklanır.</p> <p>c. Kurşun (II) iyodürün çökmesi deneyi yaptırılır.</p> <p>ç. Kimyasal tepkimelerin açıklanmasında bilişim teknolojilerinden yararlanılır.</p>
	10.1.4. Kimyasal Tepkimelerde Hesaplamalar	<p>10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.</p> <p>a. Sınırlayıcı bileşen hesapları üzerinde durulur.</p> <p>b. Tepkime denklemleri temelinde % verim hesapları yapılır</p>