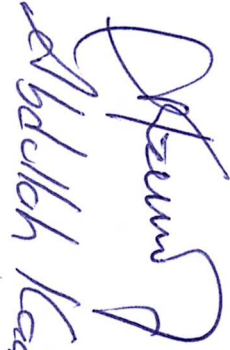


10. Sınıf Kimya Dersi Konu Dağılımı Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1.SINAV		2.SINAV	
		Okul Geneliinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Geneliinde Yapılacak Ortak Sınav	1. Sınava	3. Sınava
Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	4	4	1	
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	4	3	2	1
	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.			3	1
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.			4	3

- İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılacaktır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.


Abdülkadir Kacmaz


Ayşe Belegıcı

* 12.1.4.2. kazanımında yer alan "Güneş Sınaf Kimyaya Dersi Konusu Sorularına Başlangıç ve Fiziksel Programında yer almaktadır.

Ünite	Kazanımlar	1.yazılı 2.yazılı	
		3. Senaryo	3. Senaryo
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	1	
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	1	
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1	
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	1	
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1
	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	1	
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	1	1
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.		1
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.		1
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.		2
GAZLAR	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.		2


Abdülkadir Keleş


Ayşe Belgeci

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1.dönem		2.dönem	
		S.	Se	S.	Se
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıtır.	1			
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1			
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	1			
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1			
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	1		1	
	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. Güneş pilleri, yakıt pilleri ve lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.*				
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.			1	
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilme sürecini açıklar.			1	
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.			1	
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.				
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikler ayırt eder.			1	
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.				2
12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.					

*17/17'çe genenimide yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinde, 20 soru göz önünde bulunurularak programına yapılmıştır.

•Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

Abdullah Kocman
Abdullah Kocman
Abdullah Kocman