

FEN BİLİMLERİ 5.SINIF

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	10. Senaryo
MADDE VE DOĞASI	5.4.1.1.Maddelerin ısı etkisiyle hâl değiştirebileceğine yönelik yaptığı deneylerden elde ettiği verilere dayalı çıkarımlarda bulunur.	1
	5.4.3.1. Isı ve sıcaklık arasındaki temel farkları açıklar.	1
	5.4.3.2. Sıcaklığı farklı olan sıvıların karıştırılması sonucu ısı alışverişini olduğu yönüne yönelik deneyler yaparak sonuçlarını yorumlar.	1
	5.4.4.2. Günlük yaşamdan örnekleri genişleme ve büzülme olayları ile ilişkilendirir.	1
FİZİKSEL OLAYLAR	5.5.1.1. Bir kaynaktan çıkan ışığın her yönde ve doğrusal bir yol izlediğini gözlemleyerek çizimle gösterir.	1
	5.5.2.2. Işığın yansımasında gelen ışın, yansıyan ışın ve yüzeyin normali arasındaki ilişkiyi açıklar.	2
	5.5.3.1. Maddeleri, ışığı geçirme durumlarına göre sınıflandırır.	1
	5.5.4.1. Tam gölgenin nasıl oluştuğunu gözlemleyerek basit ışın çizimleri ile gösterir.	1
	5.5.4.2. Tam gölgeyi etkileyen değişkenlerin neler olduğunu deneyerek keşfeder.	1
	TOPLAM SORU SAYISI	

Fen Bilimleri Zümreleri


DİLEK AYDIN
YILDIZ AY ÜNAL

6. Sınıf Fen Bilimleri Dersi 2. Dönem 1. Yazılı Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Konu	Kazanımlar ve Açıklamaları	8. senaryo	
4.ÜNİTE: MADDE VE ISI	6.4. Madde ve Isı	6.4.1.1. Maddelerin; tanecikli, boşluklu ve hareketli yapıda olduğunu ifade eder.		
	6.4.1. Madderin Tanecikli Yapısı	6.4.1.2. Hâl değişimine bağlı olarak maddenin tanecikleri arasındaki boşluk ve taneciklerin hareketliliğinin değiştiğini deney yaparak karşılaştırır.		
	6.4.2. Yoğunluk	6.4.2.1. Yoğunluğu tanımlar.		
	6.4.2. Yoğunluk	6.4.2.2. Tasarladığı deneyler sonucunda çeşitli maddelerin yoğunluklarını hesaplar.	1	
	6.4.2. Yoğunluk	6.4.2.3. Birbiri içinde çözünmeyen sıvıların yoğunluklarını deney yaparak karşılaştırır.	1	
	6.4.2. Yoğunluk	6.4.2.4. Suyun katı ve sıvı hâllerine ait yoğunlukları karşılaştırarak bu durumun canlılar için önemini tartışır.		
	6.4.3. Madde ve Isı	6.4.3.1. Maddeleri, ısı iletimi bakımından sınıflandırır.		
	6.4.3. Madde ve Isı	6.4.3.2. Binalarda kullanılan ısı yalıtım malzemelerinin seçilme ölçütlerini belirler.		
	6.4.3. Madde ve Isı	6.4.3.3. Alternatif ısı yalıtım malzemeleri geliştirir.		
	6.4.3. Madde ve Isı	6.4.3.4. Binalarda ısı yalıtımının önemini, aile ve ülke ekonomisi ve kaynakların etkili kullanımı bakımından tartışır.	1	
	6.4.4. Yakıtlar	6.4.4.1. Yakıtları, katı, sıvı ve gaz yakıtlar olarak sınıflandırıp yaygın şekilde kullanılan yakıtlara örnekler verir.		
	6.4.4. Yakıtlar	6.4.4.2. Farklı türdeki yakıtların ısı amaçlı kullanımının, insan ve çevre üzerine etkilerini tartışır.	1	
6.4.4. Yakıtlar	6.4.4.3. Soba ve doğal gaz zehirlemeleri ile ilgili alınması gereken tedbirleri araştırır ve rapor eder.			
6.5. Ses ve Özellikleri	6.5.1.1. Sesin yayılabildiği ortamları tahmin eder ve tahminlerini test eder.			
5.ÜNİTE: SES VE ÖZELLİKLERİ	6.5.1. Sesin Yayılması	6.5.2.1. Ses kaynağının değişmesiyle seslerin farklı ışıltıldığını deneyerek keşfeder.		
	6.5.2. Sesin Farklı Ortamlarda Farklı Duyulması	6.5.2.2. Sesin yayıldığı ortamın değişmesiyle farklı ışıltıldığını deneyerek keşfeder.	1	
	6.5.3. Sesin Süratı	6.5.3.1. Sesin farklı ortamlardaki süratini karşılaştırır.	1	
	6.5.4. Sesin Maddeyle Etkileşmesi	6.5.4.1. Sesin yansıma ve soğurulmasına örnekler verir.	1	
	6.5.4. Sesin Maddeyle Etkileşmesi	6.5.4.2. Sesin yayılmasını önlemeye yönelik tahminlerde bulunur ve tahminlerini test eder.	1	
	6.5.4. Sesin Maddeyle Etkileşmesi	6.5.4.3. Ses yalıtımının önemini açıklar		
			Toplam Soru Sayısı:	8

Serpil GATAKLI
Elif Uluca
Sıla ÇALIŞKAN

7 Sınıf Fen Bilimleri Dersi 2. Dönem 1. Yazılı Sınav Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Konu	Kazanımlar ve Açıklamaları	7. Senaryo
F.7.4.1.	Maddenin Tanecikli Yapısı	7.4.1.1. Atomun yapısını ve yapısındaki temel parçacıklarını söyler.	
F.7.4.1.	Maddenin Tanecikli Yapısı	7.4.1.2. Geçmişten günümüze atom kavramı ile ilgili düşüncelerin nasıl değiştiğini sorgular.	
F.7.4.1.	Maddenin Tanecikli Yapısı	7.4.1.3. Aynı veya farklı atomların bir araya gelerek molekül oluşturacağını ifade eder.	
F.7.4.1.	Maddenin Tanecikli Yapısı	7.4.1.4. Çeşitli molekül modelleri oluşturarak sunar.	
F.7.4.2.	Saf Maddeler	7.4.2.1. Saf maddeleri, element ve bileşik olarak sınıflandırarak örnekler verir.	1
F.7.4.2.	Saf Maddeler	7.4.2.2. Periyodik sistemdeki ilk 18 elementin ve yaygın elementlerin (altın, gümüş, bakır, çinko, kurşun, civa, platin, demir ve iyot) isimlerini, sembollerini ve bazı kullanım alanlarını ifade eder.	1
F.7.4.2.	Saf Maddeler	7.4.2.3. Yaygın bileşiklerin formüllerini, isimlerini ve bazı kullanım alanlarını ifade eder.	
F.7.4.3.	Karışımlar	7.4.3.1. Karışımları, homojen ve heterojen olarak sınıflandırarak örnekler verir.	1
F.7.4.3.	Karışımlar	7.4.3.2. Günlük yaşamda karşılaştığı çözücü ve çözünenleri kullanarak çözelti hazırlar.	
F.7.4.3.	Karışımlar	7.4.3.3. Çözünme hızına etki eden faktörleri deney yaparak belirler.	1
F.7.4.4.	Karışımların Ayrılması	7.4.4.1. Karışımların ayrılması için kullanılacak yöntemlerden uygun olanı seçerek uygular.	1
F.7.4.5.	Evsel Atıklar ve Geri Dönüşüm	7.4.5.1. Evsel atıklarda geri dönüştürülebilen ve dönüştürülemeyen maddeleri ayırt eder.	
F.7.4.5.	Evsel Atıklar ve Geri Dönüşüm	7.4.5.2. Evsel katı ve sıvı atıkların geri dönüşümüne ilişkin proje tasarlar.	
F.7.4.5.	Evsel Atıklar ve Geri Dönüşüm	7.4.5.3. Geri dönüşümü, kaynakların etkili kullanımını açısından sorgular.	
F.7.4.5.	Evsel Atıklar ve Geri Dönüşüm	7.4.5.4. Yakın çevresinde atık kontrolüne özen gösterir.	
F.7.4.5.	Evsel Atıklar ve Geri Dönüşüm	7.4.5.5. Yeniden kullanılacak eşyalarını, ihtiyacı olanlara iletmeye yönelik proje geliştirir	
F.7.5.1.	Işığın Soğurulması	7.5.1.1. Işığın madde ile etkileşimi sonucunda madde tarafından soğurulabileceğini keşfeder.	1
F.7.5.1.	Işığın Soğurulması	7.5.1.2. Beyaz ışığın tüm ışık renklerinin bileşiminden oluştuğu sonucunu çıkarır.	
F.7.5.1.	Işığın Soğurulması	7.5.1.3. Gözlemleri sonucunda cisimlerin, siyah, beyaz ve renkli görünmesinin nedenini, ışığın yansımaları ve soğurulmasıyla ilişkilendirir.	1
F.7.5.1.	Işığın Soğurulması	7.5.1.4. Güneş enerjisinin günlük yaşam ve teknolojiye ilişkin uygulamalarına örnekler verir.	1
F.7.5.1.	Işığın Soğurulması	7.5.1.5. Güneş enerjisinden gelecekte nasıl yararlanılacağına ilişkin ürettiği fikirleri tartışır.	
F.7.5.2.	Aynalar	7.5.2.1. Ayna çeşitlerini gözlemleyerek kullanım alanlarına örnekler verir.	
F.7.5.2.	Aynalar	7.5.2.2. Düz, çukur ve tümsek aynalarda oluşan görüntüleri karşılaştırır.	1
Toplam Soru Sayısı:			9

Hülya UYAR


Serpil GATAKLI


YILMAZ AYINAL

Erhan CALIŞKAN

8. Sınıf Fen Bilimleri Dersi 2. Dönem 1. Yazılı Sınav Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Konu	Kazanımlar ve Açıklamaları	6. senaryo
4	F.8.4.1. Periyodik Sistem	F.8.4.1.1. Periyodik sistemde, grup ve periyotların nasıl oluşturulduğunu açıklar.	
4	F.8.4.1. Periyodik Sistem	F.8.4.1.2. Elementleri periyodik tablo üzerinde metal, yarımetal ve ametal olarak sınıflandırır.	
4	F.8.4.2. Fiziksel ve Kimyasal Değişimler	F.8.4.2.1. Fiziksel ve kimyasal değişim arasındaki farkları, çeşitli olayları gözlemleyerek açıklar.	
4	F.8.4.3. Kimyasal Tepkimeler	F.8.4.3.1. Bileşiklerin kimyasal tepkime sonucunda oluştuğunu bilir.	
4	F.8.4.4. Asitler ve Bazlar	F.8.4.4.1. Asit ve bazların genel özelliklerini ifade eder.	
4	F.8.4.4. Asitler ve Bazlar	F.8.4.4.2. Asit ve bazlara günlük yaşamdan örnekler verir.	1
4	F.8.4.4. Asitler ve Bazlar	F.8.4.4.3. Günlük hayatta ulaşılabilecek malzemeleri asit-baz ayracı olarak kullanır.	
4	F.8.4.4. Asitler ve Bazlar	F.8.4.4.4. Maddelerin asitlik ve bazlık durumlarına ilişkin pH değerlerini kullanarak çıkarımda bulunur.	
4	F.8.4.4. Asitler ve Bazlar	F.8.4.4.5. Asit ve bazların çeşitli maddeler üzerindeki etkilerini gözlemler.	
4	F.8.4.4. Asitler ve Bazlar	F.8.4.4.6. Asit ve bazların temizlik malzemesi olarak kullanılması esnasında oluşabilecek tehlikelerle ilgili gerekli tedbirleri alır.	
4	F.8.4.4. Asitler ve Bazlar	F.8.4.4.7. Asit yağmurlarının önlenmesine yönelik çözüm önerileri sunar.	1
4	F.8.4.5. Maddenin Isı ile Etkileşimi	F.8.4.5.1. Isınmanın maddenin cinsine, kütlesine ve/veya sıcaklık değişimine bağlı olduğunu deney yaparak keşfeder.	
4	F.8.4.5. Maddenin Isı ile Etkileşimi	F.8.4.5.2. Hâl değiştirmek için gerekli ısının maddenin cinsi ve kütlesiyle ilişkili olduğunu deney yaparak keşfeder.	1
4	F.8.4.5. Maddenin Isı ile Etkileşimi	F.8.4.5.3. Maddelerin hâl değişimi ve ısınma grafiğini çizerek yorumlar.	1
4	F.8.4.5. Maddenin Isı ile Etkileşimi	F.8.4.5.4. Günlük yaşamda meydana gelen hâl değişimleri ile ısı alışverişini ilişkilendirir.	
4	F.8.4.6. Türkiye'de Kimya Endüstrisi	F.8.4.6.1. Geçmişten günümüze Türkiye'deki kimya endüstrisinin gelişimini araştırır.	
4	F.8.4.6. Türkiye'de Kimya Endüstrisi	F.8.4.6.2. Kimya endüstrisinde meslek dallarını araştırır ve gelecekteki yeni meslek alanları hakkında öneriler sunar.	
4	F.8.4.6. Türkiye'de Kimya Endüstrisi	F.8.5.1.1. Basit makinelerin sağladığı avantajları örnekler üzerinden açıklar.	2
4	F.8.5.1. Basit Makineler	F.8.5.1.2. Basit makinelerden yararlanarak günlük yaşamda iş kolaylığı sağlayacak bir düzenek tasarlar.	
5	F.8.5.1. Basit Makineler	F.8.6.1.1. Besin zincirindeki üretici, tüketici, ayrıştırıcılara örnekler verir.	1
6	F.8.6.1. Besin Zinciri ve Enerji Akışı	F.8.6.2.1. Bitkilerde besin üretiminde fotosentezin önemini fark eder.	1
6	F.8.6.1. Besin Zinciri ve Enerji Akışı	F.8.6.2.2. Fotosentez hızını etkileyen faktörler ile ilgili çıkarımlarda bulunur.	
6	F.8.6.2. Enerji Dönüşümleri	F.8.6.2.3. Canlılarda solunumun önemini belirtir.	1
6	F.8.6.2. Enerji Dönüşümleri	F.8.6.3.1. Madde döngülerini şema üzerinde göstererek açıklar.	1
Toplam Soru Sayısı:			10


HÜLYA UYAR


SERPİL ÇATAKLI


ELİF KARACA